**1-KITOBCHA**

**KIMYO**

---

1. 100 g 8% li *CuSO4* eritmasi elektroliz qilindi. Elektroliz jarayonida 0,6 mol suv sarflangan bo’lsa, eritmadan necha faradey tok o’tgan?

A) 0,1 B) 0,6 **C) 1,2** D) 1,3

1. 200 g 8% li *CuSO4* eritmasi elektroliz qilindi. Elektroliz jarayonida 0,7 mol suv sarflangan bo’lsa, eritmadan necha faradey tok o’tgan?

A) 0,4 B) 0,2 C) 1,6 **D) 1,4**

1. 100 g 17% li *AgNO3* eritmasi elektroliz qilindi. Elektroliz jarayonida 0,5 mol suv sarflangan bo’lsa, eritmadan necha faradey tok o’tgan?

**A) 1,0** B) 1,1 C) 0,1 D) 0,5

1. 100 g 20,6% li *NaBr* eritmasi elektroliz qilindi. Elektroliz jarayonida 0,6 mol suv sarflangan bo’lsa, eritmadan necha faradey tok o’tgan?

**A) 1** B) 1,1 C) 1,2 D) 1,3

1. 100 g 10,3% li *NaBr* eritmasi elektroliz qilindi. Elektroliz jarayonida 0,6 mol suv sarflangan bo’lsa, eritmadan necha faradey tok o’tgan?

A) 0,1 **B) 1,1** C) 1,2 D) 1,3

1. 100 g 23,4%li *NaCl* eritmasi elektroliz qilindi. Elektroliz jarayonida 0,6 mol suv sarflangan bo’lsa, eritmadan qancha faraday tok o’tgan.

A) 0,4 **B) 0,8** C) 1,8 D) 0,6

---

1. 200 g 11,7 % li *NaCl* eritmasi 1*F* tok bilan elektroliz qilindi. Elektroliz jarayonida sarflangan suv massasini (g) aniqlang.

**A) 12,6** B) 10,8 C) 9 D) 5,4

1. 100 g 8% li *CuSO4* eritmasi 1,2*F* tok bilan elektroliz qilindi. Elektroliz jarayonida sarflangan suvning massasini (g) aniqlang.

A) 9 B) 9,9 **C) 10,8** D) 7,2

1. 200 g 8% li *CuSO4* eritmasi 1,4*F* tok bilan elektroliz qilindi. Elektroliz jarayonida sarflangan suvning massasini (g) aniqlang.

**A) 12,6** B) 10,8 C) 9 D) 5,4

1. 100 g 17% li *AgNO3* eritmasi 1*F* tok bilan elektroliz qilindi. Elektroliz jarayonida sarflangan suvning massasini (g) aniqlang.

**A) 9,0** B) 8,1 C) 7,2 D) 5,4

1. 100 g 20,6% li *NaBr* eritmasi 1*F* tok blian elektroliz qilindi. Elektroliz jarayonida sarflangan suvning massasini (g) aniqlang.

A) 5,4 **B) 10,8** C) 7,2 D) 9

1. 100 g 10,3% li *NaBr* eritmasi 1,1*F* tok bilan elektroliz qilindi. Elektroliz jarayonida sarflangan suvning massasini (g) aniqlang.

A) 9 **B) 10,8** C) 9,9 D) 7,2

1. 100 g 23,4%li *NaCl* eritmasi 0,8*F* tok bilan elektroliz qilindi. Elektroliz jarayonida sarflangan suvning massasini (g) aniqlang.

A) 3,6 **B) 10,8** C) 9 D) 7,2

---

1. Teng massadagi litiy va suv reaksiyasidan 13,2 g litiy ortib qolgan bo’lsa, ajralgan vodorod massasini (g) hisoblang.

A) 2,4 B) 0,6 **C) 1,2** D) 1,8

1. Teng massadagi natriy va suv reaksiyasidan 7,5 g suv ortib qolgan bo’lsa, ajralgan vodorod massasini (g) hisoblang.

A) 0,75 **B) 1,5** C) 1,6 D) 0,8

1. Teng massadagi kaliy va suv reaksiyasidan 33,6 g suv ortib qolgan bo’lsa, ajralgan vodorod massasini (g) hisoblang.

A) 1,2 **B) 1,6** C) 2,4 D) 0,8

1. Teng massadagi kalsiy va suv reaksiyasidan 5 g suv ortib qolgan bo’lsa, ajralgan vodorod massasini (g) hisoblang.

**A) 2,5** B) 1,25 C) 2 D) 4

1. Teng massadagi natriy va suv ta’sirlashuvidan 450 g eritma olingan bo’lsa, ajralgan vodorod massasini (g) hisoblang.

A) 8 **B) 10** C) 12 D) 20

1. Teng massadagi kaliy va suv ta’sirlashuvidan 616 g eritma olingan bo’lsa, ajralgan vodorod massasini (g) hisoblang.

**A) 8** B) 10 C) 12 D) 20

1. Teng massadagi kalsiy va suv ta’sirlashuvidan 234 g eritma olingan bo’lsa, ajralgan vodorod massasini (g) hisoblang.

**A) 6** B) 5 C) 12 D) 10

1. Teng massadagi natriy va suv ta’sirlashuvidan 270 g eritma olingan bo’lsa, ajralgan vodorod massasini (g) hisoblang.

**A) 6** B) 5 C) 10 D) 8

1. Teng massadagi kaliy va suv ta’sirlashuvidan 462 g eritma olingan bo’lsa, ajralgan vodorod massasini (g) hisoblang.

**A) 6** B) 10 C) 12 D) 20

1. Teng massadagi kalsiy va suv ta’sirlashuvidan 156 g eritma olingan bo’lsa, ajralgan vodorod massasini (g) hisoblang.

A) 8 B) 10 **C) 4** D) 20

---

1. Stexiometrik nisbatda olingan alkan va kisloroddan iborat 6 mol aralashma portlatildi. Suv bug’lari kondensatlangandan keyin bosim 50% ga kamaygan bo’lsa, alkanni aniqlang. (*T=const; P=const)*

A) *etan* B) *metan*  **C) *propan*** D) *butan*

1. Stexiometrik nisbatda olingan alkan va kisloroddan iborat 6 mol aralashma portlatildi. Suv bug’lari kondensatlangandan keyin bosim 200/3% ga kamaygan bo’lsa, alkanni aniqlang. (*T=const; P=const)*

A) *etan* **B) *metan*** C) *propan* D) *butan*

1. Stexiometrik nisbatda olingan alkin va kisloroddan iborat 10 mol aralashma portlatildi. Suv bug’lari kondensatlangandan keyin bosim 40% ga kamaygan bo’lsa, alkinni aniqlang. (*T=const; P=const)*

A) *etin* B) *pentin* **C) *propin*** D) *butin*

1. Stexiometrik nisbatda olingan alkin va kisloroddan iborat 13 mol aralashma portlatildi. Suv bug’lari kondensatlangandan keyin bosim 500/13% ga kamaygan bo’lsa, alkinni aniqlang. (*T=const; P=const)*

A) *etin* B) *pentin* C) *propin* **D) *butin***

1. Stexiometrik nisbatda olingan alken va kisloroddan iborat 14 mol aralashma portlatildi. Suv bug’lari kondensatlangandan keyin bosim 300/7% ga kamaygan bo’lsa, alkenni aniqlang. (*T=const; P=const)*

A) *eten* B) *penten* C) *propen* D) *buten*

1. Stexiometrik nisbatda olingan alken va kisloroddan iborat 22 mol aralashma portlatildi. Suv bug’lari kondensatlangandan keyin bosim 500/11% ga kamaygan bo’lsa, alkenni aniqlang. (*T=const; P=const)*

A) *eten* B) *penten* **C) *propen*** D) *buten*

---

1. Stexiometrik nisbatda olingan alkan va kisloroddan iborat 12 *ml* aralashma yondirilganda 4 *ml* karbonat angidrid hosil bo’lsa, alkan formulasini aniqlang.

**A) *CH4*** *B) C3H8 C) C4H10 D)C2H6*

1. Stexiometrik nisbatda olingan alkan va kisloroddan iborat 18 *ml* aralashma yondirilganda 8 *ml* karbonat angidrid hosil bo’lsa, alkan formulasini aniqlang.

A) *CH4 B) C3H8 C) C4H10* ***D)C2H6***

1. Stexiometrik nisbatda olingan alkan va kisloroddan iborat 12 *ml* aralashma yondirilganda 6 *ml* karbonat angidrid hosil bo’lsa, alkan formulasini aniqlang.

A) *CH4* ***B) C3H8*** *C) C4H10 D)C2H6*

1. Stexiometrik nisbatda olingan alkan va kisloroddan iborat 30 *ml* aralashma yondirilganda 4 *ml* karbonat angidrid hosil bo’lsa, alkan formulasini aniqlang.

A) *CH4 B) C3H8* ***C) C4H10*** *D)C2H6*

1. Stexiometrik nisbatda olingan alkan va kisloroddan iborat 45 *ml* aralashma yondirilganda 24 *ml* karbonat angidrid hosil bo’lsa, alkan formulasini aniqlang.

A) *CH4 B) C3H8* ***C) C4H10*** *D)C2H6*

1. Stexiometrik nisbatda olingan alkan va kisloroddan iborat 15 *ml* aralashma yondirilganda 5 *ml* karbonat angidrid hosil bo’lsa, alkan formulasini aniqlang.

**A) *CH4*** *B) C3H8 C) C4H10 D)C2H6*

---

1. ushbu yadro reaksiyasida 11,9 *mg* uran izotopining yemirilishi natijasida 10,9 *mg* radon izotopi hosil bo’ldi. Agar *x* ning qiymati *y* dan 1,25 marta katta bo’lsa. Uran izotopidagi atom massasini toping.

**A) 238** B) 218 C) 132 D) 146

1. ushbu yadro reaksiyasida 11,9 *mg* uran izotopining yemirilishi natijasida 10,9 *mg* radon izotopi hosil bo’ldi. Agar *x* ning qiymati *y* dan 1,25 marta katta bo’lsa. Uran izotopidagi neytronlar sonini toping.

A) 238 B) 218 C) 132 **D) 146**

1. ushbu yadro reaksiyasida 11,9 *mg* uran izotopining yemirilishi natijasida 10,9 *mg* radon izotopi hosil bo’ldi. Agar *x* ning qiymati *y* dan 1,25 marta katta bo’lsa. Uran izotopidagi neytronlar umumiy zarrachalarning necha foizni tashkil qiladi?

**A) 7300/165** B) 6600/109 C) 7300/119 D) 825/19

1. ushbu yadro reaksiyasida 11,9 *mg* uran izotopining yemirilishi natijasida 10,9 *mg* radon izotopi hosil bo’ldi. Agar *x* ning qiymati *y* dan 1,25 marta katta bo’lsa. Uran izotopida yadroning necha foizini neytron tashkil qiladi?

A) 7300/165 B) 6600/109 **C) 7300/119** D) 825/19

1. ushbu yadro reaksiyasida 11,9 *mg* uran izotopining yemirilishi natijasida 10,9 *mg* radon izotopi hosil bo’ldi. Agar *x* ning qiymati *y* dan 1,25 marta katta bo’lsa. Radon izotopidagi atom massasini toping.

A) 238 **B) 218** C) 132 D) 146

1. ushbu yadro reaksiyasida 11,9 *mg* uran izotopining yemirilishi natijasida 10,9 *mg* radon izotopi hosil bo’ldi. Agar *x* ning qiymati *y* dan 1,25 marta katta bo’lsa. Radon izotopidagi neytronlar sonini toping.

A) 238 B) 218 **C) 132** D) 146

1. ushbu yadro reaksiyasida 11,9 *mg* uran izotopining yemirilishi natijasida 10,9 *mg* radon izotopi hosil bo’ldi. Agar *x* ning qiymati *y* dan 1,25 marta katta bo’lsa. Radon izotopidagi neytronlar umumiy zarrachalarning necha foizni tashkil qiladi?

A) 7300/165 B) 6600/109 C) 7300/119 **D) 825/19**

1. ushbu yadro reaksiyasida 11,9 *mg* uran izotopining yemirilishi natijasida 10,9 *mg* radon izotopi hosil bo’ldi. Agar *x* ning qiymati *y* dan 1,25 marta katta bo’lsa. Radon izotopida yadroning necha foizini neytron tashkil qiladi?

A) 7300/165 **B) 6600/109** C) 7300/119 D) 825/19

1. ushbu yadro reaksiyasida 5,8 *mg* toriy izotopining yemirilishi natijasida 5,5 *mg* radon izotopi hosil bo’ldi. Agar *x* ning qiymati *y* dan 1,5 marta katta bo’lsa. Toriy izotopidagi atom massasini toping.

**A) 232** B) 230 C) 218 D) 220

1. ushbu yadro reaksiyasida 5,8 mg toriy izotopining yemirilishi natijasida 5,5 mg radon izotopi hosil bo’ldi. Agar *x* ning qiymati *y* dan 1,5 marta katta bo’lsa. Toriy izotopidagi neytronlar toping.

A) 140 **B) 142** C) 134 D) 132

1. ushbu yadro reaksiyasida 5,8 *mg* toriy izotopining yemirilishi natijasida 5,5 *mg* radon izotopi hosil bo’ldi. Agar *x* ning qiymati *y* dan 1,5 marta katta bo’lsa. Radon izotopidagi neytronlar toping.

A) 140 B) 142 **C) 134** D) 132

1. ushbu yadro reaksiyasida 5,8 *mg* toriy izotopining yemirilishi natijasida 5,5 *mg* radon izotopi hosil bo’ldi. Agar *x* ning qiymati *y* dan 1,5 marta katta bo’lsa. Toriy izotopidagi neytronlar umumiy zarrachalarning necha foizini tashkil qiladi?.

**A) 7100/161** B) 670/11 C) 7100/116 D) 1340/31

1. ushbu yadro reaksiyasida 5,8 *mg* toriy izotopining yemirilishi natijasida 5,5 *mg* radon izotopi hosil bo’ldi. Agar *x* ning qiymati *y* dan 1,5 marta katta bo’lsa. Toriy izotopida yadroning necha foizini neytron tashkil qiladi?

A) 7100/161 B) 670/11 **C) 7100/116** D) 1340/31

1. ushbu yadro reaksiyasida 5,8 *mg* toriy izotopining yemirilishi natijasida 5,5 *mg* radon izotopi hosil bo’ldi. Agar *x* ning qiymati *y* dan 1,5 marta katta bo’lsa. Radon izotopidagi neytronlar umumiy zarrachalarning necha foizini tashkil qiladi?

A) 7100/161 B) 670/11 C) 7100/116 **D) 6700/153**

1. ushbu yadro reaksiyasida 5,8 *mg* toriy izotopining yemirilishi natijasida 5,5 *mg* radon izotopi hosil bo’ldi. Agar *x* ning qiymati *y* dan 1,5 marta katta bo’lsa. Radon izotopida yadroning necha foizini neytron tashkil qiladi?

A) 7100/161 **B) 670/11** C) 7100/116 D) 1340/31

---

1. 1 ta glitsin va 3 ta alanin molekulasidan foydalanib necha xil tetrapeptid hosil qilish mumkin?

A) 5 B) 3 C) 2 **D) 4**

1. 2 ta glitsin va 2 ta alanin molekulasidan foydalanib necha xil tetrapeptid hosil qilish mumkin?

A) 5 **B) 6** C) 7 D) 4

1. 1 ta fenilalanin va 3 ta glitsin molekulasidan foydalanib necha xil tetrapeptid hosil qilish mumkin?

A) 5 B) 3 C) 2 **D) 4**

1. 2 ta fenilalanin va 2 ta glitsin molekulasidan foydalanib necha xil tetrapeptid hosil qilish mumkin?

A) 5 **B) 6** C) 7 D) 4

1. 1 ta glitsin va 4 ta alanin molekulasidan foydalanib necha xil pentapeptid hosil qilish mumkin?

**A) 5** B) 7 C) 6 D) 4

1. 2 ta glitsin va 3 ta alanin molekulasidan foydalanib necha xil pentapeptid hosil qilish mumkin?

A) 8 **B) 10** C) 11 D) 9

1. 3 ta glitsin va 2 ta alanin molekulasidan foydalanib necha xil pentapeptid hosil qilish mumkin?

A) 8 **B) 10** C) 11 D) 9

1. 1 ta valin va 3 ta glitsin molekulasidan foydalanib necha xil tetrapeptid hosil qilish mumkin?

A) 5 B) 3 C) 2 **D) 4**

1. 2 ta alanin va 2 ta valin molekulasidan foydalanib necha xil tetrapeptid hosil qilish mumkin?

A) 5 **B) 6** C) 7 D) 4

1. 1 ta serin va 3 ta leysin molekulasidan foydalanib necha xil tetrapeptid hosil qilish mumkin?

A) 5 B) 3 C) 2 **D) 4**

1. 2 ta valin va 2 ta glitsin molekulasidan foydalanib necha xil tetrapeptid hosil qilish mumkin?

A) 5 **B) 6** C) 7 D) 4

1. 1 ta alanin va 4 ta valin molekulasidan foydalanib necha xil pentapeptid hosil qilish mumkin?

**A) 5** B) 7 C) 6 D) 4

1. 2 ta fenilalanin va 3 ta serin molekulasidan foydalanib necha xil pentapeptid hosil qilish mumkin?

A) 8 **B) 10** C) 11 D) 9

1. 3 ta valin va 2 ta fenilalanin molekulasidan foydalanib necha xil pentapeptid hosil qilish mumkin?

A) 8 **B) 10** C) 11 D) 9

---

**Quyidagi amino kislotalarning molekulyar massasini yod oling:**

*Mr(glitsin)=75; Mr(alanin)=89; Mr(valin)=117; Mr(Leysin, Izoleysin)=131*

*Mr(tirozin)=167*

1. 25,2 g tripeptid (bir xil amoni kislotadan tuzilgan) gidrolizlanganda 30 g qanday aminokislota(lar) hosil bo’ladi?

**A) glitsin** B) alanin C) valin D) leysin

1. 63 g tripeptid (bir xil amino kislotadan tuzilgan) gidrolizlanganda 70,2 g qanday aminokislota(lar) hosil bo’ladi?

A) glitsin B) alanin **C) valin** D) leysin

1. 23,1 g tripeptid (bir xil amino kislotadan tuzilgan) gidrolizlanganda 26,7 g qanday aminokislota(lar) hosil bo’ladi?

A) glitsin **B) alanin** C) valin D) leysin

1. 37,8 g tripeptid (bir xil amino kislotadan tuzilgan) gidrolizlanganda 45 g qanday aminokislota(lar) hosil bo’ladi?

**A) glitsin** B) alanin C) valin D) leysin

1. 71,4 g tripeptid (bir xil amino kislotadan tuzilgan) gidrolizlanganda 78,6 g qanday aminokislota(lar) hosil bo’ladi?

A) glitsin B) alanin C) valin **D) leysin**

---

1. 60,9 g tripeptid (har xil amino kislotadan tuzilgan) gidrolizlanganda 71,7 g qanday aminokislota(lar) hosil bo’ladi?

A) glitsin,valin B) alanin,valin **C) glitsin, alanin** D) glitsin, leysin

1. 46,2 g tripeptid (har xil amino kislotadan tuzilgan) gidrolizlanganda 53,4 g qanday aminokislota(lar) hosil bo’ladi?

**A) glitsin,valin** B) alanin,valin C) glitsin, alanin D) glitsin, leysin

1. 21,7 g tripeptid (har xil amino kislotadan tuzilgan) gidrolizlanganda 25,3 g qanday aminokislota(lar) hosil bo’ladi?

A) glitsin,valin B) alanin,valin **C) glitsin, alanin** D) glitsin, leysin

1. 49 g tripeptid (har xil amino kislotadan tuzilgan) gidrolizlanganda 56,2 g qanday aminokislota(lar) hosil bo’ladi?

A) glitsin,valin B) alanin,valin C) glitsin, alanin **D) glitsin, leysin**

---

1. 32,8 g glitsin va noma’lum aminakislota aralashmasidan 29,2 g dipeptid olindi. Aminakislotalar stexiometrik nisbatlarda olingan bo’lsa Aminakislotani aniqlang.

A) glitsin **B) alanin** C) valin D) leysin

1. 32,8 g alanin va noma’lum aminakislota aralashmasidan 29,2 g dipeptid olindi. Aminakislotalar stexiometrik nisbatlarda olingan bo’lsa aminakislotani toping.

**A) glitsin** B) alanin C) valin D) leysin

1. 47,8 g glitsin, alanin va noma’lum aminakislota aralashmasidan 40,6 g tripeptid olindi. Aminakislotalar stexiometrik nisbatlarda olingan bo’lsa, noma’lum aminakislotani aniqlang

**A) glitsin** B) alanin C) valin D) leysin

1. 84,3 g glitsin, valin va noma’lum aminakislota aralashmasidan 73,5 g tripeptid olindi. Aminakislotalar stexiometrik nisbatlarda olingan bo’lsa, noma’lum aminakislotani aniqlang

A) glitsin **B) alanin** C) valin D) leysin

---

1. Malekulyar massasi 12500 ga teng bo’lgan 50 g halqasimon oqsilning gidrolizi natijasida 62,96 g aminakislotalar aralashmasi hosil bo’lgan bo’lsa, oqsildagi peptid bog’lar sonini aniqlang.

**A) 180** B) 200 C) 120 D) 100

1. Malekulyar massasi 12000 ga teng bo’lgan 24 g halqasimon oqsilning gidrolizi natijasida 27,6 g aminakislotalar aralashmasi hosil bo’lgan bo’lsa, oqsildagi peptid bog’lar sonini aniqlang.

A) 180 B) 200 C) 120 **D) 100**

1. Malekulyar massasi 6000 ga teng bo’lgan 36 g halqasimon oqsilning gidrolizi natijasida 46,8 g aminakislotalar aralashmasi hosil bo’lgan bo’lsa, oqsildagi peptid bog’lar sonini aniqlang.

A) 180 B) 200 C) 120 **D) 100**

1. Malekulyar massasi 7500 ga teng bo’lgan 60 g halqasimon oqsilning gidrolizi natijasida 67,2 g aminakislotalar aralashmasi hosil bo’lgan bo’lsa, oqsildagi peptid bog’lar sonini aniqlang.

**A) 50** B) 160 C) 150 D)100

---

1. Miqdori teng bo’lgan gaz (273*K*; 101,325 *kPa*) da qanday hajmni egallaydi

A) 5,6 B) 11,2 **C) 16,8** D) 13,44

1. Miqdori teng bo’lgan gaz (273*K*; 202,65 *kPa*) da qanday hajmni egallaydi.

**A) 2,24** B) 4,48 C) 1,12 D) 3,36

1. Miqdori teng bo’lgan gaz (546*K*; 101,325 *kPa*) da qanday hajmni egallaydi.

A) 67,2 B) 13,44 **C) 33,6** D) 16,8

1. Miqdori teng bo’lgan gaz (546*K*; 202,65 *kPa*) da qanday hajmni egallaydi.

**A) 13,44** B) 3,36 C) 6,72 D) 26,88

1. Miqdori teng bo’lgan gaz (273*K*; 405,3 *kPa*) da qanday hajmni egallaydi.

A) 2,24 **B) 4,48** C) 8,96 D) 17,92

1. Miqdori teng bo’lgan gaz (546*K*; 303,975 *kPa*) da qanday hajmni egallaydi.

A) 2,24 B) 4,48 **C) 8,96** D) 17,92

1. Miqdori teng bo’lgan gaz (546*K*; 405,3 *kPa*) da qanday hajmni egallaydi.

**A) 2,24** B) 4,48 C) 8,96 D) 17,92

---

1. *GlitserinA*

Ushbu reaksiyada 46 g glitserin ishtirok etgan bo’lsa, hosil bo’lgan A moddaning massasini hisoblang. Reaksiya unumi 80%

**A) 22,4** B) 8,4 C) 16,8 D) 33,6

1. *GlitserinA*

Ushbu reaksiyada 36,8 g glitserin ishtirok etgan bo’lsa, hosil bo’lgan A moddaning massasini hisoblang. Reaksiya unumi 75%

A) 22,4 B) 8,4 **C) 16,8** D) 33,6

1. *GlitserinA*

Ushbu reaksiyada 18,4 g glitserin ishtirok etgan bo’lsa, hosil bo’lgan A moddaning massasini hisoblang. Reaksiya unumi 75%

A) 22,4 **B) 8,4** C) 16,8 D) 33,6

1. *GlitserinA*

Ushbu reaksiyada 92 g glitserin ishtirok etgan bo’lsa, hosil bo’lgan A moddaning massasini hisoblang. Reaksiya unumi 60%

A) 22,4 B) 8,4 C) 16,8 **D) 33,6**

1. *Aakrolein*

Ushbu reaksiyada natijasida 22,4 g akrolein hosil bo’lgan bo’lsa, reaksiya uchun olingan A moddaning massasini toping. Reaksiya unumi 80%

**A) 46** B) 36,8 C) 18,4 D) 92

1. *Aakrolein*

Ushbu reaksiyada natijasida 16,8 g akrolein hosil bo’lgan bo’lsa, reaksiya uchun olingan A moddaning massasini toping. Reaksiya unumi 75%

A) 46 **B) 36,8** C) 18,4 D) 92

1. *Aakrolein*

Ushbu reaksiyada natijasida 8,4 g akrolein hosil bo’lgan bo’lsa, reaksiya uchun olingan A moddaning massasini toping. Reaksiya unumi 75%

A) 46 B) 36,8 **C) 18,4** D) 92

1. *Aakrolein*

Ushbu reaksiyada natijasida 33,6 g akrolein hosil bo’lgan bo’lsa, reaksiya uchun olingan A moddaning massasini toping. Reaksiya unumi 60%

A) 46 B) 36,8 C) 18,4 **D) 92**

---

---

1. *C6H5NO2 A B* *C*

Ushbu reaksiyada 73,8 g nitrobenzol ishlatilgan bo’lsa, A va C moddalarning massalari yig’indisini aniqlang. (*A, B va C lar organik moddalar)*

A) 55,8 B) 140,1 **C) 112,2** D) 56,4

1. *C6H5NO2 A B* *C*

Ushbu reaksiyada 24,6 g nitrobenzol ishlatilgan bo’lsa, A va B moddalarning massalari yig’indisini aniqlang. (*A, B va C lar organik moddalar)*

A) 18,6 **B) 46,7** C) 37,4 D) 18,8

1. *C6H5NO2 A B* *C*

Ushbu reaksiyada 49,2 g nitrobenzol ishlatilgan bo’lsa, *B* va *C* moddalarning massalari yig’indisini aniqlang. (*A, B va C lar organik moddalar)*

A) 56,2 **B) 93,8** C) 74,8 D) 37,6

1. *C6H5NO2 A B* *C*

Ushbu reaksiyada 61,5 g nitrobenzol ishlatilgan bo’lsa, A va C moddalarning massalari yig’indisini aniqlang. (*A, B va C lar organik moddalar)*

A) 47 B) 70,25 C) 116,8 **D) 93,5**

1. *C6H5NO2 A B* *C*

Ushbu reaksiyada 24,6 g nitrobenzol ishlatilgan bo’lsa, C va B moddalarning massalari yig’indisini aniqlang. (*A, B va C lar organik moddalar)*

A) 37,4 **B) 46,9** C) 28,1 D) 18,6

---

1. *sp3*−gibrid orbitallar soni *sp2*−orbitallar sonidan 16∙*NA* ga ko’p bo’lgan glutar kislota olish uchun necha gramm siklik birikmani (yuqori harorat va kuchli oksidlovchilar ta’sirida) oksidlash zarur?

A) 168 B) 180 C) 170 **D) 140**

1. *sp3*−gibrid orbitallar soni *sp2*−orbitallar sonidan 24∙*NA* ga ko’p bo’lgan adipin kislota olish uchun necha gramm siklik birikmani (yuqori harorat va kuchli oksidlovchilar ta’sirida) oksidlash zarur?

**A) 168** B) 180 C) 170 D) 140

1. *sp3*−gibrid orbitallar soni *sp2*−orbitallar sonidan 12∙*NA* ga ko’p bo’lgan qahrabo kislota olish uchun necha gramm siklik birikmani (yuqori harorat va kuchli oksidlovchilar ta’sirida) oksidlash zarur?

**A) 168** B) 180 C) 170 D) 140

1. *sp3*−gibrid orbitallar soni *sp2*−orbitallar sonidan 20∙*NA* ga ko’p bo’lgan glutar kislota olish uchun necha gramm siklik birikmani (yuqori harorat va kuchli oksidlovchilar ta’sirida) oksidlash zarur?

A) 168 B) 210 **C) 175** D) 140

1. *sp3*−gibrid orbitallar soni *sp2*−orbitallar sonidan 10∙*NA* ga ko’p bo’lgan qahrabo kislota olish uchun necha gramm siklik birikmani (yuqori harorat va kuchli oksidlovchilar ta’sirida) oksidlash zarur?

A) 168 B) 180 C) 170 **D) 140**

1. *sp3*−gibrid orbitallar soni *sp2*−orbitallar sonidan 24∙*NA* ga ko’p bo’lgan glutar kislota olish uchun necha gramm siklik birikmani (yuqori harorat va kuchli oksidlovchilar ta’sirida) oksidlash zarur?

A) 168 **B) 210** C) 175 D) 140

1. *sp3*−gibrid orbitallar soni *sp2*−orbitallar sonidan 30∙*NA* ga ko’p bo’lgan adipin kislota olish uchun necha gramm siklik birikmani (yuqori harorat va kuchli oksidlovchilar ta’sirida) oksidlash zarur?

A) 168 **B) 210** C) 175 D) 140

---

1. Stirol va butadien-1,3 ning soopolimerlanishidan hosil bo’lgan polimerning 53,2 g massasi 480 gr 20% li *Br2* li suvni rangsizlantirishi ma’lum bo’lsa, polimer tarkibi-dagi stirol va butadien-1,3 larning mol nisbatini aniqlang**.**

**A) 1:3** B) 2:3 C) 3:4 D) 3:1

1. Stirol va butadien-1,3 ning soopolimerlanishidan hosil bo’lgan polimerning 66 g massasi 400 gr 20% li *Br2* li suvni rangsizlantirishi ma’lum bo’lsa, polimer tarkibi-dagi stirol va butadien-1,3 larning mol nisbatini aniqlang**.**

A) 1:3 B) 2:3 **C) 3:4** D) 3:1

1. Stirol va butadien-1,3 ning soopolimerlanishidan hosil bo’lgan polimerning 36,6 g massasi 80 gr 20% li *Br2* li suvni rangsizlantirishi ma’lum bo’lsa, polimer tarkibi-dagi stirol va butadien-1,3 larning mol nisbatini aniqlang**.**

A) 1:3 B) 2:3 C) 3:4 **D) 3:1**

1. Stirol va butadien-1,3 ning soopolimerlanishidan hosil bo’lgan polimerning 74 g massasi 480 gr 20% li *Br2* li suvni rangsizlantirishi ma’lum bo’lsa, polimer tarkibi-dagi stirol va butadien-1,3 larning mol nisbatini aniqlang**.**

A) 1:3 **B) 2:3** C) 3:4 D) 3:1

1. Stirol va butadien-1,3 ning soopolimerlanishidan hosil bo’lgan polimerning 157 g massasi 400 gr 20% li *Br2* li suvni rangsizlantirishi ma’lum bo’lsa, polimer tarkibi-dagi stirol va butadien-1,3 larning mol nisbatini aniqlang**.**

**A) 5:2** B) 2:3 C) 1:4 D) 1:1

1. Stirol va butadien-1,3 ning soopolimerlanishidan hosil bo’lgan polimerning 24 g massasi 240 gr 20% li *Br2* li suvni rangsizlantirishi ma’lum bo’lsa, polimer tarkibi-dagi stirol va butadien-1,3 larning mol nisbatini aniqlang.

A) 5:2 B) 2:3 **C) 1:4** D) 1:1

1. Stirol va butadien-1,3 ning soopolimerlanishidan hosil bo’lgan polimerning 37 g massasi 240 gr 20% li *Br2* li suvni rangsizlantirishi ma’lum bo’lsa, polimer tarkibi-dagi stirol va butadien-1,3 larning mol nisbatini aniqlang.

A) 5:2 **B) 2:3** C) 1:4 D) 1:1

1. Stirol va butadien-1,3 ning soopolimerlanishidan hosil bo’lgan polimerning 79 g massasi 400 gr 20% li *Br2* li suvni rangsizlantirishi ma’lum bo’lsa, polimer tarkibi-dagi stirol va butadien-1,3 larning mol nisbatini aniqlang.

A) 5:2 B) 2:3 C) 1:4 **D) 1:1**

---

1. Oksalat kislota suvdagi eritmasining molyal va foiz konsentratsiyalari nisbati 1:8,1 bo’lsa, eritmaning foiz konsentratsiyasini hisoblang.

A) 7,2 B) 8,1 C)14,4 **D) 10**

1. *NaOH* suvdagi eritmasining molyal va foiz konsentratsiyalari nisbati 1:3,2 bo'lsa, eritmaning foiz konsentratsiyasini hisoblang.

A) 3,2 B) 6,25 C) 10 **D) 20**

1. *NaOH* suvdagi eritmasining molyal va foiz konsentratsiyalari nisbati 1:3,2 bo’lsa, eritmaning molyal konsentratsiyasini (*mol/kg*) hisoblang.

A) 5 **B) 6,25** C) 20 D) 25

1. *NaOH* suvdagi eritmasining molyal va foiz konsentratsiyalari nisbati 1:3,6 bo’lsa, eritmaning foiz konsentratsiyasini hisoblang.

A) 3,2 B) 6,4 **C) 10** D) 20

1. Mis (II) sulfat suvdagi eritmasining molyal va foiz konsentratsiyalari nisbati 1:14,4 bo’lsa, eritmaning foiz konsentratsiyasini hisoblang.

**A)10** B)7,2 C)20 D) 28,8

1. Mis (II) sulfat suvdagi eritmasining molyal va foiz konsentratsiyalari nisbati 1:12,8 bo’lsa, eritmaning foiz konsentratsiyasini hisoblang.

A)10 B)6,4 **C)20** D)25,6

1. Mis (II) sulfat suvdagi eritmasining molyal va foiz konsentratsiyalari nisbati 1:9,6 bo'lsa, eritmaning foiz konsentratsiyasini hisoblang.

A)20 B)19,2 **C)40** D)25,6

---

1. Tarkibida bir xil sondagi uglerod atomlari tutuvchi spirt va karbon kislota reaksiyasidan 0,2 mol suv hosil bo’ldi. Hosil qilingan murakkab efirni yoqish uchun 179,2 l (n.sh) havo sarflangan bo’lsa, murakkab efirni molyar massasini (g/mol) aniqlang.

A) 60 B) 74 **C) 116** D) 88

1. Tarkibida bir xil sondagi uglerod atomlari tutuvchi spirt va karbon kislota reaksiyasidan 0,2 mol suv hosil bo’ldi. Hosil qilingan murakkab efirni yoqish uchun 112 l (n.sh) havo sarflangan bo’lsa, murakkab efirni molyar massasini (g/mol) aniqlang.

A) 60 B) 74 C) 116 **D) 88**

1. Tarkibida bir xil sondagi uglerod atomlari tutuvchi spirt va karbon kislota reaksiyasidan 0,2 mol suv hosil bo’ldi. Hosil qilingan murakkab efirni yoqish uchun 44,8 l (n.sh) havo sarflangan bo’lsa, murakkab efirni molyar massasini (g/mol) aniqlang.

**A) 60** B) 74 C) 116 D) 88

1. Tarkibida bir xil sondagi uglerod atomlari tutuvchi spirt va karbon kislota reaksiyasidan 0,4 mol suv hosil bo’ldi. Hosil qilingan murakkab efirni yoqish uchun 224 l (n.sh) havo sarflangan bo’lsa, murakkab efirni molyar massasini (g/mol) aniqlang.

A) 60 B) 74 C) 116 **D) 88**

1. Tarkibida bir xil sondagi uglerod atomlari tutuvchi spirt va karbon kislota reaksiyasidan 0,5 mol suv hosil bo’ldi. Hosil qilingan murakkab efirni yoqish uchun 448 l (n.sh) havo sarflangan bo’lsa, murakkab efirni molyar massasini (g/mol) aniqlang.

A) 60 B) 74 **C) 116** D) 88

1. Tarkibida bir xil sondagi uglerod atomlari tutuvchi spirt va karbon kislota reaksiyasidan 0,5 mol suv hosil bo’ldi. Hosil qilingan murakkab efirni yoqish uchun 112 l (n.sh) havo sarflangan bo’lsa, murakkab efirni molyar massasini (g/mol) aniqlang.

**A) 60** B) 74 C) 116 D) 88

1. Tarkibida bir xil sondagi uglerod atomlari tutuvchi spirt va karbon kislota reaksiyasidan 0,1 mol suv hosil bo’ldi. Hosil qilingan murakkab efirni yoqish uchun 89,6 l (n.sh) havo sarflangan bo’lsa, murakkab efirni molyar massasini (g/mol) aniqlang.

A) 60 B) 74 **C) 116** D) 88

---

1. *3∙NA* ta atom saqlagan *xH2SO4*∙*ySO3* tarkibli 51,6 g oleumga *sp2* va *sp3* orbitallar soni teng bo’lguncha suv qo’shildi.Qo’shilgan suvning massasini aniqlang?

**A)3,6** B) 1,8 C) 5,4 D) 2,7

1. *3∙NA* ta atom saqlagan *xH2SO4*∙*ySO3* tarkibli 51,6 g oleumga *sp2* va *sp3* orbitallar soni teng bo’lguncha suv qo’shildi. Hosil bo’lgan oleumning formulasini aniqlang

**A) *H2SO4∙0,5SO3***B) *H2SO4∙2SO3*

C) *H2SO4∙3SO3* D) *H2SO4∙SO3*

1. *4,5∙NA* ta atom saqlagan *xH2SO4*∙*ySO3* tarkibli 77,4 g oleumga *sp2* va *sp3* orbitallar soni teng bo’lguncha suv qo’shildi.Qo’shilgan suvning massasini aniqlang?

A)3,6 B) 1,8 **C) 5,4** D) 2,7

1. *4,5∙NA* ta atom saqlagan *xH2SO4*∙*ySO3* tarkibli 77,4 g oleumga *sp2* va *sp3* orbitallar soni teng bo’lguncha suv qo’shildi. Hosil bo’lgan oleumning formulasini aniqlang

**A) *H2SO4∙0,5SO3***B) *H2SO4∙2SO3*

C) *H2SO4∙3SO3* D) *H2SO4∙SO3*

1. *5,1∙NA* ta atom saqlagan *xH2SO4*∙*ySO3* tarkibli 81 g oleumga *sp2* va *sp3* orbitallar soni teng bo’lguncha suv qo’shildi.Qo’shilgan suvning massasini aniqlang?

A)3,6 **B) 1,8** C) 5,4 D) 2,7

1. *5,1∙NA* ta atom saqlagan *xH2SO4*∙*ySO3* tarkibli 81 g oleumga *sp2* va *sp3* orbitallar soni teng bo’lguncha suv qo’shildi. Hosil bo’lgan oleumning formulasini aniqlang

**A) *H2SO4∙0,5SO3***B) *H2SO4∙2SO3*

C) *H2SO4∙3SO3* D) *H2SO4∙SO3*

---

1. Tarkibda 4,3∙*NA* ta atom saqlagan *xH2SO4 ∙ ySO3* tarkibli oleumga vodorod va kislorod atomlari soni tenglashguncha 4,8∙*NA* atom saqlagan suv qo’shildi. Dastlabki oleum tarkibni aniqlang.

**A) *H2SO4∙0,4SO3*** B) *H2SO4∙SO3* C) *H2SO4∙0,5SO3* D) *H2SO4∙0,2SO3*

1. Tarkibda 4,3∙*NA* ta atom saqlagan *xH2SO4 ∙ ySO3* tarkibli oleumga vodorod va kislorod atomlari soni tenglashguncha 4,8∙*NA* atom saqlagan suv qo’shildi. Dastlabki oleum massasini toping.

A) 49 B) 93,8 **C) 65** D) 69

1. Tarkibda 4,3∙*NA* ta atom saqlagan *xH2SO4 ∙ ySO3* tarkibli oleumga vodorod va kislorod atomlari soni tenglashguncha 4,8∙*NA* atom saqlagan suv qo’shildi. Hosil bo’lgan eritmaning massasini (g) toping.

A) 69 **B) 93,8** C) 97,8 D) 65

1. Tarkibda 4,3∙*NA* ta atom saqlagan *xH2SO4 ∙ ySO3* tarkibli oleumga vodorod va kislorod atomlari soni tenglashguncha 4,8∙*NA* atom saqlagan suv qo’shildi. Dastlabki oleum tarkibidagi sulfat kislotaning massasini (g) toping.

**A) 49** B) 24,5 C) 19,6 D) 39,2

1. Tarkibda 4,3∙*NA* ta atom saqlagan *xH2SO4 ∙ ySO3* tarkibli oleumga vodorod va kislorod atomlari soni tenglashguncha 4,8∙*NA* atom saqlagan suv qo’shildi. Dastlabki oleum tarkibidagi sulfat angidridning massasini (g) toping.

A) 40 B) 32 **C) 16** D) 8

---

1. Gibrid orbitallari soni atomlari sonidan 8 taga ko’p bo’lgan moddani aniqlang?

A) *sulfat* *kislota* B) *xlorat kislota*

C) *pentanol* ***D) sulfat angidrid***

1. Gibrid orbitallari soni atomlari sonidan 9 taga ko’p bo’lgan moddani aniqlang?

A) *sulfat* *kislota* **B) *xlorat kislota***

C) *pentanol* *D) sulfat angidrid*

1. Gibrid orbitallari soni atomlari sonidan 11 taga ko’p bo’lgan moddani aniqlang?

**A) *sulfat* *kislota*** B) *xlorat kislota*

C) *pentanol* *D) sulfat angidrid*

1. Gibrid orbitallari soni atomlari sonidan 6 taga ko’p bo’lgan moddani aniqlang?

A) *sulfat* *kislota* B) *xlorat kislota*

**C) *pentanol*** *D) sulfat angidrid*

---

1. Akrolein tarakibidagi gibrid orbitallar sonini toping.

**A) 12** B) 10 C) 16 D) 8

1. Akrolein tarakibidagi *σ*- bog’ hosil qilishda qatnashgan orbitallar sonini toping.

A) 12 B) 10 **C) 14** D) 8

1. Akrolein tarakibidagi *σ*- bog’ hosil qilishda qatnashgan gibrid orbitallar sonini toping.

A) 12 **B) 10** C) 16 D) 8

1. Akrolein tarakibidagi bog’ hosil qilishda qatnashgan orbitallar sonini toping.

A) 12 B) 20 C) 16 **D) 18**

1. Akrolein tarakibidagi bog’ hosil qilishda qatnashgan gibridlanmagan orbitallar sonini toping.

A) 4 B) 2 **C) 6** D) 8

1. Dioksan tarakibidagi gibrid orbitallar sonini toping.

**A) 24** B) 20 C) 16 D) 12

1. Dioksan tarakibidagi *σ*- bog’ hosil qilishda qatnashgan orbitallar sonini toping.

A) 30 B) 24 **C) 28** D) 20

1. Dioksan tarakibidagi *σ*- bog’ hosil qilishda qatnashgan gibrid orbitallar sonini toping.

A) 30 B) 24 C) 28 **D) 20**

1. Dioksan tarakibidagi bog’ hosil qilishda qatnashgan gibridlanmagan orbitallar sonini toping.

A) 4 B) 2 C) 6 **D) 8**

1. Metilakrilat tarakibidagi gibrid orbitallar sonini toping.

A) 12 **B) 20** C) 24 D) 8

1. Metilakrilat tarakibidagi *σ*- bog’ hosil qilishda qatnashgan orbitallar sonini toping.

**A) 22**  B) 16 C) 20 D) 18

1. Metilakrilat tarakibidagi *σ*- bog’ hosil qilishda qatnashgan gibrid orbitallar sonini toping.

A) 22 **B) 16** C) 20 D) 18

1. Metilakrilat tarakibidagi bog’ hosil qilishda qatnashgan orbitallar sonini toping.

A) 28 **B) 26** C) 22 D) 20

1. Metilakrilat tarakibidagi bog’ hosil qilishda qatnashgan gibridlanmagan orbitallar sonini toping.

A) 4 B) 2 C) 6 **D) 8**

**Quyidagi moddalarning struktura yod oling!!! Chunki yuqoridagi kabi savollar ushbu moddalar uchun ham mavjud:**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | **Akrolein** |  | **dioksan** |
|  | **Akril kislota** |  | **Metilakrilat** |
|  |  |  |  |
|  | **Metakril kislota** |  | **metilmetakrilat** |

---

1. *(H2O)2* tarkibli suv bug’ida nechta vodorod bog’ bor?

**A) 2** B) 3 C) 4 D) 1

1. *(H2O)3* tarkibli suv bug’ida nechta vodorod bog’ bor?

A) 5 B) 3 **C) 4** D) 6

1. *(H2O)4* tarkibli suv bug’ida nechta vodorod bog’ bor?

A) 8 **B) 6** C) 4 D) 7

1. *(H2O)5* tarkibli suv bug’ida nechta vodorod bog’ bor?

A) 9 B) 10 C) 6 **D) 8**

1. *(H2O)6* tarkibli suv bug’ida nechta vodorod bog’ bor?

**A) 10** B) 8 C) 6 D) 12

1. *(H2O)7* tarkibli suv bug’ida nechta vodorod bog’ bor?

**A) 12** B) 14 C) 13 D) 7

1. *(H2O)8* tarkibli suv bug’ida nechta vodorod bog’ bor?

A) 8 B) 16 **C) 14** D) 12

1. *(H2O)9* tarkibli suv bug’ida nechta vodorod bog’ bor?

A) 20 B) 18 C) 14 **D) 16**

1. *(H2O)10* tarkibli suv bug’ida nechta vodorod bog’ bor?

A) 20 B) 22 **C) 18** D) 10

---

1. *(H2O)n* tarkibli suv bug’ida 8 vodorod bog’ mavjud bo’lsa, *n* ning qiymatini aniqlang.

A) 8 **B) 5** C) 4 D) 6

1. *(H2O)n* tarkibli suv bug’ida 6 vodorod bog’ mavjud bo’lsa, *n* ning qiymatini aniqlang.

A) 3 B) 5 **C) 4** D) 6

1. *(H2O)n* tarkibli suv bug’ida 10 vodorod bog’ mavjud bo’lsa, *n* ning qiymatini aniqlang.

A) 10 B) 5 C) 8 **D) 6**

1. *(H2O)n* tarkibli suv bug’ida 4 vodorod bog’ mavjud bo’lsa, *n* ning qiymatini aniqlang.

A) 4 B) 1 **C) 2** D) 3

1. *(H2O)n* tarkibli suv bug’ida 12 vodorod bog’ mavjud bo’lsa, *n* ning qiymatini aniqlang.

A) 14 B) 10 **C) 7** D) 12

---

1. *Vagner* reaksiyasi asosida 4,2 g alken oksidlanganda 0,1 mol cho’kma hosil bo’lsa, alkenni aniqlang.

**A) *C2H4*** B) *C3H6* C) *C4H8* D) *C5H12*

1. *Vagner* reaksiyasi asosida 21 g alken oksidlanganda 0,3 mol cho’kma hosil bo’lsa, alkenni aniqlang.

A) *C2H4* B) *C3H6* C) *C4H8* **D) *C5H12***

1. *Vagner* reaksiyasi asosida 6,3 g alken oksidlanganda 0,1 mol cho’kma hosil bo’lsa, alkenni aniqlang.

A) *C2H4* **B) *C3H6***C) *C4H8* D) *C5H12*

1. *Vagner* reaksiyasi asosida 4,2 g alken oksidlanganda 0,05 mol cho’kma hosil bo’lsa, alkenni aniqlang.

A) *C2H4* B) *C3H6* **C) *C4H8***D) *C5H12*

1. *Vagner* reaksiyasi asosida 2,1 g alken oksidlanganda 0,05 mol cho’kma hosil bo’lsa, alkenni aniqlang.

**A) *C2H4***B) *C3H6* C) *C4H8* D) *C5H12*

---

1. 1 mol aluminiy digidrofosfat va 1 mol aluminiy gidroksid reaksiyasi natijasida qanday tuzlar hosil bo’ladi?

**A) aluminiy gidrofosfat** B) aluminiy fosfat

C) aluminiy fosfat va aluminiy gidrofosfat

D) aluminiygidrokso fosfat

1. 1 mol aluminiy digidrofosfat va 2 mol aluminiy gidroksid reaksiyasi natijasida qanday tuzlar hosil bo’ladi?

A) aluminiy gidrofosfat **B) aluminiy fosfat**

C) aluminiy fosfat va aluminiy gidrofosfat

D) aluminiygidrokso fosfat

1. 2 mol aluminiy digidrofosfat va 3 mol aluminiy gidroksid reaksiyasi natijasida qanday tuzlar hosil bo’ladi?

A) aluminiy gidrofosfat B) aluminiy fosfat

**C) aluminiy fosfat va aluminiy gidrofosfat**

D) aluminiygidrokso fosfat

1. 1 mol kaliy digidrofosfat va 2 mol kaliy gidroksid reaksiyasi natijasida qanday tuzlar hosil bo’ladi?

**A) kaliy fosfat** B) kaliy fosfat va kaliy gidrofosfat

C) kaliy gidrofosfat D) kaliy gidrofosfat va kaliy digidrofosfat

1. 2 mol kaliy digidrofosfat va 3 mol kaliy gidroksid reaksiyasi natijasida qanday tuzlar hosil bo’ladi?

A) kaliy fosfat **B) kaliy fosfat va kaliy gidrofosfat**

C) kaliy gidrofosfat D) kaliy gidrofosfat va kaliy digidrofosfat

1. 1 mol kaliy digidrofosfat va 1 mol kaliy gidroksid reaksiyasi natijasida qanday tuzlar hosil bo’ladi?

A) kaliy fosfat B) kaliy fosfat va kaliy gidrofosfat

**C) kaliy gidrofosfat** D) kaliy gidrofosfat va kaliy digidrofosfat

1. 1 mol natriy digidrofosfat va 2 mol natriy gidroksid reaksiyasi natijasida qanday tuzlar hosil bo’ladi?

**A) natriy fosfat** B) natriy fosfat va natriy gidrofosfat

C) natriy gidrofosfat D) natriy gidrofosfat va natriy digidrofosfat

1. 2 mol natriy digidrofosfat va 3 mol natriy gidroksid reaksiyasi natijasida qanday tuzlar hosil bo’ladi?

