1. Xlor o’z birikmalarida o’zgaruvchan 1,3,5,7 valentlikni namoyon etadi. Buni qanday tushuntirish mumkin? (96.15.12)

A)Xlorning tashqi va tashqaridan olidingi pog’onasida yettita juftlashgan (qo’sh) eleketroni bo’lganligi bilan.

B)Xlor tartib nomeri o’n yettinchi element bo’lganligi bilan

C)Xlorning tashqi enrgentik pog’onasida yettita elektroni borligi va ulardan faqat bittasi erkin xolda juftlashmaganligi, lekin tashqaridan ta’sir etilganda, juft elektronlarning o’tishi bilan.

D)Xlor atomining tashqi energetic pog’onasida yettita elektroni borligi bilan

E)Xlordavriy sistemasida yettinchi guruxda joylashganligi bilan

2. Vodorod xloridningxosil bo’lish unumi 50% bo’lsa, 36,5 g vodorod xlorid olish uchun necha litir (n.sh) xlor va vodorod kerak? (96.3.41)

A)-5,6 -5,6

B) -5,6 -11,2

C) -11,2 -11,2

D) -11,2 -22,4

E) -22,4 -22,4

3.Peryodat kislotasida yodning valentligi qanday? (96.3.14)

A)0 B)1 C)3 D)5 E)7

4.Quyidagi oksidlarning qaysi biri xlor (III) oksid bilan tasirlashishi mumkin? (98.12.19)

A) azot (IV) oksid

 B) fosfor (V) oksid

 C)oltingugurt (VI) oksid

D)kalsiy oksid

E) azot (III) oksid

5.Xlor (VII) oksid qaysi kislota angidridi? (96.8.24)

A)xlorid B)xlorat C)xlorit D) perxlorat

6. 6,72 l (n.sh) xlorda temir yondirildi. Bunda necha gramm temir reakisiyaga kirishgan?

[Ar(Fe)=56, [Ar(Cl)=35,5 l] (96.10.21)

A)5,6 B)11,2 C)16,8 D)22,4 E)28

7.Ftordan yodgacha bo’lgan elementlar atomlarida kimyoviy aktivlik va atom radiusi qay tarzda o’zgarmaydi? (98.12.20)

A) aktivlik va radius kamayadi.

B) aktivlik va radius kattalshadi

C)aktivlik kamayadi, radius ortadi

D)aktivlik ortadi, raius kichiklashadi.

E) aktivlik o’zgarmaydi radius kichiklashadi

8. 0,2 mol vodorod bilan 0,3 mol ftor orasidagi reaksiya natijasida necha litir (n.sh) vodorod ftorid xosil bo’ladi? (98.12.26)

A)8,96 B)5,6 C)11,2 D)4,48 E)16,8

9. 7,8 kaliy bilan necha litir (n.sh) xlor reakisyaga kirishganda 0,2 mol kaliy xlorid xosil bo’ladi? [Ar(K)=39, Ar(Cl)=35,5] (96.4.13)

A)5,6 B)2,24 C)6,2 D)6,8 E)8,8

10. Konsentrlangan xlorid kislota qaysi moddalar bilan reakisiyaga kirishganda gaaz xoldagi modda xosil bo’ladi? (96.13.23)

1)mis 2)malaxit 3.kaliy permanganat 4.osh tuzi

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

11. Dvriy sistemasining VII gurux elementlari eng yuqori oksidlanish darajasiga ega bo’lganda qanday oksid xossasini namoyon etadi? (96.15.33)

A)beqaror B)amfoter C)kislotali D)asosli E)beqaror va kislotali

12. Tarozining chap pallasiga xlor to’ldirilgan xajmi 1 litirli idish qo’yilgan, o’ng pallasiga esa xuddi o’shanday idishga vodorod to’ldirib qo’yilgan.

Tarozining muvozanatga keltirish uchun qaysi pallaga qancha tosh qo’yish kerak?

[Ar(Cl)=35,5] (96.10.9)

A)O’ng pallaga 3.08 g

B) Chap pallaga 3,08 g

C)Xech qaysi pallaga tosh qo’yish kerak emas, chunki o’zi muvozanatda bo’ladi

D)o’ng pallaga 1,54 g

E) Chap pallaga 1,54 g

13. Quyidagi electron formullalardan. Qaysi biri xlor ionining electron [Z(Cl)=17] (96.5.8)

A)……

B)…….

C)…….

D)…..

E)…….

14. Vodorod xlorid sintez qilish uchun mo’ljalangan gazlar aralshmasining 200 ml xajmi kaliy yodid eritmasi orqali o’tkazilgan. Reaksiya natijasida 1,016 g yod ajralib chiqdi.

Boshlang’ich gazlar aralshmasidagi vodorodning xajmiy ulushini (%) aniqlang. (10.01.51)

A)44,8 B)45,2 C)55,2 D)54,8 E)65,4

15. Ayrim-ayrim idishlarda kaliy yodid va natriy xlorid eritmalari berilganligini qaysi reagent yordamida aniqlash mumkin? (6.00.44)

1)kumush nitrat; 2)vodorod sulfid; 3)xlor

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

16. Ionlarning qaytaruvchilik xossasi ortib borishining aks ettirgan qatorni ko’rsating. (5.00.25)

A)

B)

C)

D)

E)

17.Gidroksokalsiy perxlorat molekulasida qaysi elementlar atomlari orasida bog’lanish mavjud? (5.00.55)

1)Ca-O; 2)H-O; 3)Cl-O; 4)Ca-H; 5)H-Cl; 6)O-O; 7)Ca-Cl.

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

18.Natriy perxloratning beshta molekulasi massasini xisoblang. (5.00.24)

A) 612,5 B)122,5 C)30\* D)1,02\* E)10,2\*

19. Erkin xoldagi ftor qaysi (I-IVjavoblar) usulda olinadi va qaysi sabablarga ko’ra

(1-3 javoblar) ftorni ftoridlardan o’zoq davr olib bo’lmagan? (4.00.3)

1)kislotali sharoitda KMn bilan reaksiyasi aosida; II) bilan reakisyasi aosida;

III) bilan katalizator ishtirokidagi reakisiyada; IV) ftor birikmalari suyuqlanmasini

Elektroliz qilib olinadi; 1)metal ftoridlari tabiatida oz uchraydi; 2)ftorid ionining oksidlovchi tortib olmaydi; 3)ftor nafas yo’llarini va teriga tushgan o’rinlarni og’ir jaroxatlaydi.

20.Gaz xolatidagi xlor KI ning 3 % li 500 g eritmasi orqali o’tkazilganda 2,27 g elementlar yod olindi. Necha litir xlor eritma orqali o’tkazilgan? Eritmada qancha (g) KI qolgan ? (02.1.14)

21.Vodorodli birikmasining formulasi HE bo’lgan elementlarning yuqori oksidi tarkibida 41,17 % kislorod bor. Bu qaysi element? (6.01.18)

22. Massasi 28,4 g bo’lgan xlorning so’ndirilgan oxak bilan reakisyasi natijasida xosil bo’lgan xlorli oxak massasini (g) xisoblang. (3.01.103)

23. Xlor atomi nechta elektron juftga ega? (02.8.43)

24.Galogenlar uchun (ftordan tashqari) qaysi oksidlanish darajalari mavjud?

25. Golagenlar uchun (ftordan tashqari) qaysi oksidlanish darajalari mavjud? (97.5.22)