A) natriy fosfat **B) natriy fosfat va natriy gidrofosfat**

C) natriy gidrofosfat D) natriy gidrofosfat va natriy digidrofosfat

1. 1 mol natriy digidrofosfat va 1 mol natriy gidroksid reaksiyasi natijasida qanday tuzlar hosil bo’ladi?

A) natriy fosfat B) natriy fosfat va natriy gidrofosfat

**C) natriy gidrofosfat** D) natriy gidrofosfat va natriy digidrofosfat

1. 1 mol bariy digidrofosfat va 1 mol bariy gidroksid reaksiyasi natijasida qanday tuzlar hosil bo’ladi?

**A) bariy gidrofosfat** B) bariy fosfat va bariy gidrofosfat

C) bariy fosfat D) bariygidrokso fosfat

1. 2 mol bariy digidrofosfat va 3 mol bariy gidroksid reaksiyasi natijasida qanday tuzlar hosil bo’ladi?

A) bariy gidrofosfat **B) bariy fosfat va bariy gidrofosfat**

C) bariy fosfat D) bariygidrokso fosfat

1. 1 mol bariy digidrofosfat va 2 mol bariy gidroksid reaksiyasi natijasida qanday tuzlar hosil bo’ladi?

A) bariy gidrofosfat B) bariy fosfat va bariy gidrofosfat

**C) bariy fosfat** D) bariygidrokso fosfat

1. 1 mol bariy digidrofosfat va 5 mol bariy gidroksid reaksiyasi natijasida qanday tuzlar hosil bo’ladi?

A) bariy gidrofosfat B) bariy fosfat va bariy gidrofosfat

C) bariy fosfat **D) bariygidrokso fosfat**

1. 1 mol magniy digidrofosfat va 1 mol magniy gidroksid reaksiyasi natijasida qanday tuzlar hosil bo’ladi?

**A) magniy gidrofosfat** B) magniy fosfat va magniy gidrofosfat

C) magniy fosfat D) magniygidrokso fosfat

1. 2 mol magniy digidrofosfat va 3 mol magniy gidroksid reaksiyasi natijasida qanday tuzlar hosil bo’ladi?

A) magniy gidrofosfat **B) magniy fosfat va magniy gidrofosfat**

C) magniy fosfat D) magniygidrokso fosfat

1. 1 mol magniy digidrofosfat va 2 mol magniy gidroksid reaksiyasi natijasida qanday tuzlar hosil bo’ladi?

A) magniy gidrofosfat B) magniy fosfat va magniy gidrofosfat

**C) magniy fosfat** D) magniygidrokso fosfat

1. 1 mol magniy digidrofosfat va 5 mol magniy gidroksid reaksiyasi natijasida qanday tuzlar hosil bo’ladi?

A) magniy gidrofosfat B) magniy fosfat va magniy gidrofosfat

C) magniy fosfat **D) magniygidrokso fosfat**

1. 1 mol alyuminiydigidroksosulfat va 1 mol sulfat kisklota reaksiyasi natijasida qanday tuz(lar) hosil bo’ladi ?

**A) alyuminiygidrokso sulfat** B) aluminiy sulfat

C) aluminiy gidroksosulfat va aluminiy sulfat

D) aluminiy gidrosulfat

1. 1 mol alyuminiydigidroksosulfat va 2 mol sulfat kisklota reaksiyasi natijasida qanday tuz(lar) hosil bo’ladi ?

A) alyuminiygidrokso sulfat **B) aluminiy sulfat**

C) aluminiy gidroksosulfat va aluminiy sulfat

D) aluminiy gidrosulfat

1. 2 mol alyuminiydigidroksosulfat va 3 mol sulfat kisklota reaksiyasi natijasida qanday tuz(lar) hosil bo’ladi ?

A) alyuminiygidrokso sulfat B) aluminiy sulfat

**C) aluminiy gidroksosulfat va aluminiy sulfat**

D) aluminiy gidrosulfat

1. 1 mol alyuminiydigidroksosulfat va 4 mol sulfat kisklota reaksiyasi natijasida qanday tuz(lar) hosil bo’ladi ?

A) alyuminiygidrokso sulfat B) aluminiy sulfat

C) aluminiy gidroksosulfat va aluminiy sulfat

**D) aluminiy gidrosulfat**

---

1. *pH=8* va *pH=5* ga teng bo’lgan eritmalarni neytrallash uchun ularni qanday hajmiy nisbatda aralashtirish kerak?

A) 1:2 B) 1:10 **C) 10:1** D) 2:1

1. *pH=9* va *pH=6* ga teng bo’lgan eritmalarni neytrallash uchun ularni qanday hajmiy nisbatda aralashtirish kerak?

A) 1:2 **B) 1:10** C) 10:1 D) 2:1

1. *pH=8* va *pH=4* ga teng bo’lgan eritmalarni neytrallash uchun ularni qanday hajmiy nisbatda aralashtirish kerak?

A) 1:3 B) 1:100 **C) 100:1** D) 3:1

1. *pH=10* va *pH=6* ga teng bo’lgan eritmalarni neytrallash uchun ularni qanday hajmiy nisbatda aralashtirish kerak?

A) 1:3 **B) 1:100** C) 100:1 D) 3:1

1. *pH=9* va *pH=4* ga teng bo’lgan eritmalarni neytrallash uchun ularni qanday hajmiy nisbatda aralashtirish kerak?

A) 3:2 B) 1:10 **C) 10:1** D) 2:3

1. *pH=10* va *pH=5* ga teng bo’lgan eritmalarni neytrallash uchun ularni qanday hajmiy nisbatda aralashtirish kerak?

A) 3:2 **B) 1:10** *C) 10:1* D) 2:3

1. *pH=11* va *pH=4* ga teng bo’lgan eritmalarni neytrallash uchun ularni qanday hajmiy nisbatda aralashtirish kerak?

A) 3:4 **B) 1:10** C) 10:1 D) 4:3

1. *pH=10* va *pH=3* ga teng bo’lgan eritmalarni neytrallash uchun ularni qanday hajmiy nisbatda aralashtirish kerak?

A) 3:4 B) 1:10 **C) 10:1** D) 4:3

1. *pH=12* va *pH=3* ga teng bo’lgan eritmalarni neytrallash uchun ularni qanday hajmiy nisbatda aralashtirish kerak?

A) 5:4 **B) 1:10** C) 10:1 D) 4:5

---

1. *pH* qiymati nechaga teng bo’lgan 800 *ml* *HBr* eritmasiga 200 *ml* suv quyilsa, *[H+]* ionlari konsentratsiyasi 8∙10-3 *mol/l* bo’ladi?

**A)2** B)3 C)1,5 D)1

1. *pH* qiymati nechaga teng bo’lgan 700 *ml* *HBr* eritmasiga 300 *ml* suv quyilsa, *[H+]* ionlari konsentratsiyasi 7∙10-3 *mol/l* bo’ladi?

**A)2** B)3 C)1,5 D)1

1. *pH* qiymati nechaga teng bo’lgan 500 *ml* *HBr* eritmasiga 500 *ml* suv quyilsa, *[H+]* ionlari konsentratsiyasi 5∙10-3 *mol/l* bo’ladi?

**A)2** B)3 C)1,5 D)1

1. *pH* qiymati nechaga teng bo’lgan 600 *ml* *HBr* eritmasiga 400 *ml* suv quyilsa, *[H+]* ionlari konsentratsiyasi 6∙10-3 *mol/l* bo’ladi?

**A)2** B)3 C)1,5 D)1

1. *pH* qiymati nechaga teng bo’lgan 400 *ml* *HBr* eritmasiga 600 *ml* suv quyilsa, *[H+]* ionlari konsentratsiyasi 4∙10-3 *mol/l* bo’ladi?

**A)2** B)3 C)1,5 D)1

---

1. 500 ml 1*M* li *Al2(SO4)3* eritmasida 1,08*∙NA* ta kation va 1,44∙*NA* ta anion borligi ma’lum bo’lsa, *Al2(SO4)3* ning dissotsialanish darajasini toping.

A) 96 **B) 90** C) 85 D) 80

1. 500 ml 1*M* li *Al2(SO4)3* eritmasida 1,08*∙NA* ta kation va 1,44∙*NA* ta anion borligi ma’lum bo’lsa, tuzning necha foizi dissotsialanmanmagan holda eritmada qolgan?

A) 10 **B) 4** C) 6 D) 5

1. 500 ml 1*M* li *Al2(SO4)3* eritmasida 1,08*∙NA* ta kation va 1,44∙*NA* ta anion borligi ma’lum bo’lsa, tuzning gidrolizlanish darajasini toping.

A) 10 B) 4 **C) 6** D) 0

1. 500 ml 1*M* li *Al2(SO4)3* eritmasida 1,08*∙NA* ta kation va 1,44∙*NA* ta anion borligi ma’lum bo’lsa, eritmadagi alyuminiy ionlarining miqdornini (mol) toping.

A) 1,08 **B) 0,9** C) 1,0 D) 0,96

1. 250 ml 2*M* li *CuSO4* eritmasida 0,52*∙NA* ta kation va 0,46∙*NA* ta anion borligi ma’lum bo’lsa, *CuSO4* ning dissotsialanish darajasini toping.

**A) 80** B) 82 C) 92 D) 88

1. 250 ml 2*M* li *CuSO4* eritmasida 0,52*∙NA* ta kation va 0,46∙*NA* ta anion borligi ma’lum bo’lsa, *CuSO4* ning necha foizi dissotsialanmanmagan holda eritmada qolgan?

A) 20 B) 12 **C) 8** D) 10

1. 250 ml 2*M* li *CuSO4* eritmasida 0,52*∙NA* ta kation va 0,46∙*NA* ta anion borligi ma’lum bo’lsa, tuzning gidrolizlanish darajasini (%) toping.

A) 20 **B) 12** C) 8 D) 0

1. 250 ml 2*M* li *CuSO4* eritmasida 0,52*∙NA* ta kation va 0,46∙*NA* ta anion borligi ma’lum bo’lsa, eritmadagi mis ionlarining miqdornini (mol) toping.

A) 0,5 B) 0,45 **C) 0,4** D) 0,42

---

1. *Al2(SO4)3* eritmasida 2,16*∙NA* ta kation va 2,88∙*NA* ta anion mavjud. Agar *Al2(SO4)3* ning dissotsialanish darajasi 90% ga teng bo’lsa, tuzning necha foizi dissotsialanmasdan eritmada qolgan?

A) 10 **B) 4** C) 6 D) 5

1. *Al2(SO4)3* eritmasida 2,16*∙NA* ta kation va 2,88∙*NA* ta anion mavjud. Agar *Al2(SO4)3* ning dissotsialanish darajasi 90% ga teng bo’lsa, tuzning gidrolizlanisg darajasini (%) toping.

A) 10 B) 4 **C) 6** D) 5

1. *Al2(SO4)3* eritmasida 2,16*∙NA* ta kation va 2,88∙*NA* ta anion mavjud. Agar *Al2(SO4)3* ning gidrolizlanish darajasi 6% ga teng bo’lsa, tuzning necha foizi dissotsialanmagan holda eritmada qolgan?

A) 10 **B) 4** C) 6 D) 5

1. *Al2(SO4)3* eritmasida 2,16*∙NA* ta kation va 2,88∙*NA* ta anion mavjud. Agar *Al2(SO4)3* ning gidrolizlanish darajasi 6% ga teng bo’lsa, tuzning dissotsialanish darajasini toping.

A) 94 B) 90 C) 84 D) 80

1. *CuSO4* eritmasida 2,08*∙NA* ta kation va 1,94∙*NA* ta anion mavjud. Agar *CuSO4* ning dissotsialanish darajasi 90% ga teng bo’lsa, tuzning necha foizi dissotsialanmasdan eritmada qolgan?

A) 10 B) 7 C) 6 **D) 3**

1. *CuSO4* eritmasida 2,08*∙NA* ta kation va 1,94∙*NA* ta anion mavjud. Agar *CuSO4* ning dissotsialanish darajasi 90% ga teng bo’lsa, tuzning gidrolizlanish darajasini (%) toping.

A) 10 **B) 7** C) 6 D) 3

1. *CuSO4* eritmasida 2,08*∙NA* ta kation va 1,94∙*NA* ta anion mavjud. Agar *CuSO4* ning gidrolizlanish darajasi 7% ga teng bo’lsa, tuzning necha foizi dissotsialanmasdan eritmada qolgan?

A) 10 B) 7 C) 6 **D) 3**

1. *CuSO4* eritmasida 2,08*∙NA* ta kation va 1,94∙*NA* ta anion mavjud. Agar *CuSO4* ning gidrolizlanish darajasi 7% ga teng bo’lsa, tuzning dissotsialanish darajasini (%) toping.

A) 93 **B) 90**  C) 83 D) 80

---

1. *K3PO4* ning dissotsiyalanmagan molekulalari tarkibidagi atomlar soni dissotsiyalangan molekulalar-dan hosil bo’lgan ionlar soniga teng bo’lsa, *K3PO4* ning dissotsiyalanish darajasini (*α* ni % da) aniqlang.

A)88,89 B)72,73 **C)66,67** D)73,33

1. *Ca(NO3)2* ning dissotsiyalanmagan molekulalari tarkibidagi atomlar soni dissotsiyalangan molekulalar-dan hosil bo’lgan kationlar soniga teng bo’lsa, *Ca(NO3)2* ning dissotsiyala-nish darajasini (*α* ni % da) aniq-lang.

A)75 **B)90** C)81,82 D)95

1. *(NH4)2SO3* ning dissotsiyalanmagan molekulalari tarkibidagi atomlar soni dissotsiyalangan molekulalar-dan hosil bo’lgan ionlar soniga teng bo’lsa, *(NH4)2SO3* ning dissotsiyala-nish darajasini (*α* ni % da) aniq-lang. (tuzning gidrolizlanishini hisobga olmang).

**A)80** B)85,5 C)92,3 D)77,5

1. *Fe(NO3)3* ning dissotsiyalanmagan molekulalari tarkibidagi atomlar soni dissotsiyalangan molekulalardan hosil bo’lgan anionlar soniga teng bo’lsa, *Fe(NO3)3* ning dissotsiyala-nish darajasini (*α* ni % da) aniq-lang.

A)76,5 **B)81,25** C)92,86 D)87,5

1. *Al2(SO4)3* ning dissotsiyalanmagan molekulalari tarkibidagi atomlar soni dissotsiyalangan molekulalar-dan hosil bo’lgan anionlar soniga teng bo’lsa, *Al2(SO4)3* ning dissotsi-yalanish darajasini (*α* ni % da) aniqlang.

A)77,3 B)89,5 **C)85** D)87,5

1. *K3BO3* ning dissotsiyalanmagan molekulalari tarkibidagi atomlar soni dissotsiyalangan molekulalar-dan hosil bo’lgan kationlar soniga teng bo’lsa, *K3BO3* ning dissotsiya-lanish darajasini (*α* ni % da) aniqlang.

A)63,64 **B)70** C)87,5 D)73,33

1. *Al(ClO4)3* ning dissotsiyalanmagan molekulalari tarkibidagi atomlar soni dissotsiyalangan molekulalar-dan hosil bo’lgan ionlar soniga teng bo’lsa, *Al(ClO4)3* ning dissotsi-yalanish darajasini (*α* ni % da) aniqlang.

A)77,5 **B)80** C)85 D)87,5

1. *Ca(CH3COO)2* ning dissotsiyalan-magan molekulalari tarkibidagi atomlar soni dissotsiyalangan molekulalardan hosil bo’lgan ionlar soniga teng bo’lsa, *Ca(CH3COO)2* ning dissotsiyalanish darajasini (*α* ni % da) aniqlang.

A)85,5 B)93,75 **C)83,33** D)90

1. *Mg(NO3)2* ning dissotsiyalanmagan molekulalari tarkibidagi atomlar soni dissotsiyalangan molekulalar-dan hosil bo’lgan ionlar soniga teng bo’lsa, *Mg(NO3)2* ning dissotsiyala-nish darajasini (*α* ni % da) aniq-lang.

**A)75** B)90 C)81,82 D)95

---

1. Quyidagi qaysi modda elektrolit hisoblanmaydi?

A) *sirka kislota* **B) *asetaldegid***

C) *natriy sulfat* D) *ishqor*

1. Quyidagi qaysi modda(lar) elektrolit hisoblanadi?

1) *kumush ftorid;* 2) *sirka kislota;* 3) *ishqor*; 4) *selluloza;*

*5) kalsiy oksid;*

A) 1, 2, 3, 5 B) 2, 4, 5 **C) 1, 2, 3** D) 1, 2, 3, 4

1. Quyidagi qaysi modda(lar) elektrolit hisoblanmaydi?

1) *kumush ftorid;* 2) *sirka kislota;* 3) *ishqor*; 4) *selluloza;*

*5) kalsiy oksid;*

A) 1, 2, 3, 5 B) 2, 4, 5 C) 1, 2, 3 **D) 4, 5**

1. Quyidagi qaysi modda(lar) elektrolit hisoblanadi?

1) *etilamin;* 2) *kaliy sulfat;* 3) *ishqor*; 4) *dioksan;*

5) *mis(II) oksid;*

A) 2, 3, 4 B) 2, 3 **C) 1, 2, 3** D) 1, 4, 5

1. Quyidagi qaysi modda(lar) elektrolit hisoblanmaydi?

1) *etilamin;* 2) *kaliy sulfat;* 3) *ishqor*; 4) *dioksan;*

5) *mis(II) oksid;*

**A) 4, 5** B) 2, 3 C) 1, 2, 3 D) 1, 4, 5

1. Quyidagi qaysi modda(lar) elektrolit hisoblanadi?

1) *glitsin;* 2) *natriy sulfat;* 3) *ishqor*; 4) *akrolein;*

5) *rux oksid;*

A) 2, 3, 4 B) 2, 3 **C) 1, 2, 3** D) 4, 5

1. Quyidagi qaysi modda(lar) elektrolit hisoblanmaydi?

1) *glitsin;* 2) *natriy sulfat;* 3) *ishqor*; 4) *akrolein;*

5) *rux oksid;*

**A) 4, 5** B) 2, 3 C) 1, 2, 3 D) 1, 4, 5

1. Quyidagi qaysi modda(lar) elektrolit hisoblanadi?

1) *alanin;* 2) *natriy nitrat;* 3) *ishqor*; 4) *metilatsetat;*

5) *rux oksid;*

A) 2, 3, 4 B) 2, 3 **C) 1, 2, 3** D) 4, 5

1. Quyidagi qaysi modda(lar) elektrolit hisoblanmaydi?

1) *alanin;* 2) *natriy nitrat;* 3) *ishqor*; 4) *metilatsetat;*

5) *rux oksid;*

**A) 4, 5** B) 2, 3 C) 1, 2, 3 D) 1, 4, 5

---

1. *14N* izotopi pozitron parchalanishidan qanday element atomi hosil bo’ladi?

A) *14O* **B) *14C***  C) *15N* D) *12C*

1. *14N* izotopi betta parchalanishidan qanday element atomi hosil bo’ladi?

**A) *14O*** B) *14C* C) *15N* D) *16O*

1. *14N* izotopida bitta elektronning yadroga qulashidan qanday element atomi hosil bo’ladi?

A) *14O* **B) *14C*** C) *15N* D) *16O*

1. *14N* izotopi alfa parchalanishidan qanday element atomi hosil bo’ladi?

**A) *10B*** B) *18F* C) *10C* D) *18O*

1. *24Mg* izotopi pozitron parchalanishidan qanday element atomi hosil bo’ladi?

A) *24Al* **B) *24Na***  C) *25Mg* D) *23Na*

1. *24Mg* izotopi betta parchalanishidan qanday element atomi hosil bo’ladi?

**A) *24Al*** B) *24Na* C) *25Mg* D) *23Na*

1. *24Mg* izotopida bitta elektronning yadroga qulashidan qanday element atomi hosil bo’ladi?

A) *24Al* **B) *24Na***  C) *25Mg* D) *23Na*

1. *24Mg* izotopi alfa parchalanishidan qanday element atomi hosil bo’ladi?

**A) *20Ne*** B) *28Si* C) *20Na* D) *28Al*

---

1. 6000 g glitsindan 4596 g polipeptid olindi. Polimerlanish darajasini toping.

**A) 40** B) 80 C) 50 D) 30

1. 3750 g glitsindan 2880 g polipeptid olindi. Polimerlanish darajasini toping.

A) 40 B) 80 C) 50 **D) 30**

1. 3560 g alanindan 2864 g polipeptid olindi. Polimerlanish darajasini toping.

A) 40 B) 80 C) 50  **D) 30**

1. 890 g alanindan 722 g polipeptid olindi. Polimerlanish darajasini toping.

A) 40 B) 10 **C) 15** D) 30

1. 2340 g valindan 2016 g polipeptid olindi. Polimerlanish darajasini toping.

A) 40 **B) 10** C) 15 D) 30

1. 3510 g valindan 3006 g polipeptid olindi. Polimerlanish darajasini toping.

A) 40 B) 10 **C) 15** D) 30

1. 1500 g glitsindan 1176 g polipeptid olindi. Polimerlanish darajasini toping.

A) 40 **B) 10** C) 15 D) 30

1. 2250 g glitsindan 1737 g polipeptid olindi. Polimerlanish darajasini toping.

A) 40 B) 10 C) 15 **D) 20**

1. 445 g alanindan 364 g polipeptid olindi. Polimerlanish darajasini toping.

A) 5 **B) 10** C) 15 D) 30

1. 2670 g alanindan 2166 g polipeptid olindi. Polimerlanish darajasini toping.

A) 40 B) 10 **C) 15** D) 30

---

1. Bir va ikki asosli karbon kislotalar iborat 3 mol aralashmaga mo’l miqdorda *NaOH* eritmasi qo’shilganda 90 g suv hosil bo’lsa, dastlabki aralashmada necha molekula dikarbon kislota bo’lgan?

A) 1,5∙*NA* **B) 2∙*NA*** C) 1∙*NA* D) 2,5∙*NA*

1. Bir va ikki asosli karbon kislotalar iborat 3 mol aralashmaga mo’l miqdorda *NaOH* eritmasi qo’shilganda 90 g suv hosil bo’lsa, dastlabki aralashmada necha molekula monokarbon kislota bo’lgan?

A) 1,5∙*NA* B) 2∙*NA*  **C) 1∙*NA*** D) 2,5∙*NA*

1. Bir va ikki asosli karbon kislotalar iborat 3 mol aralashmaga mo’l miqdorda *NaOH* eritmasi qo’shilganda 90 g suv hosil bo’lsa, dastlabki aralashmadagi kislorod atomlar sonini toping?

A) 5∙*NA* **B) 10∙*NA*** C) 15∙*NA* D) 12∙*NA*

1. Bir va ikki asosli karbon kislotalar iborat 5 mol aralashmaga mo’l miqdorda *NaOH* eritmasi qo’shilganda 144 g suv hosil bo’lsa, dastlabki aralashmada necha molekula dikarbon kislota bo’lgan?

**A) 3∙*NA*** B) 2∙*NA*  C) 1∙*NA* D) 4∙*NA*

1. Bir va ikki asosli karbon kislotalar iborat 5 mol aralashmaga mo’l miqdorda *NaOH* eritmasi qo’shilganda 144 g suv hosil bo’lsa, dastlabki aralashmada necha molekula monokarbon kislota bo’lgan?

A) 3∙*NA* **B) 2∙*NA*** C) 1∙*NA* D) 4∙*NA*

1. Bir va ikki asosli karbon kislotalar iborat 5 mol aralashmaga mo’l miqdorda *NaOH* eritmasi qo’shilganda 144 g suv hosil bo’lsa, dastlabki aralashmadagi kislorod atomlar sonini toping?

A) 8∙*NA* B) 10∙*NA*  **C) 16∙*NA*** D) 12∙*NA*

---

1. Tarkibida 20 g *NaOH* tutuvchi 47 g o’yuvchi natriy eritmasiga necha gramm *Na*  metalli solinganda hosil bo’lgan eritmada erigan modda va erituvchining atomlar soni tenglashadi?

A) 6,9 **B) 11,5** C) 23 D) 46

1. Tarkibida 28 g *KOH* tutuvchi 55 g o’yuvchi kaliy eritmasiga necha gramm *K* metalli solinganda hosil bo’lgan eritmada erigan modda va erituvchining atomlar soni tenglashadi?

A) 11,7 **B) 19,5** C) 39 D) 78

1. Tarkibida 12 g *LiOH* tutuvchi 39 g o’yuvchi litiy eritmasiga necha gramm *Li* metalli solinganda hosil bo’lgan eritmada erigan modda va erituvchining atomlar soni tenglashadi?

A) 2,1 **B) 3,5** C) 7 D) 14

1. Tarkibida 29,6 g *Ca(OH)2* tutuvchi 54,8 g kalsiy gidroksid eritmasiga necha gramm *Ca* metalli solinganda hosil bo’lgan eritmada erigan modda va erituvchining atomlar soni tenglashadi?

**A) 8** B) 4 C) 12 D) 16

1. Tarkibida 7,4 g *Ca(OH)2* tutuvchi 43,4 g kalsiy gidroksid eritmasiga necha gramm *Ca* metalli solinganda hosil bo’lgan eritmada erigan modda va erituvchining atomlar soni tenglashadi?

A) 10 B) 30 C) 40 **D) 20**

1. Tarkibida 29,6 g *Ca(OH)2* tutuvchi 74,6 g kalsiy gidroksid eritmasiga necha gramm Ca metalli solinganda hosil bo’lgan eritmada erigan modda va erituvchining atomlar soni tenglashadi?

A) 10 B) 30 C) 40 **D) 20**

---

1. 24 g *NaH* necha gramm suvda eritib 40% li eritma hosil qiladi?

A) 76 B) 88 C) 80 **D) 78**

1. 8 g *LiH* necha gramm suvda eritib 24% li eritma hosil qiladi?

A) 96 **B) 94** C) 90 D) 92

1. 40 g *KH* necha gramm suvda eritib 28% li eritma hosil qiladi?

A) 160 B) 158 **C) 162** D) 156

1. 12 g *NaH* necha gramm suvda eritib 40% li eritma hosil qiladi?

A) 37 B) 40 **C) 39** D) 38

1. 42 g *CaH2* necha gramm suvda eritib 37% li eritma hosil qiladi?

A) 160 B) 154 **C) 162** D) 158

1. 24 g *NaH* necha gramm suvda eritib 20% li eritma hosil qiladi?

A) 174 **B) 178** C) 174 D) 176

---

1. Natriy etilat olishda 10 g vodorod ajralib chiqqan bo’lsa, dastlabki spirt tarkibida necha mol vodorod atomi bo’lgan?

**A) 60** B) 30 C) 40 D) 10

1. Natriy etilat olishda 10 g vodorod ajralib chiqqan bo’lsa, hosil bo’lgan tuz tarkibida necha mol vodorod atomi bo’lgan?

A) 60 B) 30 C) 40 **D) 50**

1. Natriy propilat olishda 16 g vodorod ajralib chiqqan bo’lsa, dastlabki spirt tarkibida necha mol vodorod atomi bo’lgan?

**A) 128** B) 112 C) 64 D) 56

1. Natriy propilat olishda 16 g vodorod ajralib chiqqan bo’lsa, hosil bo’lgan tuz tarkibida necha mol vodorod atomi bo’lgan?

A) 128 **B) 112** C) 64 D) 56

1. Kaliy etilenglikolyat olishda 10 g vodorod ajralib chiqqan bo’lsa, dastlabki spirt tarkibida necha mol vodorod atomi bo’lgan?

A) 60 **B) 30** C) 40 D) 50

1. Kaliy etilenglikolyat olishda 10 g vodorod ajralib chiqqan bo’lsa, hosil bo’lgan tuz tarkibida necha mol vodorod atomi bo’lgan?

A) 60 B) 30 C) 40 **D) 20**

---

1. Fenol, propion kislota va metil spirtdan iborat 0,6 mol aralashma 120 g 10% li *NaOH* to’liq reaksiyaga kirishib, 30,8 g tuzlar aralashmasi hosil qildi. Dastlabki aralashmadagi fenolning massasini (g) aniqlang.

**A) 9,4**  B) 18,8 C) 4,7 D) 7,05

1. Fenol, propion kislota va metil spirtdan iborat 0,6 mol aralashma 120 g 10% li *NaOH* to’liq reaksiyaga kirishib, 30,8 g tuzlar aralashmasi hosil qildi. Dastlabki aralashmadagi propion kislotaning massasini (g) aniqlang.

A) 3,7 B) 7,4 **C) 14,8** D) 11,1

1. Fenol, propion kislota va metil spirtdan iborat 0,6 mol aralashma 120 g 10% li *NaOH* to’liq reaksiyaga kirishib, 30,8 g tuzlar aralashmasi hosil qildi. Dastlabki aralashmadagi spirtning massasini (g) aniqlang.

A) 3,2 B) 6,4 C) 1,6 **D) 9,6**

1. Fenol, propion kislota va metil spirtdan iborat 0,4 mol aralashma 120 g 10% li *NaOH* to’liq reaksiyaga kirishib, 32,8 g tuzlar aralashmasi hosil qildi. Dastlabki aralashmadagi fenolning massasini (g) aniqlang.

A) 9,4 **B) 18,8** C) 4,7 D) 7,05

1. Fenol, propion kislota va metil spirtdan iborat 0,4 mol aralashma 120 g 10% li *NaOH* to’liq reaksiyaga kirishib, 32,8 g tuzlar aralashmasi hosil qildi. Dastlabki aralashmadagi propion kislotaning massasini (g) aniqlang.

A) 3,7 **B) 7,4** C) 14,8 D) 11,1

1. Fenol, propion kislota va metil spirtdan iborat 0,4 mol aralashma 120 g 10% li *NaOH* to’liq reaksiyaga kirishib, 32,8 g tuzlar aralashmasi hosil qildi. Dastlabki aralashmadagi spirtning massasini (g) aniqlang.

**A) 3,2** B) 6,4 C) 1,6 D) 9,6

---

1. Fenol, propion kislota va metil spirtdan iborat 0,5 mol aralashma *Na2CO­3* eritmasi bilan to’liq reaksiyaga kirishib, 69,6 g tuzlar aralashmasi va 1,12 l (n.sh) gaz bo’ldi. Dastlabki aralashmadagi fenolning massasini (g) aniqlang.

A) 9,4 B) 18,8 C) 4,7 **D) 28,2**

1. Fenol, propion kislota va metil spirtdan iborat 0,5 mol aralashma *Na2CO­3* eritmasi bilan to’liq reaksiyaga kirishib, 69,6 g tuzlar aralashmasi va 1,12 l (n.sh) gaz bo’ldi. Dastlabki aralashmadagi propion kislotaning massasini (g) aniqlang.

A) 3,7 **B) 7,4** C) 14,8 D) 11,1

1. Fenol, propion kislota va metil spirtdan iborat 0,5 mol aralashma *Na2CO­3* eritmasi bilan to’liq reaksiyaga kirishib, 69,6 g tuzlar aralashmasi va 1,12 l (n.sh) gaz bo’ldi. Dastlabki aralashmadagi spirtning massasini (g) aniqlang.

**A) 3,2** B) 6,4 C) 1,6 D) 9,6

1. Fenol, propion kislota va metil spirtdan iborat 0,6 mol aralashma *Na2CO­3* eritmasi bilan to’liq reaksiyaga kirishib, 39,2 g tuzlar aralashmasi va 2,24 l (n.sh) gaz bo’ldi. Dastlabki aralashmadagi fenolning massasini (g) aniqlang.

**A) 9,4** B) 18,8 C) 4,7 D) 28,2

1. Fenol, propion kislota va metil spirtdan iborat 0,6 mol aralashma *Na2CO­3* eritmasi bilan to’liq reaksiyaga kirishib, 39,2 g tuzlar aralashmasi va 2,24 l (n.sh) gaz bo’ldi. Dastlabki aralashmadagi propion kislotaning massasini (g) aniqlang.

A) 3,7 B) 7,4 **C) 14,8** D) 11,1

1. Fenol, propion kislota va metil spirtdan iborat 0,6 mol aralashma *Na2CO­3* eritmasi bilan to’liq reaksiyaga kirishib, 39,2 g tuzlar aralashmasi va 2,24 l (n.sh) gaz bo’ldi. Dastlabki aralashmadagi spirtning massasini (g) aniqlang.

A) 3,2 B) 6,4 C) 1,6 **D) 9,6**

---

1. X g 20% mis(II) sulfat eritmasidan 2*F* tok o’tkazildi. Natijada katodda 16,8 l (n.sh) gaz ajraldi. X ni aniqlang.

**A) 200** B) 160 C) 100 D) 250

1. X g 16% mis(II) sulfat eritmasidan 3*F* tok o’tkazildi. Natijada katodda 28 l (n.sh) gaz ajraldi. X ni aniqlang.

A) 200 B) 160 C) 100 **D) 250**

1. X g 40% mis(II) sulfat eritmasidan 1*F* tok o’tkazildi. Natijada katodda 5,6 l (n.sh) gaz ajraldi. X ni aniqlang.

A) 200 B) 160 **C) 100** D) 250

1. X g 25% mis(II) sulfat eritmasidan 2,5*F* tok o’tkazildi. Natijada katodda 22,4 l (n.sh) gaz ajraldi. X ni aniqlang.

A) 200 **B) 160** C) 100 D) 250

1. X g 50% kumush nitrat eritmasidan 2*F* tok o’tkazildi. Natijada katodda 16,8 l (n.sh) gaz ajraldi. X ni aniqlang.

**A) 170**  B) 200 C) 250 D) 340

1. X g 34% kumush nitrat eritmasidan 3*F* tok o’tkazildi. Natijada katodda 28 l (n.sh) gaz ajraldi. X ni aniqlang.

A) 170 B) 200 **C) 250** D) 340

1. X g 25% kumush nitrat eritmasidan 2,5*F* tok o’tkazildi. Natijada katodda 22,4 l (n.sh) gaz ajraldi. X ni aniqlang.

A) 170 B) 200 C) 250 **D) 340**

1. X g 17% kumush nitrat eritmasidan 1*F* tok o’tkazildi. Natijada katodda 8,96 l (n.sh) gaz ajraldi. X ni aniqlang.

A) 170 **B) 200** C) 250 D) 340

---

1. 200 g 40% li *CuSO4* eritmasi orqali elektr toki o’tkazilganda, anod va katodda hosil bo’lgan gazlarning mol nisbati 3:1 bo’lsa, eritma orqali necha F tok o’tkazilgan?

**A) 1,2** B) 1,6 C) 0,6 D) 0,8

1. 200 g 20% li *CuSO4* eritmasi orqali elektr toki o’tkazilganda, anod va katodda hosil bo’lgan gazlarning mol nisbati 3:5 bo’lsa, eritma orqali necha F tok o’tkazilgan?

A) 2 **B) 3** C) 1 D) 1,5

1. 200 g 20% li *CuSO4* eritmasi orqali elektr toki o’tkazilganda, anod va katodda hosil bo’lgan gazlarning mol nisbati 3:4 bo’lsa, eritma orqali necha F tok o’tkazilgan?

A) 1,2 **B)1,5** C) 0,6 D) 0,75

1. 200 g 40% li *CuSO4* eritmasi orqali elektr toki o’tkazilganda, anod va katodda hosil bo’lgan gazlarning mol nisbati 2:3 bo’lsa, eritma orqali necha F tok o’tkazilgan?

A) 2 B) 1,5 C) 3 **D) 4**

1. 200 g 48% li *CuSO4* eritmasi orqali elektr toki o’tkazilganda, anod va katodda hosil bo’lgan gazlarning mol nisbati 3:1 bo’lsa, eritma orqali necha F tok o’tkazilgan?

A) 1,2 B)1,6 C) 0,6 D) 0,8

---

1. 2*M* kaliy sulfat eritmasi elektroliz qilinganda 3*M* eritma hosil bo’ldi va 560 l (n.sh) gaz anodda ajraldi. Olingan eritmaning hajmini (l) aniqlang?

A) 2,7 **B) 1,8** C) 1,2 D) 0,9

1. 2*M* kaliy sulfat eritmasi elektroliz qilinganda 3*M* eritma hosil bo’ldi va 560 l (n.sh) gaz anodda ajraldi. Dastlabki eritmaning hajmini (l) aniqlang?

**A) 2,7** B) 1,8 C) 1,2 D) 0,9

1. 3*M* natriy sulfat eritmasi elektroliz qilinganda 4*M* eritma hosil bo’ldi va 560 l (n.sh) gaz anodda ajraldi. Olingan eritmaning hajmini (l) aniqlang?

**A) 2,7** B) 1,8 C) 3,6 D) 0,9

1. 3*M* natriy sulfat eritmasi elektroliz qilinganda 4*M* eritma hosil bo’ldi va 560 l (n.sh) gaz anodda ajraldi. Dastlabki eritmaning hajmini (l) aniqlang?

A) 2,7 B) 1,8 **C) 3,6** D) 0,9

1. 2*M* kaliy gidroksid eritmasi elektroliz qilinganda 5*M* eritma hosil bo’ldi va 112 l (n.sh) gaz anodda ajraldi. Olingan eritma hajmini (ml) aniqlang?

A) 300 **B) 120** C) 180 D) 270

1. 2*M* kaliy gidroksid eritmasi elektroliz qilinganda 5*M* eritma hosil bo’ldi va 112 l (n.sh) gaz anodda ajraldi. Dastlabki eritma hajmini (ml) aniqlang?

**A) 300** B) 120 C) 180 D) 270

---

1. Laktoza qanday monosaxaridlarga gidrolizlanadi?

1) glyukoza 2) galaktoza 3) mannoza 4) fruktoza

A) 1,3 B) 1,4 C) 2,4 **D) 1,2**

1. Maltoza qanday monosaxaridlarga gidrolizlanadi?

1) glyukoza 2) galaktoza 3) mannoza 4) fruktoza

**A) 1,1** B) 1,4 C) 2,3 D) 1,2

1. Sellobioza qanday monosaxaridlarga gidrolizlanadi?

1) glyukoza 2) galaktoza 3) mannoza 4) fruktoza

**A) 1,1** B) 1,4 C) 2,3 D) 1,2

1. Saxaroza qanday monosaxaridlarga gidrolizlanadi?

1) glyukoza 2) galaktoza 3) mannoza 4) fruktoza

A) 1,3 **B) 1,4** C) 2,4 D) 1,2

---

1. Mol nisbati 1:2 bo’lgan laktoza va sellobioza aralashmasi gidrolizlanishidan olingan mahsulot(lar) bijg’ishidan hosil bo’lgan moy kislota 10 mol *NaOH* bilan to’liq reaksiyaga kirishsa, dastlabki aralashma tarkibida necha mol laktoza bo’lgan?

A) 4 **B) 2** C) 2,5 D) 5

1. Mol nisbati 1:2 bo’lgan laktoza va sellobioza aralashmasi gidrolizlanishidan olingan mahsulot(lar) bijg’ishidan hosil bo’lgan moy kislota 10 mol *NaOH* bilan to’liq reaksiyaga kirishsa, dastlabki aralashma tarkibida necha mol sellabioza bo’lgan?

**A) 4** B) 2 C) 2,5 D) 5

1. Mol nisbati 1:2 bo’lgan saxaroza va sellobioza aralashmasi gidrolizlanishidan olingan mahsulot(lar) bijg’ishidan hosil bo’lgan sut kislota 8 mol *NaOH* bilan to’liq reaksiyaga kirishsa, dastlabki aralashma tarkibida necha mol saxaroza bo’lgan?

A) 1,6 **B) 0,8** C) 0,6 D) 1,2

1. Mol nisbati 1:2 bo’lgan saxaroza va sellabioza aralashmasi gidrolizlanishidan olingan mahsulot(lar) bijg’ishidan hosil bo’lgan sut kislota 8 mol *NaOH* bilan to’liq reaksiyaga kirishsa, dastlabki aralashma tarkibida necha mol sellabioza bo’lgan?

**A) 1,6** B) 0,8 C) 3,2 D) 0,4

1. Mol nisbati 3:1 bo’lgan saxaroza va maltoza aralashmasi gidrolizlanishidan olingan mahsulot(lar) bijg’ishidan hosil bo’lgan etil spirt 3 mol *Na* metali bilan to’liq reaksiyaga kirishsa, dastlabki aralashma tarkibida necha mol saxaroza bo’lgan?

A) 0,3 B) 0,6 C) 1,8 **D) 0,9**

1. Mol nisbati 3:1 bo’lgan saxaroza va maltoza aralashmasi gidrolizlanishidan olingan mahsulot(lar) bijg’ishidan hosil bo’lgan etil spirt 3 mol *Na* metali bilan to’liq reaksiyaga kirishsa, dastlabki aralashma tarkibida necha mol maltoza bo’lgan?

**A) 0,3** B) 0,6 C) 1,8 D) 0,9

1. Mol nisbati 2:3 bo’lgan laktoza va maltoza aralashmasi gidrolizlanishidan olingan mahsulot(lar) bijg’ishidan hosil bo’lgan moy kislota 4 mol *NaOH* bilan to’liq reaksiyaga kirishsa, dastlabki aralashma tarkibida necha mol laktoza bo’lgan?

**A) 1,0** B) 1,5 C) 2,0 D) 3,0

1. Mol nisbati 2:3 bo’lgan laktoza va maltoza aralashmasi gidrolizlanishidan olingan mahsulot(lar) bijg’ishidan hosil bo’lgan moy kislota 4 mol *NaOH* bilan to’liq reaksiyaga kirishsa, dastlabki aralashma tarkibida necha mol maltoza bo’lgan?

A) 1,0 **B) 1,5** C) 2,0 D) 3,0

---

1. Atsetoamid *NaOH* muhitida *NaOCl* bilan oksidlanganda olingan amin massasi dastlabki amid massasidan 84 g ga kam bo’lsa, reaksiyada qatnashgan gipoxlorit massasini (gr) aniqlang?

**A) 223,5** B) 119,2 C) 74,5 D) 447

1. Atsetoamid *NaOH* muhitida *NaOCl* bilan oksidlanganda olingan amin massasi dastlabki amid massasidan 56 g ga kam bo’lsa, reaksiyada qatnashgan gipoxlorit massasini (gr) aniqlang?

**A) 149** B) 298 C) 74,5 D) 119,2

1. Atsetoamid *NaOH* muhitida *NaOCl* bilan oksidlanganda olingan amin massasi dastlabki amid massasidan 112 g ga kam bo’lsa, reaksiyada qatnashgan gipoxlorit massasini (gr) aniqlang?

A) 149 **B) 298** C) 74,5 D) 119,2

1. Atsetoamid *NaOH* muhitida *NaOCl* bilan oksidlanganda olingan amin massasi dastlabki amid massasidan 44,8 g ga kam bo’lsa, reaksiyada qatnashgan gipoxlorit massasini (gr) aniqlang?

A) 149 B) 298 C) 74,5 **D) 119,2**

---

1. Ikkita *α*-aminokislotalar (molyar massalari farqi 28 g/mol) teng miqdorda aralashtirilganda reaksiyasidan 54 g suv va 564 g dipeptid hosil bo’ldi. Molyar massasi katta aminokislotani aniqlang?

A) alanin **B) valin** C) leysin D) lizin

1. Ikkita *α*-aminokislotalar (molyar massalari farqi 28 g/mol) teng miqdorda aralashtirilganda reaksiyasidan 54 g suv va 564 g dipeptid hosil bo’ldi. Molyar massasi kichik aminokislotani aniqlang?

**A) alanin** B) valin C) leysin D) lizin

1. Ikkita *α*-aminokislotalar (molyar massalari farqi 42 g/mol) teng miqdorda aralashtirilganda reaksiyasidan 3,6 g suv va 34,8 g dipeptid hosil bo’ldi. Molyar massasi katta aminokislotani aniqlang?

A) alanin **B) valin** C) leysin D) lizin

1. Ikkita *α*-aminokislotalar (molyar massalari farqi 42 g/mol) teng miqdorda aralashtirilganda reaksiyasidan 3,6 g suv va 34,8 g dipeptid hosil bo’ldi. Molyar massasi kichik aminokislotani aniqlang?

A) alanin **B) glitsin** C) leysin D) valin

1. Ikkita *α*-aminokislotalar (molyar massalari farqi 14 g/mol) teng miqdorda aralashtirilganda reaksiyasidan 5,4 g suv va 43,8 g dipeptid hosil bo’ldi. Molyar massasi katta aminokislotani aniqlang?

A) glitsin **B) alanin** C) valin D) leysin

1. Ikkita *α*-aminokislotalar (molyar massalari farqi 14 g/mol) teng miqdorda aralashtirilganda reaksiyasidan 5,4 g suv va 43,8 g dipeptid hosil bo’ldi. Molyar massasi kichik aminokislotani aniqlang?

**A) glitsin** B) alanin C) valin D) leysin

1. Ikkita *α*-aminokislotalar (molyar massalari farqi 56 g/mol) teng miqdorda aralashtirilganda reaksiyasidan 2,7 g suv va 28,2 g dipeptid hosil bo’ldi. Molyar massasi katta aminokislotani aniqlang?

A) glitsin B) alanin C) valin **D) leysin**

1. Ikkita *α*-aminokislotalar (molyar massalari farqi 56 g/mol) teng miqdorda aralashtirilganda reaksiyasidan 2,7 g suv va 28,2 g dipeptid hosil bo’ldi. Molyar massasi kichik aminokislotani aniqlang?

**A) glitsin** B) alanin C) valin D) leysin

---

1. Alanindan diketopiperazin olinganda massasi 54 g ga kamaydi. Mahsulot tarkibidagi atomlar sonini aniqlang?

A) 30∙*NA* **B) 39∙*NA*** C) 33∙*NA* D) 27∙*NA*

1. Alanindan diketopiperazin olinganda massasi 54 g ga kamaydi. Dastlabki alanin tarkibidagi atomlar sonini aniqlang?

**A) 30∙*NA*** B) 39∙*NA* C) 33∙*NA* D) 27∙*NA*

1. Glitsindan diketopiperazin olinganda massasi 7,2 g ga kamaydi. Mahsulot tarkibidagi atomlar sonini aniqlang?

A) 4∙*NA* **B) 2,8∙*NA*** C) 5,2∙*NA* D) 1,6∙*NA*

1. Glitsindan diketopiperazin olinganda massasi 7,2 g ga kamaydi. Dastlabki glitsin tarkibidagi atomlar sonini aniqlang?

**A) 4∙*NA*** B) 2,8∙*NA*C) 5,2∙*NA* D) 1,6∙*NA*

1. Valindan diketopiperazin olinganda massasi 9 g ga kamaydi. Mahsulot tarkibidagi atomlar sonini aniqlang?

A) 9,5∙*NA* **B) 8∙*NA*** C) 6,5∙*NA* D) 5∙*NA*

1. Valindan diketopiperazin olinganda massasi 9 g ga kamaydi. Dastlabki valin tarkibidagi atomlar sonini aniqlang?

**A) 9,5∙*NA*** B) 8∙*NA* C) 6,5∙*NA* D) 5∙*NA*

---

1. *β*-amino butan kislota qizdirilganda atomlar soni 0,6*∙NA* ga kamaysa, hosil bo’lgan mahsulotning miqdori (mol) ni aniqlang.

**A) 0,15** B) 0,1 C) 0,2 C) 0,3

1. *α*-amino butan kislota qizdirilganda atomlar soni 1,2*∙NA* ga kamaysa, hosil bo’lgan mahsulotning miqdori (mol) ni aniqlang.

A) 0,3 **B) 0,2** C) 0,15 C) 0,1

1. γ-amino butan kislota qizdirilganda atomlar soni 1,2*∙NA* ga kamaysa, hosil bo’lgan mahsulotning miqdori (mol) ni aniqlang.

A) 0,3 B) 0,2 C) 0,6 **C) 0,4**

1. *β*-amino pentan kislota qizdirilganda atomlar soni 0,6*∙NA* ga kamaysa, hosil bo’lgan mahsulotning miqdori (mol) ni aniqlang.

**A) 0,15** B) 0,1 C) 0,2 C) 0,3

1. *α*-amino pentan kislota qizdirilganda atomlar soni 1,2*∙NA* ga kamaysa, hosil bo’lgan mahsulotning miqdori (mol) ni aniqlang.

A) 0,3 **B) 0,2** C) 0,15 C) 0,1

1. γ-amino pentan kislota qizdirilganda atomlar soni 1,2*∙NA* ga kamaysa, hosil bo’lgan mahsulotning miqdori (mol) ni aniqlang.

A) 0,3 B) 0,2 C) 0,6 **C) 0,4**

---

1. *β*-oksi butan kislota qizdirilganda atomlar soni 0,9*∙NA* ga kamaysa, mahsulot tarkibidagi atomlar sonini aniqlang.

A) 5,4*∙NA* B) 4,5*∙NA* **C) 3,6*∙NA*** D) 2,7*∙NA*

1. *α*-oksi pentan kislota qizdirilganda atomlar soni 0,6*∙NA* ga kamaysa, mahsulot tarkibidagi atomlar sonini aniqlang.

A) 4,2*∙NA* B) 3,6*∙NA* **C) 3,0*∙NA*** D) 2,4*∙NA*

1. γ-oksi butan kislota qizdirilganda atomlar soni 1,2*∙NA* ga kamaysa, mahsulot tarkibidagi atomlar sonini aniqlang.

A) 4,8*∙NA* **B) 3,6*∙NA*** C) 2,4*∙NA* D) 1,2*∙NA*

---

1. 200 g *AgNO3* eritmasi elektroliz qilinganda eritma massasi 17% ga kamaydi. Agar anodda 7,84 l (n.sh) gaz hosil bo’lsa, eritmadan necha faradey tok o’tgan?

**A) 1,4**  B) 0,7 C) 0,8 D) 1,2

1. 200 g *AgNO3* eritmasi elektroliz qilinganda eritma massasi 17% ga kamaydi. Agar anodda 7,84 l (n.sh) gaz hosil bo’lsa, dastlabki eritmaning foiz konsen-tratsiyasini aniqlang?

**A) 17** B) 34 C) 8,5 D) 6,8

1. 200 g *AgNO3* eritmasi elektroliz qilinganda eritma massasi 17% ga kamaydi. Agar anodda 7,84 l (n.sh) gaz hosil bo’lsa, katodda necha litr gaz ajralgan?

A) 6,72 **B) 13,44** C) 22,4 D) 11,2

1. 100 g *CuSO4* eritmasi elektroliz qilinganda eritma massasi 33% ga kamaydi. Agar anodda 8,96 l (n.sh) gaz hosil bo’lsa, eritmadan necha faradey tok o’tgan?

**A) 1,6** B) 0,6 C) 0,8 D) 1,2

1. 100 g *CuSO4* eritmasi elektroliz qilinganda eritma massasi 33% ga kamaydi. Agar anodda 8,96 l (n.sh) gaz hosil bo’lsa, dastlabki eritmaning foiz konsen-tratsiyasini aniqlang?

A) 16 **B) 48** C) 32 D) 24

1. 100 g *CuSO4* eritmasi elektroliz qilinganda eritma massasi 33% ga kamaydi. Agar anodda 8,96 l (n.sh) gaz hosil bo’lsa, katodda necha litr gaz ajralgan?

A) 6,72 B) 13,44 C) 22,4 **D) 11,2**

1. 100 g *Cu(NO3)2* eritmasi elektroliz qilinganda eritma massasi 29% ga kamaydi. Agar anodda 8,4 l (n.sh) gaz hosil bo’lsa, eritmadan necha faradey tok o’tgan?

**A) 1,5** B) 0,75 C) 0,8 D) 1,6

1. 100 g *Cu(NO3)2* eritmasi elektroliz qilinganda eritma massasi 29% ga kamaydi. Agar anodda 8,4 l (n.sh) gaz hosil bo’lsa, dastlabki eritmaning foiz konsen-tratsiyasini aniqlang?

A) 9,4 **B) 47** C) 23,5 D) 18,8

1. 100 g *Cu(NO3)2* eritmasi elektroliz qilinganda eritma massasi 29% ga kamaydi. Agar anodda 8,4 l (n.sh) gaz hosil bo’lsa, katodda necha litr gaz ajralgan?

A) 6,72 B) 13,44 C) 22,4 **D) 11,2**

---

1. Doimiy tok manbaiga ketma-ket ulangan *AgNO3*, *CuSO4* va *AuCl3* eritmalari orqali 10000 sekund davomida 9,65 A tok o’tkazildi. Katodlarda hosil bo’lgan metallarning massalarini (g) mos ravishda aniqlang.

A) 216; 32; 197/3 B) 10,8; 6,4; 19,7 **C) 108; 32; 197/3** D) 216; 64; 197

1. Doimiy tok manbaiga ketma-ket ulangan *Hg(NO3)2*, *CuSO4* va *NaCl* eritmalari orqali 10000 sekund davomida 9,65 A tok o’tkazildi. Katodlarda hosil bo’lgan metallarning massalarini (g) mos ravishda aniqlang.

A) 200; 32; 23 B) 10; 3,2; 0 C) 100; 32; 23 **D) 100; 32; 0**

1. Doimiy tok manbaiga ketma-ket ulangan *AgNO3*, *K2SO4* va *CuCl2* eritmalari orqali 10000 sekund davomida 9,65 A tok o’tkazildi. Katodlarda hosil bo’lgan metallarning massalarini (g) mos ravishda aniqlang.

A) 216; 0; 32 B) 108; 39; 32 C) 10,8; 0; 32 **D) 108; 0; 32**

1. Doimiy tok manbaiga ketma-ket ulangan *NaNO3*, *CuSO4* va *AuCl3* eritmalari orqali 10000 sekund davomida 9,65 A tok o’tkazildi. Katodlarda hosil bo’lgan metallarning massalarini (g) mos ravishda aniqlang.

A) 23; 32; 197/3 B) 23; 64; 197 **C) 0; 32; 197/3** D) 0; 64; 197

1. Doimiy tok manbaiga ketma-ket ulangan *Hg(NO3)2*, *NaCl* va *CuCl2* eritmalari orqali 5000 sekund davomida 19,3 A tok o’tkazildi. Katodlarda hosil bo’lgan metallarning massalarini (g) mos ravishda aniqlang.

**A) 100; 0; 32** B) 100; 23; 32 C) 200; 0; 64 D) 100; 23; 64

---

1. Tarkibida 0,05 mol simob (II) xlorid va 0,1 mol mis (II) xlorid bo’lgan eritma orqali 3000 sekund davomida 19,3 A tok o’tkazilgan. Anodda ajralib chiqqan modda(lar) massasini (g) aniqlang.

A) 42,6 B) 21,3 **C) 13,05** D) 10,65

1. Tarkibida 0,1 mol natriy xlorid va 0,1 mol simob (II) xlorid bo’lgan eritma orqali 2000 sekund davomida 19,3 A tok o’tkazilgan. Anodda ajralib chiqqan modda(lar) massasini (g) aniqlang.

A) 14,2 B) 21,3 **C) 11,45** D) 10,65

1. Tarkibida 0,1 mol natriy xlorid va 0,1 mol simob (II) xlorid bo’lgan eritma orqali 2000 sekund davomida 19,3 A tok o’tkazilgan. Anodda ajralib chiqqan modda(lar) massasini (g) aniqlang.

**A) 7,1** B) 21,3 C) 11,45 D) 10,65

1. Tarkibida 0,1 mol oltin (III) xlorid va 0,1 mol mis (II) xlorid bo’lgan eritma orqali 2000 sekund davomida 19,3 A tok o’tkazilgan. Anodda ajralib chiqqan modda(lar) massasini (g) aniqlang.

A) 17,75 B) 21,3 C) 18,55 **D) 14,2**

1. Tarkibida 0,1 mol oltin (III) xlorid va 0,1 mol mis (II) xlorid bo’lgan eritma orqali 3000 sekund davomida 19,3 A tok o’tkazilgan. Anodda ajralib chiqqan modda(lar) massasini (g) aniqlang.

A) 17,75 B) 21,3 **C) 18,55** D) 14,2

1. Tarkibida 0,2 mol aluminiy xlorid va 0,1 mol zux xlorid bo’lgan eritma orqali 10000 sekund davomida 9,65 A tok o’tkazilgan. Anodda ajralib chiqqan modda(lar) massasini (g) aniqlang.

A) 28,4 B) 21,3 **C) 30** D) 10,65

1. Tarkibida 0,2 mol aluminiy xlorid va 0,1 mol zux xlorid bo’lgan eritma orqali 1000 sekund davomida 19,3 A tok o’tkazilgan. Anodda ajralib chiqqan modda(lar) massasini (g) aniqlang.

A) 28,4 B) 21,3 C) 30 **D) 7,1**

---

1. Hajmi 56 litr (n.sh.) bo’lgan *Ar* va hajmi 28 litr (n.sh.) bo’lgan *N2* dan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini aniqlang.

**A) 18** B) 15 C) 27 D) 17

1. Hajmi 7 litr (n.sh.) bo’lgan *Ar* va hajmi 28 litr (n.sh.) bo’lgan *Ne* dan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini aniqlang.

A) 18 B) 16 C) 10 **D) 12**

1. Hajmi 11,2 litr (n.sh.) bo’lgan *O2* va hajmi 44,8 litr (n.sh.) bo’lgan *Ne* dan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini aniqlang.

A) 16 B) 15 C) 22,4 **D) 11,2**

1. Hajmi 11,2 litr (n.sh.) bo’lgan *Ar* va hajmi 33,6 litr (n.sh.) bo’lgan *Ne* dan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini aniqlang.

A) 14 B) 15 **C) 12,5** D) 11

1. Hajmi 22,4 litr (n.sh.) bo’lgan *O2* va hajmi 33,6 litr (n.sh.) bo’lgan *CH4* dan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligini aniqlang.

A) 16 B) 15 C) 22,4 **D) 11,2**

---

1. 15% li 400 g va 24% li 200 g eritmalardan foydalanib, 20% li eritmadan eng ko’p bilan necha gramm tayyorlash mumkin?

A) 500 **B) 360** C) 480 D) 160

1. 20% li 500 g va 30% li 150 g eritmalardan foydalanib, 22% li eritmadan eng ko’p bilan necha gramm tayyorlash mumkin?

A) 600 B) 275 **C) 625** D) 400

1. 10% li 200 g va 40% li 150 g eritmalardan foydalanib, 25% li eritmadan eng ko’p bilan necha gramm tayyorlash mumkin?

**A) 300** B) 250 C) 320 D) 280

1. 15% li 300 g va 40% li 280 g eritmalardan foydalanib, 25% li eritmadan eng ko’p bilan necha gramm tayyorlash mumkin?

**A) 500** B) 420 C) 700 D) 540

1. 20% li 600 g va 30% li 300 g eritCmalardan foydalanib, 24% li eritmadan eng ko’p bilan necha gramm tayyorlash mumkin?

A) 450 B) 400 C) 800 **D) 750**

1. 18% li 600 g va 25% li 300 g eritmalardan foydalanib, 22% li eritmadan eng ko’p bilan necha gramm tayyorlash mumkin?

A) 800 **B) 525** C) 825 D) 750

1. 10% li 400 g va 20% li 300 g eritmalardan foydalanib, 16% li eritmadan eng ko’p bilan necha gramm tayyorlash mumkin?

**A) 500** B) 600 C) 550 D) 480

---

1. Azotning 2 ta va vodorodning 3 ta izotopidan foydalanib necha xil ammiak molekulasini hosil qilish mumkin? (*fazoviy izomeriya inobatga olinmasin*).

A) 18 B) 15 **C) 20** D) 16

1. Azotning 2 ta va vodorodning 2 ta izotopidan foydalanib necha xil ammiak molekulasini hosil qilish mumkin? (*fazoviy izomeriya inobatga olinmasin*).

**A) 8** B) 5 C) 6 D) 7

1. Azotning 3 ta va vodorodning 2 ta izotopidan foydalanib necha xil ammiak molekulasini hosil qilish mumkin? (*fazoviy izomeriya inobatga olinmasin*).

**A) 12** B) 9 C) 10 D) 11

1. Uglerodning 2 ta va vodorodning 2 ta izotopidan foydalanib necha xil metan molekulasini hosil qilish mumkin? (*fazoviy izomeriya inobatga olinmasin*).

А) 8 В) 9 **С) 10** D) 11

1. Uglerodning 3 ta va vodorodning 2 ta izotopidan foydalanib necha xil metan molekulasini hosil qilish mumkin? (*fazoviy izomeriya inobatga olinmasin*).

А) 18 **В) 15** С) 20 D) 16

1. Kremniyning 2 ta va vodorodning 2 ta izotopidan foydalanib necha xil silan molekulasini hosil qilish mumkin? (*fazoviy izomeriya inobatga olinmasin*).

А) 8 В) 9 **С) 10** D) 11

1. Kremniyning 3 ta va vodorodning 2 ta izotopidan foydalanib necha xil silan molekulasini hosil qilish mumkin? (*fazoviy izomeriya inobatga olinmasin*).

А) 18 **В) 15** С) 20 D) 16

1. Fosfoming 2 ta va vodorodning 3 ta izotopidan foydalanib necha xil fosfin molekulasini hosil qilish mumkin? (*fazoviy izomeriya inobatga olinmasin*).

A) 18 B) 15 **C) 20** D) 16

1. Fosfoming 2 ta va vodorodning 2 ta izotopidan foydalanib necha xil fosfin molekulasini hosil qilish mumkin? (*fazoviy izomeriya inobatga olinmasin*).

**A) 8** B) 5 C) 6 D) 7

1. Fosfoming 3 ta va vodorodning 2 ta izotopidan foydalanib necha xil fosfin molekulasini hosil qilish mumkin? (*fazoviy izomeriya inobatga olinmasin*).

**A) 12** B) 9 C) 10 D) 11

---

1. Uch xil kislorod izotopidan (*16O, 17O, 18O)* foydalanib necha xil kislorod molekulasini hosil qilish mumkin?

A) 4 B) 8 C) 10 **D) 6**

1. Uch xil kislorod izotopidan (*16O, 17O, 18O)* foydalanib necha xil ozon molekulasini hosil qilish mumkin?

A) 4 B) 8 **C) 10** D) 6

1. Uch xil vodorod izotopidan (*1H, 2H, 3H*) foydalanib necha xil vodorod molekulasini hosil qilish mumkin?

A) 4 **B) 6** C) 8 D) 10

---

1. Saxaroza kislotali sharoitda 80% unum bilan gidrolizlandi. Mahsulotga *Ag2O* ning ammiakdagi eritmasi qo’shilganda idishga 172,8 g kumush cho’kdi. Reaksiya uchun olingan saxaroza massasini (g) aniqlang?

**A) 342** B) 273,6 C) 171 D) 136,8

1. Laktoza kislotali sharoitda 75% unum bilan gidrolizlandi. Mahsulotga *Ag2O* ning ammiakdagi eritmasi qo’shilganda idishga 378 g kumush cho’kdi. Reaksiya uchun olingan laktoza massasini (g) aniqlang?

**A) 342** B) 273,6 C) 171 D) 136,8

1. Maltoza kislotali sharoitda 75% unum bilan gidrolizlandi. Mahsulotga *Ag2O* ning ammiakdagi eritmasi qo’shilganda idishga 2,8 mol kumush cho’kdi. Reaksiya uchun olingan saxaroza massasini (g) aniqlang?

A) 342 **B) 273,6** C) 171 D) 136,8

1. Sellobioza kislotali sharoitda 75% unum bilan gidrolizlandi. Mahsulotga *Ag2O* ning ammiakdagi eritmasi qo’shilganda idishga 1,4 mol kumush cho’kdi. Reaksiya uchun olingan saxaroza massasini (g) aniqlang?

A) 342 B) 273,6 C) 171 **D) 136,8**

1. Saxaroza kislotali sharoitda 80% unum bilan gidrolizlandi. Mahsulotga *Ag2O* ning ammiakdagi eritmasi qo’shilganda idishga 1,6 mol kumush cho’kdi. Reaksiya uchun olingan saxaroza massasini (g) aniqlang?

**A) 342** B) 273,6 C) 171 D) 136,8

1. Laktoza kislotali sharoitda 75% unum bilan gidrolizlandi. Mahsulotga *Ag2O* ning ammiakdagi eritmasi qo’shilganda idishga 3,5 mol kumush cho’kdi. Reaksiya uchun olingan laktoza massasini (g) aniqlang?

**A) 342** B) 273,6 C) 171 D) 136,8

---

1. 3,84 g furfuroldan necha gramm furan olinadi? (η = 75%)

**A) 2,04** B) 2,72 C) 1,36 D) 1,7

1. 4,8 g furfuroldan necha gramm furan olinadi? (η = 80%)

A) 2,04 **B) 2,72** C) 1,36 D) 1,7

1. 4,8 g furfuroldan necha gramm furan olinadi? (η = 60%)

**A) 2,04** B) 2,75 C) 1,36 D) 1,7

1. 2,4 g furfuroldan necha gramm furan olinadi? (η = 80%)

A) 2,04 B) 2,72 **C) 1,36** D) 1,7

1. 7,68 g furfuroldan necha gramm furan olinadi? (η = 75%)

A) 2,04 B) 2,72 **C) 4,08** D) 1,36

---

1. Propanol, sirka kislota va fenol aralashmasiga natriy metali ta’sir ettirilganda 6,72 litr (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Boshlang’ich aralashmada propanol bilan sirka kislotaning massasi bir xil. Boshlang’ich aralashma bromli suv ta’sirlashganda 66,2 g cho’kma hosil bo’ldi. Boshlang’ich aralashmadagi sirka kislota massasini (g) aniqlang.

**A) 12** B) 6 C) 18 D) 24

1. Propanol, sirka kislota va fenol aralashmasiga natriy metali ta’sir ettirilganda 6,72 litr (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Boshlang’ich aralashmada propanol bilan sirka kislotaning massasi bir xil. Boshlang’ich aralashma bromli suv ta’sirlashganda 66,2 g cho’kma hosil bo’ldi. Boshlang’ich aralashmadagi spirtning massasini (g) aniqlang.

**A) 12** B) 6 C) 18 D) 24

1. Propanol, sirka kislota va fenol aralashmasiga natriy metali ta’sir ettirilganda 6,72 litr (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Boshlang’ich aralashmada propanol bilan sirka kislotaning massasi bir xil. Boshlang’ich aralashma bromli suv ta’sirlashganda 66,2 g cho’kma hosil bo’ldi. Boshlang’ich aralashmadagi fenolning massasini (g) aniqlang.

A) 9,4 B) 4,7 **C) 18,8** D) 28,2

1. Propanol, sirka kislota va fenol aralashmasiga natriy metali ta’sir ettirilganda 6,72 litr (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Boshlang’ich aralashmada propanol bilan sirka kislotaning massasi bir xil. Boshlang’ich aralashma bromli suv ta’sirlashganda 66,2 g cho’kma hosil bo’ldi. Boshlang’ich aralashmadagi moddalarning miqdorlarini (mol) aniqlang.

A) 0,1; 0,1; 0,4 B) 0,1; 0,1; 0,1

**C) 0,2; 0,2; 0,2** D) 0,1; 0,3; 0,2

---

1. Propanol, sirka kislota va fenol aralashmasiga natriy metali ta’sir ettirilganda 5,6 litr (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Boshlang’ich aralashma 8% li 200 g *NaOH* eritmasi bilan ta’sirlashadi. Boshlang’ich aralashmada propanol bilan sirka kislotaning massasi bir xil. Boshlang’ich aralashmadagi propanol massasini (g) aniqlang.

A) 12 **B) 6** C) 18 D) 24

1. Propanol, sirka kislota va fenol aralashmasiga natriy metali ta’sir ettirilganda 5,6 litr (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Boshlang’ich aralashma 8% li 200 g *NaOH* eritmasi bilan ta’sirlashadi. Boshlang’ich aralashmada propanol bilan sirka kislotaning massasi bir xil. Boshlang’ich aralashmadagi sirka ksilotaning massasini (g) aniqlang.

A) 12 **B) 6** C) 18 D) 24

1. Propanol, sirka kislota va fenol aralashmasiga natriy metali ta’sir ettirilganda 5,6 litr (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Boshlang’ich aralashma 8% li 200 g *NaOH* eritmasi bilan ta’sirlashadi. Boshlang’ich aralashmada propanol bilan sirka kislotaning massasi bir xil. Boshlang’ich aralashmadagi fenol massasini (g) aniqlang.

A) 9,4 B) 4,7 C) 18,8 **D) 28,2**

1. Propanol, sirka kislota va fenol aralashmasiga natriy metali ta’sir ettirilganda 5,6 litr (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Boshlang’ich aralashma 8% li 200 g *NaOH* eritmasi bilan ta’sirlashadi. Boshlang’ich aralashmada propanol bilan sirka kislotaning massasi bir xil. Boshlang’ich aralashmadagi moddalarning miqdorlarini (mol) aniqlang.

**A) 0,1; 0,1; 0,3** B) 0,1; 0,3; 0,1

C) 0,2; 0,2; 0,1 D) 0,2; 0,1; 0,2

1. Propanol, sirka kislota va fenol aralashmasiga natriy metali ta’sir ettirilganda 5,6 litr (n.sh.) gaz ajralib chiqdi. Boshlang’ich aralashma 8% li 200 g *NaOH* eritmasi bilan ta’sirlashadi. Boshlang’ich aralashmada propanol bilan sirka kislotaning massasi bir xil. Boshlang’ich aralashmaga bromli suv qo’shilganda necha gramm cho’kma hosil bo’ladi?

A) 33,1 B) 66,2 **C) 99,3** D) 16,55

---

1. 30*0C* da to’yingan eritmada suvning massasi tuzning massasidan 2,5 barobar ko’p bo’lsa, tuzning shu haroratdagi eruvchanligini aniqlang.

A) 25 B) 60 **C) 40** D) 35

1. 30*0C* da to’yingan eritmada suvning massasi tuzning massasidan 1,25 barobar ko’p bo’lsa, tuzning shu haroratdagi eruvchanligini aniqlang.

A) 12,5 B) 50 C) 40 **D) 80**

1. 30*0C* da to’yingan eritmada suvning massasi tuzning massasidan 5/3 barobar ko’p bo’lsa, tuzning shu haroratdagi eruvchanligini aniqlang.

A) 30 **B) 60** C) 24 D) 40

1. 30*0C* da to’yingan eritmada suvning massasi tuzning massasidan 25/9 barobar ko’p bo’lsa, tuzning shu haroratdagi eruvchanligini aniqlang.

A) 30 B) 60 C) 24 **D) 36**

1. 30*0C* da to’yingan eritmada suvning massasi tuzning massasidan 3,125 barobar ko’p bo’lsa, tuzning shu haroratdagi eruvchanligini aniqlang.

**A) 32** B) 16 C) 24 D) 40

1. 30*0C* da to’yingan eritmada suvning massasi tuzning massasidan 4/3 barobar ko’p bo’lsa, tuzning shu haroratdagi eruvchanligini aniqlang.

**A) 75**  B) 60 C) 20 D) 90

---

1. 25% li mis (II) sulfat eritmasini bug’latib 50 g mis kuporosi olingan bo’lsa, dastlabki eritmaning massasini (g) aniqlang.

A) 300 **B) 128** C) 160 D) 250

1. 25% li mis (II) sulfat eritmasini bug’latib 50 g mis kuporosi olingan bo’lsa, bug’latilgan suvning massasini (g) aniqlang.

A) 32 B) 128 C) 96 **D) 78**

1. 14,2 % li natriy sulfat eritmasini bug’latib 161 g Glauber tuzi olingan bo’lsa, dastlabki eritmaning massasini (g) aniqlang.

A) 300 **B) 500** C) 200 D) 400

1. 14,2 % li natriy sulfat eritmasini bug’latib 161 g Glauber tuzi olingan bo’lsa, bug’latilgan suvning massasini (g) aniqlang.

A) 429 **B) 339** C) 400 D) 180

1. 12 % li magniy sulfat eritmasini bug’latib 123 g taxir tuz olingan bo’lsa, dastlabki eritmaning massasini (g) aniqlang.

A) 300 **B) 500** C) 200 D) 400

1. 12 % li magniy sulfat eritmasini bug’latib 123 g taxir tuz olingan bo’lsa, bug’latilgan suvning massasini (g) aniqlang.

A) 440 **B) 377** C) 400 D) 180

---

1. Oksalat kislota eritmasining molyalligi va molyarigi 0,5 ga teng bo’lsa, eritmaning zichligini (*g/ml*) aniqlang.

A) 1,2 B) 1,5 **C) 1,045** D) 1,015

1. O’yuvchi natriy eritmasining molyalligi va molyarigi 0,5 ga teng bo’lsa, eritmaning zichligini (*g/ml*) aniqlang.

**A) 1,02** B) 1,5 C) 1,05 D) 1,015

1. Mis (II) sulfat eritmasining molyalligi va molyarigi 0,8 ga teng bo’lsa, eritmaning zichligini (*g/ml*) aniqlang.

A) 1,16 **B) 1,128** C) 1,4 D) 1,6

1. Kalsiy bromid eritmasining molyalligi va molyarigi 0,75 ga teng bo’lsa, eritmaning zichligini (*g/ml*) aniqlang.

A) 1,2 B) 1,5 C) 1,45 **D) 1,15**

1. Natriy nitrat eritmasining molyalligi va molyarigi 1,6 ga teng bo’lsa, eritmaning zichligini (*g/ml*) aniqlang.

A) 1,7 B) 1,5 **C) 1,136** D) 1,115

1. Temir (III) sulfat eritmasining molyalligi va molyarigi 0,75 ga teng bo’lsa, eritmaning zichligini (*g/ml*) aniqlang.

A) 1,2 B) 1,5 C) 1,13 **D) 1,3**

1. Sulfat kislota eritmasining molyalligi va molyarigi 1,5 ga teng bo’lsa, eritmaning zichligini (*g/ml*) aniqlang.

A) 1,225 **B) 1,147** C) 1,196 D) 1,098

1. Nitrat kislotaning eritmasining molyalligi va molyarigi 2 ga teng bo’lsa, eritmaning zichligini (*g/ml*) aniqlang.

**A) 1,126** B) 1,063 C) 1,315 D) 1,015

---

1. 90 g glukoza neytral muhitda oksidlanganda olngan modda necha gramm 20% li o’yuvchi natriy bilan ta’sirlashadi?

**A) 100** B) 200 C) 300 D) 400

1. 90 g glukoza kuchli oksidlovchi bilan oksidlanganda olngan modda necha gramm 20% li o’yuvchi natriy bilan ta’sirlashadi?

A) 100 **B) 200**  C) 300 D) 400

1. 54 g glukoza neytral muhitda oksidlanganda olngan modda necha gramm 12% li o’yuvchi natriy bilan ta’sirlashadi?

**A) 100** B) 200 C) 300 D) 400

1. 54 g glukoza kuchli oksidlovchi bilan oksidlanganda olngan modda necha gramm 12% li o’yuvchi natriy bilan ta’sirlashadi?

A) 100 **B) 200**  C) 300 D) 400

1. 36 g glukoza neytral muhitda oksidlanganda olngan modda necha gramm 8% li o’yuvchi natriy bilan ta’sirlashadi?

**A) 100** B) 200 C) 300 D) 400

1. 36 g glukoza kuchli oksidlovchi bilan oksidlanganda olngan modda necha gramm 8% li o’yuvchi natriy bilan ta’sirlashadi?

A) 100 **B) 200**  C) 300 D) 400

1. 108 g glukoza neytral muhitda oksidlanganda olngan modda necha gramm 24% li o’yuvchi natriy bilan ta’sirlashadi?

**A) 100** B) 200 C) 300 D) 400

1. 108 g glukoza kuchli oksidlovchi bilan oksidlanganda olngan modda necha gramm 24% li o’yuvchi natriy bilan ta’sirlashadi?

A) 100 **B) 200**  C) 300 D) 400

---

1. Bariy xlorid eritmasiga tegishli miqdorda *Na2SO4∙8H2O* kristallogidratidan qo’shilganda 93,2 g cho’kma tushdi va 2 molyalli eritma hosil bo’ldi. Dastlabki bariy xlorid eritmasining massa ulushini hisoblang.

**A) 26/133** B) 13/121 C) 26/117 D) 52/237

1. Bariy xlorid eritmasiga tegishli miqdorda *Na2SO4∙10H2O* kristallogidratidan qo’shilganda 233 g cho’kma tushdi va 2,5 molyalli eritma hosil bo’ldi. Dastlabki bariy xlorid eritmasining massa ulushini hisoblang.

A) 26/133 B) 13/121 C) 52/117 **D) 52/207**

1. Bariy xlorid eritmasiga tegishli miqdorda *Na2SO4∙8H2O* kristallogidratidan qo’shilganda 116,5 g cho’kma tushdi va 2 molyalli eritma hosil bo’ldi. Dastlabki bariy xlorid eritmasining massa ulushini hisoblang.

**A) 26/133** B) 13/121 C) 52/117 D) 52/207

1. Bariy xlorid eritmasiga tegishli miqdorda *Na2SO4∙10H2O* kristallogidratidan qo’shilganda 116,5 g cho’kma tushdi va 2,5 molyalli eritma hosil bo’ldi. Dastlabki bariy xlorid eritmasining massa ulushini hisoblang.

A) 26/133 B) 13/121 C) 52/117 **D) 52/207**

1. Bariy xlorid eritmasiga tegishli miqdorda *Na2SO4∙8H2O* kristallogidratidan qo’shilganda 46,6 g cho’kma tushdi va 2 molyalli eritma hosil bo’ldi. Dastlabki bariy xlorid eritmasining massa ulushini hisoblang.

**A) 26/133** B) 13/121 C) 52/117 D) 52/207

1. Bariy xlorid eritmasiga tegishli miqdorda *Na2SO4∙10H2O* kristallogidratidan qo’shilganda 46,6 g cho’kma tushdi va 2,5 molyalli eritma hosil bo’ldi. Dastlabki bariy xlorid eritmasining massa ulushini hisoblang.

A) 26/133 B) 13/121 C) 52/117 **D) 52/207**

---

1. 240 g 40% li noma’lum II valentli metall sulfatning to’yingan eritmasi qizdirildi va shu tuzdan 14,4 g qo’shildi. Eritma boshlang’ich haroratga qadar sovutilganda 38,4 g *MeSO4∙4H2O* tarkibli kristallogidrat cho’kmaga tushdi. Noma’lum metallni aniqlang.

**A) *Mg*** B) *Cu* C) *Fe* D) *Zn*

1. 160 g 30% li noma’lum II valentli metall sulfatning to’yingan eritmasi qizdirildi va shu tuzdan 19,8 g qo’shildi. Eritma boshlang’ich haroratga qadar sovutilganda 73,8 g *MeSO4∙7H2O* tarkibli kristallogidrat cho’kmaga tushdi. Noma’lum metallni aniqlang.

**A) *Mg*** B) *Cu* C) *Fe* D) *Zn*

1. 240 g 40% li noma’lum II valentli metall sulfatning to’yingan eritmasi qizdirildi va shu tuzdan 23,1 g qo’shildi. Eritma boshlang’ich haroratga qadar sovutilganda 86,1 g *MeSO4∙7H2O* tarkibli kristallogidrat cho’kmaga tushdi. Noma’lum metallni aniqlang.

A) *Mg* B) *Cu* C) *Fe* **D) *Zn***

---

1. Biror tuzning 80℃ dagi eruvchanlik koeffitsiyenti uning 20℃ dagi eruvchanlik koeffitsiyentidan 2,5 barobar ko’p. Agar shu tuzning 80℃ da to’yingan 300 g eritmasi 20℃ ga qadar sovutilganda 60 g tuz cho’kmaga tushishi ma’lum bo’lsa, shu tuzning 80℃ dagi eruvchanlik koeffitsiyentini aniqlang.

**A) 50** B) 20 C) 30 D) 75

1. Biror tuzning 80℃ dagi slik koeffitsiyenti uning 20℃ dagi eruvchanlik koeffitsiyentidan 2,5 barobar ko’p. Agar shu tuzning 80℃ da to’yingan 300 g eritmasi 20℃ ga qadar sovutilganda 60 g tuz cho’kmaga tushishi ma’lum bo’lsa, shu tuzning 20℃ dagi eruvchanlik koeffitsiyentini aniqlang.

A) 50 **B) 20** C) 30 D) 75

1. Biror tuzning 80℃ dagi eruvchanlik koeffitsiyenti uning 20℃ dagi eruvchanlik koeffitsiyentidan 1,5 barobar ko’p. Agar shu tuzning 80℃ da to’yingan 320 g eritmasi 20℃ ga qadar sovutilganda 40 g tuz cho’kmaga tushishi ma’lum bo’lsa, shu tuzning 80℃ dagi eruvchanlik koeffitsiyentini aniqlang.

**A) 60** B) 40 C) 30 D) 45

1. Biror tuzning 80℃ dagi eruvchanlik koeffitsiyenti uning 20℃ dagi eruvchanlik koeffitsiyentidan 1,5 barobar ko’p. Agar shu tuzning 80℃ da to’yingan 320 g eritmasi 20℃ ga qadar sovutilganda 40 g tuz cho’kmaga tushishi ma’lum bo’lsa, shu tuzning 20℃ dagi eruvchanlik koeffitsiyentini aniqlang.

A) 60 **B) 20**  C) 30 D) 45

1. Biror tuzning 80℃ dagi eruvchanlik koeffitsiyenti uning 20℃ dagi eruvchanlik koeffitsiyentidan 2 barobar ko’p. Agar shu tuzning 80℃ da to’yingan 450 g eritmasi 20℃ ga qadar sovutilganda 75 g tuz cho’kmaga tushishi ma’lum bo’lsa, shu tuzning 20℃ dagi eruvchanlik koeffitsiyentini aniqlang.

**A) 25**  B) 50 C) 30 D) 60

1. Biror tuzning 80℃ dagi eruvchanlik koeffitsiyenti uning 20℃ dagi eruvchanlik koeffitsiyentidan 2 barobar ko’p. Agar shu tuzning 80℃ da to’yingan 450 g eritmasi 20℃ ga qadar sovutilganda 75 g tuz cho’kmaga tushishi ma’lum bo’lsa, shu tuzning 80℃ dagi eruvchanlik koeffitsiyentini aniqlang.

A) 25 **B) 50**  C) 30 D) 60

1. Biror tuzning 80℃ dagi eruvchanlik koeffitsiyenti uning 20℃ dagi eruvchanlik koeffitsiyentidan 1,5 barobar ko’p. Agar shu tuzning 80℃ da to’yingan 290 g eritmasi 20℃ ga qadar sovutilganda 30 g tuz cho’kmaga tushishi ma’lum bo’lsa, shu tuzning 80℃ dagi eruvchanlik koeffitsiyentini aniqlang.

A) 60 B) 40 C) 30 **D) 45**

1. Biror tuzning 80℃ dagi eruvchanlik koeffitsiyenti uning 20℃ dagi eruvchanlik koeffitsiyentidan 1,5 barobar ko’p. Agar shu tuzning 80℃ da to’yingan 290 g eritmasi 20℃ ga qadar sovutilganda 30 g tuz cho’kmaga tushishi ma’lum bo’lsa, shu tuzning 20℃ dagi eruvchanlik koeffitsiyentini aniqlang.

A) 60 B) 40 **C) 30** D) 45

1. Biror tuzning 80℃ dagi eruvchanlik koeffitsiyenti uning 20℃ dagi eruvchanlik koeffitsiyentidan 1,25 barobar ko’p. Agar shu tuzning 80℃ da to’yingan 300 g eritmasi 20℃ ga qadar sovutilganda 20 g tuz cho’kmaga tushishi ma’lum bo’lsa, shu tuzning 80℃ dagi eruvchanlik koeffitsiyentini aniqlang.

**A) 50** B) 40 C) 20 D) 25

1. Biror tuzning 80℃ dagi eruvchanlik koeffitsiyenti uning 20℃ dagi eruvchanlik koeffitsiyentidan 1,25 barobar ko’p. Agar shu tuzning 80℃ da to’yingan 300 g eritmasi 20℃ ga qadar sovutilganda 20 g tuz cho’kmaga tushishi ma’lum bo’lsa, shu tuzning 20℃ dagi eruvchanlik koeffitsiyentini aniqlang.

A) 50 **B) 40**  C) 20 D) 25

---

1. 300 g magniy sulfat eritmasiga tegishli miqdorda 40% li natriy fosfat eritmasi qo’shilganda hosil bo’lgan eritmaning massasi dastlabki magniy sulfat erit-masidan 55,8 g ga ko’p bo’ldi. Natriy fosfat eritasining massasini (g) aniqlang.

**A) 82** B) 64 C) 75 D) 95

1. 300 g magniy sulfat eritmasiga tegishli miqdorda 40% li natriy fosfat eritmasi qo’shilganda hosil bo’lgan eritmaning massasi dastlabki magniy sulfat erit-masidan 55,8 g ga ko’p bo’ldi. Dastlabki *MgSO4* eritasining foiz konsentrat-siyasini (%) aniqlang.

A) 24 **B) 12** C) 20 D) 36

1. 300 g magniy sulfat eritmasiga tegishli miqdorda 40% li natriy fosfat eritmasi qo’shilganda hosil bo’lgan eritmaning massasi dastlabki magniy sulfat erit-masidan 55,8 g ga ko’p bo’ldi. Hosil bo’lgan cho’kmaning massasini (g) toping.

**A) 26,2** B) 13,1 C) 52,4 D) 39,3

1. 400 g natriy sulfat eritmasiga tegishli miqdorda 20% li bariy xlorid eritmasi qo’shilganda hosil bo’lgan eritmaning massasi dastlabki natriy sulfat erit-masidan 322,8 g ga ko’p bo’ldi. Natriy sulfat eritasining konsentratsiyasini (%) aniqlang.

**A) 14,2** B) 28,4 C) 7,1 D) 21,3

1. 400 g natriy sulfat eritmasiga tegishli miqdorda 20% li bariy xlorid eritmasi qo’shilganda hosil bo’lgan eritmaning massasi dastlabki natriy sulfat erit-masidan 322,8 g ga ko’p bo’ldi. Bariy xlorid eritmasining massasini (g) aniq-lang.

A) 208 **B) 416** C) 104 D) 520

1. 400 g natriy sulfat eritmasiga tegishli miqdorda 20% li bariy xlorid eritmasi qo’shilganda hosil bo’lgan eritmaning massasi dastlabki natriy sulfat erit-masidan 322,8 g ga ko’p bo’ldi. Cho’kmaga tushgan bariy xloridning massasini (g) aniqlang.

A) 69,9 B) 23,3 C) 46,6 **D) 93,2**

1. 111 g kalsiy xlorid eritmasiga tegishli miqdorda 40% li kaliy fosfat eritmasi qo’shilganda hosil bo’lgan eritmaning massasi dastlabki kalsiy xlorid erit-masidan 75 g ga ko’p bo’ldi. Cho’kmaga tushgan kalsiy fosfatning massasini (g) aniqlang.

**A) 31** B) 62 C) 12,4 D) 93

1. 111 g kalsiy xlorid eritmasiga tegishli miqdorda 40% li kaliy fosfat eritmasi qo’shilganda hosil bo’lgan eritmaning massasi dastlabki kalsiy xlorid erit-masidan 75 g ga ko’p bo’ldi. Kalsiy xlorid eritmasining konsentratsiyasini (%)

**A) 30** B) 20 C) 40 D) 50

1. 111 g kalsiy xlorid eritmasiga tegishli miqdorda 40% li kaliy fosfat eritmasi qo’shilganda hosil bo’lgan eritmaning massasi dastlabki kalsiy xlorid erit-masidan 75 g ga ko’p bo’ldi. Kaliy fosfat eritmasining massasini (g) aniqlang.

**A) 106** B) 212 C) 159 D) 250

---

1. Kumush nitrat va kalsiy xlorid miqdorlari 3:2 mol nisbatda bo’lgan eritmalar aralashtirildi. Hosil bo’lgan eritmada kalsiy va xlorid ionlari qanday mol nisnatda bo’ladi?

A) 4:1 **B) 2:1** C) 3:1 D) 1:1

1. Kumush nitrat va alyuminiy xlorid miqdorlari 3:2 mol nisbatda bo’lgan eritmalar aralashtirildi. Hosil bo’lgan eritmada alyuminiy va xlorid ionlari qanday mol nisnatda bo’ladi?

A) 4:3 **B) 2:3** C) 3:2 D) 1:3

1. Natriy fosfat va kalsiy xlorid miqdorlari 3:5 mol nisbatda bo’lgan eritmalar aralashtirildi. Hosil bo’lgan eritmada kalsiy va xlorid ionlari qanday mol nisnatda bo’ladi?

A) 1:10 **B) 1:20** C) 1:15 D) 1:5

1. Natriy fosfat va kalsiy xlorid miqdorlari 1:2 mol nisbatda bo’lgan eritmalar aralashtirildi. Hosil bo’lgan eritmada kalsiy va xlorid ionlari qanday mol nisnatda bo’ladi?

A) 1:16 **B) 1:8** C) 1:16 D) 1:5

1. Aluminiy sulfat va bariy xlorid miqdorlari 1:2 mol nisbatda bo’lgan eritmalar aralashtirildi. Hosil bo’lgan eritmada aluminiy va sulfat ionlari qanday mol nisnatda bo’ladi?

**A) 2:1** B) 2:3 C) 3:1 D) 1:2

1. Aluminiy sulfat va bariy xlorid miqdorlari 2:5 mol nisbatda bo’lgan eritmalar aralashtirildi. Hosil bo’lgan eritmada aluminiy va sulfat ionlari qanday mol nisnatda bo’ladi?

A) 2:1 **B) 4:1** C) 2:3 D) 1:2

1. Temir (III) sulfat va natriy gidroksid miqdorlari 1:5 mol nisbatda bo’lgan eritmalar aralashtirildi. Hosil bo’lgan eritmada temir va sulfat ionlari qanday mol nisnatda bo’ladi?

A) 3:1 B) 6:1 C) 1:3 **D) 1:9**

1. Temir (III) sulfat va natriy gidroksid miqdorlari 1:3 mol nisbatda bo’lgan eritmalar aralashtirildi. Hosil bo’lgan eritmada temir va sulfat ionlari qanday mol nisnatda bo’ladi?

A) 3:1 B) 6:1 **C) 1:3** D) 1:9

1. Temir (III) sulfat va natriy gidroksid miqdorlari 2:5 mol nisbatda bo’lgan eritmalar aralashtirildi. Hosil bo’lgan eritmada temir va sulfat ionlari qanday mol nisnatda bo’ladi?

A) 3:7 **B) 7:18** C) 7:6 D) 2:9

---

1. 500 g 80% li eritma massasidan 5 marta ko’p noma’lum konsentratsiyali eritma qo’shildi. Natijada eritmaning konsentratsiyasi (%) dastlabki eritmaga nisbatan 1,6 marta kamaydi. Qo’shilgan eritmadagi suvning massasini (g) aniqlang.

A) 1800  **B) 1400** C) 1500 D) 1200

1. 500 g 80% li eritma massasidan 5 marta ko’p noma’lum konsentratsiyali eritma qo’shildi. Natijada eritmaning konsentratsiyasi (%) dastlabki eritmaga nisbatan 1,6 marta kamaydi. Qo’shilgan eritmaning konsentratsiyasini (%) aniqlang.

A) 33 B) 22 **C) 44** D) 55

1. 500 g 80% li eritma massasidan 5 marta ko’p noma’lum konsentratsiyali eritma qo’shildi. Natijada eritmaning konsentratsiyasi (%) dastlabki eritmaga nisbatan 1,6 marta kamaydi. Hosil bo’lgan eritmadagi tuzning massasini (g) aniqlang.

A) 1800 B) 1400 **C) 1500** D) 1200

1. 400 g 60% li eritma massasidan 4 marta ko’p noma’lum konsentratsiyali eritma qo’shildi. Natijada eritmaning konsentratsiyasi (%) dastlabki eritmaga nisbatan 0,6 marta ortdi. Hosil bo’lgan eritmadagi tuzning massasini (g) aniqlang.

**A) 720** B) 480 C) 640 D) 800

1. 400 g 60% li eritma massasidan 4 marta ko’p noma’lum konsentratsiyali eritma qo’shildi. Natijada eritmaning konsentratsiyasi (%) dastlabki eritmaga nisbatan 0,6 marta ortdi. Qo’shilgan eritmadagi suvning massasini (g) aniqlang.

A) 1180 **B) 1120** C) 1200 D) 1250

1. 400 g 60% li eritma massasidan 4 marta ko’p noma’lum konsentratsiyali eritma qo’shildi. Natijada eritmaning konsentratsiyasi (%) dastlabki eritmaga nisbatan 0,6 marta ortdi. Qo’shilgan eritmaning konsentratsiyasini (%) aniqlang.

A) 20 B) 10 **C) 30** D) 40

1. 800 g 40% li eritma massasidan 1,5 marta ko’p noma’lum konsentratsiyali eritma qo’shildi. Natijada eritmaning konsentratsiyasi (%) dastlabki eritmaga nisbatan 1,6 marta kamaydi. Hosil bo’lgan eritmadagi tuzning massasini (g) aniqlang.

A) 400 **B) 500** C) 480 D) 600

1. 800 g 40% li eritma massasidan 1,5 marta ko’p noma’lum konsentratsiyali eritma qo’shildi. Natijada eritmaning konsentratsiyasi (%) dastlabki eritmaga nisbatan 1,6 marta kamaydi. Qo’shilgan eritmadagi suvning massasini (g) aniqlang.

A) 1120 **B) 1020** C) 820 D) 880

1. 800 g 40% li eritma massasidan 1,5 marta ko’p noma’lum konsentratsiyali eritma qo’shildi. Natijada eritmaning konsentratsiyasi (%) dastlabki eritmaga nisbatan 1,6 marta kamaydi. Qo’shilgan eritmaning konsentratsiyasini (%) aniqlang.

A) 40 **B) 15** C) 30 D) 50

---

1. 10% li eritma tayyorlash uchun 20% li shu eritmaga 497 g suv qo’shildi. Agar dastlabki eritma tarkibida 0,7 mol tuz bo’lsa, eritma qanday tuzning eritilishidan tayyorlangan?

**A) *Na2SO4***B) *NaCl* C) *K2SO4* D) *NaNO3*

1. 15% li eritma tayyorlash uchun 20% li shu eritmaga 145 g suv qo’shildi. Agar dastlabki eritma tarkibida 0,5 mol tuz bo’lsa, eritma qanday tuzning eritilishidan tayyorlangan?

A) *Na2SO4* B) *NaCl* **C) *K2SO4***D) *NaNO3*

1. 50% li eritma tayyorlash uchun 75% li shu eritmaga 170 g suv qo’shildi. Agar dastlabki eritma tarkibida 3 mol tuz bo’lsa, eritma qanday tuzning eritilishi-dan tayyorlangan?

A) *Na2SO4* B) *LiCl* C) *K2SO4* **D) *NaNO3***

1. 50% li eritma tayyorlash uchun 60% li shu eritmaga 101 g suv qo’shildi. Agar dastlabki eritma tarkibida 5 mol tuz bo’lsa, eritma qanday tuzning eritilishidan tayyorlangan?

A) *Na2SO4* B) *NaCl* C) *K2SO4* ***D) KNO3***

1. 25% li eritma tayyorlash uchun 40% li shu eritmaga 204 g suv qo’shildi. Agar dastlabki eritma tarkibida 1,6 mol tuz bo’lsa, eritma qanday tuzning eritilishidan tayyorlangan?

A) *Na2SO4* B) *NaCl* C) *K2SO4* **D) *NaNO3***

1. 1,42% li eritma tayyorlash uchun 3,55% li shu eritmaga 300 g suv qo’shildi. Agar dastlabki eritma tarkibida 0,05 mol tuz bo’lsa, eritma qanday tuzning eritilishidan tayyorlangan?

**A) *Na2SO4***B) *NaCl* C) *K2SO4* D) *NaNO3*

1. 10% li eritma tayyorlash uchun 19,5% li shu eritmaga 285 g suv qo’shildi. Agar dastlabki eritma tarkibida 1 mol tuz bo’lsa, eritma qanday tuzning eritilishidan tayyorlangan?

A) *Na2SO4* **B) *NaCl***C) *K2SO4* D) *NaNO3*

1. 40% li eritma tayyorlash uchun 58,5% li shu eritmaga 185 g suv qo’shildi. Agar dastlabki eritma tarkibida 4 mol tuz bo’lsa, eritma qanday tuzning eritilishidan tayyorlangan?

A) *Na2SO4* **B) *NaCl*** C) *K2SO4* D) *NaNO3*

---

1. Qaysi tuzning dissotsialanishidan olingan kationlar soni dissotsialangan tuzning atomlar sonidan 5 taga kam? (α=100%; tuzning gidrolizlanishi va suvning dissotsialanishini hisobga olinmasin.)

**A) *Na3PO4*** *B) Al2(SO4)3*

*C) Ca(NO3)2 D) CaCl2*

1. Qaysi tuzning dissotsialanishidan olingan ionlar soni dissotsialangan tuzning atomlar sonidan 3 taga kam? (α=100%; tuzning gidrolizlanishi va suvning dissotsialanishini hisobga olinmasin.)

**A) *Na3PO4*** *B) Al2(SO4)3*

*C) Ca(NO3)2 D) CaCl2*

1. Qaysi tuzning dissotsialanishidan olingan kationlar soni dissotsialangan tuzning atomlar sonidan 8 taga kam? (α=100%; tuzning gidrolizlanishi va suvning dissotsialanishini hisobga olinmasin.)

A) *Na3PO4 B) Al2(SO4)3*

***C) Ca(NO3)2*** *D) CaCl2*

1. Qaysi tuzning dissotsialanishidan olingan ionlar soni dissotsialangan tuzning atomlar sonidan 6 taga kam? (α=100%; tuzning gidrolizlanishi va suvning dissotsialanishini hisobga olinmasin.)

A) *Na3PO4 B) Al2(SO4)3*

***C) Ca(NO3)2*** *D) CaCl2*

1. Qaysi tuzning dissotsialanishidan olingan kationlar soni dissotsialangan tuzning atomlar sonidan 15 taga kam? (α=100%; tuzning gidrolizlanishi va suvning dissotsialanishini hisobga olinmasin.)

A) *Na3PO4* ***B) Al2(SO4)3***

*C) Ca(NO3)2 D) CaCl2*

1. Qaysi tuzning dissotsialanishidan olingan ionlar soni dissotsialangan tuzning atomlar sonidan 12 taga kam? (α=100%; tuzning gidrolizlanishi va suvning dissotsialanishini hisobga olinmasin.)

A) *Na3PO4* ***B) Al2(SO4)3***

*C) Ca(NO3)2 D) CaCl2*

---

1. Noma’lum alkin kucherov reaksiyasi asosida gidratlanganda olingan keton tarkibidagi *sp3-s* qoplanishlar soni *sp2* gibridlangan orbitallar sonidan 4/3 marta ko’p bo’lsa, alkinni toping.

**A) *butin*** B) *propin* C) *pentin* D) *geksin*

1. Noma’lum alkin kucherov reaksiyasi asosida gidratlanganda olingan keton tarkibidagi *sp3-s* qoplanishlar soni *sp2* gibridlangan orbitallar soniga teng bo’lsa, alkinni toping.

A) *butin* **B) *propin***C) *pentin* D) *geksin*

1. Noma’lum alkin kucherov reaksiyasi asosida gidratlanganda olingan keton tarkibidagi *sp3-s* qoplanishlar soni *sp2* gibridlangan orbitallar sonidan 5/3 marta ko’p bo’lsa, alkinni toping.

A) *butin* B) *propin* **C) *pentin*** D) *geksin*

1. Noma’lum alkin kucherov reaksiyasi asosida gidratlanganda olingan keton tarkibidagi *sp3-s* qoplanishlar soni *sp2* gibridlangan orbitallar sonidan 2 marta ko’p bo’lsa, alkinni toping.

A) *butin* B) *propin* C) *pentin* **D) *geksin***

---

1. *sp3* va *sp2 –* gibrid orbitallar soni 2:3 nisbatda bo’lgan bir asosli to’yingan karbon kislotani aniqlang.

A) propion kislota B) moy kislota

C) sirka kislota **D) chumoli kislota**

1. *sp3* va *sp2 –* gibrid orbitallar soni 2:1 nisbatda bo’lgan bir asosli to’yingan karbon kislotani aniqlang.

**A) propion kislota** B) moy kislota

C) sirka kislota D) chumoli kislota

1. *sp3* va *sp2 –* gibrid orbitallar soni 4:3 nisbatda bo’lgan bir asosli to’yingan karbon kislotani aniqlang.

A) propion kislota B) moy kislota

**C) sirka kislota**  D) chumoli kislota

1. *sp3* va *sp2 –* gibrid orbitallar soni 8:3 nisbatda bo’lgan bir asosli to’yingan karbon kislotani aniqlang.

**A) propion kislota** B) moy kislota

C) sirka kislota D) chumoli kislota

---

1. 0,4 mol to’yingan bir atomli spirtning 1/4 qismi yonishidan olingan *CO2* massasi, shu spirtning 3/4 oksidlanishidan olingan aldegid massasidan 4,4 g ga kam. Spirtning necha grammi yongan?

**A) 4,6** B) 3,2 C) 6 D) 7,4

1. 0,4 mol to’yingan bir atomli spirtning 1/4 qismi yonishidan olingan *CO2* massasi, shu spirtning 3/4 oksidlanishidan olingan aldegid massasidan 4,4 g ga kam. Spirtning necha grammi aldegidga qadar oksidlangan?

**A) 13,8** B) 9,6 C) 18 D) 22,2

1. 0,4 mol to’yingan bir atomli spirtning 1/4 qismi yonishidan olingan *CO2* massasi, shu spirtning 3/4 oksidlanishidan olingan aldegid massasidan 4,4 g ga kam. Spirtni aniqlang.

**A) *C2H5OH*** B) *CH3OH* C) *C3H7OH* D) *C4H9OH*

1. 0,6 mol to’yingan bir atomli spirtning 1/3 qismi yonishidan olingan *CO2* massasi, shu spirtning 2/3 oksidlanishidan olingan aldegid massasidan 3,2 g ga kam. Spirtning necha grammi yongan?

**A) 12** B) 9,2 C) 6,4 D) 14,8

1. 0,6 mol to’yingan bir atomli spirtning 1/3 qismi yonishidan olingan *CO2* massasi, shu spirtning 2/3 oksidlanishidan olingan aldegid massasidan 3,2 g ga kam. Spirtning necha grammi aldegidga qadar oksidlangan?

**A) 24** B) 18,4 C) 12,8 D) 25,6

1. 0,6 mol to’yingan bir atomli spirtning 1/3 qismi yonishidan olingan *CO2* massasi, shu spirtning 2/3 oksidlanishidan olingan aldegid massasidan 3,2 g ga kam. Spirtni aniqlang.

A) *C2H5OH* B) *CH3OH* **C) *C3H7OH*** D) *C4H9OH*

1. 0,8 mol to’yingan bir atomli spirtning 1/4 qismi yonishidan olingan *CO2* massasi, shu spirtning 3/4 oksidlanishidan olingan aldegid massasidan 9,2 g ga kam. Spirtning necha grammi yongan?

A) 12 B) 9,2 **C) 6,4** D) 14,8

1. 0,8 mol to’yingan bir atomli spirtning 1/4 qismi yonishidan olingan *CO2* massasi, shu spirtning 3/4 oksidlanishidan olingan aldegid massasidan 9,2 g ga kam. Spirtning necha grammi aldegidga qadar oksidlangan?

A) 36 B) 27,6 **C) 19,2** D) 44,4

1. 0,8 mol to’yingan bir atomli spirtning 1/4 qismi yonishidan olingan *CO2* massasi, shu spirtning 3/4 oksidlanishidan olingan aldegid massasidan 9,2 g ga kam. Spirtni aniqlang.

A) *C2H5OH* **B) *CH3OH*** C) *C3H7OH* D) *C4H9OH*

---

1. Noma’lum alken stexiometrik nisbatdagi kislorodda yondirilganda olingan moddalarning (mol) miqdori dastlabki moddalarning miqdoriga teng bo’lsa, alkenni toping.

**A) *eten*** B) *propen* C) *buten* D) *penten*

1. Noma’lum alken stexiometrik nisbatdagi kislorodda yondirilganda olingan moddalarning (mol) miqdori dastlabki moddalarning miqdoriga nisbati 1:0,875 ga teng bo’lsa, alkenni toping.

A) *eten* B) *propen* **C) *buten***D) *penten*

1. Noma’lum alken stexiometrik nisbatdagi kislorodda yondirilganda olingan moddalarning (mol) miqdori dastlabki moddalarning miqdoriga nisbati 1:0,85 ga teng bo’lsa, alkenni toping.

A) *eten* B) *propen* C) *buten* **D) *penten***

1. Noma’lum alken stexiometrik nisbatdagi kislorodda yondirilganda olingan moddalarning (mol) miqdori dastlabki moddalarning miqdoriga nisbati 12:11 ga teng bo’lsa, alkenni toping.

A) *eten* **B) *propen*** C) *buten* D) *penten*

---

1. *H2SO4∙SO3* tarkibli oleum eritmasiga 43,6 g *H2SO4∙1,5SO3* tarkibli oleum eritmasi eritmasi qo’shildi. Olingan ertmaga 10,8 g suv qo’shilganda 100% li sulfat kislota eritmasi hosil bo’lsa, dastlabki oleum tarkibidagi sulfat kislota massasini (g) toping.

A) 19,6 B) 39,2 **C) 29,4** D) 9,8

1. *H2SO4∙SO3* tarkibli oleum eritmasiga 43,6 g *H2SO4∙1,5SO3* tarkibli oleum eritmasi eritmasi qo’shildi. Olingan ertmaga 10,8 g suv qo’shilganda 100% li sulfat kislota eritmasi hosil bo’lsa, dastlabki oleum tarkibidagi *SO3* massasini (g) toping.

A) 48 B) 40 **C) 24** D) 32

1. *H2SO4∙SO3* tarkibli oleum eritmasiga 43,6 g *H2SO4∙1,5SO3* tarkibli oleum eritmasi eritmasi qo’shildi. Olingan ertmaga 10,8 g suv qo’shilganda 100% li sulfat kislota eritmasi hosil bo’lsa, dastlabki oleumning massasini (g) toping.

A) 17,8 B) 35,6 **C) 53,4** D) 71,2

1. *H2SO4∙1,5SO3* tarkibli oleum eritmasiga 64,8 g *H2SO4∙0,8SO3* tarkibli oleum eritmasi eritmasi qo’shildi. Olingan ertmaga 16,56 g suv qo’shilganda 100% li sulfat kislota eritmasi hosil bo’lsa, dastlabki oleum tarkibidagi sulfat kislota massasini toping.

A) 19,6 **B) 39,2** C) 29,4 D) 9,8

1. *H2SO4∙1,5SO3* tarkibli oleum eritmasiga 64,8 g *H2SO4∙0,8SO3* tarkibli oleum eritmasi eritmasi qo’shildi. Olingan ertmaga 16,56 g suv qo’shilganda 100% li sulfat kislota eritmasi hosil bo’lsa, dastlabki oleumning massasini (g) toping.

A) 21,8 B) 43,6 **C) 87,2** D) 65,4

1. *H2SO4∙1,5SO3* tarkibli oleum eritmasiga 64,8 g *H2SO4∙0,8SO3* tarkibli oleum eritmasi eritmasi qo’shildi. Olingan ertmaga 16,56 g suv qo’shilganda 100% li sulfat kislota eritmasi hosil bo’lsa, dastlabki oleum tarkibidagi *SO3* massasini (g) toping.

**A) 48** B) 40 C) 24 D) 32

1. *H2SO4∙2SO3* tarkibli oleum eritmasiga 43,6 g *H2SO4∙1,5SO3* tarkibli oleum eritmasi eritmasi qo’shildi. Olingan ertmaga 12,6 g suv qo’shilganda 100% li sulfat kislota eritmasi hosil bo’lsa, dastlabki oleum tarkibidagi sulfat kislota massasini toping.

**A) 19,6** B) 39,2 C) 29,4 D) 9,8

1. *H2SO4∙2SO3* tarkibli oleum eritmasiga 43,6 g *H2SO4∙1,5SO3* tarkibli oleum eritmasi eritmasi qo’shildi. Olingan ertmaga 12,6 g suv qo’shilganda 100% li sulfat kislota eritmasi hosil bo’lsa, dastlabki oleumning massasini (g) toping.

A) 25,8 **B) 51,6** C) 77,4 D) 103,2

1. *H2SO4∙2SO3* tarkibli oleum eritmasiga 43,6 g *H2SO4∙1,5SO3* tarkibli oleum eritmasi eritmasi qo’shildi. Olingan ertmaga 12,6 g suv qo’shilganda 100% li sulfat kislota eritmasi hosil bo’lsa, dastlabki oleum tarkibidagi *SO3* massasini (g) toping.

A) 48 B) 40 C) 24 **D) 32**

---

1. 80,4 g natriy sulfat kristallogidrati 80,2 g suvda eritilib 3 molyalli eritma hosil bo’lgunga qadar 10 amper tok bilan 19300 sekund davomida elektroliz qilindi. Kristallogidrat tarkibini aniqlang.

A) *Na2SO4∙10H2O* B) *Na2SO4∙8H2O* **C) *Na2SO4∙7H2O*** D) *Na2SO4∙6H2O*

1. 96,6 g natriy sulfat kristallogidrati 164 g suvda eritilib 1,5 molyalli eritma hosil bo’lgunga qadar 10 amper tok bilan 19300 sekund davomida elektroliz qilindi. Kristallogidrat tarkibini aniqlang.

**A) *Na2SO4∙10H2O***B) *Na2SO4∙8H2O* C) *Na2SO4∙7H2O* D) *Na2SO4∙6H2O*

1. 57,2 g natriy sulfat kristallogidrati 182 g suvda eritilib 1 molyalli eritma hosil bo’lgunga qadar 20 amper tok bilan 5790 sekund davomida elektroliz qilindi. Kristallogidrat tarkibini aniqlang.

A) *Na2SO4∙10H2O* **B) *Na2SO4∙8H2O*** C) *Na2SO4∙7H2O* D) *Na2SO4∙6H2O*

1. 50 g natriy sulfat kristallogidrati 246,4 g suvda eritilib 0,8 molyalli eritma hosil bo’lgunga qadar 10 amper tok bilan 19300 sekund davomida elektroliz qilindi. Kristallogidrat tarkibini aniqlang.

A) *Na2SO4∙10H2O* B) *Na2SO4∙8H2O* C) *Na2SO4∙7H2O* **D) *Na2SO4∙6H2O***

1. 35,8 g natriy sulfat kristallogidrati 96,4 g suvda eritilib 1 molyalli eritma hosil bo’lgunga qadar 10 amper tok bilan 19300 sekund davomida elektroliz qilindi. Kristallogidrat tarkibini aniqlang.

A) *Na2SO4∙10H2O* B) *Na2SO4∙8H2O* **C) *Na2SO4∙12H2O***D) *Na2SO4∙6H2O*

1. 80,4 g *Na2SO4∙7H2O* tarkibli kristallogidrati ma’lum miqdordagi suvda eritilib 3 molyalli eritma hosil bo’lgunga qadar 10 amper tok bilan 19300 sekund davomida elektroliz qilindi. Kristallogidrat necha gramm suvda eritilganini aniqlang.

**A) 80,2** B) 246,4 C) 96,4 D) 182

1. 96,6 g *Na2SO4∙10H2O* tarkibli kristallogidrati ma’lum miqdordagi suvda eritilib 1,5 molyalli eritma hosil bo’lgunga qadar 10 amper tok bilan 19300 sekund davomida elektroliz qilindi. Kristallogidrat necha gramm suvda eritilganini aniqlang.

**A) 164** B) 246,4 C) 96,4 D) 182

1. 50 g *Na2SO4∙6H2O* tarkibli kristallogidrati ma’lum miqdordagi suvda eritilib 0,8 molyalli eritma hosil bo’lgunga qadar 10 amper tok bilan 19300 sekund davomida elektroliz qilindi. Kristallogidrat necha gramm suvda eritilganini aniqlang.

A) 80,2 **B) 246,4** C) 96,4 D) 182

1. 57,2 g *Na2SO4∙7H2O* tarkibli kristallogidrati ma’lum miqdordagi suvda eritilib 1 molyalli eritma hosil bo’lgunga qadar 20 amper tok bilan 5790 sekund davomida elektroliz qilindi. Kristallogidrat necha gramm suvda eritilganini aniqlang.

A) 80,2 B) 246,4 C) 96,4 **D) 182**

1. 35,8 g *Na2SO4∙12H2O* tarkibli kristallogidrati ma’lum miqdordagi suvda eritilib 1 molyalli eritma hosil bo’lgunga qadar 10 amper tok bilan 19300 sekund davomida elektroliz qilindi. Kristallogidrat necha gramm suvda eritilganini aniqlang.

A) 80,2 B) 246,4 **C) 96,4** D) 182

---

1. Toluol yorug’lik nuri ostida xlorlandi va *A* modda hosil bo’ldi. *A* modda nitrolanganda esa *B* modda hosil bo’ldi. A moddani aniqlang.

A) *o*-*xlortoluol* B) *m*-*xlortoluol* **C) *benzilxlorid*** D) *p-xlortoluol*

1. Toluol yorug’lik nuri ostida xlorlandi va *A* modda hosil bo’ldi. *A* modda nitrolanganda esa *B* modda hosil bo’ldi. *B* moddani aniqlang.

A) *o*-*nitrobenzoxlorid* **B) *m*-*nitrobenzoxlorid***

C) *p*-*nitrobenzoxlorid* D) *3-xlor-5-nitro toluol*

1. Toluol yorug’lik nuri ostida xlorlandi va *A* modda hosil bo’ldi. *A* modda nitrolanganda esa *B* modda hosil bo’ldi. *A* modda tarkibidagi o’rin bosar nechanchi tur oriyentat hisoblanadi?

A) I tur **B) II tur** C) III tur D) I yoki II tur

---

1. Kimyoviy reaksiya tezligi 2 *mol/(l∙min)* ga teng bo’lgan endotermik reaksiyaning temperatura koeffitsiyenti 2 ga teng. Shu reaksiyaning temperaturasini 30*0C* ga oshirilsa, reaksiya tezligi *(mol/(l∙min))* nechaga teng bo’ladi?

A) 0,25 B) 0,125 C) 8 **D) 16**

1. Kimyoviy reaksiya tezligi 2 *mol/(l∙min)* ga teng bo’lgan ekzotermik reaksiyaning temperatura koeffitsiyenti 2 ga teng. Shu reaksiyaning temperaturasini 30*0C* ga oshirilsa, reaksiya tezligi *(mol/(l∙min))* nechaga teng bo’ladi?

A) 0,25 B) 0,125 C) 8 **D) 16**

1. Kimyoviy reaksiya tezligi 2 *mol/(l∙min)* ga teng bo’lgan endotermik reaksiyaning temperatura koeffitsiyenti 2 ga teng. Shu reaksiyaning temperaturasini 20*0C* ga oshirilsa, reaksiya tezligi *(mol/(l∙min))* nechaga teng bo’ladi?

A) 0,25 B) 0,5 **C) 8**  D) 16

1. Kimyoviy reaksiya tezligi 2 *mol/(l∙min)* ga teng bo’lgan ekzotermik reaksiyaning temperatura koeffitsiyenti 2 ga teng. Shu reaksiyaning temperaturasini 20*0C* ga oshirilsa, reaksiya tezligi *(mol/(l∙min))* nechaga teng bo’ladi?

A) 0,25 B) 0,125 **C) 8** D) 16

1. Kimyoviy reaksiya tezligi 1 *mol/(l∙min)* ga teng bo’lgan endotermik reaksiyaning temperatura koeffitsiyenti 2 ga teng. Shu reaksiyaning temperaturasini 30*0C* ga oshirilsa, reaksiya tezligi *(mol/(l∙min))* nechaga teng bo’ladi?

A) 0,25 B) 0,125 **C) 8** D) 16

1. Kimyoviy reaksiya tezligi 1 *mol/(l∙min)* ga teng bo’lgan ekzotermik reaksiyaning temperatura koeffitsiyenti 2 ga teng. Shu reaksiyaning temperaturasini 30*0C* ga oshirilsa, reaksiya tezligi *(mol/(l∙min))* nechaga teng bo’ladi?

A) 0,25 B) 0,125 **C) 8** D) 16

---

1. Bir xil massadagi mis bo’lakchalarini eritish uchun 20% li va 90% li *HNO3* eritmalaridan qanday massa nisbatda aralashtirish kerak.

A) 2:9 **B) 3:1** C) 3:2 D) 1:3

1. Bir xil massadagi mis bo’lakchalarini eritish uchun 20% li va 70% li *HNO3* eritmalaridan qanday massa nisbatda aralashtirish kerak.

A) 2:7 B) 3:7 C) 7:2 **D) 7:3**

1. Bir xil massadagi mis bo’lakchalarini eritish uchun 30% li va 70% li *HNO3* eritmalaridan qanday massa nisbatda aralashtirish kerak.

A) 3:7 **B) 14:9** C) 3:2 D) 2:3

1. Bir xil massadagi mis bo’lakchalarini eritish uchun 20% li va 80% li *HNO3* eritmalaridan qanday massa nisbatda aralashtirish kerak.

A) 1:4 **B) 24:9** C) 9:24 D) 4:1

1. Bir xil massadagi mis bo’lakchalarini eritish uchun 21% li va 63% li *HNO3* eritmalaridan qanday massa nisbatda aralashtirish kerak.

**A) 2:1**  B) 3:1 C) 3:2 D) 1:3

1. Bir xil massadagi mis bo’lakchalarini eritish uchun 15% li va 63% li *HNO3* eritmalaridan qanday massa nisbatda aralashtirish kerak.

A) 5:14 B) 5:21 **C) 14:5** D) 21:5

1. Bir xil massadagi mis bo’lakchalarini eritish uchun 15% li va 90% li *HNO3* eritmalaridan qanday massa nisbatda aralashtirish kerak.

A) 6:1 **B) 4:1** C) 2:1 D) 1:4

1. Bir xil massadagi mis bo’lakchalarini eritish uchun 30% li va 90% li *HNO3* eritmalaridan qanday massa nisbatda aralashtirish kerak.

**A) 2:1**  B) 3:1 C) 3:2 D) 1:3

1. Bir xil massadagi mis bo’lakchalarini eritish uchun 2% li va 63% li *HNO3* eritmalaridan qanday massa nisbatda aralashtirish kerak.

**A) 21:1**  B) 13:1 C) 31:2 D) 11:3

---

1. Tarkibida 25% *CaBr2* bo’lgan eritmaga 25 g suv qo’shilganda eritma konsentratsiyasi 5% ga kamaydi. Hosil bo’lgan eritma massasini (g) aniqlang.

A) 75 **B) 125** C) 150 D) 100

1. Tarkibida 25% *CaBr2* bo’lgan eritmaga 25 g suv qo’shilganda eritma konsentratsiyasi 5% ga kamaydi. Boshlang’ich eritma massasini (g) aniqlang.

A) 75 B) 125 C) 150 **D) 100**

1. Tarkibida 35% *NaNO3* bo’lgan eritmaga 25 g suv qo’shilganda eritma konsentratsiyasi 5% ga kamaydi. Hosil bo’lgan eritma massasini (g) aniqlang.

**A) 175** B) 125 C) 150 D) 100

1. Tarkibida 35% *NaNO3* bo’lgan eritmaga 25 g suv qo’shilganda eritma konsentratsiyasi 5% ga kamaydi. Boshlang’ich eritma massasini (g) aniqlang.

A) 175 B) 125 **C) 150** D) 100

1. Tarkibida 45% *KOH* bo’lgan eritmaga 25 g suv qo’shilganda eritma konsentratsiyasi 5% ga kamaydi. Hosil bo’lgan eritma massasini (g) aniqlang.

A) 200 **B) 225** C) 175 D) 150

1. Tarkibida 45% *KOH* bo’lgan eritmaga 25 g suv qo’shilganda eritma konsentratsiyasi 5% ga kamaydi. Boshlang’ich eritma massasini (g) aniqlang.

**A) 200** B) 225 C) 175 D) 150

---

1. Tarkibida 15% *NaOH* bo’lgan eritmaga 10 g *NaOH* qo’shilganda eritma konsentratsiyasi 5% ga ko’paydi. Hosil bo’lgan eritma massasini (g) aniqlang.

A) 160 **B) 170** C) 150 D) 140

1. Tarkibida 15% *NaOH* bo’lgan eritmaga 10 g *NaOH* qo’shilganda eritma konsentratsiyasi 5% ga ko’paydi. Boshlang’ich eritma massasini (g) aniqlang.

**A) 160** B) 170 C) 150 D) 140

1. Tarkibida 25% *KBr* bo’lgan eritmaga 10 g *KBr* qo’shilganda eritma konsentratsiyasi 5% ga ko’paydi. Hosil bo’lgan eritma massasini (g) aniqlang.

A) 160 B) 170 **C) 150** D) 140

1. Tarkibida 25% *KBr* bo’lgan eritmaga 10 g *KBr* qo’shilganda eritma konsentratsiyasi 5% ga ko’paydi. Boshlang’ich eritma massasini (g) aniqlang.

A) 160 B) 170 C) 150 **D) 140**

---

1. *Na2CO3* suvli eritmasining indikatorlarga munosabatini juftlab ko’rsating.

1) lakmus; 2) fenolftalein; 3) metil zarg’aldog’i;

*a) pusti; b) sariq; c) rang o’zgarmaydi; d) to’q qizil e) ko’karadi.*

A) *1-e; 2-c; 3-b* B) *1-c; 2-c; 3-c;* **C) *1-e; 2-d; 3-b***D) *1-a; 2-d; 3-c*

1. *KNO3* suvli eritmasining indikatorlarga munosabatini juftlab ko’rsating.

1) lakmus; 2) fenolftalein; 3) metil zarg’aldog’i;

*a) pusti; b) sariq; c) rang o’zgarmaydi; d) to’q qizil e) ko’karadi.*

A) *1-c; 2-c; 3-b* **B) *1-c; 2-c; 3-c;***C) *1-e; 2-d; 3-b* D) *1-a; 2-d; 3-c*

1. *Al(NO3)3* suvli eritmasining indikatorlarga munosabatini juftlab ko’rsating.

1) lakmus; 2) fenolftalein; 3) metil zarg’aldog’i;

*a) pusti; b) sariq; c) rang o’zgarmaydi; d) qizaradi; e) ko’karadi.*

A) *1-d; 2-c; 3-b* B) *1-c; 2-c; 3-c;* C) *1-e; 2-d; 3-b* **D) *1-d; 2-c; 3-a***

1. *CH3COOK* suvli eritmasining indikatorlarga munosabatini juftlab ko’rsating.

1) lakmus; 2) fenolftalein; 3) metil zarg’aldog’i;

*a) pusti; b) sariq; c) rang o’zgarmaydi; d) to’q qizil e) ko’karadi.*

A) *1-e; 2-c; 3-b* B) *1-c; 2-c; 3-c;* **C) *1-e; 2-d; 3-b***D) *1-a; 2-d; 3-c*

1. *NaCl* suvli eritmasining indikatorlarga munosabatini juftlab ko’rsating.

1) lakmus; 2) fenolftalein; 3) metil zarg’aldog’i;

*a) pusti; b) sariq; c) rang o’zgarmaydi; d) to’q qizil e) ko’karadi.*

A) *1-c; 2-c; 3-b* **B) *1-c; 2-c; 3-c;***C) *1-e; 2-d; 3-b* D) *1-a; 2-d; 3-c*

1. *ZnBr2* suvli eritmasining indikatorlarga munosabatini juftlab ko’rsating.

1) lakmus; 2) fenolftalein; 3) metil zarg’aldog’i;

*a) pusti; b) sariq; c) rang o’zgarmaydi; d) qizaradi; e) ko’karadi.*

A) *1-d; 2-c; 3-b* B) *1-c; 2-c; 3-c;* C) *1-e; 2-d; 3-b* **D) *1-d; 2-c; 3-a***

1. *NaF* suvli eritmasining indikatorlarga munosabatini juftlab ko’rsating.

1) lakmus; 2) fenolftalein; 3) metil zarg’aldog’i;

*a) pusti; b) sariq; c) rang o’zgarmaydi; d) to’q qizil e) ko’karadi.*

A) *1-e; 2-c; 3-b* B) *1-c; 2-c; 3-c;* **C) *1-e; 2-d; 3-b***D) *1-a; 2-d; 3-c*

1. *K2SO4* suvli eritmasining indikatorlarga munosabatini juftlab ko’rsating.

1) lakmus; 2) fenolftalein; 3) metil zarg’aldog’i;

*a) pusti; b) sariq; c) rang o’zgarmaydi; d) to’q qizil e) ko’karadi.*

A) *1-c; 2-c; 3-b* **B) *1-c; 2-c; 3-c;***C) *1-e; 2-d; 3-b* D) *1-a; 2-d; 3-c*

1. *Fe(NO3)3* suvli eritmasining indikatorlarga munosabatini juftlab ko’rsating.

1) lakmus; 2) fenolftalein; 3) metil zarg’aldog’i;

*a) pusti; b) sariq; c) rang o’zgarmaydi; d) qizaradi; e) ko’karadi.*

A) *1-d; 2-c; 3-b* B) *1-c; 2-c; 3-c;* C) *1-e; 2-d; 3-b* **D) *1-d; 2-c; 3-a***

**---**

1. Berilgan birikmalar gidrolizida qanday ionlar qatnashishi va eritma muhiti qanday bo’lishini juftlab ko’rsating.

1) rubidiy sulfat; 2) kalsiy atsetat; 3) bariy xlorid; 4) kaliy perxlorat;

*a) kislotali; b) neytral; c) ishqoriy;*

I) tuzning kationi; II) tuzning anioni; III) ham kation, ham anion bo’yicha IV) gidrolizga uchramaydi;

***A) 1–b, IV; 2–c,II; 3–b, IV; 4–b, IV***

*B) 1–b, IV; 2–a,I; 3–b, IV; 4–b, III*

*C) 1–c, IV; 2–a,I; 3–b, IV; 4–b, III*

*D) 1–c, II; 2–a,I; 3–b, IV; 4–b, III*

1. Berilgan birikmalar gidrolizida qanday ionlar qatnashishi va eritma muhiti qanday bo’lishini juftlab ko’rsating.

1) ammoniy sianid; 2) mis(II)sulfat; 3) kalsiy fosfat; 4) natriy atsetat;

*a) kislotali; b) neytral; c) ishqoriy;*

I) tuzning kationi; II) tuzning anioni; III) ham kation, ham anion bo’yicha IV) gidrolizga uchramaydi;

*A) 1–b, III; 2–a,I; 3–c, II; 4–c,II*

***B) 1–b, III; 2–a,I; 3–b, IV; 4–c,II***

*C) 1–c, IV; 2–a,I; 3–b, IV; 4–b, III*

*D) 1–c, II; 2–a,I; 3–b, IV; 4–b, III*

1. Berilgan birikmalar gidrolizida qanday ionlar qatnashishi va eritma muhiti qanday bo’lishini juftlab ko’rsating.

1) natriy ftorid; 2) mis(II) nitrat; 3) bariy xlorid; 4) ammoniy atsetat;

*a) kislotali; b) neytral; c) ishqoriy;*

I) tuzning kationi; II) tuzning anioni; III) ham kation, ham anion bo’yicha IV) gidrolizga uchramaydi;

*A) 1–b, IV; 2–c,II; 3–b, IV; 4–b, IV*

*B) 1–b, IV; 2–a,I; 3–b, IV; 4–b, III*

*C) 1–c, IV; 2–a,I; 3–b, IV; 4–b, III*

***D) 1–c, II; 2–a,I; 3–b, IV; 4–b, III***

1. Berilgan birikmalar gidrolizida qanday ionlar qatnashishi va eritma muhiti qanday bo’lishini juftlab ko’rsating.

1) kaliy nitrat; 2) temir(II) sulfat; 3) aluminiy sulfid; 4) natriy atsetat;

*a) kislotali; b) neytral; c) ishqoriy;*

I) tuzning kationi; II) tuzning anioni; III) ham kation, ham anion bo’yicha IV) gidrolizga uchramaydi;

***A) 1–b,IV; 2–a,I; 3–b, III; 4–c,II***

*B) 1–b, III; 2–a,I; 3–b, IV; 4–c,II*

*C) 1–c, IV; 2–a,I; 3–b, IV; 4–b, III*

*D) 1–c, II; 2–a,I; 3–b, IV; 4–b, III*

1. Berilgan birikmalar gidrolizida qanday ionlar qatnashishi va eritma muhiti qanday bo’lishini juftlab ko’rsating.

1) ammoniy sianid; 2) rux sulfat; 3) kalsiy karbanat; 4) kaliy ftorid;

*a) kislotali; b) neytral; c) ishqoriy;*

I) tuzning kationi; II) tuzning anioni; III) ham kation, ham anion bo’yicha IV) gidrolizga uchramaydi;

*A) 1–b, III; 2–a,I; 3–c, II; 4–c,II*

***B) 1–b, III; 2–a,I; 3–b, IV; 4–c,II***

*C) 1–c, IV; 2–a,I; 3–b, IV; 4–b, III*

*D) 1–c, II; 2–a,I; 3–b, IV; 4–b, III*

---

1. Suvga *Li2O* qo’shilganda ...

*1)pH qiymati ortadi*

*2)pOH qiymati ortadi;*

*3)[OH-] ionlarining miqdori kamayadi;*

*4)[H+] ionlarining miqdori kamaydi;*

**A) 1,4** B) 2,3 C) 1,3 D) 2,4

1. Suvga *SO3* qo’shilganda ...

*1)pH qiymati ortadi*

*2)pOH qiymati ortadi;*

*3)[OH-] ionlarining miqdori kamayadi;*

*4)[H+] ionlarining miqdori kamaydi;*

A) 1,4 **B) 2,3** C) 1,3 D) 2,4

1. Suvga *K2O* qo’shilganda ...

*1)pH qiymati ortadi*

*2)pOH qiymati ortadi;*

*3)[OH-] ionlarining miqdori kamayadi;*

*4)[H+] ionlarining miqdori kamaydi;*

**A) 1,4** B) 2,3 C) 1,3 D) 2,4

1. Suvga *P2O5* qo’shilganda ...

*1)pH qiymati ortadi*

*2)pOH qiymati ortadi;*

*3)[OH-] ionlarining miqdori kamayadi;*

*4)[H+] ionlarining miqdori kamaydi;*

A) 1,4 **B) 2,3** C) 1,3 D) 2,4

1. Suvga *Na2CO3* qo’shilganda ...

*1)pH qiymati ortadi*

*2)pOH qiymati ortadi;*

*3)[OH-] ionlarining miqdori kamayadi;*

*4)[H+] ionlarining miqdori kamaydi;*

**A) 1,4** B) 2,3 C) 1,3 D) 2,4

1. Suvga *AlCl3* qo’shilganda ...

*1)pH qiymati ortadi*

*2)pOH qiymati ortadi;*

*3)[OH-] ionlarining miqdori kamayadi;*

*4)[H+] ionlarining miqdori kamaydi;*

A) 1,4 **B) 2,3** C) 1,3 D) 2,4

---

1. *NaOH* eritmasiga suv qo’shilganda ….

*1)pH qiymati ortadi*

*2)Na+ ionlarining konsentratsiyasi kamayadi.*

*3)[H+ ]∙[OH-] ko’paytmasi o’zgarmaydi.*

A) 1,2 **B) 2,3** C) 1,2,3 D) faqat 2

1. *HI* eritmasiga suv qo’shilganda ….

*1)pH qiymati ortadi*

*2)I- ionlarining konsentratsiyasi kamayadi.*

*3)[H+ ]∙[OH-] ko’paytmasi o’zgarmaydi.*

A) 1,2 B) 2,3 **C) 1,2,3** D) faqat 2

1. Suyultirilgan o’yuvchi natriy eritmasiga quruq *NaOH* qo’shilganda ...

*1)pH qiymati ortadi*

*2)Na+ ionlarining konsentratsiyasi ortadi.*

*3)[H+ ]∙[OH-] ko’paytmasi o’zgarmaydi.*

A) 1,2 B) 2,3 **C) 1,2,3** D) faqat 2

1. Suyultirilgan o’yuvchi natriy eritmasiga quruq *NaOH* qo’shilganda ...

*1)pOH qiymati ortadi*

*2)Na+ ionlarining konsentratsiyasi ortadi.*

*3)[H+ ]∙[OH-] ko’paytmasi o’zgarmaydi.*

A) 1,2 **B) 2,3** C) 1,2,3 D) faqat 2

1. Suyultirilgan sulfat kislota eritmasiga *SO3 yuttirilganda*...

*1)pOH qiymati ortadi*

*2)ionlarining konsentratsiyasi ortadi.*

*3)[H+ ]∙[OH-] ko’paytmasi kamaydi.*

**A) 1,2** B) 2,3 C) 1,2,3 D) faqat 2

1. Suyultirilgan sulfat kislota eritmasiga *SO3 yuttirilganda*...

*1)pH qiymati ortadi*

*2)ionlarining konsentratsiyasi ortadi.*

*3)[H+ ]∙[OH-] ko’paytmasi kamaydi.*

A) 1,2 B) 2,3 C) 1,2,3 **D) faqat 2**

1. Toza suvga *Na2CO3* tuzidan ma’lum miqdor qo’shilganda...

*1)pH qiymati ortadi*

*2)eritmada [H+] ionlarining miqdori ortadi.*

*3)[H+ ]∙[OH-] ko’paytmasi kamaydi.*

A) 1,2 B) 2,3 C) 1,2,3 **D) faqat 1**

1. Toza suvga *Zn(NO3)2* tuzidan ma’lum miqdor qo’shilganda...

*1)pH qiymati ortadi*

*2)eritmada [H+] ionlarining miqdori ortadi.*

*3)[H+ ]∙[OH-] ko’paytmasi ortadi.*

A) 1,2 B) 2,3 C) 1,2,3 **D) faqat 2**

1. Quyidagi qaysi fikrlar to’g’ri?

*1)pH<pOH bo'lsa, eritma ishqoriydir.*

*2)pH=2 bo’lgan eritmada [OH-]=10-12*

*3)pH>7 bo’lgan eritmaga fenolftalein eritmasidan oz miqdorda tomchilatilganda malina rangga bo’yaladi;*

*4)ishqor eritmasi suv bilan suyultirilganda pH qiymati ortadi;*

A)1,4 B)1,3 **C)2,3** D)2,4

1. Quyidagi qaysi fikrlar to’g’ri?

*1)pH<pOH bo'lsa, eritma kislotaliydir.*

*2)pH=4 bo’lgan eritmada [OH-]=10-10*

*3)pH>7 bo’lgan eritmasida lakmus qog’ozi ko’k rangga bo’yaladi;*

*4)kuchli kislota eritmasi suv bilan suyultirilganda pOH qiymati ortadi;*

A)1,4 B)1,3 C)2,3 **D)1,2,3**

1. Quyidagi qaysi fikrlar to’g’ri?

*1)pH>pOH bo'lsa, eritma kislotaliydir.*

*2)pOH=4 bo’lgan eritmada [H+]=10-10*

*3)pH>7 bo’lgan eritma, metil zar-g’aldog’i eirtmasi ta’sirida rangi o’zgarmaydi;*

*4)kuchli kislota eritmasi suv bilan suyultirilganda pOH qiymati kamayadi;*

A)1,4 B)1,3 C)2,3 **D)2,4**

1. Zichliklari 0,5 g/ml va 1,5 g/ml bo’lgan eritmalar aralashtirilganda 700 g (*p=0,7 g/ml*) bo’lgan eritma olindi. Dastlabki eritmalar hajmini (litr) aniqlang.

A) 0,3; 0,7 **B) 0,8; 0,2** C) 0,6; 0,4 D) 0,5; 0,5

1. Zichliklari 0,5 g/ml va 1,5 g/ml bo’lgan eritmalar aralashtirilganda 800 g (*p=0,8 g/ml*) bo’lgan eritma olindi. Dastlabki eritmalar hajmini (litr) aniqlang.

**A) 0,3; 0,7** B) 0,8; 0,2 C) 0,6; 0,4 D) 0,5; 0,5

1. Zichliklari 0,5 g/ml va 1,5 g/ml bo’lgan eritmalar aralashtirilganda 900 g (*p=0,9 g/ml*) bo’lgan eritma olindi. Dastlabki eritmalar hajmini (litr) aniqlang.

A) 0,3; 0,7 B) 0,8; 0,2 **C) 0,6; 0,4** D) 0,5; 0,5

1. Zichliklari 0,5 g/ml va 1,5 g/ml bo’lgan eritmalar aralashtirilganda 1000 g (*p=1 g/ml*) bo’lgan eritma olindi. Dastlabki eritmalar hajmini (litr) aniqlang.

A) 0,3; 0,7 B) 0,8; 0,2 C) 0,6; 0,4 **D) 0,5; 0,5**

---

1. Qaysi kislotaning 2*M* 250 ml eritmasida (*α*=0,8) 1,2 mol ion bo’ladi? (suvning dissotsialanishi hisobga olinmasin.)

*A) perxlorat kislota* ***B) sulfat kislota***

*C) fosfat kislota D) pirofosfat kislota*

1. Qaysi moddaning 2*M* li 250 *ml* eritmasida (*α*=0,8) 0,8 mol ion bo’ladi?(suvning dissotsiyalanishi hisobga olinmasin)

*A) H3PO4 B) H2SO4* ***C) HNO3*** *D) H2CrO4*

---

1. Marganes (II) nitrat va aluminiy nitratdan iborat aralashma ammoniy sulfid eritmasida eritildi. Bunda 0,5 mol cho’kma va 6,72 l (n.sh.) gaz ajraldi. Dastlabki aralashmadagi aluminiy nitrat massasini (g) aniqlang.

A) 35,8 B) 53,7 **C) 42,6** D) 21,3

1. Marganes (II) nitrat va aluminiy nitratdan iborat aralashma ammoniy sulfid eritmasida eritildi. Bunda 0,5 mol cho’kma va 6,72 l (n.sh.) gaz ajraldi. Dastlabki aralashmadagi marganes (II) nitrat massasini (g) aniqlang.

A) 35,8 **B) 53,7** C) 42,6 D) 21,3

1. Marganes (II) nitrat va aluminiy nitratdan iborat aralashma ammoniy sulfid eritmasida eritildi. Bunda 0,3 mol cho’kma va 3,36 l (n.sh.) gaz ajraldi. Dastlabki aralashmadagi aluminiy nitrat massasini (g) aniqlang.

A) 35,8 B) 53,7 C) 42,6 **D) 21,3**

1. Marganes (II) nitrat va aluminiy nitratdan iborat aralashma ammoniy sulfid eritmasida eritildi. Bunda 0,3 mol cho’kma va 3,36 l (n.sh.) gaz ajraldi. Dastlabki aralashmadagi marganes (II) nitrat massasini (g) aniqlang.

**A) 35,8** B) 53,7 C) 42,6 D) 21,3

1. Mis (II) nitrat va aluminiy nitratdan iborat aralashma ammoniy sulfid eritmasida eritildi. Bunda 0,5 mol cho’kma va 6,72 l (n.sh.) gaz ajraldi. Dastlabki aralashmadagi aluminiy nitrat massasini (g) aniqlang.

A) 37,6 B) 56,4 **C) 42,6** D) 21,3

1. Mis (II) nitrat va aluminiy nitratdan iborat aralashma ammoniy sulfid eritmasida eritildi. Bunda 0,5 mol cho’kma va 6,72 l (n.sh.) gaz ajraldi. Dastlabki aralashmadagi mis (II) nitrat massasini (g) aniqlang.

A) 37,6 **B) 56,4** C) 42,6 D) 21,3

1. Mis (II) nitrat va aluminiy nitratdan iborat aralashma ammoniy sulfid eritmasida eritildi. Bunda 0,3 mol cho’kma va 3,36 l (n.sh.) gaz ajraldi. Dastlabki aralashmadagi aluminiy nitrat massasini (g) aniqlang.

A) 37,6 B) 56,4 C) 42,6 **D) 21,3**

1. Mis (II) nitrat va aluminiy nitratdan iborat aralashma ammoniy sulfid eritmasida eritildi. Bunda 0,3 mol cho’kma va 3,36 l (n.sh.) gaz ajraldi. Dastlabki aralashmadagi mis (II) nitrat massasini (g) aniqlang.

**A) 37,6** B) 56,4 C) 42,6 D) 21,3

---

1. *KNO3* va *Cu(NO3)2* dan iborat aralashma yuqori temperaturada qizdirilganda tarkibida 0,15 mol *O2* bo’lgan 14 g gazlar aralashmasi hosil bo’lsa, dastlabki aralashmadagi kaliy nitratning massasini (g) toping?

A) 10,1 B) 5,05 **C) 20,2** D) 30,3

1. *KNO3* va *Cu(NO3)2* dan iborat aralashma yuqori temperaturada qizdirilganda tarkibida 0,25 mol *O2* bo’lgan 26,4 g gazlar aralashmasi hosil bo’lsa, dastlabki aralashmadagi kaliy nitratning massasini (g) toping?

A) 10,1 B) 5,05 C) 20,2 **D) 30,3**

1. *KNO3* va *Cu(NO3)2* dan iborat aralashma yuqori temperaturada qizdirilganda tarkibida 0,2 mol *O2* bo’lgan 15,6 g gazlar aralashmasi hosil bo’lsa, dastlabki aralashmadagi mis (II) nitratning massasini (g) toping?

**A) 18,8** B) 37,6 C) 56,4 D) 75,2

1. *KNO3* va *Cu(NO3)2* dan iborat aralashma yuqori temperaturada qizdirilganda tarkibida 0,3 mol *O2* bo’lgan 28 g gazlar aralashmasi hosil bo’lsa, dastlabki aralashmadagi mis (II) nitratning massasini (g) toping?

A) 18,8 **B) 37,6** C) 56,4 D) 75,2

1. *NaNO3* va *Cu(NO3)2* dan iborat aralashma yuqori temperaturada qizdirilganda tarkibida 0,3 mol *O2* bo’lgan 18,8 g gazlar aralashmasi hosil bo’lsa, dastlabki aralashmadagi natriy nitratning massasini (g) toping?

A) 8,5 B) 17 C) 34 **D) 42,5**

1. *NaNO3* va *Cu(NO3)2* dan iborat aralashma yuqori temperaturada qizdirilganda tarkibida 0,4 mol *O2* bo’lgan 68 g gazlar aralashmasi hosil bo’lsa, dastlabki aralashmadagi natriy nitratning massasini (g) toping?

**A) 51** B) 17 C) 34 D) 42,5

1. *NaNO3* va *Cu(NO3)2* dan iborat aralashma yuqori temperaturada qizdirilganda tarkibida 0,4 mol *O2* bo’lgan 68 g gazlar aralashmasi hosil bo’lsa, dastlabki aralashmaning massasini (g) toping?

A) 88,6 **B) 129,8** C) 54,6 D) 163,8

1. *NaNO3* va *Cu(NO3)2* dan iborat aralashma yuqori temperaturada qizdirilganda tarkibida 0,15 mol *O2* bo’lgan 23,2 g gazlar aralashmasi hosil bo’lsa, dastlabki aralashmaning massasini (g) toping?

A) 27,3 B) 35,8 C) 54,6 **D) 46,1**

1. *KNO3* va *AgNO3* dan iborat aralashma yuqori temperaturada qizdirilganda tarkibida 0,15 mol *O2* bo’lgan 14 g gazlar aralashmasi hosil bo’lsa, dastlabki aralashmadagi kaliy nitratning massasini (g) toping?

**A) 10,1** B) 5,05 C) 20,2 D) 30,3

1. *KNO3* va *AgNO3* dan iborat aralashma yuqori temperaturada qizdirilganda tarkibida 0,2 mol *O2* bo’lgan 11 g gazlar aralashmasi hosil bo’lsa, dastlabki aralashmadagi kaliy nitratning massasini (g) toping?

A) 10,1 B) 5,05 C) 20,2 **D) 30,3**

1. *NaNO3* va *AgNO3* dan iborat aralashma yuqori temperaturada qizdirilganda tarkibida 0,2 mol *O2* bo’lgan 11 g gazlar aralashmasi hosil bo’lsa, dastlabki aralashmaning massasini (g) toping?

A) 25,5 **B) 42,5** C) 76,5 D) 59,5

1. *NaNO3* va *AgNO3* dan iborat aralashma yuqori temperaturada qizdirilganda tarkibida 0,25 mol *O2* bo’lgan 12,6 g gazlar aralashmasi hosil bo’lsa, dastlabki aralashmaning massasini (g) toping?

**A) 51** B) 76,5 C) 102 D) 25,5

---

1. 200 g 16% li mis (ll) sulfat eritmasiga 23 g natriy bo’lakchasi tashlandi. Oxirgi eritma massasini aniqlang?

A) 222 B) 173 C) 203,4 **D) 202,4**

1. 300 g 16% li mis (ll) sulfat eritmasiga 39 g kaliy bo’lakchasi tashlandi. Oxirgi eritma massasini aniqlang?

A) 338 B) 289  **C) 308,6** D) 309,6

1. 250 g 32% li mis (ll) sulfat eritmasiga 23 g natriy bo’lakchasi tashlandi. Oxirgi eritma massasini aniqlang?

A) 272 B) 223 **C) 247,5** D) 248,5

1. 200 g 20% li mis (ll) sulfat eritmasiga 39 g kaliy bo’lakchasi tashlandi. Oxirgi eritma massasini aniqlang?

A) 238 B) 189 **C) 213,5** D) 214,5

1. 200 g 8% li mis (ll) sulfat eritmasiga 23 g natriy bo’lakchasi tashlandi. Oxirgi eritma massasini aniqlang?

A) 222 B) 173 **C) 212,2** D) 213,2

1. 400 g 8% li mis (ll) sulfat eritmasiga 23 g natriy bo’lakchasi tashlandi. Oxirgi eritma massasini aniqlang?

A) 422 B) 373 **C) 402,4** D) 403,4

---

1. *MeSO3* tuzi o’z miqdoridan (mol) ikki marta ko’p xlorid kislotada eritilganda 200 g 34% li eritma hosil bo’ldi va 11,2 litr (n.sh.) gaz ajraldi. Me ni aniqlang?

***A) Zn*** *B) Mg C) Ca D) Ba*

1. *MeSO3* tuzi o’z miqdoridan (mol) ikki marta ko’p xlorid kislotada eritilganda 200 g 19% li eritma hosil bo’ldi va 8,96 litr (n.sh.) gaz ajraldi. Me ni aniqlang?

*A) Zn* ***B) Mg*** *C) Ca D) Ba*

1. *MeSO3* tuzi o’z miqdoridan (mol) ikki marta ko’p xlorid kislotada eritilganda 200 g 52% li eritma hosil bo’ldi va 11,2 litr (n.sh.) gaz ajraldi. Me ni aniqlang?

*A) Zn B) Mg C) Ca* ***D) Ba***

1. *MeSO3* tuzi o’z miqdoridan (mol) ikki marta ko’p bromid kislotada eritilganda 200 g 40% li eritma hosil bo’ldi va 8,96 litr (n.sh.) gaz ajraldi. Me ni aniqlang?

*A) Zn B) Mg* ***C) Ca*** *D) Ba*

1. *MeSO3* tuzi o’z miqdoridan (mol) ikki marta ko’p bromid kislotada eritilganda 200 g 46% li eritma hosil bo’ldi va 11,2 litr (n.sh.) gaz ajraldi. Me ni aniqlang?

*A) Zn* ***B) Mg*** *C) Ca D) Ba*

---

1. Noma’lun aldegid vodorod bilan qaytarilganda olingan modda shu modda oksidlanishidan olingan kislota bilan eterifikatsiya reaksiyasiga kirishdi. Bunda olingan modda tarkibidagi uglerodning massa ulushi kislorodning massa ulushidan 1,5 marta ko’p bo’lsa, aldegidni aniqlang?

A) moy aldegid **B) asetaldegid** C) propion aldegid D) chumoli aldegid

1. Noma’lun aldegid vodorod bilan qaytarilganda olingan modda shu modda oksidlanishidan olingan kislota bilan eterifikatsiya reaksiyasiga kirishdi. Bunda olingan modda tarkibidagi kislorodning massa ulushi uglerodning massa ulushidan 4/3 marta ko’p bo’lsa, aldegidni aniqlang?

A) moy aldegid B) asetaldegid C) propion aldegid **D) chumoli aldegid**

1. Noma’lun aldegid vodorod bilan qaytarilganda olingan modda shu modda oksidlanishidan olingan kislota bilan eterifikatsiya reaksiyasiga kirishdi. Bunda olingan modda tarkibidagi uglerodning massa ulushi kislorodning massa ulushidan 2,25 marta ko’p bo’lsa, aldegidni aniqlang?

A) moy aldegid B) asetaldegid **C) propion aldegid** D) kapron aldegid

1. Noma’lun aldegid vodorod bilan qaytarilganda olingan modda shu modda oksidlanishidan olingan kislota bilan eterifikatsiya reaksiyasiga kirishdi. Bunda olingan modda tarkibidagi kislorodning massa ulushi vodorodning massa ulushidan 8 marta ko’p bo’lsa, aldegidni aniqlang?

A) moy aldegid B) asetaldegid C) propion aldegid **D) chumoli aldegid**

1. Noma’lun aldegid vodorod bilan qaytarilganda olingan modda shu modda oksidlanishidan olingan kislota bilan eterifikatsiya reaksiyasiga kirishdi. Bunda olingan modda tarkibidagi kislorodning massa ulushi vodorodning massa ulushidan 4 marta ko’p bo’lsa, aldegidni aniqlang?

A) moy aldegid **B) asetaldegid** C) propion aldegid D) chumoli aldegid

1. Noma’lun aldegid vodorod bilan qaytarilganda olingan modda shu modda oksidlanishidan olingan kislota bilan eterifikatsiya reaksiyasiga kirishdi. Bunda olingan modda tarkibidagi uglerodning massa ulushi vodorodning massa ulushidan 8/3 marta ko’p bo’lsa, aldegidni aniqlang?

A) moy aldegid B) asetaldegid **C) propion aldegid** D) kapron aldegid

---

1. Spirtlar *HBr* bilan qo’shib qizdirilsa, galogenli organik birikma olinadi. 23 g etil spirtidan necha gramm organik birikma olinadi?

A) 55,4 B) 27,25 **C) 54,5** D) 109

1. Spirtlar *HBr* bilan qo’shib qizdirilsa, galogenli organik birikma olinadi. 63 g etil spirtidan necha gramm organik birikma olinadi?

**A) 163,5** B) 165,3 C) 54,5 D) 55,4

1. Spirtlar *HBr* bilan qo’shib qizdirilsa, galogenli organik birikma olinadi. 16 g metil spirtidan necha gramm organik birikma olinadi?

**A) 47,5** B) 54,5 C) 74,5 D) 55,4

---

1. *Glitsil- glitsin* ning molyar massasini (g/mol) aniqlang?

A) 150 **B) 132** C) 75 D) 110

1. *Alanil- alanin* ning molyar massasini (g/mol) aniqlang?

**A) 160** B) 178 C) 89 D) 162

1. *Valil-valin* ning molyar massasini (g/mol) aniqlang?

**A) 216** B) 117 C) 234 D) 222

1. *Glitsil- alanin* ning molyar massasini (g/mol) aniqlang?

A) 164 **B) 146** C) 166 D) 142

1. *Valil-glitsin* ning molyar massasini (g/mol) aniqlang?

**A) 174** B) 178 C) 192 D) 196

1. *Alanil-valin* ning molyar massasini (g/mol) aniqlang?

A) 206 B) 188 C) 182 D) 200

---

1. Teng massada olingan ishqoriy metall va suv reaksiyasidan 1 g suv ortib qoldi va 2,24 litr (n.sh.) gaz ajraldi. Metallni aniqlang.

*A) seziy B) kaliy C) rubidiy*  ***D) natriy***

1. Teng massada olingan ishqoriy metall va suv reaksiyasidan 13,2 g metall ortib qoldi va 13,44 litr (n.sh) gaz ajraldi. Metalni aniqlang.

**A) *litiy***B) *natriy* C) *kaliy* D) *rubiydiy*

1. Teng massada olingan ishqoriy metall va suv reaksiyasidan 7,5 g suv ortib qoldi va 16,8 litr (n.sh) gaz ajraldi. Metalni aniqlang.

A) *litiy* **B) *natriy*** C) *kaliy* D) *rubiydiy*

1. Teng massada olingan ishqoriy metall va suv reaksiyasidan 33,6 g suv ortib qoldi va 17,92 litr (n.sh) gaz ajraldi. Metalni aniqlang.

A) *litiy* B) *natriy* **C) *kaliy*** D) *rubiydiy*

1. Teng massada olingan ishqoriy yer metall va suv reaksiyasidan 5 g suv ortib qoldi va 28 litr (n.sh) gaz ajraldi. Metalni aniqlang.

A) *bariy* **B) *kalsiy*** C) *magniy* D) *stronsiy*

---

1. Alkan va alkendan iborat 44,8 litr (n.sh) aralashma (*D(H2)*=14,5) 160 g bromni biriktiradi. Agar uglevodorodlar molekulasidagi uglerodlar soni o’zaro teng bo’lsa, alkanni toping.

A) *butan* **B) *etan*** C) *pentan* D) *propan*

1. Alkan va alkendan iborat 89,6 litr (n.sh) aralashma (*D(H2)*=14,5) 160 g bromni biriktiradi. Agar uglevodorodlar molekulasidagi uglerodlar soni o’zaro teng bo’lsa, alkenni toping.

A) *buten* **B) *eten*** C) *penten* D) *propen*

1. Alkan va alkendan iborat 89,6 litr (n.sh) aralashma (*D(H2)*=21,75) 160 g bromni biriktiradi. Agar uglevodorodlar molekulasidagi uglerodlar soni o’zaro teng bo’lsa, alkanni toping.

A) *butan* B) *etan* C) *pentan* **D) *propan***

1. Alkan va alkendan iborat 89,6 litr (n.sh) aralashma (*D(H2)*=21,75) 160 g bromni biriktiradi. Agar uglevodorodlar molekulasidagi uglerodlar soni o’zaro teng bo’lsa, alkenni toping.

A) *buten* B) *eten* C) *penten* **D) *propen***

1. Alkan va alkendan iborat 44,8 litr (n.sh) aralashma (*D(H2)*=28,5) 160 g bromni biriktiradi. Agar uglevodorodlar molekulasidagi uglerodlar soni o’zaro teng bo’lsa, alkanni toping.

**A) *butan*** B) *etan* C) *pentan* D) *propan*

1. Alkan va alkendan iborat 44,8 litr (n.sh) aralashma (*D(H2)*=28,5) 160 g bromni biriktiradi. Agar uglevodorodlar molekulasidagi uglerodlar soni o’zaro teng bo’lsa, alkenni toping.

**A) *buten*** B) *eten* C) *penten* D) *propen*

---

1. Poliakrilonitrilning o’rtacha molekulyar massasi 42400 *m.a.b* ga teng bo’lsa, polemirlanish darajasini aniqlang.

**A) 800** B) 600 C) 300 D) 400

1. Poliakrilonitrilning o’rtacha molekulyar massasi 31800 *m.a.b* ga teng bo’lsa, polemirlanish darajasini aniqlang.

A) 300 B) 150 C) 450 **D) 600**

1. Polistirolning o’rtacha molekular massasi 78000 *m.a.b* ga teng bo’lsa, polimerlanish darajasini aniqlang.

**A) 750** B) 800 C) 780 D) 1040

1. Polistirolning o’rtacha molekular massasi 82300 *m.a.b* ga teng bo’lsa, polimerlanish darajasini aniqlang.

A) 750 **B) 800** C) 780 D) 1040

1. Poliakril kislotaning o’rtacha molekular massasi 43200 *m.a.b* ga teng bo’lsa, polimerlanish darajasini aniqlang.

A) 750 B) 800 C) 550 **D) 600**

1. Poliakril kislotaning o’rtacha molekular massasi 39600 *m.a.b* ga teng bo’lsa, polimerlanish darajasini aniqlang.

A) 750 B) 800 **C) 550** D) 600

1. Polimetakril kislotaning o’rtacha molekular massasi 43200 *m.a.b* ga teng bo’lsa, polimerlanish darajasini aniqlang.

A) 750 B) 800 C) 550 **D) 600**

1. Polimetakril kislotaning o’rtacha molekular massasi 68800 *m.a.b* ga teng bo’lsa, polimerlanish darajasini aniqlang.

A) 750 **B) 800** C) 550 D) 600

1. Polimetakril kislotaning o’rtacha molekular massasi 64500 *m.a.b* ga teng bo’lsa, polimerlanish darajasini aniqlang.

**A) 750** B) 800 C) 550 D) 600

1. Polimetilakrilatning o’rtacha molekular massasi 64500 *m.a.b* ga teng bo’lsa, polimerlanish darajasini aniqlang.

**A) 750** B) 800 C) 550 D) 600

1. Polimetilakrilatning o’rtacha molekular massasi 51600 *m.a.b* ga teng bo’lsa, polimerlanish darajasini aniqlang.

A) 750 B) 800 C) 550 **D) 600**

1. Polimetilmetakrilatning o’rtacha molekular massasi 60000 *m.a.b* ga teng bo’lsa, polimerlanish darajasini aniqlang.

A) 750 B) 800 C) 550 **D) 600**

**Quyidagi manomerlarning molekulyar massasini yod oling!**

*Mr(CH2=CH-CN)=53 g/mol .......akrilonitril*

*Mr(CH2=CH-C6H5)= 104 g/mo .......stirol*

*Mr(CH2=CH-COOH) = 72 g/mol ........akril kislota*

*Mr(CH2=CH-COOCH3)= 86 g/mol ........metil akrilat*

*Mr(CH2=C(CH3)-COOH)= 86 g/mol ........metakrilkislota*

*Mr(CH2=C(CH3)-COOCH3) = 100 g/mol ......metil metakrilat*

*Mr(CH3COOCH=CH2)*

---

1. 1 mol vodorod sulfidning yonishi natijasida ma’lum hajm *SO2*va 19,2 g *S6* hosil bo’ldi yonish jarayonida sarflangan kislorod miqdorini mol hisoblang.

A) 0,8 B) 1,2 **C) 0,9** D) 1

1. 1 mol vodorod sulfidning yonishi natijasida ma’lum hajm *SO2*va 9,6 g *S6* hosil bo’ldi yonish jarayonida sarflangan kislorod miqdorini mol hisoblang.

A) 0,8 **B) 1,2** C) 0,9 D) 1

1. 1 mol vodorod sulfidning yonishi natijasida ma’lum hajm *SO2*va 25,6 g *S8* hosil bo’ldi yonish jarayonida sarflangan kislorod miqdorini mol hisoblang.

A) 0,8 B) 0,6 **C) 0,7** D) 1

1. 0,8 mol vodorod sulfidning yonishi natijasida ma’lum hajm *SO2*va 12,8 g *S8* hosil bo’ldi yonish jarayonida sarflangan kislorod miqdorini mol hisoblang.

A) 0,8 **B) 0,8** C) 0,9 D) 1

1. 0,5 mol vodorod sulfidning yonishi natijasida ma’lum hajm *SO2*va 12,8 g *S4* hosil bo’ldi yonish jarayonida sarflangan kislorod miqdorini mol hisoblang.

A) 0,75 B) 0,45 **C) 0,35** D) 0,25

1. 2 mol vodorod sulfidning yonishi natijasida ma’lum hajm *SO2*va 48 g *S6* hosil bo’ldi yonish jarayonida sarflangan kislorod miqdorini mol hisoblang.

**A) 1,5** B) 1,2 C) 1,6 D) 1

1. 2 mol vodorod sulfidning yonishi natijasida ma’lum hajm *SO2*va 64 g *S8* hosil bo’ldi yonish jarayonida sarflangan kislorod miqdorini mol hisoblang.

A) 1,5 B) 1,2 C) 0,9 **D) 1**

1. 2 mol vodorod sulfidning yonishi natijasida ma’lum hajm *SO2*va 38,4 g *S8* hosil bo’ldi yonish jarayonida sarflangan kislorod miqdorini mol hisoblang.

A) 2,0 **B) 1,8** C) 1,9 D) 1,5

---

1. Alkan tarkibidagi bog’ hosil qilishda qatnashgan orbitallar sonining alken tarkibidagi bog’ hosil qilishda qatnashgan orbitallar soniga nisbati 7/9. Agar shu uglevodorodlar tarkibidagi vodorod atomlari teng bo’lsa, alkanni toping.

A) *butan* B) *metan* **C) *etan*** D) *propan*

1. Alkan tarkibidagi bog’ hosil qilishda qatnashgan orbitallar sonining alken tarkibidagi bog’ hosil qilishda qatnashgan orbitallar soniga nisbati 7/9. Agar shu uglevodorodlar tarkibidagi vodorod atomlari teng bo’lsa, alkenni toping.

A) *buten* B) *penten* C) *eten* **D) *propen***

1. Alkan tarkibidagi bog’ hosil qilishda qatnashgan orbitallar sonining alken tarkibidagi bog’ hosil qilishda qatnashgan orbitallar soniga nisbati 2/3. Agar shu uglevodorodlar tarkibidagi vodorod atomlari teng bo’lsa, alkanni toping.

A) *butan* **B) *metan***  C) *etan* D) *propan*

1. Alkan tarkibidagi bog’ hosil qilishda qatnashgan orbitallar sonining alken tarkibidagi bog’ hosil qilishda qatnashgan orbitallar soniga nisbati 2/3. Agar shu uglevodorodlar tarkibidagi vodorod atomlari teng bo’lsa, alkenni toping.

A) *buten* B) *penten* **C) *eten*** D) *propen*

1. Alkan tarkibidagi bog’ hosil qilishda qatnashgan orbitallar sonining alken tarkibidagi bog’ hosil qilishda qatnashgan orbitallar soniga nisbati 5/6. Agar shu uglevodorodlar tarkibidagi vodorod atomlari teng bo’lsa, alkanni toping.

A) *butan* B) *metan* C) *etan* **D) *propan***

1. Alkan tarkibidagi bog’ hosil qilishda qatnashgan orbitallar sonining alken tarkibidagi bog’ hosil qilishda qatnashgan orbitallar soniga nisbati 5/6. Agar shu uglevodorodlar tarkibidagi vodorod atomlari teng bo’lsa, alkenni toping.

**A) *buten*** B) *penten* C) *eten* D) *propen*

1. Alkan tarkibidagi bog’ hosil qilishda qatnashgan orbitallar sonining alken tarkibidagi bog’ hosil qilishda qatnashgan orbitallar soniga nisbati 13/15. Agar shu uglevodorodlar tarkibidagi vodorod atomlari teng bo’lsa, alkanni toping.

**A) *butan*** B) *metan* C) *etan* D) *propan*

1. Alkan tarkibidagi bog’ hosil qilishda qatnashgan orbitallar sonining alken tarkibidagi bog’ hosil qilishda qatnashgan orbitallar soniga nisbati 13/15. Agar shu uglevodorodlar tarkibidagi vodorod atomlari teng bo’lsa, alkenni toping.

A) *buten* **B) *penten*** C) *eten* D) *propen*

---

1. Sanoatda metanol is gazi va vodoroddan sintez qilib olindi. 2 mol metanol olish uchun necha litr (n.sh) gazlar aralashmasi kerak bo’ladi?

A) 134,4 B) 44,8 C) 22,4 D) 67,2

---

1. 0,4 mol is gazi va 1 mol vodoroddan iborat aralashma katalizatorlar (*ZnO*, *Cr2O3* va *Ni*) ustidan o’tqazilganda qoldiqsiz reaksiyaga kirishgan bo’lsa, natijada hosil bo’lgan metanning massasini (g) toping.

**A) 3,2** B) 6,4 C) 16/3 D) 4,8

1. 0,5 mol is gazi va 1,2 mol vodoroddan iborat aralashma katalizatorlar (*ZnO*, *Cr2O3* va *Ni*) ustidan o’tqazilganda qoldiqsiz reaksiyaga kirishgan bo’lsa, natijada hosil bo’lgan metanning massasini toping.

**A) 3,2** B) 8 C) 6,4 D) 4,8

1. 0,5 mol is gazi va 1,3 mol vodoroddan iborat aralashma katalizatorlar (*ZnO*, *Cr2O3* va *Ni*) ustidan o’tqazilganda qoldiqsiz reaksiyaga kirishgan bo’lsa, natijada hosil bo’lgan metanning massasini toping.

A) 3,2 B) 8 C) 8/3 **D) 4,8**

1. 0,3 mol is gazi va 0,7 mol vodoroddan iborat aralashma katalizatorlar (*ZnO*, *Cr2O3* va *Ni*) ustidan o’tqazilganda qoldiqsiz reaksiyaga kirishgan bo’lsa, natijada hosil bo’lgan metanning massasini toping.

A) 3,2 **B) 1,6** C) 8/3 D) 4,8

1. 0,4 mol is gazi va 0,9 mol vodoroddan iborat aralashma katalizatorlar (*ZnO*, *Cr2O3* va *Ni*) ustidan o’tqazilganda qoldiqsiz reaksiyaga kirishgan bo’lsa, natijada hosil bo’lgan metanning massasini toping.

A) 3,2  **B) 1,6** C) 6,4 D) 4,8

1. 0,9 mol is gazi va 2,1 mol vodoroddan iborat aralashma katalizatorlar (*ZnO*, *Cr2O3* va *Ni*) ustidan o’tqazilganda qoldiqsiz reaksiyaga kirishgan bo’lsa, natijada hosil bo’lgan metanning massasini toping.

A) 14,4 B) 11,2 C) 9,6 **D) 4,8**

1. 0,9 mol is gazi va 2,4 mol vodoroddan iborat aralashma katalizatorlar (*ZnO*, *Cr2O3* va *Ni*) ustidan o’tqazilganda qoldiqsiz reaksiyaga kirishgan bo’lsa, natijada hosil bo’lgan metanning massasini toping.

A) 14,4 **B) 9,6** C) 12,8 D) 4,8

1. 0,7 mol is gazi va 1,5 mol vodoroddan iborat aralashma katalizatorlar (*ZnO*, *Cr2O3* va *Ni*) ustidan o’tqazilganda qoldiqsiz reaksiyaga kirishgan bo’lsa, natijada hosil bo’lgan metanning massasini toping.

A) 8 **B) 1,6** C) 11,2 D) 9,6

---

1. 200 g 30% li sirka kislota eritmasi bilan 300 g 20% to’yingan bir atomli spirt eritmasi necha g H2SO4 eritmasi (*kat*) ishtirokida qoldiqsiz ta’sirlashib 20% li efir eritmasini hosil qiladi?

A) 24 B) 18 **C) 10**  D) 15

1. 200 g 15% li sirka kislota eritmasi bilan 300 g 10% to’yingan bir atomli spirt eritmasi necha g H2SO4 eritmasi (*kat*) ishtirokida qoldiqsiz ta’sirlashib 10% li efir eritmasini hosil qiladi?

A) 24 B) 18 **C) 10** D) 15

1. 200 g 30% li sirka kislota eritmasi bilan 400 g 15% to’yingan bir atomli spirt eritmasi necha g H2SO4 eritmasi (*kat*) ishtirokida qoldiqsiz ta’sirlashib 15% li efir eritmasini hosil qiladi?

**A) 80** B) 48 C) 10 D) 18

1. 240 g 25% li sirka kislota eritmasi bilan 400 g 15% to’yingan bir atomli spirt eritmasi necha g H2SO4 eritmasi (*kat*) ishtirokida qoldiqsiz ta’sirlashib 15% li efir eritmasini hosil qiladi?

A) 48 **B) 40** C) 56 D) 80

1. 150 g 40% li sirka kislota eritmasi bilan 300 g 20% to’yingan bir atomli spirt eritmasi necha g H2SO4 eritmasi (*kat*) ishtirokida qoldiqsiz ta’sirlashib 20% li efir eritmasini hosil qiladi?

**A) 60** B) 48 C) 10 D) 15

1. 200 g 30% li sirka kislota eritmasi bilan 300 g 20% to’yingan bir atomli spirt eritmasi H2SO4 eritmasi (*kat*) ishtirokida qoldiqsiz ta’sirlashib 20% li efir eritmasini hosil qiladi. Oxirgi eritmaning massasini (g) toping.

A) 500 B) 518 **C) 510**  D) 515

1. 200 g 15% li sirka kislota eritmasi bilan 300 g 10% to’yingan bir atomli spirt eritmasi H2SO4 eritmasi (*kat*) ishtirokida qoldiqsiz ta’sirlashib 10% li efir eritmasini hosil qiladi. Oxirgi eritmaning massasini (g) toping.

A) 524 B) 518 **C) 510** D) 500

1. 200 g 30% li sirka kislota eritmasi bilan 400 g 15% to’yingan bir atomli spirt eritmasi H2SO4 eritmasi (*kat*) ishtirokida qoldiqsiz ta’sirlashib 15% li efir eritmasini hosil qiladi. Oxirgi eritmaning massasini (g) toping.

**A) 80** B) 48 C) 10 D) 18

1. 240 g 25% li sirka kislota eritmasi bilan 400 g 15% to’yingan bir atomli spirt eritmasi H2SO4 eritmasi (*kat*) ishtirokida qoldiqsiz ta’sirlashib 15% li efir eritmasini hosil qiladi. Oxirgi eritmaning massasini (g) toping.

A) 648 B) 640 C) 656  **D) 680**

1. 150 g 40% li sirka kislota eritmasi bilan 300 g 20% to’yingan bir atomli spirt eritmasi H2SO4 eritmasi (*kat*) ishtirokida qoldiqsiz ta’sirlashib 20% li efir eritmasini hosil qiladi. Oxirgi eritmaning massasini (g) toping.

A) 460 B) 450 **C) 510** D) 515

---

1. Kaliy va stronsiy aralashmasi suvda eritilganda 0,125 mol gaz modda ajraldi. Hosil bo’lgan kaliy gidroksidning massasini (g) aniqlang. ((*K*)=0,78)

A) 22,4 **B) 11,2** C) 44,8 D) 5,6

1. Kaliy va stronsiy aralashmasi suvda eritilganda 0,125 mol gaz modda ajraldi. Hosil bo’lgan kaliy gidroksidning massasini (g) aniqlang. ((*Sr*)=0,22)

A) 22,4 **B) 11,2** C) 44,8 D) 5,6

1. Kaliy va stronsiy aralashmasi suvda eritilganda 0,25 mol gaz modda ajraldi. Aralshmaning massasini (g) aniqlang. ((*K*)=0,78)

**A) 40** B) 20 C) 24 D) 30

1. Kaliy va stronsiy aralashmasi suvda eritilganda 0,25 mol gaz modda ajraldi. Aralshmaning massasini (g) aniqlang. ((*Sr*)=0,22)

**A) 40** B) 20 C) 24 D) 30

1. Kaliy va stronsiy aralashmasi suvda eritilganda 0,3 mol gaz modda ajraldi. Aralshmaning massasini (g) aniqlang. ((*K*)=0,78)

A) 40 B) 20 **C) 24** D) 30

1. Kaliy va stronsiy aralashmasi suvda eritilganda 0,3 mol gaz modda ajraldi. Aralshmaning massasini (g) aniqlang. ((*K*)=0,22)

A) 40 B) 20 **C) 24** D) 30

---

1. 1 mol etil spirti yondirilganda 2 mol kislorod ortib qolgan bo’lsa, dastlabki olingan kislorod miqdorini (mol) toping.

**A) 5** B) 6 C) 12 D) 4

1. 1 mol butil spirti yondirilganda 2 mol kislorod ortib qolgan bo’lsa, dastlabki olingan kislorod miqdorini (mol) toping.

A) 5 B) 6 **C) 8** D) 4

---

1. *He*, *CO* va noma’lum gaz aralashmasining geliyga nisbatan zichligi 5 ga teng. Shu aralashmada He va CO teng hajmda, *CO* va noma’lum gaz teng massada bo‘lsa, no‘malum gazni toping.

*A) O2 B) H2* ***C) N2*** *D) NH3*

1. *CO,CO2* va noma’lum gaz aralashmasining vodorodga nisbatan zichligi 232/19 ga teng. Shu aralashmada *CO* va *CO2* teng hajmda, *CO2* va noma’lum gaz teng massada bo’lsa, noma’lum gazni aniqlang.

*A)O2 B)Ne C)C3H8* ***D)CH4***

1. *CO, CO2* va noma’lum gaz aralashmasining vodorodga nisbatan zichligi 290/21 ga teng. Shu aralashmada *CO* va *CO2* teng hajmda, *CO2* va noma’lum gaz teng massada bo’lsa, noma’lum gazni aniqlang.

*A)O2* ***B)Ne*** *C)C3H8 D)CH4*

1. *CO,CO2* va noma’lum gaz aralashmasining vodorodga nisbatan zichligi 58/3 ga teng. Shu aralashmada *CO* va *CO2* teng hajmda, *CO* va noma’lum gaz teng massada bo’lsa, noma’lum gazni aniqlang.

*A)O2 B)Ne* ***C)C3H8*** *D)CH4*

1. *C2H6, Ne* va noma’lum gaz aralashmasining vodorodga nisbatan zichligi 140/13 ga teng. Shu aralashmada *C2H6* va *Ne* teng hajmda, *Ne* va noma’lum gaz teng massada bo’lsa, noma’lum gazni aniqlang.

*A)O2 B)NH3 C)Ar* ***D)CH4***

1. *SO2, CO* va noma’lum gaz aralashmasining vodorodga nisbatan zichligi 16 ga teng. Shu aralashmada *SO2* va *CO* teng hajmda, *CO* va noma’lum gaz teng massada bo’lsa, noma’lum gazni aniqlang.

*A)O2 B)NH3 C)Ar* ***D)CH4***

1. *SO2*, *CO2* va noma’lum gaz aralashmasining vodorodga nisbatan zichligi 16 ga teng. Shu aralashmada *SO2* va *CO2* teng hajmda, *CO2* va noma’lum gaz teng massada bo’lsa, noma’lum gazni aniqlang.

*A)O2 B)NH3 C)Ar* ***D)CH4***

1. *SO2, Ar* va noma’lum gaz aralashmasining vodorodga nisbatan zichligi 288/13 ga teng. Shu aralashmada *SO2* va *Ar* teng hajmda, *Ar* va noma’lum gaz teng massada bo’lsa, noma’lum gazni aniqlang. ***A)O2*** *B)Ne C)C2H6 D)CH4*

---

1. Metall nitrat tuzi o‘z massasiga teng massali suvda eritilganda eritmadagi nitrat anionlarining massa ulushi 31/82 ga teng bo‘ldi. Tuzni aniqlang. (*α=1*, gidroliz jarayonini hisobga olmang)

***A) Ca(NO3)2*** *B) KNO3 C) NaNO3 D) Mg(NO3)2*

1. Metall nitrat tuzi o‘z massasiga teng massali suvda eritilganda eritmadagi nitrat anionlarining massa ulushi 31/74 ga teng bo‘ldi. Tuzni aniqlang. (*α=1*, gidroliz jarayonini hisobga olmang)

*A) Ca(NO3)2 B) KNO3 C) NaNO3* ***D) Mg(NO3)2***

1. Metall sulfat tuzi o‘z massasiga teng massali suvda eritilganda eritmadagi sulfat anionlarining massa ulushi 8/19 ga teng bo‘ldi. Tuzni aniqlang. (*α=1*, gidroliz jarayonini hisobga olmang)

***A) Al2(SO4)3*** *B) Na2SO4 C) CuSO4 D) Fe2(SO4)3*

1. Metall sulfat tuzi o‘z massasiga teng massali suvda eritilganda eritmadagi sulfat anionlarining massa ulushi 24/71 ga teng bo‘ldi. Tuzni aniqlang. (*α=1*, gidroliz jarayonini hisobga olmang)

*A) Al2(SO4)3* ***B) Na2SO4*** *C) CuSO4 D) Fe2(SO4)3*

1. Metall sulfat tuzi o‘z massasiga teng massali suvda eritilganda eritmadagi sulfat anionlarining massa ulushi 0,3 ga teng bo‘ldi. Tuzni aniqlang. (*α=1*, gidroliz jarayonini hisobga olmang)

*A) Al2(SO4)3 B) Na2SO4* ***C) CuSO4*** *D) Fe2(SO4)3*

1. Metall sulfat tuzi o‘z massasiga teng massali suvda eritilganda eritmadagi sulfat anionlarining massa ulushi 9/25 ga teng bo‘ldi. Tuzni aniqlang. (*α=1*, gidroliz jarayonini hisobga olmang)

*A) Al2(SO4)3 B) Na2SO4 C) CuSO4*  ***D) Fe2(SO4)3***

1. Metall sulfat tuzi o‘z massasiga teng massali suvda eritilganda eritmadagi sulfat anionlarining massa ulushi 18/49 ga teng bo‘ldi. Tuzni aniqlang. (*α=1*, gidroliz jarayonini hisobga olmang)

***A) Cr2(SO4)3*** *B) MgSO4 C) Li2SO4 D) Mn2(SO4)3*

1. Metall sulfat tuzi o‘z massasiga teng massali suvda eritilganda eritmadagi sulfat anionlarining massa ulushi 0,4 ga teng bo‘ldi. Tuzni aniqlang. (*α=1*, gidroliz jarayonini hisobga olmang)

*A) Cr2(SO4)3* ***B) MgSO4*** *C) Li2SO4 D) Mn2(SO4)3*

1. Metall sulfat tuzi o‘z massasiga teng massali suvda eritilganda eritmadagi sulfat anionlarining massa ulushi 72/199 ga teng bo‘ldi. Tuzni aniqlang. (*α=1*, gidroliz jarayonini hisobga olmang)

*A) Cr2(SO4)3 B) MgSO4* ***C) Li2SO4*** *D) Mn2(SO4)3*

---

1. Qaysi tuzning 1 mol miqdori dissotsialanganda hosil bo‘lgan eritmadagi anionlar va kationlar soni o‘zaro teng bo‘ladi? (*α=100%*)

*A) Al2(SO4)3 B) CaCl2 C) Na3PO4* ***D) KNO3***

---

1. 1 litr 0,2*M* natriy fosfat (*α=75%*) va 1 litr 0,4*M* alyuminiy xlorid (*α=60%*) eritmalaridagi tuzlarning dissotsialanishidan hosil bo‘lgan jami anionlar miqdorining jami kationlar miqdoridan farqini (mol) toping (tuzning gidrolizini hisobga olmang).

A) 0,36 B) 0,75 C) 0,23 **D) 0,18**

1. 1 litr 0,2*M* alyuminiy sulfat (*α=75%*) va 1 litr 0,4*M* temir (III) xlorid (*α=60%*) eritmalaridagi tuzlarning dissotsialanishidan hosil bo‘lgan jami anionlar miqdorining jami kationlar miqdoridan farqini (mol) toping (tuzning gidrolizini hisobga olmang).

A) 0,36 **B) 0,63** C) 0,23 D) 0,18

1. 1 litr 0,4*M* mis (II) xlorid (*α=75%*) va 1 litr 0,5*M* alyuminiy sulfat(*α=60%*) eritmalaridagi tuzlarning dissotsialanishidan hosil bo‘lgan jami anionlar miqdorining jami kationlar miqdoridan farqini (mol) toping (tuzning gidrolizini hisobga olmang).

A) 0,36 B) 0,75 **C) 0,6** D) 0,18

1. 1 litr 0,2*M* kaliy sulfat (*α=75%*) va 1 litr 0,5*M* alyuminiy xlorid (*α=60%*) eritmalaridagi tuzlarning dissotsialanishidan hosil bo‘lgan jami anionlar miqdorining jami kationlar miqdoridan farqini (mol) toping (tuzning gidrolizini hisobga olmang).

A) 0,36 B) 0,75 **C) 0,45** D) 0,18

---

1. Oksidlanish-qaytarilish reaksiyasida 18 g ionlari 0,375∙*NA* dona elektron biriktirib oldi va *XO2* birikmasi hosil bo‘ldi. X elementning tartib raqamini aniqlang.

A) 15 **B) 16** C) 34 D) 52

1. Oksidlanish-qaytarilish reaksiyasida 6 g ionlari 0,125∙*NA* dona elektron biriktirib oldi va *XO2* birikmasi hosil bo‘ldi. X elementning tartib raqamini aniqlang.

A) 15 **B) 16** C) 34 D) 52

1. Oksidlanish-qaytarilish reaksiyasida 7 g ionlari 5/9∙*NA* dona elektron biriktirib oldi va *X2* birikmasi hosil bo‘ldi. X elementning tartib raqamini aniqlang.

**A) 14** B) 17 C) 35 D) 53

1. Oksidlanish-qaytarilish reaksiyasida 16 g ionlari 0,625∙*NA* dona elektron biriktirib oldi va *X2* birikmasi hosil bo‘ldi. X elementning tartib raqamini aniqlang.

A) 14 B) 17 **C) 35** D) 53

---

1. 0,55 mol alkan ozon va kisloroddan iborat 44,8 l (n.sh.) aralashmada to‘la yondirildi. Agar ozon va kisloroddan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 22 bo‘lsa, alkanni aniqlang.

*A) C2H6* ***B) C3H8*** *C) C4H10 D) C5H12*

1. 0,45 mol alkan ozon va kisloroddan iborat 17,92 l (n.sh.) aralashmada to‘la yondirildi. Agar ozon va kisloroddan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 18 bo‘lsa, alkanni aniqlang.

*A) C2H6 B) C3H8 C) C4H10* ***D) CH4***

1. 0,5 mol alkan ozon va kisloroddan iborat 44,8 l (n.sh.) aralashmada to‘la yondirildi. Agar ozon va kisloroddan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 20 bo‘lsa, alkanni aniqlang.

*A) C2H6* ***B) C3H8*** *C) C4H10 D) CH4*

1. 0,6 mol alkan ozon va kisloroddan iborat 22,4 l (n.sh.) aralashmada to‘la yondirildi. Agar ozon va kisloroddan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 19,2 bo‘lsa, alkanni aniqlang.

*A) C2H6 B) C3H8 C) C4H10* ***D) CH4***

1. 0,6 mol alkan ozon va kisloroddan iborat 89,6 l (n.sh.) aralashmada to‘la yondirildi. Agar ozon va kisloroddan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 19,2 bo‘lsa, alkanni aniqlang.

*A) C2H6 B) C3H8 C) C4H10* ***D) C5H12***

1. 0,55 mol alkan ozon va kisloroddan iborat 22,4 l (n.sh.) aralashmada to‘la yondirildi. Agar ozon va kisloroddan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 17,6 bo‘lsa, alkanni aniqlang.

*A) C2H6 B) C3H8 C) C4H10* ***D) CH4***

1. 0,35 mol alkan ozon va kisloroddan iborat 11,2 l (n.sh.) aralashmada to‘la yondirildi. Agar ozon va kisloroddan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 22,4 bo‘lsa, alkanni aniqlang.

*A) C2H6 B) C3H8 C) C4H10* ***D) CH4***

1. 0,65 mol alkan ozon va kisloroddan iborat 56 l (n.sh.) aralashmada to‘la yondirildi. Agar ozon va kisloroddan iborat aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 20,8 bo‘lsa, alkanni aniqlang.

*A) C2H6* ***B) C3H8*** *C) C4H10 D) CH4*

---

1. 0,05 mol fenolni bromlashda (2,4,6-tribromfenol hosil bo‘ladi) hosil bo‘lgan gazsimon mahsulotni neytrallash uchun 12%li kaliy gidroksid eritmasidan qancha massa (g) sarflanadi?

A) 8,4 **B) 70** C) 56 D) 16,8

1. 0,05 mol fenolni bromlashda (2,4-dibromfenol hosil bo‘ladi) hosil bo‘lgan gazsimon mahsulotni neytrallash uchun 14%li kaliy gidroksid eritmasidan qancha massa (g) sarflanadi?

A) 60 B) 80 **C) 40** D) 50

1. 0,05 mol fenolni bromlashda (2,4-dibromfenol hosil bo‘ladi) hosil bo‘lgan reaksion aralashmani neytrallash uchun 14%li kaliy gidroksid eritmasidan qancha massa (g) sarflanadi?

**A) 60** B) 80 C) 40 D) 50

1. 0,04 mol fenolni bromlashda (2,4,6-dibromfenol hosil bo‘ladi) hosil bo‘lgan gazsimon mahsulotni neytrallash uchun 14%li kaliy gidroksid eritmasidan qancha massa (g) sarflanadi?

**A) 48** B) 64 C) 32 D) 80

1. 0,04 mol fenolni bromlashda (2,4,6-dibromfenol hosil bo‘ladi) hosil bo‘lgan reaksion aralashmani neytrallash uchun 14%li kaliy gidroksid eritmasidan qancha massa (g) sarflanadi?

A) 48 **B) 64** C) 32 D) 80

1. 0,02 mol fenolni bromlashda (4-dibromfenol hosil bo‘ladi) hosil bo‘lgan gazsimon mahsulotni neytrallash uchun 14%li kaliy gidroksid eritmasidan qancha massa (g) sarflanadi?

A) 16 **B) 8** C) 32 D) 24

---

1. 3:2 mol nisbatda olingan, tarkiblaridagi uglerod atomlari soni bir xil bo‘lgan *α*-aminokislota va birlamchi amindan iborat 45,5 g aralash-ma 73 g 25%li xlorid kislota eritmasi bilan reaksiyaga to‘liq kirishdi. *α*-aminokislota va birlamchi aminni aniqlang.

A)*α*-*aminopropion* *kislota*, *propilamin*

B)*α*-*aminosirka kislota, etilamin*

**C)*α*-*aminobutan kislota, butilamin***

D)*α*-*aminosirka kislota, metilamin*

1. 1:3 mol nisbatda olingan, tarkiblaridagi uglerod atomlari soni bir xil bo‘lgan *α*-aminokislota va birlamchi amindan iborat 21 g aralashma 73 g 20%li xlorid kislota eritmasi bilan reaksiyaga to‘liq kirishdi. *α*-aminokislota va birlamchi aminni aniqlang.

A)*α*-*aminopropion* *kislota*, *propilamin*

**B)*α*-*aminosirka kislota, etilamin***

C)*α*-*aminobutan kislota, butilamin*

D)*α*-*aminosirka kislota, metilamin*

1. 3:1 mol nisbatda olingan, tarkiblaridagi uglerod atomlari soni bir xil bo‘lgan *α*-aminokislota va birlamchi amindan iborat 27 g aralash-ma 73 g 20%li xlorid kislota eritmasi bilan reaksiyaga to‘liq kirishdi. *α*-aminokislota va birlamchi aminni aniqlang.

A)*α*-*aminopropion* *kislota*, *propilamin*

**B)*α*-*aminosirka kislota, etilamin***

C)*α*-*aminobutan kislota, butilamin*

D)*α*-*aminosirka kislota, metilamin*

1. 1:4 mol nisbatda olingan, tarkiblaridagi uglerod atomlari soni bir xil bo‘lgan *α*-aminokislota va birlamchi amindan iborat 79 g aralash-ma 365 g 10%li xlorid kislota eritmasi bilan reaksiyaga to‘liq kirishdi. *α*-aminokislota va birlamchi aminni aniqlang.

A)*α*-*aminopropion* *kislota*, *propilamin*

B)*α*-*aminosirka kislota, etilamin*

**C)*α*-*aminobutan kislota, butilamin***

D)*α*-*aminosirka kislota, metilamin*

1. 1:4 mol nisbatda olingan, tarkiblaridagi uglerod atomlari soni bir xil bo‘lgan *α*-aminokislota va birlamchi amindan iborat 51 g aralash-ma 365 g 10%li xlorid kislota eritmasi bilan reaksiyaga to‘liq kirishdi. *α*-aminokislota va birlamchi aminni aniqlang.

A)*α*-*aminopropion* *kislota*, *propilamin*

**B)*α*-*aminosirka kislota, etilamin***

C)*α*-*aminobutan kislota, butilamin*

D)*α*-*aminosirka kislota, metilamin*

1. 1:4 mol nisbatda olingan, tarkiblaridagi uglerod atomlari soni bir xil bo‘lgan *α*-aminokislota va birlamchi amindan iborat 65 g aralash-ma 365 g 10%li xlorid kislota eritmasi bilan reaksiyaga to‘liq kirishdi. *α*-aminokislota va birlamchi aminni aniqlang.

**A)*α*-*aminopropion* *kislota*, *propilamin***

B)*α*-*aminosirka kislota, etilamin*

C)*α*-*aminobutan kislota, butilamin*

D)*α*-*aminosirka kislota, metilamin*

1. 3:2 mol nisbatda olingan, tarkiblaridagi uglerod atomlari soni bir xil bo‘lgan *α*-aminokislota va birlamchi amindan iborat 38,5 g aralash-ma 73 g 25%li xlorid kislota eritmasi bilan reaksiyaga to‘liq kirishdi. *α*-aminokislota va birlamchi aminni aniqlang.

**A)*α*-*aminopropion* *kislota*, *propilamin***

B)*α*-*aminosirka kislota, etilamin*

C)*α*-*aminobutan kislota, butilamin*

D)*α*-*aminosirka kislota, metilamin*

1. 3:1 mol nisbatda olingan, tarkiblaridagi uglerod atomlari soni bir xil bo‘lgan *α*-aminokislota va birlamchi amindan iborat 54 g aralash-ma 146 g 20%li xlorid kislota eritmasi bilan reaksiyaga to‘liq kirishdi. *α*-aminokislota va birlamchi aminni aniqlang.

A)*α*-*aminopropion* *kislota*, *propilamin*

**B)*α*-*aminosirka kislota, etilamin***

C)*α*-*aminobutan kislota, butilamin*

D)*α*-*aminosirka kislota, metilamin*

---

1. Adenin tarkibidagi uglerodning massa ulushi vodorodning massa ulushidan necha marta katta?

A) 24 B) 6 C) 36 **D) 12**

1. Kofein tarkibidagi uglerodning massa ulushi kislorodning massa ulushidan necha marta katta?

**A) 3** B) 2 C) 5 D) 4

1. Guanin tarkibidagi uglerodning massa ulushi vodorodning massa ulushidan necha marta katta?

A) 24 B) 6 C) 36 **D) 12**

1. Nikatin kislota tarkibidagi uglerodning massa ulushi kislorodning massa ulushidan necha marta katta?

**A) 2,25** B) 4,5 C) 5 D) 4

1. Ksantin tarkibidagi uglerodning massa ulushi vodorodning massa ulushidan necha marta katta?

A) 14 **B) 15** C) 10 D) 12

1. Teofilin tarkibidagi uglerodning massa ulushi vodorodning massa ulushidan necha marta katta?

A) 14,4 B) 18 C) 9 **D) 12**

1. Geteroauksin tarkibidagi uglerodning massa ulushi kislorodning massa ulushidan necha marta katta?

**A) 3,75** B) 7,5 C) 15 D) 4

1. Vitamin *PP*  tarkibidagi kislorodning massa ulushi vodorodning massa ulushidan necha marta katta?

A) 8/3 B) 3 C) 8/5 D) 4/3

---

1. Miqdorlari teng bo‘lgan *CH4* va *X* gazlarining atomlari soni nisbati 5:11 ga, massalari nisbati esa 1:2,75 ga teng bo‘lsa, *X* gazni toping.

A) *karbonat* *angidrid* **B) *propan*** C) *is gazi* D) *neon*

1. Miqdorlari teng bo‘lgan *CH4* va *X* gazlarining atomlari soni nisbati 5:3 ga, massalari nisbati esa 1:2,75 ga teng bo‘lsa, *X* gazni toping.

**A) *karbonat* *angidrid***  B) *propan* C) *is gazi* D) *neon*

1. Miqdorlari teng bo‘lgan *C2H6* va *X* gazlarining atomlari soni nisbati 4:5 ga, massalari nisbati esa 1:1,8 ga teng bo‘lsa, *X* gazni toping.

A) *propen* **B) *butin*** C) *propin* D) *penten*

1. Miqdorlari teng bo‘lgan *C2H6* va *X* gazlarining atomlari soni nisbati 8:9 ga, massalari nisbati esa 1:1,4 ga teng bo‘lsa, *X* gazni toping.

**A) *propen*** B) *butin* C) *propin* D) *penten*

1. Miqdorlari teng bo‘lgan *C2H6* va *X* gazlarining atomlari soni nisbati 8:17 ga, massalari nisbati esa 3:7 ga teng bo‘lsa, *X* gazni toping.

A) *propen* B) *butin* C) *propin* **D) *penten***

1. Miqdorlari teng bo‘lgan *C2H6* va *X* gazlarining atomlari soni nisbati 8:7 ga, massalari nisbati esa 3:4 ga teng bo‘lsa, *X* gazni toping.

A) *propen* B) *butin* **C) *propin*** D) *penten*

---

1. I valentli metall gidridi suvda to’liq eritilganda, olingan ishqorning massasi (g) metall gidridi massasidan 4 g ga ko’p. Agar metall gidridi va ishqorning massalar yig’indisi 16 g ga teng bo’lsa, metallni aniqlang.

***A) Na*** *B) Li C) K D) Cs*

1. I valentli metall gidridi suvda to’liq eritilganda, olingan ishqorning massasi (g) metall gidridi massasidan 4 g ga ko’p. Agar metall gidridi va ishqorning massalar yig’indisi 24 g ga teng bo’lsa, metallni aniqlang.

*A) Na B) Li* ***C) K*** *D) Cs*

1. I valentli metall gidridi suvda to’liq eritilganda, olingan ishqorning massasi (g) metall gidridi massasidan 8 g ga ko’p. Agar metall gidridi va ishqorning massalar yig’indisi 16 g ga teng bo’lsa, metallni aniqlang.

*A) Na* ***B) Li*** *C) K D) Cs*

1. II valentli metall gidridi suvda to’liq eritilganda, olingan ishqorning massasi (g) metall gidridi massasidan 16 g ga ko’p. Agar metall gidridi va ishqorning massalar yig’indisi 58 g ga teng bo’lsa, metallni aniqlang.

***A) Ca*** *B) Mg C) Ba D) Sr*

1. II valentli metall gidridi suvda to’liq eritilganda, olingan ishqorning massasi (g) metall gidridi massasidan 16 g ga ko’p. Agar metall gidridi va ishqorning massalar yig’indisi 155 g ga teng bo’lsa, metallni aniqlang.

*A) Ca B) Mg* ***C) Ba*** *D) Sr*

1. II valentli metall gidridi suvda to’liq eritilganda, olingan ishqorning massasi (g) metall gidridi massasidan 8 g ga ko’p. Agar metall gidridi va ishqorning massalar yig’indisi 53 g ga teng bo’lsa, metallni aniqlang.

*A) Ca B) Mg C) Ba* ***D) Sr***

1. II valentli metall gidridi suvda to’liq eritilganda, olingan ishqorning massasi (g) metall gidridi massasidan 16 g ga ko’p. Agar metall gidridi va ishqorning massalar yig’indisi 42 g ga teng bo’lsa, metallni aniqlang.

*A) Ca* ***B) Mg*** *C) Ba D) Sr*

---

1. Xrom (III) digidroksofosfat molekulasidagi xrom va fosfor atomlari soni qanday nisbatda bo’ladi?

A) 1:3 B) 3:2 C) 1:1 **D) 3:1**

1. Nikel (III) gidrosulfat molekulasidagi nikel va oltingugurt atomlari soni qanday nisbatda bo’ladi?

**A) 1:3** B) 1:2 C) 1:1 D) 2:3

1. Temir (III) digidrofosfat molekulasidagi temir va fosfor atomlari soni qanday nisbatda bo’ladi?

A) 3:5 B) 2:1 C) 1:1 **D) 1:3**

1. Nikel (III) gidroksosulfat molekulasidagi nikel va oltingugurt atomlari soni qanday nisbatda bo’ladi?

A) 1:3 B) 1:2 **C) 1:1** D) 2:3

1. Xrom (III) gidroksofosfat molekulasidagi xrom va fosfor atomlari soni qanday nisbatda bo’ladi?

A) 2:3 **B) 3:2** C) 1:1 D) 3:1

---

1. *X8 + kYm → 2XnY3m* reaksiya tenglamasidagi *k* va *n*  ning qiymatlarini aniqlang.

A) 3; 8 **B) 6; 4** C) 3; 2 D) 3; 4

1. *3X4 + 2mYk → 6XnYm* reaksiya tenglamasidagi *n* va *k*  ning qiymatlarini aniqlang.

A) 1; 3 **B) 2; 3** C) 2; 5 D) 2;1

1. *2X3 + kYm → 3XnYm* reaksiya tenglamasidagi *n* va *k*  ning qiymatlarini aniqlang.

A) 1; 3 **B) 2; 3** C) 1; 6 D) 2; 1

1. Qaysi metall hosil qiladigan oksidining ekvivalenti kislorodnikidan 5 marta katta bo’ladi?

A) *Zn*  B) *Mg* **C) *Cu*** D) *Ca*

1. Qaysi metall hosil qiladigan oksidining ekvivalenti kislorodnikidan 2,5 marta katta bo’ladi?

A) *Zn*  **B) *Mg*** C) *Cu* D) *Ca*

---

1. *HXOy* birikmasida *X* ning ekvivalenti kislorod ekvivalenti bilan 10:7 nisbatda bo’lsa, *X* elementini va *y* ning qiymatini aniqlang.

A) *N; 3* B) *I; 3* C) *Br; 3* ***D) Br; 4***

1. *H2XOy* birikmasida *X* ning ekvivalenti kislorod ekvivalentiga teng bo’lsa, *X* elementini va *y* ning qiymatini aniqlang.

A) *Se; 4* B) *Te; 3* **C) *S; 3*** *D) S; 4*

1. *HXOy* birikmasida *X* ning ekvivalenti kislorod ekvivalentidan 2 marta katta bo’lsa, *X* elementini va *y* ning qiymatini aniqlang.

A) *N; 3* B) *I; 3* **C) *Br; 3*** *D) Br; 4*

1. *H2XOy* birikmasida *X* ning ekvivalenti kislorod ekvivalentiga nisbatdan besh birlikka kam bo’lsa, *X* elementini va *y* ning qiymatini aniqlang.

**A) *C; 3*** B) *Si; 3* C) *S; 3 D) S; 4*

1. *H2XOy* birikmasida *X* ning ekvivalenti kislorod ekvivalenti bilan 1:1,5 nisbatda bo’lsa, *X* elementini va *y* ning qiymatini aniqlang.

A) *C; 3* B) *Si; 3* C) *S; 3* ***D) S; 4***

---

1. 25 litr idishdagi gazning hajmi 20 litrgacha kamaytirilganda bosim 2 *kPa* ga ortdi. Dastlabki bosimni (*kPa)* aniqlang. *(T=const)*

A) 6 **B) 8** C) 4 D) 10

1. 60 litr idishdagi gazning hajmi 50 litrgacha kamaytirilganda bosim 3 *kPa* ga ortdi. Dastlabki bosimni (*kPa)* aniqlang. *(T=const)*

A) 12 B) 9 **C) 15** D) 18

1. 50 litr idishdagi gazning hajmi 40 litrgacha kamaytirilganda bosim 3 *kPa* ga ortdi. Oxirgi bosimni (*kPa)* aniqlang. *(T=const)*

A) 12 B) 9 **C) 15** D) 18

1. 45 litr idishdagi gazning hajmi 40 litrgacha kamaytirilganda bosim 3 *kPa* ga ortdi. Dastlabki bosimni (*kPa)* aniqlang. *(T=const)*

**A) 24** B) 18 C) 21 D) 27

1. 12 litr idishdagi gazning hajmi 8 litrgacha kamaytirilganda bosim 2 *kPa* ga ortdi. Dastlabki bosimni (*kPa)* aniqlang. *(T=const)*

A) 6 B) 8 **C) 4** D) 10

---

1. Jami bog‘lar soni 18 ta bo‘lib, *σ*- va *π*-bog‘lar soni ayirmasi 14 ga teng bo‘lgan modda formulasini ko‘rsating.

*A) (Cu(OH))2Cr2O7* ***B) (Al(OH))2P2O7***

*C) Al(HSO4)3 D) Al(H2PO4)3*

1. Jami bog‘lar soni 18 ta bo‘lib, *σ*- va *π*-bog‘lar soni ayirmasi 10 ga teng bo‘lgan modda formulasini ko‘rsating.

***A) (Cu(OH))2Cr2O7*** *B) (Al(OH))2P2O7*

*C) Al(HSO4)3 D) Al(H2PO4)3*

1. Jami bog‘lar soni 24 ta bo‘lib, *σ*- va *π*-bog‘lar soni ayirmasi 18 ga teng bo‘lgan modda formulasini ko‘rsating.

*A) (Al(OH)2)3PO4 B) (Al(OH))3(PO4)2*

*C) Al(HSO4)3* ***D) Al(H2PO4)3***

1. Jami bog‘lar soni 24 ta bo‘lib, *σ*- va *π*-bog‘lar soni ayirmasi 12 ga teng bo‘lgan modda formulasini ko‘rsating.

*A) (Al(OH)2)3PO4 B) (Al(OH))3(PO4)2*

***C) Al(HSO4)3*** *D) Al(H2PO4)3*

---

1. Ikki atomli to’yingan spirtlarda uglerod atomi necha xil oksidlanish darajasiga ega bo’ladi?

A) 7 B) 4 **C) 5** D) 6

1. Bir asosli to’yingan karbon kislotalarda uglerod atomi necha xil oksidlanish darajasiga ega bo’ladi?

A) 7 B) 4 C) 5 **D) 6**

1. To’yingan bir asosli karbon kislotalarning murakkab efirlarida uglerod atomi necha xil oksidlanish darajasiga ega bo’ladi?

**A) 7** B) 4 C) 5 D) 6

1. Bir atomli to’yingan spirtlarda uglerod atomi necha xil oksidlanish darajasiga ega bo’ladi?

A) 7 B) 4 **C) 5** D) 6

1. Uch atomli to’yingan spirtlarda uglerod atomi necha xil oksidlanish darajasiga ega bo’ladi?

A) 7 B) 4 **C) 5** D) 6

1. Organik birikmalardagi uglerod atomi necha xil oksidlanish darajasiga ega bo’ladi?

A) 8 B) 7 **C) 9** D) 10

1. Alkanlarda uglerod atomi necha xil oksidlanish darajasiga ega bo’ladi?

A) 7 B) 4 **C) 5** D) 6

1. Kislorod elementi necha xil oksidlanish darajasini nomoyon qiladi?

A) 6 **B) 5** C) 4 D) 3

1. Xrom elementi necha xil oksidlanish darajasini nomoyon qiladi?

A) 2 B) 5 **C) 4** D) 3

1. Ftor elementi necha xil oksidlanish darajasini nomoyon qiladi?

**A) 2** B) 1 C) 4 D) 3

---

1. *NO*va *N2O4* aralashmasidagi modda-larning massa nisbati 3,0:2,3 bo’lsa, ulardagi atomlarning soni nisbatini ko’rsating.

A) 3:2 **B) 4:3** C) 2:3 D) 3:4

1. *SO2* va *SO3* aralashmasidagi modda-larning massa nisbati 3,2:2,0 bo’lsa, ulardagi atomlarning soni nisbatini ko’rsating.

A) 2:3 B) 3:4 **C) 3:2** D)3:1

1. *C4H10* va *C2H6* aralashmasidagi modda-larning massa nisbati 2,9:6,0 bo’lsa, ulardagi atomlarning soni nisbatini ko’rsating.

A) 14:1 B) 7:8 C) 7:24 **D) 7:16**

1. *N2O*va *NO2* aralashmasidagi moddalarning massa nisbati 4,4:2,3 bo’lsa, ulardagi atomlarning soni nisbatini ko’rsating.

A) 4:1 B) 1:3 C) 3:2 **D) 2:1**

1. *CH4* va *C2H6* aralashmasidagi modda-larning massa nisbati 8,0:3,0 bo’lsa, ulardagi atomlarning soni nisbatini ko’rsating.

A) 15:4 **B) 25:8** C) 5:4 D) 5:8

---

1. Miqdori 0,6 molga teng bo‘lgan toluol 1,3 mol nitrat kislota bilan nitrolan-ganda 3 xil nitrobirikma hosil bo‘ldi. Agar hosil bo‘lgan aralashmadagi dinitrobirikma va trinitrobirikma miqdorlari (mol) yig‘indisi mononitrobirikma miqdoridan 2 marta ko‘p bo‘lsa, hosil bo‘lgan aralashmadagi trinitrobirikma miqdorini (mol) aniqlang.

A) 0,2 B) 0,05 C) 0,1 **D) 0,3**

1. Miqdori 1,2 molga teng bo‘lgan toluol 2,6 mol nitrat kislota bilan nitrolanganda 3 xil nitrobirikma hosil bo‘ldi. Agar hosil bo‘lgan aralashmadagi dinitrobirikma va mononitrobirikma miqdorlari (mol) yig‘indisi trinitrobirikma miqdoriga teng bo‘lsa, hosil bo‘lgan aralashmadagi trinitrobirikma miqdorini (mol) aniqlang.

A) 0,2 **B) 0,6** C) 0,1 D) 0,3

1. Miqdori 0,8 molga teng bo‘lgan toluol 1,6 mol nitrat kislota bilan nitrolanganda 3 xil nitrobirikma hosil bo‘ldi. Agar hosil bo‘lgan aralashmadagi dinitrobirikma va trinitrobirikma miqdorlari (mol) yig‘indisi mononitrobirikma miqdoridan 3 marta ko‘p bo‘lsa, hosil bo‘lgan aralashmadagi trinitrobirikma miqdorini (mol) aniqlang.

**A) 0,2** B) 0,4 C) 0,1 D) 0,3

1. Miqdori 0,8 molga teng bo‘lgan toluol 1,6 mol nitrat kislota bilan nitrolan-ganda 3 xil nitrobirikma hosil bo‘ldi. Agar hosil bo‘lgan aralashmadagi dinitrobirikma va trinitrobirikma miqdorlari (mol) yig‘indisi mononitrobirikma miqdoridan 3 marta ko‘p bo‘lsa, hosil bo‘lgan aralashmadagi dinitrobirikma miqdorini (mol) aniqlang.

A) 0,2 **B) 0,4** C) 0,1 D) 0,3

1. Miqdori 0,6 molga teng bo‘lgan toluol 1,3 mol nitrat kislota bilan nitrolan-ganda 3 xil nitrobirikma hosil bo‘ldi. Agar hosil bo‘lgan aralashmadagi dinitrobirikma va trinitrobirikma miqdorlari (mol) yig‘indisi mononitrobirikma miqdoridan 2 marta ko‘p bo‘lsa, hosil bo‘lgan aralashmadagi dinitrobirikma miqdorini (mol) aniqlang.

A) 0,2 B) 0,05 **C) 0,1** D) 0,3

---

1. 20°*C* da reaksiyaning tezligi 0,5 *mol*/(*l∙s*) ga teng. Temperatura 50°*C* ga oshirilsa, reaksiya tezligi *mol/(l∙s)* qanday bo‘ladi? (*γ* =2)

A) 2 **B) 16** C) 4 D) 8

1. -10°*C* da reaksiyaning tezligi 0,25 *mol*/(*l∙s*) ga teng. Temperatura 30°*C* ga oshirilsa, reaksiya tezligi *mol/(l∙s)* qanday bo‘ladi? (*γ* =2)

**A) 2** B) 1 C) 4 D) 8

1. 30°*C* da reaksiyaning tezligi 0,25 *mol*/(*l∙s*) ga teng. Temperatura 60°*C* ga oshirilsa, reaksiya tezligi *mol/(l∙s)* qanday bo‘ladi? (*γ* =2)

A) 2 **B) 16** C) 4 D) 8

1. 127°*C* da reaksiya tezligi 0,2 *mol/(l∙s)* bo’lsa, temperatura 50*0C* ga oshirilgandagi reaksiya tezligini (*mol/(l∙s))* aniqlang. (*γ*=2)

**A) 6,4** B)3,2 C) 12,8 D) 1,6

1. 127°*C* da reaksiyaning tezligi 0,8 *mol*/(*l∙s*) ga teng. Temperatura 20°*C* ga oshirilsa, reaksiya tezligi *mol/(l∙s)* qanday bo‘ladi? (*γ* =2)

A) 1,6 **B) 3,2** C) 2,4 D) 4,8

---

1. *2A + xB ⇄ 2C*

Ushbu reaksiya tenglamasi bo’yicha muvozanat qaror topganda moddalarning konsentratsiyasi *[A]=4 mol/l*, *[B]=2 mol/l* va *[C]=8 mol/l* bo’lsa, *x* ning qiymatini aniqlang. (*KM=1/2*)

A) 2 B) 1 **C) 3** D) 4

1. *5A + 2B ⇄ xC*

Ushbu reaksiya tenglamasi bo’yicha muvozanat qaror topganda moddalarning konsentratsiyasi *[A]=2 mol/l*, *[B]=4 mol/l* va *[C]=4 mol/l* bo’lsa, *x* ning qiymatini aniqlang. (*KM=1/8*)

A) 2 B) 1 **C) 3** D) 4

1. *3A + 2B ⇄ xC*

Ushbu reaksiya tenglamasi bo’yicha muvozanat qaror topganda moddalarning konsentratsiyasi *[A]=2 mol/l*, *[B]=4 mol/l* va *[C]=4 mol/l* bo’lsa, *x* ning qiymatini aniqlang. (*KM=2*)

A) 2 B) 1 C) 3 **D) 4**

1. *3A + xB ⇄ 5C*

Ushbu reaksiya tenglamasi bo’yicha muvozanat qaror topganda moddalarning konsentratsiyasi *[A]=4 mol/l*, *[B]=2 mol/l* va *[C]=4 mol/l* bo’lsa, *x* ning qiymatini aniqlang. (*KM=4*)

**A) 2** B) 1 C) 3 D) 4

---

1. 300 g 10% li va 400 g 30% li eritmalardan foydalanib, 500 g eritma tayyorlandi. Hosil bo’lgan eritmaning foiz konsentratsiyasi eng ko’p bilyan nechaga teng bo’lishi mumkin?

A) 28 **B) 26** C) 18 D) 20

1. 200 g 60% li va 400 g 40% li eritmalardan foydalanib, 500 g eritma tayyorlandi. Hosil bo’lgan eritmaning foiz konsentratsiyasi eng ko’p bilan nechaga teng bo’lishi mumkin?

A) 50 B) 44 C) 45 **D) 48**

1. 500 g 50% li va 600 g 40% li eritmalardan foydalanib, 1000 g eritma tayyorlandi. Hosil bo’lgan eritmaning foiz konsentratsiyasi eng ko’p bilan nechaga teng bo’lishi mumkin?

A) 48 B) 44 **C) 45** D) 42

1. 200 g 60% li va 400 g 40% li eritmalardan foydalanib, 500 g eritma tayyorlandi. Hosil bo’lgan eritmaning foiz konsentratsiyasi eng kamida nechaga teng bo’lishi mumkin?

A) 48 **B) 44** C) 45 D) 42

1. 400 g 50% li va 300 g 25% li eritmalardan foydalanib, 500 g eritma tayyorlandi. Hosil bo’lgan eritmaning foiz konsentratsiyasi eng ko’p bilan nechaga teng bo’lishi mumkin?

A) 48 **B) 45** C) 30 D) 35

1. 400 g 50% li va 300 g 25% li eritmalardan foydalanib, 500 g eritma tayyorlandi. Hosil bo’lgan eritmaning foiz konsentratsiyasi eng kamida nechaga teng bo’lishi mumkin?

A) 30 B) 26 **C) 35** D) 28

1. 200 g 60% li va 400 g 40% li eritmalardan foydalanib, 500 g eritma tayyorlandi. Hosil bo’lgan eritmaning foiz konsentratsiyasi eng kamida nechaga teng bo’lishi mumkin?

A) 42 **B) 44** C) 45 D) 48

---

1. 200 g 20% li *NaOH* eritmasiga 480 g 15% li *NaOH* eritmasi qo’shildi. Bunda 7*M* lieritma hosil bo’ldi. Agar ikkinchi eritmaning zichligi (*g/ml*) birinchi eritmaning zichligidan 1,6 marta ko’p bo’lsa, birinchi eritmaning zichligini (*g/ml*) toping.

A) 2 B) 1,6 **C) 1,25** D) 1

1. 300 g 40% li *NaOH* eritmasiga 480 g 5% li *NaOH* eritmasi qo’shildi. Bunda 9*M* lieritma hosil bo’ldi. Agar ikkinchi eritmaning zichligi (*g/ml*) birinchi eritmaning zichligidan 1,6 marta ko’p bo’lsa, birinchi eritmaning zichligini (*g/ml*) toping.

A) 1 B) 1,25 **C) 1,5** D) 0,5

1. 200 g 20% li *NaOH* eritmasiga 480 g 15% li *NaOH* eritmasi qo’shildi. Bunda 7*M* lieritma hosil bo’ldi. Agar ikkinchi eritmaning zichligi (*g/ml*) birinchi eritmaning zichligidan 1,6 marta ko’p bo’lsa, ikkinchi eritmaning zichligini (*g/ml*) toping.

**A) 2** B) 1,6 C) 2,4 D) 3,2

1. 300 g 40% li *NaOH* eritmasiga 480 g 5% li *NaOH* eritmasi qo’shildi. Bunda 9*M* lieritma hosil bo’ldi. Agar ikkinchi eritmaning zichligi (*g/ml*) birinchi eritmaning zichligidan 1,6 marta ko’p bo’lsa, ikkinchi eritmaning zichligini (*g/ml*) toping.

A) 2 B) 1,6 **C) 2,4** D) 3,2

1. 120 g 20% li *NaOH* eritmasiga 480 g 10% li *NaOH* eritmasi qo’shildi. Bunda 6*M* lieritma hosil bo’ldi. Agar ikkinchi eritmaning zichligi (*g/ml*) birinchi eritmaning zichligidan 2 marta ko’p bo’lsa, birinchi eritmaning zichligini (*g/ml*) toping.

A) 1,6 **B) 1,2** C) 1,5 D) 1,8

---

1. 120 g 20% li *NaOH* eritmasiga 480 g 10%li *NaOH* eritmasi qo’shildi. Bunda 6*M* li eritma hosil bo’ldi. Hosil bo’lgan eritmaning hajmini (ml) toping.

**A) 300** B) 200 C) 600 D) 500

1. 200 g 20% li *NaOH* eritmasiga 480 g 15% li *NaOH* eritmasi qo’shildi. Bunda 7*M* lieritma hosil bo’ldi. Hosil bo’lgan eritmaning hajmini (ml) toping.

A) 300 **B) 400** C) 600 D) 500

1. 300 g 40% li *NaOH* eritmasiga 480 g 5% li *NaOH* eritmasi qo’shildi. Bunda 9*M* lieritma hosil bo’ldi. Hosil bo’lgan eritmaning hajmini (ml) toping.

A) 300 **B) 400** C) 600 D) 500

1. 120 g 20% li *NaOH* eritmasiga 480 g 10% li *NaOH* eritmasi qo’shildi. Bunda 6*M* lieritma hosil bo’ldi. Agar ikkinchi eritmaning zichligi (*g/ml*) birinchi eritmaning zichligidan 2 marta ko’p bo’lsa, ikkinchi eritmaning zichligini (*g/ml*) toping.

A) 1,8 B) 0,8 **C) 2,4** D) 2

---

1. 10%li *MeOH* eritmasi tarkibida vodorodning massa ulushi 125/12% bo‘lsa, *MeOH* ni aniqlang.

*A) KOH B) CsOH* ***C) LiOH*** *D) NaOH*

1. 82%li *MeOH* eritmasi tarkibida vodorodning massa ulushi 4,05% bo‘lsa, *MeOH* ni aniqlang.

*A) KOH B) CsOH C) LiOH* ***D) NaOH***

1. 10%li *MeOH* eritmasi tarkibida vodorodning massa ulushi 10,25% bo‘lsa, *MeOH* ni aniqlang.

*A) KOH B) CsOH C) LiOH* ***D) NaOH***

1. 28%li *MeOH* eritmasi tarkibida vodorodning massa ulushi 8,5% bo‘lsa, *MeOH* ni aniqlang.

***A) KOH*** *B) CsOH C) LiOH D) NaOH*

1. 28%li *MeOH* eritmasi tarkibida vodorodning massa ulushi 8,7% bo‘lsa, *MeOH* ni aniqlang.

*A) KOH B) CsOH C) LiOH* ***D) NaOH***

---

1. 80% li temir (III) sulfat eritmasining molyal konsentratsiyasini (*mol/kg*) hisoblang.

A) 5 B) 8 **C) 10** D) 12,5

1. 50% li mis (II) sulfat eritmasining molyal konsentratsiyasini (*mol/kg*) hisoblang.

A) 5,55 B) 8,33 **C) 6,25** D) 9,66

1. 60% li mis (II) sulfat eritmasining molyal konsentratsiyasini (*mol/kg*) hisoblang.

A) 75/16 **B) 75/8** C) 65/8 D) 15/2

1. 25% li o’yuvchi natriy eritmasining molyal konsentratsiyasini (*mol/kg*) hisoblang.

A) 5,55 **B) 8,33** C) 6,25 D) 9,66

1. 20% li o’yuvchi natriy eritmasining molyal konsentratsiyasini (*mol/kg*) hisoblang.

A) 5,55 B) 8,33 **C) 6,25** D) 9,66

1. 20% li o’yuvchi natriy eritmasining molyal konsentratsiyasini (*mol/kg*) hisoblang.

**A) 25/4** B) 29/4 C) 25/3 D) 29/3

---

1. 80 gramm *SO3* suvga qo’shilganda olingan oleum tarkibidagi *SO3* ning *sp2* gibrid orbitallar sonini sulfat kislota tarkibidagi *sp2* gibrid orbitallar soniga nisbati 3:2 bo’lsa, oleumning formulasini aniqlang.

A) *H2SO4 ∙ 1/3SO3* B) *H2SO4∙1/4SO3*

**C) *H2SO4 ∙ 3/4SO3*** D) *H2SO4∙SO3*

1. 80 gramm *SO3* suvga qo’shilganda olingan oleum tarkibidagi *SO3* ning *sp2* gibrid orbitallar sonini sulfat kislota tarkibidagi *sp2* gibrid orbitallar soniga nisbati 3:1 bo’lsa, oleumdagi kislorodning massasini (g) aniqlang.

A) 57,6 B) 48 **C) 54,4** B) 51,2

1. 80 gramm *SO3* suvga qo’shilganda olingan oleum tarkibidagi *SO3* ning *sp2* gibrid orbitallar sonini sulfat kislota tarkibidagi *sp2* gibrid orbitallar soniga nisbati 3:1 bo’lsa, oleumning formulasini aniqlang.

**A) *H2SO4 ∙ 1,5SO3***B) *H2SO4∙2SO3*

C) *H2SO4 ∙ 0,25SO3* D) *H2SO4∙1,2SO3*

1. 80 gramm *SO3* suvga qo’shilganda olingan oleum tarkibidagi *SO3* ning *sp2* gibrid orbitallar sonini sulfat kislota tarkibidagi *sp2* gibrid orbitallar soniga nisbati 4:3 bo’lsa, oleumdagi kislorodning massasini (g) aniqlang.

**A) 57,6** B) 48 C) 54,4 B) 51,2

1. 80 gramm *SO3* suvga qo’shilganda olingan oleum tarkibidagi *SO3* ning *sp2* gibrid orbitallar sonini sulfat kislota tarkibidagi *sp2* gibrid orbitallar soniga nisbati 2:3 bo’lsa, oleumdagi kislotaning massasini (g) aniqlang.

A) 24,5 B) 29,4 **C) 73,5** D) 49

1. 80 gramm *SO3* suvga qo’shilganda olingan oleum tarkibidagi *SO3* ning *sp2* gibrid orbitallar sonini sulfat kislota tarkibidagi *sp2* gibrid orbitallar soniga nisbati 2:3 bo’lsa, oleumning formulasini aniqlang.

A) *H2SO4 ∙ 3SO3* B) *H2SO4∙1/2SO3*

C) *H2SO4 ∙ 1/4SO3* **D) *H2SO4∙1/3SO3***

1. 80 gramm *SO3* suvga qo’shilganda olingan oleum tarkibidagi *SO3* ning *sp2* gibrid orbitallar sonini sulfat kislota tarkibidagi *sp2* gibrid orbitallar soniga nisbati 1:2 bo’lsa, oleumdagi kislorodning massasini (g) aniqlang.

**A) 60,8** B) 48 C) 51,2 B) 56

1. 80 gramm *SO3* suvga qo’shilganda olingan oleum tarkibidagi *SO3* ning *sp2* gibrid orbitallar sonini sulfat kislota tarkibidagi *sp2* gibrid orbitallar soniga nisbati 1:2 bo’lsa, oleumning formulasini aniqlang.

A) *H2SO4 ∙ 1/5SO3* B) *H2SO4∙1/2SO3*

**C) *H2SO4 ∙ 1/4SO3*** D) *H2SO4∙1/3SO3*

1. 80 gramm *SO3* suvga qo’shilganda olingan oleum tarkibidagi *SO3* ning *sp2* gibrid orbitallar sonini sulfat kislota tarkibidagi *sp2* gibrid orbitallar soniga nisbati 3:1 bo’lsa, oleumdagi kislotaning massasini (g) aniqlang.

A) 19,6 **B) 39,2** C) 58,8 D) 29,4

1. 80 gramm *SO3* suvga qo’shilganda olingan oleum tarkibidagi *SO3* ning *sp2* gibrid orbitallar sonini sulfat kislota tarkibidagi *sp2* gibrid orbitallar soniga nisbati 4:3 bo’lsa, oleumdagi kislotaning massasini (g) aniqlang.

A) 19,6 B) 39,2 **C) 58,8** D) 29,4

1. 80 gramm *SO3* suvga qo’shilganda olingan oleum tarkibidagi SO3 ning kislorod atomlar sonining sulfat kislota tarkibidagi kislorod atomlar soniga nisbati 1:4 bo’lsa, oleumdagi kislorod massasini (g) aniqlang.

A) 48 B) 52 C) 64 **D) 60**

1. 80 gramm *SO3* suvga qo’shilganda olingan oleum tarkibidagi *SO3* ning *sp2* gibrid orbitallar sonini sulfat kislota tarkibidagi *sp2* gibrid orbitallar soniga nisbati 2:3 bo’lsa, oleumdagi kislorodning massasini (g) aniqlang.

A) 48 B) 52 C) 64 **D) 60**

---

1. *CuSO4* eritmasi inert elektrodlar yordamida elektroliz qilinganda eritma massasi 25 g ga kamaydi, eritmadagi atomlar soni esa 1,9∙*NA* ga kamaydi. Eritmadan necha faraday tok o’tganini aniqlang. (*NA*-Avagadro soni)

**A) 1,4** B) 1 C) 0,8 D) 1,6

1. *CuSO4* eritmasi inert elektrodlar yordamida elektroliz qilinganda eritma massasi 89 g ga kamaydi, eritmadagi atomlar soni esa 3,5∙*NA* ga kamaydi. Eritmadan necha faraday tok o’tganini aniqlang. (*NA*-Avagadro soni)

A) 1 B) 2 **C) 3** D) 1,5

1. *CuSO4* eritmasi inert elektrodlar yordamida elektroliz qilinganda eritma massasi 51 g ga kamaydi, eritmadagi atomlar soni esa 5,1∙*NA* ga kamaydi. Eritmadan necha faraday tok o’tganini aniqlang. (*NA*-Avagadro soni)

A) 3,2 **B) 3,6** C) 4 D) 2,5

1. *CuSO4* eritmasi inert elektrodlar yordamida elektroliz qilinganda eritma massasi 109 g ga kamaydi, eritmadagi atomlar soni esa 4∙*NA* ga kamaydi. Eritmadan necha faraday tok o’tganini aniqlang. (*NA*-Avagadro soni)

A) 2,5 B) 4 C) 3 **D) 3,5**

1. *CuSO4* eritmasi inert elektrodlar yordamida elektroliz qilinganda eritma massasi 50 g ga, eritmadagi atomlar soni esa 3,8∙*NA* ga kamaydi. Eritmadan necha faradey tok o‘tganini aniqlang.

A) 2,8 B) 1,5 C) 1 D) 3

1. *CuSO4* eritmasi inert elektrodlar yordamida elektroliz qilinganda eritma massasi 90 g ga kamaydi, eritmadagi atomlar soni esa 4,8∙*NA* ga kamaydi. Eritmadan necha faraday tok o’tganini aniqlang. (*NA*-Avagadro soni)

A) 3 **B) 3,8** C) 4,2 D) 3,2

---

1. Molekulasida vodorod atomlari soni o’zaro teng bo’lgan alkan va alken berilgan. 0,45 mol alkan va 0,2 mol alkendan iborat aralashma yondirilganda olingan karbonat angidrid ishqor eritmasiga yuttirilganda eritma massasi 66 g ga ortdi. Alkanni aniqlang.

A) *metan* **B) *etan*** C) *propan* D) *butan*

1. Molekulasida vodorod atomlari soni o’zaro teng bo’lgan alkan va alken berilgan. 0,1 mol alkan va 0,05 mol alkendan iborat aralashma yondirilganda olingan karbonat angidrid ishqor eritmasiga yuttirilganda eritma massasi 22 g ga ortdi. Alkanni aniqlang.

A) *etan* B) *butan* C) *metan* **D) *propan***

1. Molekulasida vodorod atomlari soni o’zaro teng bo’lgan alkan va alken berilgan. 0,45 mol alkan va 0,2 mol alkendan iborat aralashma yondirilganda olingan karbonat angidrid ishqor eritmasiga yuttirilganda eritma massasi 66 g ga ortdi. Alkenni aniqlang.

A) *eten* B) *buten* C) *penten* **D) *propen***

1. Molekulasida vodorod atomlari soni o’zaro teng bo’lgan alkan va alken berilgan. 0,5 mol alkan va 0,1 mol alkendan iborat aralashma yondirilganda olingan karbonat angidrid ishqor eritmasiga yuttirilganda eritma massasi 110 g ga ortdi. Alkenni aniqlang.

A) *eten* B) *buten* **C) *penten*** D) *propen*

1. Molekulasida vodorod atomlari soni o’zaro teng bo’lgan alkan va alken berilgan. 0,3 mol alkan va 0,2 mol alkendan iborat aralashma yondirilganda olingan karbonat angidrid ishqor eritmasiga yuttirilganda eritma massasi 96,8 g ga ortdi. Alkanni aniqlang.

A) *etan* **B) *butan*** C) *metan* D) *propan*

1. Molekulasida vodorod atomlari soni o’zaro teng bo’lgan alkan va alken berilgan. 0,4 mol alkan va 0,1 mol alkendan iborat aralashma yondirilganda olingan karbonat angidrid ishqor eritmasiga yuttirilganda eritma massasi 70,4 g ga ortdi. Alkenni aniqlang.

A) *eten* **B) *buten*** C) *penten* D) *propen*

---

1. Izoniazid molekulasi nechta atomdan tashkil topgan?

**A) 17** B) 16 C) 15 D) 18

1. Kofein molekulasi nechta atomdan tashkil topgan?

A) 27 B) 24 **C) 26** D) 25

1. Anabazin molekulasi nechta atomdan tashkil topgan?

A) 27 B) 24 **C) 26** D) 25

1. Vitamin *B6* molekulasi nechta atomdan tashkil topgan?

**A) 23** B) 24 C) 22 D) 25

1. Nikatin molekulasi nechta atomdan tashkil topgan?

A) 27 B) 24 **C) 26** D) 25

1. Nikatin kislota molekulasi nechta atomdan tashkil topgan?

A) 16 **B) 14** C) 15 D) 17

1. Teobromin molekulasi nechta atomdan tashkil topgan?

A) 20 **B) 21** C) 22 D) 19

---

1. Polimerlanish darajasining monomer molekulyar massasiga nisbati 25/7 ga teng bo’lsa, polimerlanish darajasini aniqlang. Polimerning o’rtacha molekulyar maasasi 6300 ga teng.

A) 180 B) 200 C) 120 **D) 150**

1. Polimerlanish darajasining monomer molekulyar massasiga nisbati 75/14 ga teng bo’lsa, polimerlanish darajasini aniqlang. Polimerning o’rtacha molekulyar maasasi 4200 ga teng.

A) 75 B) 160 C) 75 **D) 150**

1. Polimerlanish darajasining monomer molekulyar massasiga nisbati 25/7 ga teng bo’lsa, monomerni aniqlang. Polimerning o’rtacha molekulyar maasasi 6300 ga teng.

A) *C2H4* **B) *C3H6*** C) *C4H8* D) *C5H10*

1. Polimerlanish darajasining monomer molekulyar massasiga nisbati 75/14 ga teng bo’lsa, monomerni aniqlang. Polimerning o’rtacha molekulyar maasasi 4200 ga teng.

**A) *C2H4*** B) *C3H6* C) *C4H8* D) *C5H10*

1. Polimerlanish darajasining monomer molekulyar massasiga nisbati 100/21 ga teng bo’lsa, polimerlanish darajasini aniqlang. Polimerning o’rtacha molekulyar maasasi 8400 ga teng.

A) 180 **B) 200** C) 100 D) 120

1. Polimerlanish darajasining monomer molekulyar massasiga nisbati 100/21 ga teng bo’lsa, monomerni aniqlang. Polimerning o’rtacha molekulyar maasasi 8400 ga teng.

A) *C2H4* **B) *C3H6*** C) *C4H8* D) *C5H10*

1. Polimerlanish darajasining monomer molekulyar massasiga nisbati 5 ga teng bo’lsa, polimerlanish darajasini aniqlang. Polimerning o’rtacha molekulyar maasasi 3920 ga teng.

**A) 140** B) 160 C) 120 D) 150

1. Polimerlanish darajasining monomer molekulyar massasiga nisbati 75/28 ga teng bo’lsa, polimerlanish darajasini aniqlang. Polimerning o’rtacha molekulyar maasasi 8400 ga teng.

A) 140 B) 160 C) 120 **D) 150**

1. Polimerlanish darajasining monomer molekulyar massasiga nisbati 75/28 ga teng bo’lsa, monomerni aniqlang. Polimerning o’rtacha molekulyar maasasi 8400 ga teng.

A) *C2H4* B) *C3H6* **C) *C4H8*** D) *C5H10*

---

1. Teng hajmli idishlarning biriga 3∙*NA* donasuv molekulasi, ikkinchisiga 0,9∙*NA* dona, zichligi 1,05 g/ml bo’lgan modda to’ldirilgan. Noma’lum moddani aniqlang.

A) *sulfat kislota* **B) *nitrat kislota*** C) *sirka kislota* D) *chumoli kislota*

1. Teng hajmli idishlarning biriga 5∙*NA* donasuv molekulasi, ikkinchisiga 1,8∙*NA* dona, zichligi 1,2 g/ml bo’lgan modda to’ldirilgan. Noma’lum moddani aniqlang.

A) *sulfat kislota* B) *nitrat kislota* **C) *sirka kislota***D) *chumoli kislota*

1. Teng hajmli idishlarning biriga 2∙*NA* donasuv molekulasi, ikkinchisiga 0,9∙*NA* dona, zichligi 2,45 g/ml bo’lgan modda to’ldirilgan. Noma’lum moddani aniqlang.

**A) *sulfat kislota*** B) *nitrat kislota* C) *sirka kislota* D) *chumoli kislota*

1. Teng hajmli idishlarning biriga 2∙*NA* donasuv molekulasi, ikkinchisiga 0,9∙*NA* dona, zichligi 1,15 g/ml bo’lgan modda to’ldirilgan. Noma’lum moddani aniqlang.

A) *sulfat kislota* B) *nitrat kislota* C) *sirka kislota* **D) *chumoli kislota***

1. Teng hajmli idishlarning biriga 7∙*NA* donasuv molekulasi, ikkinchisiga 1,8∙*NA* dona, zichligi 1,4 g/ml bo’lgan modda to’ldirilgan. Noma’lum moddani aniqlang.

**A) *sulfat kislota*** B) *nitrat kislota* C) *sirka kislota* D) *chumoli kislota*

1. Teng hajmli idishlarning biriga 1,4∙*NA* donasuv molekulasi, ikkinchisiga 0,45∙*NA* dona, zichligi 1,75 g/ml bo’lgan modda to’ldirilgan. Noma’lum moddani aniqlang.

**A) *sulfat kislota*** B) *nitrat kislota* C) *sirka kislota* D) *chumoli kislota*

---

1. Teng hajmli idishlarning biriga 7∙*NA* donasuv molekulasi, ikkinchisiga esa (*p=* 2,1 g/ml) sulfat kislota to’ldirilgan. Ikkinchi idishdagi molekulalar sonini toping.

A) 1,2∙*NA***B) 2,7∙*NA*** C) 3,2∙*NA* D) 2,4∙*NA*

1. Teng hajmli idishlarning biriga 3,5∙*NA* donasuv molekulasi, ikkinchisiga esa (*p=* 2,8 g/ml) sulfat kislota to’ldirilgan. Ikkinchi idishdagi molekulalar sonini toping.

A) 1,2∙*NA*B) 2,7∙*NA* **C) 1,8∙*NA*** D) 2,4∙*NA*

1. Teng hajmli idishlarning biriga 3,5∙*NA* donasuv molekulasi, ikkinchisiga esa (*p=* 1,8 g/ml) nitrat kislota to’ldirilgan. Ikkinchi idishdagi molekulalar sonini toping.

A) 1,2∙*NA*B) 2,7∙*NA* **C) 1,8∙*NA*** D) 2,4∙*NA*

1. Teng hajmli idishlarning biriga 7∙*NA* donasuv molekulasi, ikkinchisiga esa (*p=* 1,35 g/ml) nitrat kislota to’ldirilgan. Ikkinchi idishdagi molekulalar sonini toping.

A) 1,2∙*NA***B) 2,7∙*NA*** C) 3,2∙*NA* D) 2,4∙*NA*

1. Teng hajmli idishlarning biriga 6∙*NA* donasuv molekulasi, ikkinchisiga esa (*p=* 1,5 g/ml) sirka kislota to’ldirilgan. Ikkinchi idishdagi molekulalar sonini toping.

A) 1,2∙*NA***B) 2,7∙*NA*** C) 3,2∙*NA* D) 2,4∙*NA*

---

1. Ruda tarkibida 22% *FeS*, 30% *FeS2* va boshqa tarkibida temir tutmagan mahsulotlar bor. Ushbu ruda tarkibidagi temirning massa ulushini (%) aniqlang.

**A) 28** B) 56 C) 33,6 D) 14

1. Ruda tarkibida 22% *FeS*, 30% *FeS2* va boshqa tarkibida oltingugurt tutmagan mahsulotlar bor. Ushbu ruda tarkibidagi oltingugurtning massa ulushini (%) aniqlang.

**A) 24** B) 16 C) 32 D) 40

1. Ruda tarkibida 40% *Cu2S*, 36% *Cu2O* va boshqa tarkibida mis tutmagan mahsulotlar bor. Ushbu ruda tarkibidagi misning massa ulushini (%) aniqlang.

A) 32 B) 48 **C) 64** D) 40

1. Ruda tarkibida 40% *Cu2S*, 24% *CuS* va boshqa tarkibida mis tutmagan mahsulotlar bor. Ushbu ruda tarkibidagi misning massa ulushini (%) aniqlang.

A) 32 **B) 48** C) 64 D) 40

1. Ruda tarkibida 40% *Cu2S*, 24% *CuS* va boshqa tarkibida oltingugurt tutmagan mahsulotlar bor. Ushbu ruda tarkibidagi oltingugurtning massa ulushini (%) aniqlang.

**A) 32** B) 48 C) 64 D) 40

---

1. 1:3 mol nisbatdagi neon va kislorod aralashmasidagi kislorod neytronlari neon neytronlaridan 11,4*∙NA* taga ko’p. Neonning massasini (g) toping.

A) 12 B) 3 C) 6 **D) 4,8**

1. 1:3 mol nisbatdagi neon va kislorod aralashmasidagi kislorod neytronlari neon neytronlaridan 11,4*∙NA* taga ko’p. Neonning massasini (g) toping.

A) 16 B) 9,6 **C) 28,8** D) 32

1. 2:3 mol nisbatdagi metan va karbonat angidrid aralashmasidagi karbonat angidrid neytronlari metan neytronlaridan 2,7*∙NA* taga ko’p. Metanning massasini (g) toping.

A) 1,6 B) 0,8 C) 3,2 D) 2,0

1. 2:3 mol nisbatdagi metan va karbonat angidrid aralashmasidagi karbonat angidrid neytronlari metan neytronlaridan 2,7*∙NA* taga ko’p. Karbonat angidridning massasini (g) toping.

A) 2,2 B) 6,6 C) 1,1 D) 3,3

---

1. 11,6 g *Na2CO3∙xH2O* kristallogidrat *HCl* bilan ishlanganda, 7,2 g suv hosil bo’ldi. *X* qiymatini toping.

A) 6 **B) 7** C) 9 D) 10

1. 12,5 g *Na2CO3∙xH2O* kristallogidrat *HCl* bilan ishlanganda, 8,1 g suv hosil bo’ldi. *X* qiymatini toping.

**A) 8** B) 7 C) 9 D) 10

1. 10,7 g *Na2CO3∙xH2O* kristallogidrat *HCl* bilan ishlanganda, 6,3 g suv hosil bo’ldi. *X* qiymatini toping.

**A) 6** B) 7 C) 9 D) 10

1. 13,4 g *Na2CO3∙xH2O* kristallogidrat *HCl* bilan ishlanganda, 9 g suv hosil bo’ldi. *X* qiymatini toping.

A) 6 B) 7 **C) 9** D) 10

---

1. Hajmiy nisbatlari 2:3 bo’lgan *NO* va *NO2* aralashmasining o’rtacha molyar massasini (g/mol) toping.

A) 35,6 **B) 39,6** C) 36,4 D) 32,4

1. Massa nisbatlari 1:2,3 bo’lgan *NO* va *NO2* aralashmasining o’rtacha molyar massasini (g/mol) toping.

A) 35,6 **B) 39,6** C) 36,4 D) 32,4

1. Massa nisbatlari 2,1:1,1 bo’lgan *CO* va *CO2* aralashmasining o’rtacha molyar massasini (g/mol) toping.

A) 33,5 B) 30,6 **C) 32** D) 34

1. Hajmiy nisbatlari 3:1 bo’lgan *CO* va *CO2* aralashmasining o’rtacha molyar massasini (g/mol) toping.

A) 33,5 B) 30,6 **C) 32** D) 34

1. Massa nisbati 3,5:11:4 bo’lgan azot, karbonat angidrid, kislorod aralashmasining o’rtacha molyar massasini (g/mol) hisoblang.

**A) 37** B) 39 C) 38,4 D) 36,2

1. Hajmiy nisbati 1:2:1 bo’lgan azot, karbonat angidrid, kislorod aralashmasining o’rtacha molyar massasini (g/mol) hisoblang.

**A) 37** B) 39 C) 38,4 D) 36,2

---

1. Kislorodning massa ulushi 40% bo’lgan kislorod-ozon aralashmasining o’rtacha molyar massasini (g/mol) toping.

A) 38 B) 35 **C) 40** D) 36

1. Ozonning massa ulushi 60% bo’lgan kislorod-ozon aralashmasining o’rtacha molyar massasini (g/mol) toping.

A) 38 B) 35 **C) 40** D) 36

1. Kislorodning massa ulushi 40% bo’lgan kislorod-ozon aralashmasidagi ozonning hajmiy ulushini (%) toping.

A) 20 B) 30 **C) 50** D) 60

1. Ozonning massa ulushi 60% bo’lgan kislorod-ozon aralashmasidagi kislorodning hajmiy ulushini (%) toping.

A) 30 B) 40 **C) 50** D) 60

---

1. *C2H6, C3H6* va *C4H6* gazlaridan iborat 11,2 litr (n.sh) aralashma 21 gramm keladi. Aralashma tarkibida necha dona uglerod atomi bor?

A) 0,75*∙NA* **B) 1,5∙*NA*** C) 0,8∙*NA* D) 1,2*∙NA*

1. *C2H4, C3H4* va *CH4* gazlaridan iborat 5,6 litr (n.sh) aralashma 10 gramm keladi. Aralashma tarkibida necha dona uglerod atomi bor?

**A) 0,75*∙NA***B) 1,5∙*NA* C) 0,8∙*NA* D) 1,2*∙NA*

1. *C3H8, C4H8* va *C5H8* gazlaridan iborat 6,72 litr (n.sh) aralashma 16,8 gramm keladi. Aralashma tarkibida necha dona uglerod atomi bor?

A) 0,75*∙NA* B) 1,5∙*NA* C) 0,8∙*NA* **D) 1,2*∙NA***

1. *C2H2, C2H4* va *C2H6* gazlaridan iborat 4,48 litr (n.sh) aralashma 5 gramm keladi. Aralashma tarkibida necha dona vodorod atomi bor?

A) 0,75*∙NA* B) 0,5∙*NA* C) 0,8∙*NA* **D) 0,2*∙NA***

1. *C3H4, C3H6* va *C3H8* gazlaridan iborat 4,48 litr (n.sh) aralashma 9 gramm keladi. Aralashma tarkibida necha dona vodorod atomi bor?

A) 1,1*∙NA* B) 1,5∙*NA* **C) 1,8∙*NA***D) 1,2*∙NA*

1. *C4H6, C4H8* va *C4H10* gazlaridan iborat 4,48 litr (n.sh) aralashma 11 gramm keladi. Aralashma tarkibida necha dona vodorod atomi bor?

A) 1,5*∙NA* **B) 1,4∙*NA*** C) 1,8∙*NA* D) 1,2*∙NA*

---

1. Teng hajmda olingan azot va vodoroddan iborat aralashma qizidirilganda, idishdagi bosim 1,25 marta kamaydi. Vodorodning necha foizi sarflangan?

A) 40 B) 20 **C) 60** D) 90

1. Teng hajmda olingan azot va vodoroddan iborat aralashma qizidirilganda, idishdagi bosim 1,25 marta kamaydi. Azotning necha foizi sarflangan?

A) 40 **B) 20** C) 60 D) 90

1. Teng hajmda olingan azot va vodoroddan iborat aralashma qizidirilganda, idishdagi bosim 20% ga kamaydi. Vodorodning necha foizi sarflangan?

A) 40 B) 20 **C) 60** D) 90

1. Teng hajmda olingan azot va vodoroddan iborat aralashma qizidirilganda, idishdagi bosim 20% ga kamaydi. Azotning necha foizi sarflangan?

A) 40 **B) 20** C) 60 D) 90

1. Teng hajmda olingan azot va vodoroddan iborat aralashma qizidirilganda, idishdagi bosim 10/7 marta kamaydi. Vodorodning necha foizi sarflangan?

A) 40 B) 20 C) 60 **D) 90**

1. Teng hajmda olingan azot va vodoroddan iborat aralashma qizidirilganda, idishdagi bosim 10/7 marta kamaydi. Azotning necha foizi sarflangan?

**A) 30** B) 20 C) 60 D) 90

1. Teng hajmda olingan azot va vodoroddan iborat aralashma qizidirilganda, idishdagi bosim 30% ga kamaydi. Vodorodning necha foizi sarflangan?

A) 40 B) 20 C) 60 **D) 90**

1. Teng hajmda olingan azot va vodoroddan iborat aralashma qizidirilganda, idishdagi bosim 30% ga kamaydi. Azotning necha foizi sarflangan?

**A) 30** B) 20 C) 60 D) 90

---

1. Noma’lum gazning uglerod (IV) oksid bilan aralashmasidagi massa ulushi 17,5%, hajmiy ulushi esa 25% bo’lsa, ushbu gazni aniqlang.

**A) *N2*** B) *C2H2* C) *He* D) *CH4*

1. Noma’lum gazning propan bilan aralashmasidagi massa ulushi 17,5%, hajmiy ulushi esa 25% bo’lsa, ushbu gazni aniqlang.

**A) *C2H4*** B) *C2H2* C) *He* D) *CH4*

1. Noma’lum gazning uglerod (IV) oksid bilan aralashmasidagi massa ulushi 80/3%, hajmiy ulushi esa 80% bo’lsa, ushbu gazni aniqlang.

A) *C2H4* B) *C2H2* **C) *He*** D) *CH4*

1. Noma’lum gazning propan bilan aralashmasidagi massa ulushi 80/3%, hajmiy ulushi esa 80% bo’lsa, ushbu gazni aniqlang.

A) *C2H4* B) *C2H2* **C) *He*** D) *CH4*

1. Noma’lum gazning azot bilan aralashmasidagi massa ulushi 16%, hajmiy ulushi esa 25% bo’lsa, ushbu gazni aniqlang.

A) *Ne*  B) *C2H2* C) *He* **D) *CH4***

1. Noma’lum gazning etilen bilan aralashmasidagi massa ulushi 16%, hajmiy ulushi esa 25% bo’lsa, ushbu gazni aniqlang.

A) *Ne*  B) *C2H2* C) *He* **D) *CH4***

---

1. 9 litr metan va etilen aralashmasidagi uglerod massasi vodorod massasidan 4 marta katta bo’lsa, aralashmadagi etilenning hajmini aniqlang.

**A) 3** B) 4 C) 6 D) 5

1. 9 litr metan va etilen aralashmasidagi uglerod massasi vodorod massasidan 4 marta katta bo’lsa, aralashmadagi metanning hajmini aniqlang.

A) 3 B) 4 **C) 6** D) 5

1. 12 litr metan va etan aralashmasidagi uglerod massasi vodorod massasidan 3,5 marta katta bo’lsa, aralashmadagi etanning hajmini aniqlang.

A) 2,4 **B) 4,8** C) 7,2 D) 9,6

1. 12 litr metan va etan aralashmasidagi uglerod massasi vodorod massasidan 3,5 marta katta bo’lsa, aralashmadagi metanning hajmini aniqlang.

A) 2,4 B) 4,8 **C) 7,2** D) 9,6

---

1. Karbonat angidrid, azot va metandan iborat (*Mro’rtacha=26 g/mol*) aralashma ishqor eritmasidan o’tkazilgandan so’ng, aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 10 ga teng bo’lib qoldi. Boshlang’ich aralashmadagi oddiy moddaning hajmiy ulushini toping.

A) 1/3 **B) 1/4** C) 1/2 D) 2/3

1. Karbonat angidrid, azot va metandan iborat (*Mro’rtacha=26 g/mol*) aralashma ishqor eritmasidan o’tkazilgandan so’ng, aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 10 ga teng bo’lib qoldi. Boshlang’ich aralashmadagi metanning hajmiy ulushini toping.

A) 1/3 B) 1/4 **C) 1/2** D) 2/3

1. Karbonat angidrid, azot va metandan iborat (*Mro’rtacha=26 g/mol*) aralashma ishqor eritmasidan o’tkazilgandan so’ng, aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 10 ga teng bo’lib qoldi. Boshlang’ich aralashmadagi karbonat angidridning hajmiy ulushini toping.

A) 1/3 **B) 1/4** C) 1/2 D) 2/3

1. Karbonat angidrid, azot va metandan iborat (*Mro’rtacha=26 g/mol*) aralashma ishqor eritmasidan o’tkazilgandan so’ng, aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 10 ga teng bo’lib qoldi. Boshlang’ich aralashmadagi oddiy moddaning massa ulushini toping.

**A) 7/26** B) 7/13 C) 21/26 D) 7/52

1. Karbonat angidrid, azot va metandan iborat (*Mro’rtacha=26 g/mol*) aralashma ishqor eritmasidan o’tkazilgandan so’ng, aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 10 ga teng bo’lib qoldi. Boshlang’ich aralashmadagi metanning massa ulushini toping.

**A) 4/13** B) 8/13 C) 2/13 D) 2/26

1. Karbonat angidrid, azot va metandan iborat (*Mro’rtacha=26 g/mol*) aralashma ishqor eritmasidan o’tkazilgandan so’ng, aralashmaning vodorodga nisbatan zichligi 10 ga teng bo’lib qoldi. Boshlang’ich aralashmadagi karbonat angidridning massa ulushini toping.

**A) 11/26** B) 11/13 C) 11/52 D) 11/39

---

1. Yopiq idishda (150℃) teng hajmdagi vodorod va kislorod bor edi. Vodorod yonib bo’lgandan keyin, idish harorati dastlabki holatga keltirilganda idishdagi bosim qanday o’zgaradi?

**A) 25% ga kamayadi** B) 75%ga kamayadi

C) 50% ga kamayadi D) 40% ga ortadi.

1. Yopiq idishda (0℃) teng hajmdagi vodorod va kislorod bor edi. Vodorod yonib bo’lgandan keyin, idish harorati dastlabki holatga keltirilganda idishdagi bosim qanday o’zgaradi?

A) 25% ga kamayadi **B) 75%ga kamayadi**

C) 50% ga kamayadi D) 40% ga ortadi.

1. Yopiq idishda (150℃) teng hajmdagi vodorod va kislorod bor edi. Vodorod yonib bo’lgandan keyin harorat dastlabki holatga keltirilganda idishdagi bosim qanday o’zgaradi?

A) 4 marta kamayadi **B) 4/3 marta kamaydi**

C) 2 marta kamaydi D) 1,5 marta kamaydi

1. Yopiq idishda (0℃) teng hajmdagi vodorod va kislorod bor edi. Vodorod yonib bo’lgandan keyin harorat dastlabki holatga keltirilganda idishdagi bosim qanday o’zgaradi?

**A) 4 marta kamayadi** B) 4/3 marta kamaydi

C) 2 marta kamaydi D) 1,5 marta kamaydi

---

1. Uchta teng hajmli idish olingan bo’lib, azot bilan to’ldirilgan birinchi idishning massasi 26,8 g, kisorod bilan to’ldirilgan ikkinchi idishning massasi 27,2 g, noma’lum gaz bilan to’ldirilgan uchinchi idishning massasi esa 28 g ga teng bo’lsa, noma’lum gazni aniqlang.

A) *Ne* **B) *Ar*** C) *O3* D) *CO2*

1. Uchta teng hajmli idish olingan bo’lib, azot bilan to’ldirilgan birinchi idishning massasi 26,8 g, kisorod bilan to’ldirilgan ikkinchi idishning massasi 27,2 g, noma’lum gaz bilan to’ldirilgan uchinchi idishning massasi esa 28 g ga teng bo’lsa, bo’sh idishning massasini (g) toping.

A) 23 **B) 24** C) 25 D) 22

1. Uchta teng hajmli idish olingan bo’lib, azot bilan to’ldirilgan birinchi idishning massasi 30,6 g, kisorod bilan to’ldirilgan ikkinchi idishning massasi 31,4 g, noma’lum gaz bilan to’ldirilgan uchinchi idishning massasi esa 29 g ga teng bo’lsa, noma’lum gazni aniqlang.

**A) *Ne*** B) *Ar* C) *O3* D) *CO2*

1. Uchta teng hajmli idish olingan bo’lib, azot bilan to’ldirilgan birinchi idishning massasi 30,6 g, kisorod bilan to’ldirilgan ikkinchi idishning massasi 31,4 g, noma’lum gaz bilan to’ldirilgan uchinchi idishning massasi esa 29 g ga teng bo’lsa, bo’sh idishning massasini (g) toping.

A) 23 B) 24 **C) 25** D) 22

1. Uchta teng hajmli idish olingan bo’lib, ozon bilan to’ldirilgan birinchi idishning massasi 44,4 g, kisorod bilan to’ldirilgan ikkinchi idishning massasi 39,6 g, noma’lum gaz bilan to’ldirilgan uchinchi idishning massasi esa 43,2 g ga teng bo’lsa, noma’lum gazni aniqlang.

A) *Ne* B) *Ar* C) *O3* **D) *CO2***

1. Uchta teng hajmli idish olingan bo’lib, ozon bilan to’ldirilgan birinchi idishning massasi 44,4 g, kisorod bilan to’ldirilgan ikkinchi idishning massasi 39,6 g, noma’lum gaz bilan to’ldirilgan uchinchi idishning massasi esa 43,2 g ga teng bo’lsa, bo’sh idishning massasini (g) toping.

**A) 30** B) 24 C) 25 D) 32

1. Uchta teng hajmli idish olingan bo’lib, azot bilan to’ldirilgan birinchi idishning massasi 30 g, kisorod bilan to’ldirilgan ikkinchi idishning massasi 31 g, noma’lum gaz bilan to’ldirilgan uchinchi idishning massasi esa 35 g ga teng bo’lsa, noma’lum gazni aniqlang.

A) *Ne* B) *Ar* **C) *O3*** D) *CO2*

1. Uchta teng hajmli idish olingan bo’lib, azot bilan to’ldirilgan birinchi idishning massasi 30 g, kisorod bilan to’ldirilgan ikkinchi idishning massasi 31 g, noma’lum gaz bilan to’ldirilgan uchinchi idishning massasi esa 35 g ga teng bo’lsa, bo’sh idishning massasini (g) toping.

**A) 23** B) 24 C) 25 D) 22

---

1. Biror moddani yoqish uchun 56 litr havo yoki 8,96 litr ozon-kislorod aralashmasi talab qilinadi. Ozon-kislorod aralashmasining o’rtacha molyar massasini (g/mol) aniqlang.

A) 36 **B) 40** C) 44 D) 42

1. Biror moddani yoqish uchun 89,6 litr havo yoki 13,44 litr ozon-kislorod aralashmasi talab qilinadi. Ozon-kislorod aralashmasining o’rtacha molyar massasini (g/mol) aniqlang.

A) 112/3 B) 40 C) 44 **D) 128/3**

1. Biror moddani yoqish uchun 44,8 litr havo yoki 7,168 litr ozon-kislorod aralashmasi talab qilinadi. Ozon-kislorod aralashmasining o’rtacha molyar massasini (g/mol) aniqlang.

A) 36 **B) 40** C) 44 D) 42

1. Biror moddani yoqish uchun 67,2 litr havo yoki 11,2 litr ozon-kislorod aralashmasi talab qilinadi. Ozon-kislorod aralashmasining o’rtacha molyar massasini (g/mol) aniqlang.

**A) 38,4** B) 40 C) 41,6 D) 42

1. Biror moddani yoqish uchun 184,8 litr havo yoki 26,88 litr ozon-kislorod aralashmasi talab qilinadi. Ozon-kislorod aralashmasining o’rtacha molyar massasini (g/mol) aniqlang.

A) 36 B) 40 **C) 44** D) 42

1. Biror moddani yoqish uchun 112 litr havo yoki 17,92 litr ozon-kislorod aralashmasi talab qilinadi. Ozon-kislorod aralashmasidagi gazlarning hajmiy ulushlarini (%) aniqlang.

A) 30; 70 B) 40; 60 **C) 50; 50** D) 25; 75

1. Biror moddani yoqish uchun 44,8 litr havo yoki 6,72 litr ozon-kislorod aralashmasi talab qilinadi. Ozon-kislorod aralashmasidagi gazlarning hajmiy ulushlarini aniqlang.

A) 2/5; 3/5 B) 1/4; 3/4 C) 1/2; 1/2 **D) 2/3; 1/3**

1. Biror moddani yoqish uchun 22,4 litr havo yoki 3,584 litr ozon-kislorod aralashmasi talab qilinadi. Ozon-kislorod aralashmasidagi gazlarning hajmiy ulushlarini (%) aniqlang.

A) 30; 70 B) 40; 60 **C) 50; 50** D) 60; 40

1. Biror moddani yoqish uchun 11,2 litr havo yoki 1,792 litr ozon-kislorod aralashmasi talab qilinadi. Ozon-kislorod aralashmasidagi gazlarning hajmiy ulushlarini (%) aniqlang.

A) 30; 70 B) 40; 60 **C) 50; 50** D) 25; 75

1. Biror moddani yoqish uchun 26,88 litr havo yoki 4,48 litr ozon-kislorod aralashmasi talab qilinadi. Ozon-kislorod aralashmasidagi gazlarning hajmiy ulushlarini (%) aniqlang.

A) 60; 40 **B) 40; 60** C) 50; 50 D) 25; 75

---

1. Hajm jihatdan 20% ozonga ega ozon-kislorod aralashmasining 20 litrini o’rnini bosa oluvchi havoning hajmini aniqlang.

A) 22 **B) 110** C) 55 D) 44

1. Hajm jihatdan 16% ozonga ega ozon-kislorod aralashmasining 20 litrini o’rnini bosa oluvchi havoning hajmini aniqlang.

A) 27 **B) 135** C) 54 D) 270

---

1. Massasi 6,6 g bo’lgan uglerodni to’liq yoqish uchun tarkibida 20% ozon bo’lgan ozon-kislorod aralashmasidan qancha hajm (l, n.sh) kerak?

A) 22,4 B) 10 **C) 11,2** D) 8,96

1. Massasi 24 g bo’lgan uglerodni to’liq yoqish uchun tarkibida 24% ozon bo’lgan ozon-kislorod aralashmasidan qancha hajm (l, n.sh) kerak?

A) 22,4 B) 10 **C) 40** D) 30

1. Massasi 24 g bo’lgan metanni to’liq yoqish uchun tarkibida 68,8% ozon bo’lgan ozon-kislorod aralashmasidan qancha hajm (l, n.sh) kerak?

A) 25 **B) 50** C) 35 D) 30

1. Massasi 24 g bo’lgan metanni to’liq yoqish uchun tarkibida 24% ozon bo’lgan ozon-kislorod aralashmasidan qancha hajm (l, n.sh) kerak?

A) 25 B) 45 **C) 60** D) 30

1. Massasi 9 g bo’lgan etanni to’liq yoqish uchun tarkibida 68,8% ozon bo’lgan ozon-kislorod aralashmasidan qancha hajm (l, n.sh) kerak?

**A) 17,5** B) 25 C) 35 D) 50

1. Massasi 9 g bo’lgan etanni to’liq yoqish uchun tarkibida 24% ozon bo’lgan ozon-kislorod aralashmasidan qancha hajm (l, n.sh) kerak?

**A) 21** B) 25 C) 14 D) 42

---

1. Hajmi 10 litr bo’lgan vodorodni yoqish uchun 4 litr ozon-kislorod aralashmasi sarflandi. Ozon-kislorod aralashmasidagi ozonning hajmiy ulushini aniqlang.

A) 0,3 B) 0,4 **C) 0,5** D) 0,6

1. Hajmi 10 litr bo’lgan vodorodni yoqish uchun 4 litr ozon-kislorod aralashmasi sarflandi. Ozon-kislorod aralashmasidagi ozonning massa ulushini aniqlang.

A) 0,3 B) 0,4 C) 0,5 **D) 0,6**

1. Hajmi 10 litr bo’lgan vodorodni yoqish uchun 4 litr ozon-kislorod aralashmasi sarflandi. Ozon-kislorod aralashmasidagi kislorodning hajmiy ulushini aniqlang.

A) 0,3 B) 0,4 **C) 0,5** D) 0,6

1. Hajmi 10 litr bo’lgan vodorodni yoqish uchun 4 litr ozon-kislorod aralashmasi sarflandi. Ozon-kislorod aralashmasidagi kislorodning massa ulushini aniqlang.

A) 0,3 **B) 0,4** C) 0,5 D) 0,6

1. Massasi 14 g bo’lgan is gazini yoqish uchun 4,48 litr (n.sh) ozon-kislorod aralashmasi sarflandi. Ozon-kislorod aralashmasidagi ozonning hajmiy ulushini aniqlang.

A) 0,3 B) 0,4 **C) 0,5** D) 0,6

1. Massasi 14 g bo’lgan is gazini yoqish uchun 4,48 litr (n.sh) ozon-kislorod aralashmasi sarflandi. Ozon-kislorod aralashmasidagi ozonning massa ulushini aniqlang.

A) 0,3 B) 0,4 C) 0,5 **D) 0,6**

1. Massasi 14 g bo’lgan is gazini yoqish uchun 4,48 litr (n.sh) ozon-kislorod aralashmasi sarflandi. Ozon-kislorod aralashmasidagi kislorodning hajmiy ulushini aniqlang.

A) 0,3 B) 0,4 **C) 0,5** D) 0,6

1. Massasi 14 g bo’lgan is gazini yoqish uchun 4,48 litr (n.sh) ozon-kislorod aralashmasi sarflandi. Ozon-kislorod aralashmasidagi kislorodning massa ulushini aniqlang.

A) 0,3 **B) 0,4**  C) 0,5 D) 0,6

1. Massasi 56 g bo’lgan is gazini yoqish uchun 20,16 litr (n.sh) ozon-kislorod aralashmasi sarflandi. Ozon-kislorod aralashmasidagi ozonning hajmiy ulushini aniqlang.

A) 2/7 **B) 2/9** C) 7/9 D) 5/7

1. Massasi 56 g bo’lgan is gazini yoqish uchun 20,16 litr (n.sh) ozon-kislorod aralashmasi sarflandi. Ozon-kislorod aralashmasidagi ozonning massa ulushini aniqlang.

**A) 0,3** B) 0,4 C) 0,5 D) 0,7

1. Massasi 56 g bo’lgan is gazini yoqish uchun 20,16 litr (n.sh) ozon-kislorod aralashmasi sarflandi. Ozon-kislorod aralashmasidagi kislorodning hajmiy ulushini aniqlang.

A) 2/7 B) 2/9 **C) 7/9** D) 5/7

1. Massasi 56 g bo’lgan is gazini yoqish uchun 20,16 litr (n.sh) ozon-kislorod aralashmasi sarflandi. Ozon-kislorod aralashmasidagi kislorodning massa ulushini aniqlang.

A) 0,3 B) 0,4 C) 0,5 **D) 0,7**

---

1. Kislorod bilan to’ldirilgan idish orqali elektr toki o’tkazilganda hosil bo’lgan aralashmaning o’rtacha molyar massasi 40 bo’lib qoldi. Kislorodning necha foizi ozonga aylanganligini toping.

A) 40 B) 50 **C) 60** D) 30

1. Kislorod bilan to’ldirilgan idish orqali elektr toki o’tkazilganda hosil bo’lgan aralashmaning o’rtacha molyar massasi 40 bo’lib qoldi. Kislorodning necha foizi ozonga aylanmaganligini toping.

**A) 40** B) 50 C) 60 D) 30

1. Kislorod bilan to’ldirilgan idish orqali elektr toki o’tkazilganda hosil bo’lgan aralashmaning o’rtacha molyar massasi 36 bo’lib qoldi. Kislorodning necha foizi ozonga aylanganligini toping.

A) 40 B) 50 C) 66,67 **D) 33,33**

1. Kislorod bilan to’ldirilgan idish orqali elektr toki o’tkazilganda hosil bo’lgan aralashmaning o’rtacha molyar massasi 36 bo’lib qoldi. Kislorodning necha foizi ozonga aylanmaganligini toping.

A) 40 B) 50 **C) 66,67** D) 33,33

1. Kislorod bilan to’ldirilgan idish orqali elektr toki o’tkazilganda hosil bo’lgan aralashmaning o’rtacha molyar massasi 38,4 bo’lib qoldi. Kislorodning necha foizi ozonga aylanganligini toping.

A) 40 **B) 50** C) 60 D) 30

1. Kislorod bilan to’ldirilgan idish orqali elektr toki o’tkazilganda hosil bo’lgan aralashmaning o’rtacha molyar massasi 38,4 bo’lib qoldi. Kislorodning necha foizi ozonga aylanmaganligini toping.

A) 40 **B) 50** C) 60 D) 30

---

1. Reaksiya to’liq borishi uchun is gazi va ozonlashgan kislorodni 1:0,4 hajmiy nisbatda aralashtirish kerak bo’lsa, ozon-kislorod aralashmasining o’rtacha molyar massasini (g/mol) toping.

A) 38 **B) 40** C) 42 D) 44

1. Reaksiya to’liq borishi uchun metan va ozonlashgan kislorodni 1:1,5 hajmiy nisbatda aralashtirish kerak bo’lsa, ozon-kislorod aralashmasining o’rtacha molyar massasini (g/mol) toping.

A) 40,0 **B) 128/3** C) 36 D) 112/3

1. Reaksiya to’liq borishi uchun metan va ozonlashgan kislorodni 1:1,6 hajmiy nisbatda aralashtirish kerak bo’lsa, ozon-kislorod aralashmasining o’rtacha molyar massasini (g/mol) toping.

A) 38 **B) 40** C) 42 D) 44

1. Reaksiya to’liq borishi uchun propan va ozonlashgan kislorodni 1:4 hajmiy nisbatda aralashtirish kerak bo’lsa, ozon-kislorod aralashmasidagi kislorodning massa ulushini aniqlang.

A) 0,25 B) 0,5 C) 0,6 **D) 0,4**

1. Reaksiya to’liq borishi uchun propan va ozonlashgan kislorodni 1:4 hajmiy nisbatda aralashtirish kerak bo’lsa, ozon-kislorod aralashmasidagi ozonning massa ulushini aniqlang.

A) 0,25 B) 0,5 **C) 0,6** D) 0,4

1. Reaksiya to’liq borishi uchun propan va ozonlashgan kislorodni 1:4 hajmiy nisbatda aralashtirish kerak bo’lsa, ozon-kislorod aralashmasidagi kislorodning hajmiy ulushini aniqlang.

A) 0,25 **B) 0,5** C) 0,6 D) 0,4

---

1. 0,3 mol xlor gazi *KOH* ning qanoq eritmasi orqali o’tkazilishidan hosil bo’lgan tuzlar aralashmasi qizdirildi. Bunda 2,688 litr (n.sh) gaz ajralgan bo’lsa, gazning hosil bo’lish unumini (%) aniqlang.

A) 75 **B) 80** C) 60 D) 90

1. 21,3 gramm xlor gazi *KOH* ning qanoq eritmasi orqali o’tkazilishidan hosil bo’lgan tuzlar aralashmasi qizdirildi. Bunda 0,12 mol gaz ajralgan bo’lsa, gazning hosil bo’lish unumini (%) aniqlang.

A) 75 **B) 80** C) 60 D) 90

---

1. 63,2 g *KMnO4* qizdirilgandahosil bo’lgan gaz ozonator orqali o’tkazildi, ajralgan gaz esa kaliy yodid eritmasidan o’tkazildi. Bunda 25,4 g yod olingan bo’lsa, ozonning hosil bo’lish unumini (%) hisoblang.

A) 80 **B) 75** C) 60 D) 90

1. 79 g *KMnO4* qizdirilgandahosil bo’lgan gaz ozonator orqali o’tkazildi, ajralgan gaz esa kaliy yodid eritmasidan o’tkazildi. Bunda 38,1 g yod olingan bo’lsa, ozonning hosil bo’lish unumini (%) hisoblang.

A) 80 B) 75 C) 60 **D) 90**

1. 31,6 g *KMnO4* qizdirilgandahosil bo’lgan gaz ozonator orqali o’tkazildi, ajralgan gaz esa kaliy yodid eritmasidan o’tkazildi. Bunda 10,16 g yod olingan bo’lsa, ozonning hosil bo’lish unumini (%) hisoblang.

A) 80 B) 75 **C) 60** D) 90

1. 63,2 g *KMnO4* qizdirilgandahosil bo’lgan gaz ozonator orqali o’tkazildi, ajralgan gaz esa kaliy yodid eritmasidan o’tkazildi. Bunda 20,32 g yod olingan bo’lsa, ozonning hosil bo’lish unumini (%) hisoblang.

A) 80 B) 75 **C) 60**  D) 90

---

1. II valentli 2,24 g metall oksidi xlorid kislota bilan ishlov berilganda 75% unum bilan 3,33 g tuz hosil bo’ldi. Metallni aniqlang.

A) *magniy* **B) *kalsiy*** C) *stronsiy* D) *bariy*

1. II valentli 1,6 g metall oksidi xlorid kislota bilan ishlov berilganda 75% unum bilan 2,85 g tuz hosil bo’ldi. Metallni aniqlang.

**A) *magniy***B) *kalsiy* C) *stronsiy* D) *bariy*

1. II valentli 7,65 g metall oksidi xlorid kislota bilan ishlov berilganda 75% unum bilan 7,8 g tuz hosil bo’ldi. Metallni aniqlang.

A) *magniy* B) *kalsiy* C) *stronsiy* **D) *bariy***

1. II valentli 52 g metall oksidi xlorid kislota bilan ishlov berilganda 75% unum bilan 63,6 g tuz hosil bo’ldi. Metallni aniqlang.

A) *magniy* B) *kalsiy* **C) *stronsiy*** D) *bariy*

---

1. Litiy oksid suvda eritilganda hosil bo’lgan ishqor massasi boshlang’ich oksid massasidan 1,44 marta ko’p bo’lsa, reaksiya unumini (%) aniqlang.

A) 80 **B) 90** C) 75 D) 60

1. Litiy oksid suvda eritilganda hosil bo’lgan ishqor massasi boshlang’ich oksid massasidan 1,2 marta ko’p bo’lsa, reaksiya unumini (%) aniqlang.

A) 80 B) 90 **C) 75** D) 60

1. Litiy oksid suvda eritilganda hosil bo’lgan ishqor massasi boshlang’ich oksid massasidan 1,12 marta ko’p bo’lsa, reaksiya unumini (%) aniqlang.

A) 80 **B) 70** C) 75 D) 60

1. Litiy oksid suvda eritilganda hosil bo’lgan ishqor massasi boshlang’ich oksid massasidan 1,36 marta ko’p bo’lsa, reaksiya unumini (%) aniqlang.

A) 80 B) 90 **C) 85** D) 60

---

1. Natriy peroksid orqali karbonat angidrid o’tkazilganda ajralgan gaz massasi boshlang’ich qattiq modda massasidan 6 marta kam bo’lsa, reaksiya unumi qanchaga (%) teng.

A) 72,5 **B) 81,25** C) 75 D) 88,5

1. 31,2 g natriy peroksid orqali karbonat angidrid o’tkazilganda 4,8 g gaz ajralgan bo’lsa, reaksiya unumi qanchaga (%) teng.

A) 70 B) 60  **C) 75**  D) 80

1. 39 g natriy peroksid orqali karbonat angidrid o’tkazilganda 6,4 g gaz ajralgan bo’lsa, reaksiya unumi qanchaga (%) teng.

A) 70 B) 60 C) 75 **D) 80**

1. 62,4 g natriy peroksid orqali karbonat angidrid o’tkazilganda 9,6 g gaz ajralgan bo’lsa, reaksiya unumi qanchaga (%) teng.

A) 70 B) 60 **C) 75** D) 80

---

1. 12,8 g kislorod bilan to’ldirilgan 4,48 litr hajmli idish qanday haroratgacha (K) qizdirilganda 405,3 *kPa* bosim paydo bo’ladi?

**A) 546** B) 273 C) 27 D) 127

1. 12,8 g kislorod bilan to’ldirilgan 4,48 litr hajmli idish qanday haroratgacha (C) qizdirilganda 405,3 *kPa* bosim paydo bo’ladi?

A) 546 **B) 273** C) 27 D) 127

1. 11 g propan bilan to’ldirilgan 5,6 litr hajmli idish qanday haroratgacha (K) qizdirilganda 202,65 *kPa* bosim paydo bo’ladi?

**A) 546** B) 273 C) 27 D) 127

1. 11 g propan bilan to’ldirilgan 5,6 litr hajmli idish qanday haroratgacha (C) qizdirilganda 202,65 *kPa* bosim paydo bo’ladi?

A) 546 **B) 273**  C) 27 D) 127

---

1. 200 g vodorod peroksid eritmasiga *MnO2* tushirildi va qizdirildi. Bunda 11,2 litr gaz (273℃ va 202,65*kPa* da) ajralgan bo’lsa, dastlabki vodorod peroksid eritmasining foiz konsentratsiyasini toping.

A) 34 **B) 17** C) 8,5 D) 25,5

1. 340 g vodorod peroksid eritmasiga *MnO2* tushirildi va qizdirildi. Bunda 4,48 litr gaz (273℃ va 202,65*kPa* da) ajralgan bo’lsa, dastlabki vodorod peroksid eritmasining foiz konsentratsiyasini toping.

**A) 4** B) 8 C) 2 D) 5

1. 340 g vodorod peroksid eritmasiga *MnO2* tushirildi va qizdirildi. Bunda 3,36 litr gaz (273℃ va 405,3*kPa* da) ajralgan bo’lsa, dastlabki vodorod peroksid eritmasining foiz konsentratsiyasini toping.

A) 3 **B) 6** C) 8 D) 4

1. 340 g vodorod peroksid eritmasiga *MnO2* tushirildi va qizdirildi. Bunda 8,96 litr gaz (273℃ va 405,3*kPa* da) ajralgan bo’lsa, dastlabki vodorod peroksid eritmasining foiz konsentratsiyasini toping.

A) 6 B) 12 C) 8 **D) 16**

---

1. Qaysi gazning 47℃ va 166,2 *kPa* bosimda 40 litrida 5*∙NA* ta atom bo’ladi?

A) metan B) etan C) fosfin **D) xlor**

1. Qaysi gazning 127℃ va 83,1 *kPa* bosimda 20 litrida 2*∙NA* ta atom bo’ladi?

A) metan B) etan **C) fosfin** D) xlor

1. Qaysi gazning 27℃ va 33,24 *kPa* bosimda 30 litrida 2*∙NA* ta atom bo’ladi?

**A) metan** B) etan C) fosfin D) xlor

1. Qaysi gazning 47℃ va 33,24 *kPa* bosimda 40 litrida 4*∙NA* ta atom bo’ladi?

A) metan **B) etan** C) fosfin D) xlor

---

1. 3 mol *A* modda 20 sekunddan keyin 1 mol bo’lib qoldi. Agar reaksiya tezligi 1,2 mol/(l∙min) bo’lsa, idish hajmini (litr) toping.

A) 1 B) 2 C) 4 **D) 5**

1. 4 mol *A* modda 50 sekunddan keyin 1 mol bo’lib qoldi. Agar reaksiya tezligi 1,2 mol/(l∙min) bo’lsa, idish hajmini (litr) toping.

**A) 3** B) 2 C) 4 D) 5

1. 5 mol *A* modda 25 sekunddan keyin 3 mol bo’lib qoldi. Agar reaksiya tezligi 1,2 mol/(l∙min) bo’lsa, idish hajmini (litr) toping.

A) 1 B) 2 **C) 4** D) 5

1. 4 mol *A* modda 50 sekunddan keyin 1 mol bo’lib qoldi. Agar reaksiya tezligi 1,8 mol/(l∙min) bo’lsa, idish hajmini (litr) toping.

A) 1  **B) 2** C) 4 D) 5

---

1. *N2 + H2 ⇄* *NH3* sistemada muvozanat paytida moddalar konsentratsiyasi 4; 3; 4 mol/l dan bo’lsa, azot va vodorodning boshlang’ich konsentratsiyalarini (mol/l) toping.

**A) 6; 9** B) 2; 6 C) 5; 9 D) 5; 7

1. *N2 + H2 ⇄* *NH3* sistemada muvozanat paytida moddalar konsentratsiyasi 3; 3; 4 mol/l dan bo’lsa, azot va vodorodning boshlang’ich konsentratsiyalarini (mol/l) toping.

A) 6; 9 B) 2; 6 **C) 5; 9** D) 5; 7

1. *CO + O2 ⇄* *CO2* sistemada muvozanat paytida moddalar konsentratsiyasi 3; 3; 3 mol/l dan bo’lsa, is gazi va kislorodning boshlang’ich konsentratsiyalarini (mol/l) toping.

A) 6; 3 B) 5; 4,5 **C) 6; 4,5** D) 5; 7

1. *CO + O2 ⇄* *CO2* sistemada muvozanat paytida moddalar konsentratsiyasi 4; 4; 4 mol/l dan bo’lsa, is gazi va kislorodning boshlang’ich konsentratsiyalarini (mol/l) toping.

**A) 8; 6** B) 8; 4 C) 6; 8 D) 8; 8

---

1. *A+B ⇄ C +D* sistemada *A* va *B* moddalar konsentratsiyalari 4 mol/l dan bo’lib, *A* moddaning 50% reaksiyaga kirishganda muvozanat qaror topgan bo’lsa, muvozanat konstantasini toping.

A) 2 **B) 1** C) 3 D) 4

1. *A+B ⇄ C +D* sistemada *A* va *B* moddalar konsentratsiyalari mos ravishda 4 va 5 mol/l dan bo’lib, *B* moddaning 60% reaksiyaga kirishganda muvozanat qaror topgan bo’lsa, muvozanat konstantasini toping.

A) 2,5 B) 3 C) 4 **D) 4,5**

---

1. *A+B ⇄ C +D* sistemada muvozanat paytida *D* modda konsentratsiyasi 2 mol/l bo’lib qoldi. Agar *A* moddaning boshlang’ich konsentratsiyasi 3 mol/l ga teng bo’lsa, *B* moddaning boshlang’ich konsentratsiyasini toping. (*KM=2)*

A) 2 **B) 4** C) 5 D) 3

1. *A+B ⇄ C +D* sistemada muvozanat paytida *D* modda konsentratsiyasi 3 mol/l bo’lib qoldi. Agar *A* moddaning boshlang’ich konsentratsiyasi 4 mol/l ga teng bo’lsa, *B* moddaning boshlang’ich konsentratsiyasini toping. (*KM=3)*

A) 2 B) 4 **C) 5** D) 3

1. *A+B ⇄ C +D* sistemada muvozanat paytida *D* modda konsentratsiyasi 4 mol/l bo’lib qoldi. Agar *A* moddaning boshlang’ich konsentratsiyasi 5 mol/l ga teng bo’lsa, *B* moddaning boshlang’ich konsentratsiyasini toping. (*KM=2)*

A) 8 **B) 10** C) 5 D) 6

---

1. *N2 + H2 ⇄* *NH3* sistemada ammiakning muvoznat konsentratsiyasi 4 mol/l, vodorodning boshlang’ich konsentratsiyasi esa 8 mol/l ga teng bo’lsa, azotning necha foizi reaksiyaga kirishgandan so’ng muvozanat qaror topgan? (*KM=1*)

A) 40 **B) 50** C) 60 D) 25

1. *N2 + H2 ⇄* *NH3* sistemada ammiakning muvoznat konsentratsiyasi 4 mol/l, azotning boshlang’ich konsentratsiyasi esa 4 mol/l ga teng bo’lsa, vodorodning necha foizi reaksiyaga kirishgandan so’ng muvozanat qaror topgan? (*KM=1*)

**A) 75** B) 50 C) 80 D) 40

---

1. 410℃ da stexiometrik nisbatda olingan vodorod va yodning 75% i vodorod yodidga aylandi. Sh temperaturada reaksiyaning muvozanat konstantasini toping.

**A) 36** B) 9 C) 18 D) 27

1. 410℃ da stexiometrik nisbatda olingan vodorod va yodning 60% i vodorod yodidga aylandi. Sh temperaturada reaksiyaning muvozanat konstantasini toping.

A) 4 **B) 9** C) 18 D) 2,25

1. 410℃ da stexiometrik nisbatda olingan vodorod va yodning 80% i vodorod yodidga aylandi. Sh temperaturada reaksiyaning muvozanat konstantasini toping.

A) 8 B) 16 **C) 64** D) 32

---

1. Hajmi 2 litr bo’lgan idishda ma’lum miqdorda *N2* va *H2* mavjud. Azotning 50%, vodorodning 60% miqdori sarflanganda muvozanat qaror topdi. Ammiakning muvozanat paytidagi miqdori 0,8 mol bo’lsa, muvoznat konstantasini toping.

**A) 12,5** B) 5 C) 5/4 D) 10

1. Hajmi 5 litr bo’lgan idishda ma’lum miqdorda *N2* va *H2* mavjud. Azotning 25%, vodorodning 75% miqdori sarflanganda muvozanat qaror topdi. Ammiakning muvozanat paytidagi miqdori 2 mol bo’lsa, muvoznat konstantasini toping.

A) 50/3 **B) 100/3** C) 25 D) 80/3

1. Hajmi 5 litr bo’lgan idishda ma’lum miqdorda *N2* va *H2* mavjud. Azotning 20%, vodorodning 75% miqdori sarflanganda muvozanat qaror topdi. Ammiakning muvozanat paytidagi miqdori 2 mol bo’lsa, muvoznat konstantasini toping.

A) 50 B) 100/3 **C) 25** D) 80/3

---

1. Noma’lum hajmli idishga 12 mol *CO2* handa 4 mol *H2* solindi va 72 sekunddan keyin (*CO2 + H2 ⇄* *CO +H2O* reaksiya bo’yicha) muvozanat qaror topdi. Reaksi-yaning o’rtacha tezligi 0,25 mol/(l∙min) bo’lsa, idish hajmini (l) aniqlang. (*KM=1).*  
   A) 5 **B) 10** C) 8 D) 16
2. Noma’lum hajmli idishga 15 mol *CO2* handa 10 mol *H2* solindi va 12 sekunddan keyin (*CO2 + H2 ⇄* *CO +H2O* reaksiya bo’yicha) muvozanat qaror topdi. Reaksi-yaning o’rtacha tezligi 3 mol/(l∙min) bo’lsa, idish hajmini (l) aniqlang. (*KM=1).*  
   A) 5 **B) 10** C) 8 D) 16
3. Noma’lum hajmli idishga 6 mol *CO2* handa 4 mol *H2* solindi va 12 sekunddan keyin (*CO2 + H2 ⇄* *CO +H2O* reaksiya bo’yicha) muvozanat qaror topdi. Reaksi-yaning o’rtacha tezligi 3 mol/(l∙min) bo’lsa, idish hajmini (l) aniqlang. (*KM=1).*  
   A) 5 B) 10 C) 8 **D) 4**
4. Noma’lum hajmli idishga 12 mol *CO2* handa 6 mol *H2* solindi va 24 sekunddan keyin (*CO2 + H2 ⇄* *CO +H2O* reaksiya bo’yicha) muvozanat qaror topdi. Reaksi-yaning o’rtacha tezligi 2,5 mol/(l∙min) bo’lsa, idish hajmini (l) aniqlang. (*KM=1).*  
   A) 5 B) 10 C) 8 **D) 4**

---

1. 150 g suga 50 g tuz qo’shilganda hosil bo’lgan eritmaga 40% li eritmadan necha gramm qo’shilganda 30% li eritma hosil bo’ladi?

**A) 100** B) 75 C) 125 D) 80

1. 150 g suga 50 g tuz qo’shilganda hosil bo’lgan eritmaga 50% li eritmadan necha gramm qo’shilganda 30% li eritma hosil bo’ladi?

A) 100 B) 75 **C) 50** D) 80

1. 150 g suga 50 g tuz qo’shilganda hosil bo’lgan eritmaga 10% li eritmadan necha gramm qo’shilganda 20% li eritma hosil bo’ladi?

**A) 100** B) 75 C) 125 D) 80

---

1. 100 g eritmaga qanday massadagi suv qo’shilganda eritma konsentratsiyasi (%) 4 marta kamayadi?

A) 100 B) 400 **C) 300** D) 200

1. 200 g eritmasiga suv qo’shilganda eritma konsentratsiyasi (%) 2,5 marta kamaydi. Hosil bo’lgan eritmaning massasini toping.

A) 200 **B) 500** C) 300 D) 400

1. Qanday massadagi (g) eritmaga 400 g suv qo’shilganda eritma konsentratsiyasi (%) 5 marta kamayadi?

**A) 100** B) 400 C) 300 D) 200

---

1. *NaBr*  va *NaI* dan iborat aralashma bromli suv orqali o’tkazilgandan keyin aralashma massasi 4,7 grammga kamaydi. Hosil bo’lgan aralashma xlorli suvga tushirildi. Bunda aralashma massasi yana 17,8 g ga kamaydi. Boshlang’ich aralashmadagi *NaBr* ning massasini (g)toping.

A) 10,3 B) 20,6 **C) 30,9** D) 41,2

1. *NaBr*  va *NaI* dan iborat aralashma bromli suv orqali o’tkazilgandan keyin aralashma massasi 4,7 grammga kamaydi. Hosil bo’lgan aralashma xlorli suvga tushirildi. Bunda aralashma massasi yana 17,8 g ga kamaydi. Boshlang’ich aralashmadagi *NaI* ning massasini (g)toping.

**A) 15** B) 30 C) 45 D) 60

1. *NaBr*  va *NaI* dan iborat aralashma bromli suv orqali o’tkazilgandan keyin aralashma massasi 4,7 grammga kamaydi. Hosil bo’lgan aralashma xlorli suvga tushirildi. Bunda aralashma massasi yana 17,8 g ga kamaydi. Hosil bo’lgan aralashmaning massasini (g) toping.

A) 51,5 B) 20,6 C) 30,9 **D) 41,2**

1. *NaBr*  va *NaI* dan iborat aralashma bromli suv orqali o’tkazilgandan keyin aralashma massasi 14,1 grammga kamaydi. Hosil bo’lgan aralashma xlorli suvga tushirildi. Bunda aralashma massasi yana 17,8 g ga kamaydi. Boshlang’ich aralashmadagi *NaBr* ning massasini (g)toping.

**A) 10,3** B) 20,6 C) 30,9 D) 41,2

1. *NaBr*  va *NaI* dan iborat aralashma bromli suv orqali o’tkazilgandan keyin aralashma massasi 14,1 grammga kamaydi. Hosil bo’lgan aralashma xlorli suvga tushirildi. Bunda aralashma massasi yana 17,8 g ga kamaydi. Boshlang’ich aralashmadagi *NaI* ning massasini (g)toping.

A) 15 B) 30 **C) 45** D) 60

1. *NaBr*  va *NaI* dan iborat aralashma bromli suv orqali o’tkazilgandan keyin aralashma massasi 14,1 grammga kamaydi. Hosil bo’lgan aralashma xlorli suvga tushirildi. Bunda aralashma massasi yana 17,8 g ga kamaydi. Hosil bo’lgan aralashmaning massasini (g) toping.

A) 51,5 B) 20,6 C) 30,9 **D) 41,2**

---

1. 200 g 40% eritmaning bir qismi to’kilib, o’shancha massada 20% eritma qo’shilganda 34% li eritma hosil bo’lsa, to’kilgan eritmaning massasini (g) aniqlang.

A) 50 B) 40 **C) 60** D) 20

1. 200 g 40% eritmaning bir qismi to’kilib, o’shancha massada 20% eritma qo’shilganda 34% li eritma hosil bo’lsa, to’kilgan eritma necha foizli bo’lgan?

A) 36 **B) 40** C) 50 D) 20

1. 200 g 40% eritmaning bir qismi to’kilib, o’shancha massada 20% eritma qo’shilganda 34% li eritma hosil bo’lsa, to’kilgan eritma tarkibida necha gramm tuz bo’lgan?

A) 36  **B) 24** C) 12 D) 20

1. 200 g 40% eritmaning bir qismi to’kilib, o’shancha massada 20% eritma qo’shilganda 34% li eritma hosil bo’lsa, qo’shilgan eritma tarkibida necha gramm tuz bo’lgan?

A) 36 B) 24 **C) 12** D) 20

1. 500 g 30% eritmaning bir qismi to’kilib, o’shancha massada 20% eritma qo’shilganda 28% li eritma hosil bo’lsa, to’kilgan eritmaning massasini (g) aniqlang.

**A) 100** B) 40 C) 60 D) 80

1. 500 g 30% eritmaning bir qismi to’kilib, o’shancha massada 20% eritma qo’shilganda 28% li eritma hosil bo’lsa, to’kilgan eritma necha foizli bo’lgan?

**A) 30**  B) 40 C) 50 D) 20

1. 500 g 30% eritmaning bir qismi to’kilib, o’shancha massada 20% eritma qo’shilganda 28% li eritma hosil bo’lsa, to’kilgan eritma tarkibida necha gramm tuz bo’lgan?

**A) 30**  B) 40 C) 50 D) 20

1. 500 g 30% eritmaning bir qismi to’kilib, o’shancha massada 20% eritma qo’shilganda 28% li eritma hosil bo’lsa, qo’shilgan eritma tarkibida necha gramm tuz bo’lgan?

A) 30 B) 40 C) 50 **D) 20**

---

1. 20% li eritmaga 50 g suv qo’shildi. Hosil bo’lgan eritmaga necha gramm 32% li eritma qo’shilganda 500 g 24% li eritma hosil bo’ladi?

A) 50 B) 200 **C) 250** D) 300

1. 20% li eritmaga 150 g suv qo’shildi. Hosil bo’lgan eritmaga necha gramm 30% li eritma qo’shilganda 500 g 18% li eritma hosil bo’ladi?

A) 150 **B) 200** C) 250 D) 300

1. Ma’lum massadagi 20% li eritmaga 150 g suv qo’shildi. Hosil bo’lgan eritmaga esa 30% li eritma qo’shilganda 500 g 18% li eritma hosil bo’lsa, dastlabki eritma massasini toping.

**A) 150** B) 200 C) 250 D) 300

1. 30% li eritmaga 100 g suv qo’shildi. Hosil bo’lgan eritmaga necha gramm 40% li eritma qo’shilganda 500 g 28% li eritma hosil bo’ladi?

A) 150 **B) 200** C) 250 D) 300

1. Ma’lum massadagi 30% li eritmaga 100 g suv qo’shildi. Hosil bo’lgan eritmaga esa 40% li eritma qo’shilganda 500 g 28% li eritma hosil bo’lsa, dastlabki eritma massasini toping.

A) 150 **B) 200** C) 250 D) 300

---

1. Molyar konsentratsiyalari 1:3 nisbatda bo’lgan ikki eritmaning umumiy hajmi 20 litrga teng. Agar ikkala eritmada bir xil miqdorda erigan modda bo’lsa, konsentratsiyasi katta bo’lgan eritma hajmini (litr) toping.

**A) 5** B) 15 C) 12 D) 10

1. Molyar konsentratsiyalari 1:3 nisbatda bo’lgan ikki eritmaning umumiy hajmi 20 litrga teng. Agar ikkala eritmada bir xil miqdorda erigan modda bo’lsa, konsentratsiyasi kichik bo’lgan eritma hajmini (litr) toping.

A) 5 **B) 15** C) 12 D) 10

1. Molyar konsentratsiyalari 2:3 nisbatda bo’lgan ikki eritmaning umumiy hajmi 30 litrga teng. Agar ikkala eritmada bir xil miqdorda erigan modda bo’lsa, konsentratsiyasi katta bo’lgan eritma hajmini (litr) toping.

A) 6 B) 18 **C) 12** D) 24

1. Molyar konsentratsiyalari 2:3 nisbatda bo’lgan ikki eritmaning umumiy hajmi 30 litrga teng. Agar ikkala eritmada bir xil miqdorda erigan modda bo’lsa, konsentratsiyasi kichik bo’lgan eritma hajmini (litr) toping.

A) 6 **B) 18** C) 12 D) 24

1. Molyar konsentratsiyalari 1:2 nisbatda bo’lgan ikki eritmaning umumiy hajmi 25 litrga teng. Agar ikkala eritmadagi erigan modda miqdori mos ravishda 1:3 nisbatda bo’lsa, konsentratsiyasi katta bo’lgan eritma hajmini (litr) toping.

A) 10 **B) 15** C) 25/3 D) 50/3

1. Molyar konsentratsiyalari 1:2 nisbatda bo’lgan ikki eritmaning umumiy hajmi 25 litrga teng. Agar ikkala eritmadagi erigan modda miqdori mos ravishda 1:3 nisbatda bo’lsa, konsentratsiyasi kichik bo’lgan eritma hajmini (litr) toping.

**A) 10** B) 15 C) 25/3 D) 50/3

1. Molyar konsentratsiyalari 1:3 nisbatda bo’lgan ikki eritmaning umumiy hajmi 40 litrga teng. Agar ikkala eritmadagi erigan modda miqdori mos ravishda 1:3 nisbatda bo’lsa, konsentratsiyasi katta bo’lgan eritma hajmini (litr) toping.

A) 10  **B) 20** C) 30 D) 25

1. Molyar konsentratsiyalari 1:3 nisbatda bo’lgan ikki eritmaning umumiy hajmi 40 litrga teng. Agar ikkala eritmadagi erigan modda miqdori mos ravishda 1:3 nisbatda bo’lsa, konsentratsiyasi kichik bo’lgan eritma hajmini (litr) toping.

A) 10 **B) 20** C) 30 D) 25

---

1. Hajmi 2 litr bo’lgan 0,2*M* li *NaOH* eritmasidan qancha litr suv bug’latilganda, eritma konsentratsiyasi 0,4*M* teng bo’lib qoladi?

A) 1 B) 2 C) 0,5 D) 1,5

1. Hajmi 2 litr bo’lgan 0,2*M* li *NaOH* eritmasidan qancha litr suv bug’latilganda, eritma konsentratsiyasi 0,5*M* teng bo’lib qoladi?

A) 0,8 **B) 1,2** C) 0,5 D) 1,5

1. Hajmi 5 litr bo’lgan 0,2*M* li *NaOH* eritmasidan qancha litr suv bug’latilganda, eritma konsentratsiyasi 1*M* teng bo’lib qoladi?

A) 1 B) 2 C) 2,5 **D) 4**

---

1. Temirning ikki xil xloridlari tutuvchi 200 ml eritmaga cho’kma hosil bo’lishi tugaguncha natriy korbanat eritmasi qo’shildi. Olingan cho’kma filtrlanganda massasi 22,3 g ni tashkil qildi. Cho’kma xlorid kislota bilan ishlanganda esa 2,24 litr (n.sh) gaz ajraldi. Boshlang’ich eritmadagi moddalarning molyar konsentratsiyalarini aniqlang.

A) 0,4; 0,6 **B) 0,5; 0,5** C) 0,4; 0,5 D) 0,5; 0,2

1. Temir (II) xlorid va alyuminiy xlorid tutuvchi 200 ml eritmaga cho’kma hosil bo’lishi tugaguncha natriy sulfid eritmasi qo’shildi. Olingan cho’kma filtrlanganda massasi 12,2 g ni tashkil qildi. Cho’kma xlorid kislota bilan ishlanganda esa 1,12 litr (n.sh) gaz ajraldi. Boshlang’ich eritmadagi moddalarning molyar konsentratsiyalarini aniqlang.

A) 0,4; 0,6 B) 0,5; 0,5 C) 0,4; 0,5 **D) 0,25; 0,5**

1. Temir (II) sulfat va alyuminiy sulfat tutuvchi 200 ml eritmaga cho’kma hosil bo’lishi tugaguncha natriy sulfit eritmasi qo’shildi. Olingan cho’kma filtrlanganda massasi 29,2 g ni tashkil qildi. Cho’kma xlorid kislota bilan ishlanganda esa 2,24 litr (n.sh) gaz ajraldi. Boshlang’ich eritmadagi moddalarning molyar konsentratsiyalarini aniqlang.

A) 0,4; 0,6 **B) 0,5; 0,5** C) 0,4; 0,5 D) 0,25; 0,5

1. Temir (II) nitrat va xrom (III) nitrat tutuvchi 200 ml eritmaga cho’kma hosil bo’lishi tugaguncha natriy karbonat eritmasi qo’shildi. Olingan cho’kma filtrlanganda massasi 16,1 g ni tashkil qildi. Cho’kma xlorid kislota bilan ishlanganda esa 1,12 litr (n.sh) gaz ajraldi. Boshlang’ich eritmadagi moddalarning molyar konsentratsiyalarini aniqlang.

A) 0,25; 0,6 B) 0,5; 0,5 C) 0,4; 0,5 **D) 0,25; 0,5**

---

1. Ma’lum haroratdagi *MgSO4* to’yingan eritmasining molyal konsentratsiyasi 1,5 mol/kg ga teng bo’lsa, tuzning shu haroratdagi eruvchanlik koeffisiyentini toping.

A) 12 B) 18 C) 20 D) 24

1. Ma’lum haroratdagi *CuSO4* to’yingan eritmasining molyal konsentratsiyasi 2,5 mol/kg ga teng bo’lsa, tuzning shu haroratdagi eruvchanlik koeffisiyentini toping.

A) 32 **B) 40** C) 48 D) 24

1. Ma’lum haroratdagi *K2SO4* to’yingan eritmasining molyal konsentratsiyasi 5 mol/kg ga teng bo’lsa, tuzning shu haroratdagi eruvchanlik koeffisiyentini toping.

A) 8,7 B) 34,8 **C) 87** D) 17,4

---

1. Kalsiy bromidning to’yingan eritmasida brom va kislorod maasalari nisbati 9:10 bo’lsa, tuzning shu haroratdagi eruvchanlik koeffisiyentini toping.

A) 100 B) 50 C) 40 D) 200

1. Kalsiy bromidning to’yingan eritmasida brom va kislorod maasalari nisbati 9:20 bo’lsa, tuzning shu haroratdagi eruvchanlik koeffisiyentini toping.

A) 100 **B) 50** C) 40 D) 200

1. Kalsiy bromidning to’yingan eritmasida brom va kislorod maasalari nisbati 9:50 bo’lsa, tuzning shu haroratdagi eruvchanlik koeffisiyentini toping.

A) 100 B) 50 C) 40 **D) 20**

---

1. 13 g *H2SO4∙xSO3* tarkibli oleumni neytrallash uchun 11,2 g *NaOH* sarflandi. *x* ni aniqlang.

A) 0,1 B) 0,2 C) 0,3 **D) 0,4**

1. 21,2 g *H2SO4∙xSO3* tarkibli oleumni neytrallash uchun 17,6 g *NaOH* sarflandi. *x* ni aniqlang.

**A) 0,1** B) 0,2 C) 0,3 D) 0,4

---

1. *H2SO4∙0,1SO3* tarkibli oleumni neytrallash uchun 8,8 g *NaOH* sarflandi. Boshlang’ich oleum massasini (g) toping.

**A) 10,6** B) 15,6 C) 12,4 D) 9,8

1. *H2SO4∙0,3SO3* tarkibli oleumni neytrallash uchun 0,52 mol *NaOH* sarflandi. Boshlang’ich oleum massasini (g) toping.

A) 12,2 **B) 24,4** C) 6,1 D) 18,3

---

1. *H2SO4∙0,5SO3* tarkibli 27,6 g oleumni neytrallash uchun 50 g *NaOH* eritmasisarflandi.*NaOH* eritmasining foiz konsentratsiyasini toping.

A) 36 **B) 24** C) 40 D) 20

1. *H2SO4∙SO3* tarkibli 17,8 g oleumni neytrallash uchun 50 g *NaOH* eritmasisarflandi.*NaOH* eritmasining foiz konsentratsiyasini toping.

A) 12 **B) 24** C) 20 **D) 16**

---

1. Temir bo’lakchasi birikmalarida +1 oksidlanish darajasini nomoyon qiladigan noma’lum metall nitrat eritmasiga tushirildi. Metall namunasining massasi 16 g ga ortdi. Olingan temir (II) nitrat eritmasi orqali vodorod sulfid gazi o’tkazildi. Bunda 8,8 g temir (II) sulfid olingan bo’lsa, metallni aniqlang.

A) mis **B) kumush** C) simob D) oltin

1. Temir bo’lakchasi birikmalarida +2 oksidlanish darajasini nomoyon qiladigan noma’lum metall nitrat eritmasiga tushirildi. Metall namunasining massasi 4 g ga ortdi. Olingan temir (II) nitrat eritmasi orqali vodorod sulfid gazi o’tkazildi. Bunda 44 g temir (II) sulfid olingan bo’lsa, metallni aniqlang.

**A) mis** B) qalay C) temir D) qo’rg’oshin

1. Marganes bo’lakchasi birikmalarida +2 oksidlanish darajasini nomoyon qiladigan noma’lum metall xlorid eritmasiga tushirildi. Metall namunasining massasi 32 g ga ortdi. Olingan marganes(II)xlorid eritmasi orqali vodorod sulfid gazi o’tkazildi. Bunda 43,5 g marganes (II) sulfid olingan bo’lsa, metallni aniqlang.

A) mis **B) qalay** C) temir D) qo’rg’oshin

---

1. *HBr* ning 0,01*M* li eritmasining *pOH* qiymatini toping. (*a=100%)*

**A) 12**  B) 2 C) 13 D) 1

1. *H2SO4* ning 0,05*M* li eritmasining *pOH* qiymatini toping. (*a=100%)*

A) 12 B) 2 **C) 13**  D) 1

1. *Ba(OH)2* ning 0,005*M* li eritmasining *pH* qiymatini toping. (*a=100%)*

**A) 12**  B) 2 C) 13 D) 1

---

1. *pH* qiymati 2 ga teng bo’lgan 5 litr eritmaga necha litr suv qo’shilganda eritma *pH* qiymati 3 ga teng bo’ladi?

A) 50 B) 5 **C) 45** D) 95

1. *pH* qiymati 3 ga teng bo’lgan 20 litr eritmaga necha litr suv qo’shilganda eritma *pH* qiymati 4 ga teng bo’ladi?

A) 480 **B) 180** C) 980 D) 80

1. *pH* qiymati 1 ga teng bo’lgan 15 litr eritmaga necha litr suv qo’shilganda eritma *pH* qiymati 2 ga teng bo’ladi?

A) 35 **B) 135** C) 85 D) 185

---

1. 300 ml 0,2*M* li xlorid kislota eritmasiga necha molyarli 150 ml *KOH* eritmasidan qo’shilgandaeritmada *pH*=1 bo’lib qoladi?

A) 0,15 B) 0,2 **C) 0,1** D) 0,25

1. 300 ml necha molyarli xlorid kislota eritmasiga 0,1*M* li 150 ml *KOH* eritmasidan qo’shilgandaeritmada *pH*=1 bo’lib qoladi?

A) 0,15 **B) 0,2** C) 0,1 D) 0,25

1. 400 ml 0,2*M* li sulfat kislota eritmasiga necha molyarli 600 ml *KOH* eritmasidan qo’shilganda eritmada *pH=2* bo’lib qoladi?

A) 0,15 B) 0,2 C) 0,1 **D) 0,25**

1. 400 ml necha molyarli sulfat kislota eritmasiga 600 ml 0,25*M* li *KOH* eritmasidan qo’shilganda eritmada *pH=2* bo’lib qoladi?

A) 0,15 **B) 0,2** C) 0,1 D) 0,25

---

1. Alyuminiy sulfat erimasidagi dissotsialanmagan molekulalar va dissotsialanishdan hosil bo’lgan anionlar soni 1:9 nisbatda bo’lsa, dissotsialanish darajasini (%) toping.

**A) 75** B) 80 C) 90 D) 60

1. Temir (III) sulfat erimasidagi dissotsialanmagan molekulalar va dissotsialanishdan hosil bo’lgan kationlar soni 1:18 nisbatda bo’lsa, dissotsialanish darajasini (%) toping.

A) 75 B) 80 **C) 90** D) 60

---

1. Tuz eritmasidagi dissotsialanmagan molekulalar soni 40 ta bo’lib, dissotsialanishidan hosil bo’lgan ionlar soni 1080 ta bo’lgan moddani ko’rsating. (*a=*90%)

A) *NaCl* **B) *K2SO4*** C) *K3PO4* D) *CaCO3*

1. Tuz eritmasidagi dissotsialanmagan molekulalar soni 25 ta bo’lib, dissotsialanishidan hosil bo’lgan ionlar soni 200 ta bo’lgan moddani ko’rsating. (*a=*80%)

**A) *NaCl*** B) *K2SO4* C) *K3PO4* D) *CaCO3*

1. Tuz eritmasidagi dissotsialanmagan molekulalar soni 30 ta bo’lib, dissotsialanishidan hosil bo’lgan ionlar soni 1080 ta bo’lgan moddani ko’rsating. (*a=*90%)

A) *NaCl* B) *K2SO4* **C) *K3PO4***D) *CaCO3*

---

1. Natriy, kaliy va kalsiydan iborat 0,7 *mol* aralashma suvda eritil-ganda 10,08 *l* (*n.sh*.) gaz ajraldi. Boshlang'ich aralashmadagi kaliyning miqdori (*mol*) natriy-nikidan 1,5 marta ko'p bo'lsa, hosil bo'lgan natriy gidroksidning massasini (*g*) hisoblang.

A) 4 **B) 8** C) 10 D) 12

1. Natriy, kaliy va kalsiydan iborat 0,7 *mol* aralashma suvda eritilganda 10,08 *l* (*n.sh*.) gaz ajraldi. Boshlang'ich aralashmadagi kaliyning miqdori (*mol*) natriynikidan 2 marta ko'p bo'lsa, hosil bo'lgan natriy gidroksidning massasini (*g*) hisoblang.

**A) 6,68** B) 33,6 C) 22,4 D) 28

---

1. Noma’lum alkil bromid kaliy gidroksidning spirtli eritmasi bilan ishlov berilib, hosil bo’lgan uglevodorodga vodorod bromid qo’shildi. Bunda hosil bo’lgan galogenli birikma natriy metalli qo’shib qizidirilganda 2,3-dimetil butan hosil bo’ladi. Boshlang’ich alkil bromid(lar)ni aniqlang.

1) 1-brompropan; 2) 2-brompropan;

3) 1-brom-2-metilbutan 4) 2-brom-2-metilbutan;

A) 1 B) 2,4 C) 3 **D) 1,2**

1. Noma’lum alkil bromid kaliy gidroksidning spirtli eritmasi bilan ishlov berilib, hosil bo’lgan uglevodorodga vodorod bromid qo’shildi. Bunda hosil bo’lgan galogenli birikma natriy metalli qo’shib qizidirilganda 3,3,4,4-tetrametil geksan hosil bo’ladi. Boshlang’ich alkil bromid(lar)ni aniqlang.

1) 1-brom-2-metilbutan; 2) 2-brom-2-metilbutan;

3) 2-brom-3-metilbutan 4) 1-brom-3-metilbutan;

A) 1 B) 1,2 **C) 1,2,3** D) 1,2,3,4

1. Noma’lum alkil bromid kaliy gidroksidning spirtli eritmasi bilan ishlov berilib, hosil bo’lgan uglevodorodga vodorod bromid qo’shildi. Bunda hosil bo’lgan galogenli birikma natriy metalli qo’shib qizidirilganda 4,4,5,5-tetrametil oktan hosil bo’ladi. Boshlang’ich alkil bromid(lar)ni aniqlang.

1) 1-brom-2-metilpentan; 2) 2-brom-2-metilpentan; 3) 3-brom-2-metilpentan 4) 2-brom-4-metilpentan; 5) 1-brom-4-metilpentan;

A) 2,4,5 B) 2,3 **C) 1,2,3** D) 4,5

---

1. Alkadiyenni to’liq yoqish uchunundan massasi 3,2 marta ko’p bo’lgan kislorod sarflandi. Ushbu alkadiyenning ikkinchi uglerod atomi qanday oksidlanish darajaga ega?

A) -1 B) -2 C) -3 **D) 0**

1. Alkadiyenni to’liq yoqish uchunundan massasi 3,2 marta ko’p bo’lgan kislorod sarflandi. Ushbu alkadiyenning birinchi uglerod atomi qanday oksidlanish darajaga ega?

A) -1 **B) -2** C) -3 D) 0

1. Alkadiyenni to’liq yoqish uchunundan massasi 3,2 marta ko’p bo’lgan kislorod sarflandi. Alkadiyenni aniqlang.

**A) *propadiyen*** B) *butadiyen* C) *pentadiyen* D) *geksadiyen*

---

1. Stexiometrik nisbatda olingan *C7Hx* va kisloroddan iborat 55 ml aralashma portlatilgandan keyin hajm 65 ml bo’lib qoldi. “*x*”ni aniqlang.

A) 10 **B) 12** C) 14 D) 16

1. Stexiometrik nisbatda olingan *C6Hx* va kisloroddan iborat 50 ml aralashma portlatilgandan keyin hajm 60 ml bo’lib qoldi. “*x*”ni aniqlang.

A) 10 **B) 12** C) 14 D) 16

1. Stexiometrik nisbatda olingan *C4Hx* va kisloroddan iborat 28 ml aralashma portlatilgandan keyin hajm 32 ml bo’lib qoldi. “*x*”ni aniqlang.

A) 10 B) 4 C) 6 **D) 8**

1. Stexiometrik nisbatda olingan *CxH12* va kisloroddan iborat 22 ml aralashma portlatilgandan keyin hajm 26 ml bo’lib qoldi. “*x*”ni aniqlang.

A) 5 **B) 7** C) 6 D) 8

1. Stexiometrik nisbatda olingan *CxH12* va kisloroddan iborat 20 ml aralashma portlatilgandan keyin hajm 24 ml bo’lib qoldi. “*x*”ni aniqlang.

A) 5 B) 7 **C) 6** D) 8

1. Stexiometrik nisbatda olingan *CxH8* va kisloroddan iborat 28 ml aralashma portlatilgandan keyin hajm 32 ml bo’lib qoldi. “*x*”ni aniqlang.

A) 5 **B) 4** C) 3 D) 6

---

1. Massasi 6,0 g bo’lgan benzol gomoligi nitrolanganda umumiy massasi 8,25 g bo’lgan to’rt xil mononitroli hosillalar aralashmasi hosil bo’ldi. Uglevodorodni aniqlang.

A) propilbenzol **B) 1-metil-2-etil-benzol**

C) 1-metil 3-etilbenzol D) 1,4-dietilbenzol

1. Massasi 24,0 g bo’lgan benzol gomoligi nitrolanganda umumiy massasi 33,0 g bo’lgan uch xil mononitroli hosillalar aralashmasi hosil bo’ldi. Uglevodorodni aniqlang.

A) propilbenzol B) 1-metil-2-etil-benzol

**C) 1-metil 3-etilbenzol** D) 1,4-dietilbenzol

1. Massasi 6,0 g bo’lgan benzol gomoligi nitrolanganda umumiy massasi 8,25 g bo’lgan ikki xil mononitroli hosillalar aralashmasi hosil bo’ldi. Uglevodorodni aniqlang.

**A) propilbenzol** B) 1-metil-2-etil-benzol

C) 1-metil 3-etilbenzol D) 1,4-dietilbenzol

---

1. Massasi 11,2 g bo’lgan alken kaliy permanganat suvli eritmasi bilan oksidlanganda 18,6 g ikki atomli spirt hosil bo’ldi. Bu spirt esa mo’l miqdorda natriy bilan reaksiyaga kirishib 6,72 litr (n.sh) gaz ajratadi. Spirtning hosil bo’lish unumini aniqlang.

A) 80 **B) 75** C) 90 D) 60

1. Massasi 16,8 g bo’lgan alken kaliy permanganat suvli eritmasi bilan oksidlanganda 22,8 g ikki atomli spirt hosil bo’ldi. Bu spirt esa mo’l miqdorda natriy bilan reaksiyaga kirishib 6,72 litr (n.sh) gaz ajratadi. Spirtning hosil bo’lish unumini aniqlang.

A) 80 **B) 75** C) 90 D) 60

1. Massasi 28 g bo’lgan alken kaliy permanganat suvli eritmasi bilan oksidlanganda 36 g ikki atomli spirt hosil bo’ldi. Bu spirt esa mo’l miqdorda natriy bilan reaksiyaga kirishib 8,96 litr (n.sh) gaz ajratadi. Spirtning hosil bo’lish unumini aniqlang.

**A) 80** B) 75 C) 90 D) 60

1. Massasi 21 g bo’lgan alken kaliy permanganat suvli eritmasi bilan oksidlanganda 30,4 g ikki atomli spirt hosil bo’ldi. Bu spirt esa mo’l miqdorda natriy bilan reaksiyaga kirishib 8,96 litr (n.sh) gaz ajratadi. Spirtning hosil bo’lish unumini aniqlang.

**A) 80** B) 75 C) 90 D) 60

1. Massasi 14 g bo’lgan alken kaliy permanganat suvli eritmasi bilan oksidlanganda 18,6 g ikki atomli spirt hosil bo’ldi. Bu spirt esa mo’l miqdorda natriy bilan reaksiyaga kirishib 6,72 litr (n.sh) gaz ajratadi. Spirtning hosil bo’lish unumini aniqlang.

A) 80 B) 75 C) 90 **D) 60**

---

1. Etil spirt va fenoldan iborat aralashmaga mo’l miqdorda natriy metalli qo’shilganda 4,48 l (n.sh) gaz ajraldi. Huddi shunday aralashma 60 g 20% li *NaOH* eritmasi bilan to’liq reaksiyaga kirishishi ma’lum bo’lsa, dastlabki aralashmadagi moddalarning mol ulushini (%) aniqlang.

A) 50; 50 B) 40; 60 **C) 25; 75** D) 20; 80

1. Etil spirt va fenoldan iborat aralashmaga mo’l miqdorda natriy metalli qo’shilganda 5,6 l (n.sh) gaz ajraldi. Huddi shunday aralashma 120 g 10% li *NaOH* eritmasi bilan to’liq reaksiyaga kirishishi ma’lum bo’lsa, dastlabki aralashmadagi moddalarning mol ulushini (%) aniqlang.

A) 50; 50 **B) 40; 60** C) 25; 75 D) 20; 80

1. Etil spirt va fenoldan iborat aralashmaga mo’l miqdorda natriy metalli qo’shilganda 5,6 l (n.sh) gaz ajraldi. Huddi shunday aralashma 80 g 20% li *NaOH* eritmasi bilan to’liq reaksiyaga kirishishi ma’lum bo’lsa, dastlabki aralashmadagi moddalarning mol ulushini (%) aniqlang.

A) 50; 50 B) 40; 60 C) 25; 75 **D) 20; 80**

1. Etil spirt va fenoldan iborat aralashmaga mo’l miqdorda natriy metalli qo’shilganda 6,72 l (n.sh) gaz ajraldi. Huddi shunday aralashma 120 g 10% li *NaOH* eritmasi bilan to’liq reaksiyaga kirishishi ma’lum bo’lsa, dastlabki aralashmadagi moddalarning mol ulushini (%) aniqlang.

**A) 50; 50** B) 40; 60 C) 25; 75 D) 20; 80

---

1. To’yingan bir atomli spirtning 24 g miqdori molekulalararo degidratlanganda 3,6 g suv hosil bo’ldi. Ushbu spirt tarkibidagi *C – H* bog’lar soni *C – C* bo’glar sonidan nechataga farq qiladi?

**A) 5** B) 4 C) 3 D) 6

1. To’yingan bir atomli spirtning 16 g miqdori molekulalararo degidratlanganda 4,5 g suv hosil bo’ldi. Ushbu spirt tarkibidagi *C – H* bog’lar soni *C – C* bo’glar sonidan nechataga farq qiladi?

A) 5 B) 4 **C) 3** D) 6

1. To’yingan bir atomli spirtning 2,3 g miqdori molekulalararo degidratlanganda 0,45 g suv hosil bo’ldi. Ushbu spirt tarkibidagi *C – H* bog’lar soni *C – C* bo’glar sonidan nechataga farq qiladi?

A) 5 **B) 4** C) 3 D) 6

1. To’yingan bir atomli spirtning 14,8 g miqdori molekulalararo degidratlanganda 1,8 g suv hosil bo’ldi. Ushbu spirt tarkibidagi *C – H* bog’lar soni *C – C* bo’glar sonidan nechataga farq qiladi?

A) 5 B) 4 C) 3 **D) 6**

---

1. Bir atomli to’yingan spirtning qanday massasi natriy metalli 2,24 l (n.sh) gaz ajraldi. Bunda hosil bo’lgan organik moddaga mo’l miqdorda alkil bromid qo’shilganda 20,4 g simmetrik tuzilishli organik modda hosil bo’ladi.

A) 6,0 B) 9,2 **C) 12,0** D) 6,4

1. Bir atomli to’yingan spirtning qanday massasi natriy metalli 1,12 l (n.sh) gaz ajraldi. Bunda hosil bo’lgan organik moddaga mo’l miqdorda alkil bromid qo’shilganda 7,4 g simmetrik tuzilishli organik modda hosil bo’ladi.

**A) 4,6** B) 9,2 C) 6,0 D) 3,2

1. Bir atomli to’yingan spirtning qanday massasi natriy metalli 1,12 l (n.sh) gaz ajraldi. Bunda hosil bo’lgan organik moddaga mo’l miqdorda alkil bromid qo’shilganda 4,6 g simmetrik tuzilishli organik modda hosil bo’ladi.

A) 4,6 B) 9,2 C) 6,0 **D) 3,2**

1. Bir atomli to’yingan spirtning qanday massasi natriy metalli 2,24 l (n.sh) gaz ajraldi. Bunda hosil bo’lgan organik moddaga mo’l miqdorda alkil bromid qo’shilganda 9,2 g simmetrik tuzilishli organik modda hosil bo’ladi.

A) 6,0 B) 9,2 C) 12,0 **D) 6,4**

---

1. Umumiy massasi 14,7 g bo’lgan fenol va aromatik uglevodoroddan iborat aralashma bromli suv bilan qayta ishlanganda 33,1 g cho’kma hosil bo’ldi. Boshlang’ich aralashmadagi moddalar 2:1 mol nisbatda bo’lsa, aramatik birikmaning umumiy formulasini toping.

A) *C6H6* **B) *C8H10*** C) *C9H12* D) *C7H8*

1. Umumiy massasi 50,6 g bo’lgan fenol va aromatik uglevodoroddan iborat aralashma bromli suv bilan qayta ishlanganda 66,2 g cho’kma hosil bo’ldi. Boshlang’ich aralashmadagi moddalar 2:3 mol nisbatda bo’lsa, aramatik birikmaning umumiy formulasini toping.

A) *C6H6* **B) *C8H10*** C) *C9H12* D) *C7H8*

1. Umumiy massasi 15,4 g bo’lgan fenol va aromatik uglevodoroddan iborat aralashma bromli suv bilan qayta ishlanganda 33,1 g cho’kma hosil bo’ldi. Boshlang’ich aralashmadagi moddalar 2:1 mol nisbatda bo’lsa, aramatik birikmaning umumiy formulasini toping.

A) *C6H6* B) *C8H10* **C) *C9H12*** D) *C7H8*

1. Umumiy massasi 33,4 g bo’lgan fenol va aromatik uglevodoroddan iborat aralashma bromli suv bilan qayta ishlanganda 33,1 g cho’kma hosil bo’ldi. Boshlang’ich aralashmadagi moddalar 1:2 mol nisbatda bo’lsa, aramatik birikmaning umumiy formulasini toping.

A) *C6H6* B) *C8H10* **C) *C9H12***  D) *C7H8*

---

1. 36,8 g spirt teng miqdorda ikki idishga ajratildi. Birinchi idishdagi spirt oksidlanib *B* kislotani hosil qildi. Ikkinchi idishdagi *A* spirt bilan *B* kislota reaksiyaga kirishib 35,2 g murakkab efirni hosil qilsa, spirtni aniqlang.

A) *C3H7OH* B) *C4H9OH* C) *C5H11OH* **D) *C2H5OH***

1. 30 g spirt teng miqdorda ikki idishga ajratildi. Birinchi idishdagi spirt oksidlanib *B* kislotani hosil qildi. Ikkinchi idishdagi *A* spirt bilan *B* kislota reaksiyaga kirishib 29 g murakkab efirni hosil qilsa, spirtni aniqlang.

**A) *C3H7OH***B) *C4H9OH* C) *C%H11OH* D) *C2H5OH*

1. 37 g spirt teng miqdorda ikki idishga ajratildi. Birinchi idishdagi spirt oksidlanib *B* kislotani hosil qildi. Ikkinchi idishdagi *A* spirt bilan *B* kislota reaksiyaga kirishib 36 g murakkab efirni hosil qilsa, spirtni aniqlang.

A) *C3H7OH* **B) *C4H9OH*** C) *C5H11OH* D) *C2H5OH*

1. 44 g spirt teng miqdorda ikki idishga ajratildi. Birinchi idishdagi spirt oksidlanib *B* kislotani hosil qildi. Ikkinchi idishdagi *A* spirt bilan *B* kislota reaksiyaga kirishib 43 g murakkab efirni hosil qilsa, spirtni aniqlang.

A) *C3H7OH* B) *C4H9OH* **C) *C5H11OH*** D) *C2H5OH*

---

1. Fenol yetarli miqdorda nitrat kislota (*H2SO4*ishtirokida) ta’sir ettirilganda 1:2:3 mol nisbatda 2-nitrofenol, 4-nitrofenol va 2,4,6-trinitrofenolfardan iborat 0,6 mol mahsulot olindi. Reaksiyada qatnashgan nitrat kislota massasini (g) aniqlang.

**A) 75,6** B) 63 C) 94,5 D) 113,4

1. Fenol yetarli miqdorda nitrat kislota (*H2SO4*ishtirokida) ta’sir ettirilganda 2:1:3 mol nisbatda 2-nitrofenol, 2,4-dinitrofenol va 2,4,6-trinitrofenolfardan iborat 0,6 mol mahsulot olindi. Reaksiyada qatnashgan nitrat kislota massasini (g) aniqlang.

A) 75,6 **B) 81,9** C) 94,5 D) 113,4

1. Fenol yetarli miqdorda nitrat kislota (*H2SO4*ishtirokida) ta’sir ettirilganda 2:1:1 mol nisbatda 2-nitrofenol, 2,4-dinitrofenol va 2,6-dinitrofenolfardan iborat 0,8 mol mahsulot olindi. Reaksiyada qatnashgan nitrat kislota massasini (g) aniqlang.

**A) 75,6** B) 63 C) 94,5 D) 113,4

1. Fenol yetarli miqdorda nitrat kislota (*H2SO4*ishtirokida) ta’sir ettirilganda 2:1:2 mol nisbatda 2-nitrofenol, 2,4-dinitrofenol va 2,6-dinitrofenolfardan iborat 0,5 mol mahsulot olindi. Reaksiyada qatnashgan nitrat kislota massasini (g) aniqlang.

A) 75,6 B) 63 C) 94,5 **D) 50,4**

---

1. Teng hajmli idishlarning biriga 3∙*NA* donasuv molekulasi, ikkinchisiga 0,9∙*NA* dona, zichligi 1,05 g/ml bo’lgan modda to’ldirilgan. Noma’lum moddani aniqlang.

A) *sulfat kislota* **B) *nitrat kislota*** C) *sirka kislota* D) *chumoli kislota*

1. Teng hajmli idishlarning biriga 5∙*NA* donasuv molekulasi, ikkinchisiga 1,8∙*NA* dona, zichligi 1,2 g/ml bo’lgan modda to’ldirilgan. Noma’lum moddani aniqlang.

A) *sulfat kislota* B) *nitrat kislota* **C) *sirka kislota***D) *chumoli kislota*

1. Teng hajmli idishlarning biriga 2∙*NA* donasuv molekulasi, ikkinchisiga 0,9∙*NA* dona, zichligi 2,45 g/ml bo’lgan modda to’ldirilgan. Noma’lum moddani aniqlang.

**A) *sulfat kislota*** B) *nitrat kislota* C) *sirka kislota* D) *chumoli kislota*

1. Teng hajmli idishlarning biriga 2∙*NA* donasuv molekulasi, ikkinchisiga 0,9∙*NA* dona, zichligi 1,15 g/ml bo’lgan modda to’ldirilgan. Noma’lum moddani aniqlang.

A) *sulfat kislota* B) *nitrat kislota* C) *sirka kislota* **D) *chumoli kislota***

1. Teng hajmli idishlarning biriga 7∙*NA* donasuv molekulasi, ikkinchisiga 1,8∙*NA* dona, zichligi 1,4 g/ml bo’lgan modda to’ldirilgan. Noma’lum moddani aniqlang.

**A) *sulfat kislota*** B) *nitrat kislota* C) *sirka kislota* D) *chumoli kislota*

1. Teng hajmli idishlarning biriga 1,4∙*NA* donasuv molekulasi, ikkinchisiga 0,45∙*NA* dona, zichligi 1,75 g/ml bo’lgan modda to’ldirilgan. Noma’lum moddani aniqlang.

**A) *sulfat kislota*** B) *nitrat kislota* C) *sirka kislota* D) *chumoli kislota*

---

1. Teng hajmli idishlarning biriga 7∙*NA* donasuv molekulasi, ikkinchisiga esa (*p=* 2,1 g/ml) sulfat kislota to’ldirilgan. Ikkinchi idishdagi molekulalar sonini toping.

A) 1,2∙*NA***B) 2,7∙*NA*** C) 3,2∙*NA* D) 2,4∙*NA*

1. Teng hajmli idishlarning biriga 3,5∙*NA* donasuv molekulasi, ikkinchisiga esa (*p=* 2,8 g/ml) sulfat kislota to’ldirilgan. Ikkinchi idishdagi molekulalar sonini toping.

A) 1,2∙*NA*B) 2,7∙*NA* **C) 1,8∙*NA*** D) 2,4∙*NA*

1. Teng hajmli idishlarning biriga 3,5∙*NA* donasuv molekulasi, ikkinchisiga esa (*p=* 1,8 g/ml) nitrat kislota to’ldirilgan. Ikkinchi idishdagi molekulalar sonini toping.

A) 1,2∙*NA*B) 2,7∙*NA* **C) 1,8∙*NA*** D) 2,4∙*NA*

1. Teng hajmli idishlarning biriga 7∙*NA* donasuv molekulasi, ikkinchisiga esa (*p=* 1,35 g/ml) nitrat kislota to’ldirilgan. Ikkinchi idishdagi molekulalar sonini toping.

A) 1,2∙*NA***B) 2,7∙*NA*** C) 3,2∙*NA* D) 2,4∙*NA*

1. Teng hajmli idishlarning biriga 6∙*NA* donasuv molekulasi, ikkinchisiga esa (*p=* 1,5 g/ml) sirka kislota to’ldirilgan. Ikkinchi idishdagi molekulalar sonini toping.

A) 1,2∙*NA***B) 2,7∙*NA*** C) 3,2∙*NA* D) 2,4∙*NA*

---

1. Ruda tarkibida 22% *FeS*, 30% *FeS2* va boshqa tarkibida temir tutmagan mahsulotlar bor. Ushbu ruda tarkibidagi temirning massa ulushini (%) aniqlang.

**A) 28** B) 56 C) 33,6 D) 14

1. Ruda tarkibida 22% *FeS*, 30% *FeS2* va boshqa tarkibida oltingugurt tutmagan mahsulotlar bor. Ushbu ruda tarkibidagi oltingugurtning massa ulushini (%) aniqlang.

**A) 24** B) 16 C) 32 D) 40

1. Ruda tarkibida 40% *Cu2S*, 36% *Cu2O* va boshqa tarkibida mis tutmagan mahsulotlar bor. Ushbu ruda tarkibidagi misning massa ulushini (%) aniqlang.

A) 32 B) 48 **C) 64** D) 40

1. Ruda tarkibida 40% *Cu2S*, 24% *CuS* va boshqa tarkibida mis tutmagan mahsulotlar bor. Ushbu ruda tarkibidagi misning massa ulushini (%) aniqlang.

A) 32 **B) 48** C) 64 D) 40

1. Ruda tarkibida 40% *Cu2S*, 24% *CuS* va boshqa tarkibida oltingugurt tutmagan mahsulotlar bor. Ushbu ruda tarkibidagi oltingugurtning massa ulushini (%) aniqlang.

**A) 32** B) 48 C) 64 D) 40

---

1. 1:3 mol nisbatdagi neon va kislorod aralashmasidagi kislorod neytronlari neon neytronlaridan 11,4*∙NA* taga ko’p. Neonning massasini (g) toping.

A) 12 B) 3 C) 6 **D) 4,8**

1. 1:3 mol nisbatdagi neon va kislorod aralashmasidagi kislorod neytronlari neon neytronlaridan 11,4*∙NA* taga ko’p. Neonning massasini (g) toping.

A) 16 B) 9,6 **C) 28,8** D) 32

1. 2:3 mol nisbatdagi metan va karbonat angidrid aralashmasidagi karbonat angidrid neytronlari metan neytronlaridan 2,7*∙NA* taga ko’p. Metanning massasini (g) toping.

A) 1,6 B) 0,8 C) 3,2 D) 2,0

1. 2:3 mol nisbatdagi metan va karbonat angidrid aralashmasidagi karbonat angidrid neytronlari metan neytronlaridan 2,7*∙NA* taga ko’p. Karbonat angidridning massasini (g) toping.

A) 2,2 B) 6,6 C) 1,1 D) 3,3

---

1. 11,6 g *Na2CO3∙xH2O* kristallogidrat *HCl* bilan ishlanganda, 7,2 g suv hosil bo’ldi. *X* qiymatini toping.

A) 6 **B) 7** C) 9 D) 10

1. 12,5 g *Na2CO3∙xH2O* kristallogidrat *HCl* bilan ishlanganda, 8,1 g suv hosil bo’ldi. *X* qiymatini toping.

**A) 8** B) 7 C) 9 D) 10

1. 10,7 g *Na2CO3∙xH2O* kristallogidrat *HCl* bilan ishlanganda, 6,3 g suv hosil bo’ldi. *X* qiymatini toping.

**A) 6** B) 7 C) 9 D) 10

1. 13,4 g *Na2CO3∙xH2O* kristallogidrat *HCl* bilan ishlanganda, 9 g suv hosil bo’ldi. *X* qiymatini toping.

A) 6 B) 7 **C) 9** D) 10

---

1. Hajmiy nisbatlari 2:3 bo’lgan *NO* va *NO2* aralashmasining o’rtacha molyar massasini (g/mol) toping.

A) 35,6 **B) 39,6** C) 36,4 D) 32,4

1. Massa nisbatlari 1:2,3 bo’lgan *NO* va *NO2* aralashmasining o’rtacha molyar massasini (g/mol) toping.

A) 35,6 **B) 39,6** C) 36,4 D) 32,4

1. Massa nisbatlari 2,1:1,1 bo’lgan *CO* va *CO2* aralashmasining o’rtacha molyar massasini (g/mol) toping.

A) 33,5 B) 30,6 **C) 32** D) 34

1. Hajmiy nisbatlari 3:1 bo’lgan *CO* va *CO2* aralashmasining o’rtacha molyar massasini (g/mol) toping.

A) 33,5 B) 30,6 **C) 32** D) 34

1. Massa nisbati 3,5:11:4 bo’lgan azot, karbonat angidrid, kislorod aralashmasining o’rtacha molyar massasini (g/mol) hisoblang.

**A) 37** B) 39 C) 38,4 D) 36,2

1. Hajmiy nisbati 1:2:1 bo’lgan azot, karbonat angidrid, kislorod aralashmasining o’rtacha molyar massasini (g/mol) hisoblang.

**A) 37** B) 39 C) 38,4 D) 36,2

---

1. Kislorodning massa ulushi 40% bo’lgan kislorod-ozon aralashmasining o’rtacha molyar massasini (g/mol) toping.

A) 38 B) 35 **C) 40** D) 36

1. Ozonning massa ulushi 60% bo’lgan kislorod-ozon aralashmasining o’rtacha molyar massasini (g/mol) toping.

A) 38 B) 35 **C) 40** D) 36

1. Kislorodning massa ulushi 40% bo’lgan kislorod-ozon aralashmasidagi ozonning hajmiy ulushini (%) toping.

A) 20 B) 30 **C) 50** D) 60

1. Ozonning massa ulushi 60% bo’lgan kislorod-ozon aralashmasidagi kislorodning hajmiy ulushini (%) toping.

A) 30 B) 40 **C) 50** D) 60

---

1. *C2H6, C3H6* va *C4H6* gazlaridan iborat 11,2 litr (n.sh) aralashma 21 gramm keladi. Aralashma tarkibida necha dona uglerod atomi bor?

A) 0,75*∙NA* **B) 1,5∙*NA*** C) 0,8∙*NA* D) 1,2*∙NA*

1. *C2H4, C3H4* va *CH4* gazlaridan iborat 5,6 litr (n.sh) aralashma 10 gramm keladi. Aralashma tarkibida necha dona uglerod atomi bor?

**A) 0,75*∙NA***B) 1,5∙*NA* C) 0,8∙*NA* D) 1,2*∙NA*

1. *C3H8, C4H8* va *C5H8* gazlaridan iborat 6,72 litr (n.sh) aralashma 16,8 gramm keladi. Aralashma tarkibida necha dona uglerod atomi bor?

A) 0,75*∙NA* B) 1,5∙*NA* C) 0,8∙*NA* **D) 1,2*∙NA***

1. *C2H2, C2H4* va *C2H6* gazlaridan iborat 4,48 litr (n.sh) aralashma 5 gramm keladi. Aralashma tarkibida necha dona vodorod atomi bor?

A) 0,75*∙NA* B) 0,5∙*NA* C) 0,8∙*NA* **D) 0,2*∙NA***

1. *C3H4, C3H6* va *C3H8* gazlaridan iborat 4,48 litr (n.sh) aralashma 9 gramm keladi. Aralashma tarkibida necha dona vodorod atomi bor?

A) 1,1*∙NA* B) 1,5∙*NA* **C) 1,8∙*NA***D) 1,2*∙NA*

1. *C4H6, C4H8* va *C4H10* gazlaridan iborat 4,48 litr (n.sh) aralashma 11 gramm keladi. Aralashma tarkibida necha dona vodorod atomi bor?

A) 1,5*∙NA* **B) 1,4∙*NA*** C) 1,8∙*NA* D) 1,2*∙NA*

1. Massasi 23 g bo’lgan etanol degidratlannish tugaguncha (*H2SO4* ishtirokida) qizdirildi. Olingan aralashma kaliy permanganatning suvli (sovuq) eritmasi orqali o’tkazilganda 17,4 gramm cho’kma hosil bo’ldi. Degidratlanish mahsulotlarining mol nisbatini aniqlang.

**A) 1:3** B) 3:5 C) 2:1 D) 2:5

1. Massasi 36,8 g bo’lgan etanol degidratlannish tugaguncha (*H2SO4* ishtirokida) qizdirildi. Olingan aralashma kaliy permanganatning suvli (sovuq) eritmasi orqali o’tkazilganda 17,4 gramm cho’kma hosil bo’ldi. Degidratlanish mahsulotlarining mol nisbatini aniqlang.

A) 1:6 B) 3:5 **C) 1,2:1** D) 2:1,5

1. Massasi 13,8 g bo’lgan etanol degidratlannish tugaguncha (*H2SO4* ishtirokida) qizdirildi. Olingan aralashma kaliy permanganatning suvli (sovuq) eritmasi orqali o’tkazilganda 8,7 gramm cho’kma hosil bo’ldi. Degidratlanish mahsulotlarining mol nisbatini aniqlang.

A) 1:3 B) 3:5 **C) 2:1**  D) 2:1,5

1. Massasi 41,4 g bo’lgan etanol degidratlannish tugaguncha (*H2SO4* ishtirokida) qizdirildi. Olingan aralashma kaliy permanganatning suvli (sovuq) eritmasi orqali o’tkazilganda 17,4 gramm cho’kma hosil bo’ldi. Degidratlanish mahsulotlarining mol nisbatini aniqlang.

A) 1:6 B) 3:5 **C) 1:1** D) 2:1,5

---

1. Sirka aldegid va propion aldegiddan iborat 1,46 g aralashma mo’l miqdordagi kumush oksidining ammiakdagi eritmasi ta’sirida 6,48 g cho’kma hosil qilgan. Boshlang’ich aralashmadagi sirka aldegidning miqdorini (mol) aniqlang.

**A) 0,02** B) 0,01 C) 0,015 D) 0,025

1. Sirka aldegid va propion aldegiddan iborat 1,46 g aralashma mo’l miqdordagi kumush oksidining ammiakdagi eritmasi ta’sirida 6,48 g cho’kma hosil qilgan. Boshlang’ich aralashmadagi propion aldegidning miqdorini (mol) aniqlang.

A) 0,02 **B) 0,01** C) 0,015 D) 0,025

1. Sirka aldegid va propion aldegiddan iborat 1,02 g aralashma mo’l miqdordagi kumush oksidining ammiakdagi eritmasi ta’sirida 4,32 g cho’kma hosil qilgan. Boshlang’ich aralashmadagi sirka aldegidning miqdorini (mol) aniqlang.

A) 0,02 **B) 0,01** C) 0,015 D) 0,025

1. Sirka aldegid va propion aldegiddan iborat 1,02 g aralashma mo’l miqdordagi kumush oksidining ammiakdagi eritmasi ta’sirida 4,32 g cho’kma hosil qilgan. Boshlang’ich aralashmadagi propion aldegidning miqdorini (mol) aniqlang.

A) 0,02 **B) 0,01** C) 0,015 D) 0,025

---

1. Massasi 26,6 g bo’lgan sirka kislota, atsetaldegid va etanol aralashmasini neytrallash uchun 44,8 g 25% li *KOH* eritmasi sarflandi. Huddi shunday boshlang’ich aralashmaga mo’l miqdordagi natriy metalli ta’sir ettirilganda 3,36 l (n.sh) gaz ajraldi. Boshlang’ich aralashmadagi aldegidning massasini (g) aniqlang.

A) 10 B) 15 C) 12 D) 8

1. Massasi 42,2 g bo’lgan sirka kislota, atsetaldegid va etanol aralashmasini neytrallash uchun 84 g 20% li *KOH* eritmasi sarflandi. Huddi shunday boshlang’ich aralashmaga mo’l miqdordagi natriy metalli ta’sir ettirilganda 5,6 l (n.sh) gaz ajraldi. Boshlang’ich aralashmadagi aldegidning massasini (g) aniqlang.

A) 10 **B) 15** C) 12 D) 8

1. Massasi 40,6 g bo’lgan sirka kislota, atsetaldegid va etanol aralashmasini neytrallash uchun 112 g 20% li *KOH* eritmasi sarflandi. Huddi shunday boshlang’ich aralashmaga mo’l miqdordagi natriy metalli ta’sir ettirilganda 5,6 l (n.sh) gaz ajraldi. Boshlang’ich aralashmadagi aldegidning massasini (g) aniqlang.

A) 10 B) 15 **C) 12** D) 8

---

1. Metan va etilamin aralashmasi xlorid kislota eritmasi orqali o’tkazilganda aralashma hajmi 40% ga kamaydi. Boshlang’ich aralashmaning o’rtacha molyar massasini (g/mol) aniqlang.

A) 24,7 **C) 27,6** C) 21,8 D) 33,4

1. Metan va etilamin aralashmasi xlorid kislota eritmasi orqali o’tkazilganda aralashma hajmi 30% ga kamaydi. Boshlang’ich aralashmaning o’rtacha molyar massasini (g/mol) aniqlang.

**A) 24,7** C) 27,6 C) 21,8 D) 33,4

1. Metan va etilamin aralashmasi xlorid kislota eritmasi orqali o’tkazilganda aralashma hajmi 20% ga kamaydi. Boshlang’ich aralashmaning o’rtacha molyar massasini (g/mol) aniqlang.

A) 24,7 C) 27,6  **C) 21,8** D) 33,4

1. Metan va etilamin aralashmasi xlorid kislota eritmasi orqali o’tkazilganda aralashma hajmi 60% ga kamaydi. Boshlang’ich aralashmaning o’rtacha molyar massasini (g/mol) aniqlang.

A) 24,7 C) 27,6 C) 21,8 **D) 33,4**

---

1. Massasi 100 g bo’lgan anilin, benzol va fenoldan iborat aralashma orqali quruq vodorod xlorid oqimi o’tkazildi. Bunda 51,8 g cho’kma hosil bo’ldi. Filtiratga bromli suv bilan ishlov berilganda 66,2 g cho’kma hosil bo’ldi. Boshlang’ich aralashmadagi benzlning massa ulushini aniqlang.

**A) 44** B) 25,4 C) 53,2 D) 34,6

1. Massasi 100 g bo’lgan anilin, benzol va fenoldan iborat aralashma orqali quruq vodorod xlorid oqimi o’tkazildi. Bunda 25,9 g cho’kma hosil bo’ldi. Filtiratga bromli suv bilan ishlov berilganda 99,3 g cho’kma hosil bo’ldi. Boshlang’ich aralashmadagi benzlning massa ulushini aniqlang.

A) 44 B) 25,4 **C) 53,2** D) 34,6

1. Massasi 100 g bo’lgan anilin, benzol va fenoldan iborat aralashma orqali quruq vodorod xlorid oqimi o’tkazildi. Bunda 77,7 g cho’kma hosil bo’ldi. Filtiratga bromli suv bilan ishlov berilganda 66,2 g cho’kma hosil bo’ldi. Boshlang’ich aralashmadagi benzlning massa ulushini aniqlang.

A) 44 **B) 25,4** C) 53,2 D) 34,6

1. Massasi 100 g bo’lgan anilin, benzol va fenoldan iborat aralashma orqali quruq vodorod xlorid oqimi o’tkazildi. Bunda 51,8 g cho’kma hosil bo’ldi. Filtiratga bromli suv bilan ishlov berilganda 66,2 g cho’kma hosil bo’ldi. Boshlang’ich aralashmadagi benzlning massa ulushini aniqlang.

A) 44 B) 25,4 C) 53,2 **D) 34,6**

---

1. 25,9 g fenilammoniy xlorid tutuvchi eritma va bromli suv orasidagi reaksiya oxrigacha olib borildi. Reaksion aralashmadagi 2,4,6-tribrom anilinni to’liq ajratib olish uchun 20% li *NaOH* eritmasidan necha gramm kerak bo’ladi?

A) 40 B) 120 **C) 160** D) 80

1. 12,95 g fenilammoniy xlorid tutuvchi eritma va bromli suv orasidagi reaksiya oxrigacha olib borildi. Reaksion aralashmadagi 2,4,6-tribrom anilinni to’liq ajratib olish uchun 10% li *NaOH* eritmasidan necha gramm kerak bo’ladi?

A) 40 B) 120 **C) 160** D) 80

1. 51,8 g fenilammoniy xlorid tutuvchi eritma va bromli suv orasidagi reaksiya oxrigacha olib borildi. Reaksion aralashmadagi 2,4,6-tribrom anilinni to’liq ajratib olish uchun 40% li *NaOH* eritmasidan necha gramm kerak bo’ladi?

A) 40 B) 120 **C) 160** D) 80

---

1. 270 g glukozaning moy kislotali bijg’ishidan hosil bo’lgan mahsulotlar bilan to’liq reaksiyaga kirishishi uchun 25% li *NaOH* eritmasidan (*p=1,2 g/ml)* necha ml kerak?

A) 800 **B) 1000** C) 1200 D) 960

1. 270 g glukozaning spirtli bijg’ishidan hosil bo’lgan mahsulotlar bilan to’liq reaksiyaga kirishishi uchun 25% li *NaOH* eritmasidan (*p=1,2 g/ml)* necha ml kerak?

**A) 800**  B) 1000 C) 1200 D) 960

1. 270 g glukozaning sut kislotali bijg’ishidan hosil bo’lgan mahsulotlar bilan to’liq reaksiyaga kirishishi uchun 25% li *NaOH* eritmasidan (*p=1,2 g/ml)* necha ml kerak?

A) 480 **B) 400** C) 800 D) 960

---

1. 20 litr ammiak parchalanishidan hosil bo’lgan gazlar aralashmasi 25 litr bo’lsa, hosil bo’lgan gazlar aralashmasining foiz tarkibini toping.

**A) 60; 10; 30**  B) 50; 12,5; 37,5 C) 80; 5; 15 D) 68; 8; 24

1. 45 litr ammiak parchalanishidan hosil bo’lgan gazlar aralashmasi 50 litr bo’lsa, hosil bo’lgan gazlar aralashmasining foiz tarkibini toping.

A) 60; 10; 30 B) 50; 12,5; 37,5 **C) 80; 5; 15** D) 68; 8; 24

1. 30 litr ammiak parchalanishidan hosil bo’lgan gazlar aralashmasi 40 litr bo’lsa, hosil bo’lgan gazlar aralashmasining foiz tarkibini toping.

A) 60; 10; 30 **B) 50; 12,5; 37,5** C) 80; 5; 15 D) 68; 8; 24

1. 42 litr ammiak parchalanishidan hosil bo’lgan gazlar aralashmasi 50 litr bo’lsa, hosil bo’lgan gazlar aralashmasining foiz tarkibini toping.

A) 60; 10; 30 B) 50; 12,5; 37,5 C) 80; 5; 15 **D) 68; 8; 24**

---

1. Is gazi va vodoroddan iborat 80 ml aralashmaga 60 ml kislorod qo’shib portlatildi. Suv bug’lari kondensatlangandan so’ng gazlar hajmi 40 ml bo’lib qoldi. Boshlang’ich aralashmadagi gazlarning hajmiy ulushlarini aniqlang.

A) 0,5; 0,5 **B) 0,25; 0,75** C) 0,4; 0,6 D) 0,2; 0,8

1. Is gazi va vodoroddan iborat 80 ml aralashmaga 60 ml kislorod qo’shib portlatildi. Suv bug’lari kondensatlangandan so’ng gazlar hajmi 40 ml bo’lib qolsa, undagi gazlarning hajmiy ulushlarini aniqlang.

**A) 0,5; 0,5**  B) 0,25; 0,75 C) 0,4; 0,6 D) 0,2; 0,8

1. Is gazi va vodoroddan iborat 90 ml aralashmaga 60 ml kislorod qo’shib portlatildi. Suv bug’lari kondensatlangandan so’ng gazlar hajmi 60 ml bo’lib qoldi. Boshlang’ich aralashmadagi gazlarning hajmiy ulushlarini aniqlang.

**A) 0,5; 0,5** B) 0,25; 0,75 C) 0,4; 0,6 D) 0,2; 0,8

1. Is gazi va vodoroddan iborat 90 ml aralashmaga 60 ml kislorod qo’shib portlatildi. Suv bug’lari kondensatlangandan so’ng gazlar hajmi 60 ml bo’lib qolsa, undagi gazlarning hajmiy ulushlarini aniqlang.

A) 0,5; 0,5 **B) 0,25; 0,75** C) 0,4; 0,6 D) 0,2; 0,8

---

1. *CH4* va *CO* dan iborat 40 ml aralashmaga 50 ml kislorod qo’shib portlatildi. Suv bug’lari kondensatlangandan so’ng gazlar hajmi 55 ml bo’lib qoldi. Boshlang’ich aralashmadagi gazlarning hajmiy ulushlarini aniqlang.

A) 0,5; 0,5 **B) 0,25; 0,75** C) 0,4; 0,6 D) 0,2; 0,8

1. *CH4* va *CO* dan iborat 60 ml aralashmaga 115 ml kislorod qo’shib portlatildi. Suv bug’lari kondensatlangandan so’ng gazlar hajmi 100 ml bo’lib qoldi. Boshlang’ich aralashmadagi gazlarning hajmiy ulushlarini aniqlang.

**A) 0,5; 0,5** B) 0,25; 0,75 C) 0,4; 0,6 D) 0,2; 0,8

1. *CH4* va *CO* dan iborat 60 ml aralashmaga 115 ml kislorod qo’shib portlatildi. Suv bug’lari kondensatlangandan so’ng gazlar hajmi 100 ml bo’lib qoldi. Hosil bo’lgan aralashmadagi gazlarning hajmiy ulushlarini aniqlang.

A) 0,5; 0,5 B) 0,25; 0,75 **C) 0,4; 0,6** D) 0,2; 0,8

---

1. *CO* va *CO2* dan iborat 100 ml aralashmaga 100 ml kislorod qo’shilganda, gazlar hajmi 180 ml bo’lib qoldi. Dastlabki aralashmadagi gazlarning hajmiy ulushlarini aniqlang.

A) 0,5; 0,5 B) 0,25; 0,75 **C) 0,4; 0,6** D) 0,2; 0,8

1. *CO* va *CO2* dan iborat 80 ml aralashmaga 60 ml kislorod qo’shilganda, gazlar hajmi 120 ml bo’lib qoldi. Dastlabki aralashmadagi gazlarning hajmiy ulushlarini aniqlang.

**A)1/2; 1/2** B) 1/3; 2/3 C) 1/4; 3/4 D) 1/5; 4/5

1. *CO* va *CO2* dan iborat 80 ml aralashmaga 60 ml kislorod qo’shilganda, gazlar hajmi 120 ml bo’lib qoldi. Hosil bo’lgan aralashmadagi gazlarning hajmiy ulushlarini aniqlang.

A)1/2; 1/2 **B) 1/3; 2/3** C) 1/4; 3/4 D) 1/5; 4/5

---

1. 50 ml *CxHy* tarkibli uglevodorod va azotdan iborat aralashma 200 ml kislorod qo’shib portlatildi. Reaksiyadan keyin aralashma hajmi 250 ml bo’lib qoldi. Suv bug’lari kondensatlangandan keyin aralashma hajmi 160 ml, bu aralashma ishqordan o’tkazilgandan keyin esa 70 ml bo’lib qoldi. Uglevodorod formulasini toping.

A) *C3H8* **B) *C2H4*** C) *C3H4* D) *CH4*

1. 50 ml *CxHy* tarkibli uglevodorod va azotdan iborat aralashma 200 ml kislorod qo’shib portlatildi. Reaksiyadan keyin aralashma hajmi 250 ml bo’lib qoldi. Suv bug’lari kondensatlangandan keyin aralashma hajmi 160 ml, bu aralash-ma ishqordan o’tkazilgandan keyin esa 70 ml bo’lib qoldi. Dastlabki aralashmadagi azotning hajmini (ml) aniqlang.

**A) 5**  B) 20 C) 30 D) 15

1. 50 ml *CxHy* tarkibli uglevodorod va azotdan iborat aralashma 200 ml kislorod qo’shib portlatildi. Reaksiyadan keyin aralashma hajmi 250 ml bo’lib qoldi. Suv bug’lari kondensatlangandan keyin aralashma hajmi 160 ml, bu aralash-ma ishqordan o’tkazilgandan keyin esa 70 ml bo’lib qoldi. Dastlabki aralashmadagi uglevodorodning hajmini (ml) aniqlang.

A) 15 B) 20 C) 30 **D) 45**

1. 20 ml *CxHy* tarkibli uglevodorod va azotdan iborat aralashma 50 ml kislorod qo’shib portlatildi. Reaksiyadan keyin aralashma hajmi 70 ml bo’lib qoldi. Suv bug’lari kondensatlangandan keyin aralashma hajmi 50 ml, bu aralashma ishqordan o’tkazilgandan keyin esa 20 ml bo’lib qoldi. Uglevodorod formulasini toping.

A) *C3H8* B) *C2H4* **C) *C3H4*** D) *CH4*

1. 20 ml *CxHy* tarkibli uglevodorod va azotdan iborat aralashma 50 ml kislorod qo’shib portlatildi. Reaksiyadan keyin aralashma hajmi 70 ml bo’lib qoldi. Suv bug’lari kondensatlangandan keyin aralashma hajmi 50 ml, bu aralashma ishqordan o’tkazilgandan keyin esa 20 ml bo’lib qoldi. Dastlabki aralashmadagi azotning hajmini (ml) aniqlang.

A) 5 **B) 10** C) 8 D) 15

1. 20 ml *CxHy* tarkibli uglevodorod va azotdan iborat aralashma 50 ml kislorod qo’shib portlatildi. Reaksiyadan keyin aralashma hajmi 70 ml bo’lib qoldi. Suv bug’lari kondensatlangandan keyin aralashma hajmi 50 ml, bu aralashma ishqordan o’tkazilgandan keyin esa 20 ml bo’lib qoldi. Dastlabki aralashmadagi uglevodorodning hajmini (ml) aniqlang.

A) 5 **B) 10** C) 8 D) 15

1. 10 ml *CxHy* tarkibli uglevodorod va azotdan iborat aralashma 10 ml kislorod qo’shib portlatildi. Reaksiyadan keyin aralashma hajmi 20 ml bo’lib qoldi. Suv bug’lari kondensatlangandan keyin aralashma hajmi 14 ml, bu aralashma ishqordan o’tkazilgandan keyin esa 8 ml bo’lib qoldi. Uglevodorod formulasini toping.

A) *C3H8* **B) *C2H4***  C) *C3H4* D) *CH4*

1. 10 ml *CxHy* tarkibli uglevodorod va azotdan iborat aralashma 10 ml kislorod qo’shib portlatildi. Reaksiyadan keyin aralashma hajmi 20 ml bo’lib qoldi. Suv bug’lari kondensatlangandan keyin aralashma hajmi 14 ml, bu aralashma ishqordan o’tkazilgandan keyin esa 8 ml bo’lib qoldi. Dastlabki aralashmadagi azotning hajmini (ml) aniqlang.

A) 4 B) 3 C) 6 **D) 7**

1. 10 ml *CxHy* tarkibli uglevodorod va azotdan iborat aralashma 10 ml kislorod qo’shib portlatildi. Reaksiyadan keyin aralashma hajmi 20 ml bo’lib qoldi. Suv bug’lari kondensatlangandan keyin aralashma hajmi 14 ml, bu aralashma ishqordan o’tkazilgandan keyin esa 8 ml bo’lib qoldi. Dastlabki aralashmadagi uglevodorodning hajmini (ml) aniqlang.

A) 4 **B) 3** C) 6 D) 7

---