Химия

8-класс 1-вариант

1.Вычислить плотность метана относительно водорода

A) 2 B) 4 C) 8 D) 10

2.Какой объём занимает 8,67 грам. H2S в (н.у)

A) 8,198 л B) 5,27 л C) 5,712 л D) 5,66 л

3.При взаимодействии 3,25 г цинка в мольном соотношение с соляной кислотой. Сколько объём водороде образуется в (н.у)

A) 1,12 л B) 2,24л C) 5,6 л D) 4,48 л

4.Сколько объема воздуха требуется для каталитического окисления 30 м3 аммиака (ω(O2) = 0,21)

A) 184,8 B) 178,57 C) 107,14 D) 169,46

5,Найдите амфотерных оксидов.

A) Al2 O3 , Cr2O3, BeO B) CaO, Al2O3, ZnO

C) ZnO, MgO, CaO D) CO2, SnO2, PbO2

6.Какие из них называются щелочами

A) KOH, Ca(OH)2, Al(OH)3 B) MgCO3, Ca(HCO3)2

C)NaOH, KOH, CsOH D) RbOH, Fe (OH)2, H2O

7. Какие из этих элементов относятся к семей ству- s

1) H 2) He 3) Ne 4) F

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

8. Найдите элементы который предсказал Д.И.Менделеев

A) Mg, Si, Cs B) Ga, He, Si C) Ga, Ge, Sc D) B, Al, Si

9.Сколько нейтронов имеет атом Al?

A) 13 B)27 C) 12 D) 14

10. 1s22s22p63s23p64s23d3 найдите группу элемента данной конфигурации

A) V B) III C) II D) VI

11.Какие из них простые вещества

A) P4, S8, O2, O3 B) Al2O3, CO2, CaO, ZnO

C) CaCO3, MgSO4, HCl, H2O3 D) HCl, HF, HBr, H3

12.Укажите вит связи бромида калия

A) неполярная ковалентная связь

B) ионная связь

C) полярная ковалентная связь

D) металлическая связь

13. Укажите кристаллическую решётку сухого льда

A) ионная кристаллическая решётка

B) металлическая решётка

C) атомная кристаллическая решётка

D) молекулярная кристаллическая решётка

14. Укажите слабые электролите

A)NH4OH, H2O, H2CO3, HCN B)CH3COOH, Cu3COONa, Mg(OH)2, NH4OH

C) NaOH, NaCl, Na2SO3, H2SO4 D) H2S, H2SO3, H2SO4, H2S2O3

15.Найдите формулу карналлита

A)KCl∙NaCl B)KCl∙MgSO4∙3H2O

C) KCl D) KCl∙MgCl2∙6H2O

16.Какие из этих реакций идут до конца.

A) NaCl+ K2SO4→ B)BaCl2+ K2SO4→

C) HCl+HNO3 → D) CaCO3+ HNO3 →

17.Какие соли подвергаются гидролизу только по аниону

1) KCN 2) NaF 3) KClO4 4) CuSO4 5) ZnCl2 6) FeCl2 7) KNO2

A) 1, 2, 3 B)2,3,4

C) 1,2,7 D) 3,5,7

18.При взаимодействии 490 г H2SO4 с достаточным количеством Ba(OH)2 образуется 105 г BaSO4 . Найдите (%) выход реакции

A) 90,13 % B)89,12 %

C) 46,67 % D) 9,87 %

19. Найдите температуру растворимости О2

20.Мазут это какое топливо?

21. Какого цвета гидроксида никеля (II)

22. Сколько химических связей имеет нитрат калия

23. Сколько изотопов из изотопов водорода являются естественными?

24. Какой ученый в 1896 изучил излучение из солей урана лучей на подобии рентгеновских лучей

25. 10B изотоп бора окружает нейтрон и превращается в другой устойчивый изотоп бора. Найдите относительную атомную массу изотопа

2-вариант

1.Найдите температуру растворимости озона.

A) 273 K B) 111,9 K C) 161,1 K D) 00 C

2. Определить относительную плотность газовой смеси, содержащей 40% СО и СО 2

A) 18,8 B) 20

C) 21 D) 24,2

3. К какому виду топлива относится торф?

A) жидкий B) твердый C) газообразный D) нет правильного ответа

4.Найдите массу SO2 в 5,6 л при н.у

A) 20 г B) 16г C) 4 г D) 8 г

5. Какие из них относятся к кислотным оксидам.

A) CO2, Cl2O5, Mn2O7 , V2O5 B) NO2, MnO2 , Fe2O3, PbO2

C)CaO, SiO2, Cl2O5, MgO D) NO, CO, N2O, N2O3

6. Сколько изотопов имеет водород?

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

7.Найдите массовою долю хлора в хлорной воде (при 200C 2,5 л хлора растворяется в 1 л воде в результате образуется хлорная вода)

A) 0,55 % B) 1 % C) 0,783 % D) 0,9 %

8. Найдите формулу каинита.

A) NaCl B) KCl∙MgSO4∙3H2O C) KCl∙ NaCl D) MgCl2∙6H2O

9.Какого цвета осадок образуются при взаимодействии NaCl и AgNO3.

A) зеленый B) синий C) белый D) жёлтый

10. Какой галоген используется при получении тефлона .

A) Cl2 B)J2 C) Br2 D) F2

11. Найдите амфотерных гидроксидов.

A) Al(OH)3, Cr(OH)3, Be(OH)2 B)Fe(OH)3, Zn(OH)2, Mn(OH)2

C) Al(OH)3,Ca(OH)2,KOH D) NaOH, Mg(OH)2, Pb(OH)2

12.При разложении 400 г карбоната магния образовалось 180 г оксида магния. Сколько % MgO образуется теоритический?

A) 85 % B) 95 % C) 94,5 % D) 100 %

13. Сколько аллотропических видов имеет сера?

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

14. Какой цвет имеет серная кислота?

A) бесцветный B) жёлтый C) красный D) бурый

15.Какой металл вступает в реакцию с азотам в обычных условиях.

A) Mg B) Ca C) Al D) Li

16. Какой газ растворяется в 1 л воды при 00C 0,7 г ?

A) N2O B) NO C) NH3 D) Cl2

17.Найдите электролиты .

A) поваренная соль, сахар, кислород

B) глюкоза, сахар, серная кислота

C)соляная кислота, поваренная соль, сода

D) азот, поваренная соль, сода

18.Какие соли подвергаются гидролизу:

A) CaCl2, Ba(NO3)2, K3PO4, CuS C) BaO NaCL

B) KCL,Cu S D) NaCL, KCL

19.Найдите относительную атомную массу марганца если число нейтронов равна 32.

20. Найдите элемент имеющий .следующую конфигурацию 1s2 2s2 2p6 3s23p6 3d10 4s2 4p6. 21. Найдите число (δ) связей у карбоната кальция.

22. Сколько элементов р-семейств имеется в периодической системе Д.И.Менделеева?

23. Какие виды связей имеется в HCl.

24. Какой цвет имеет гидроксид кальция ?

25.Какой академический ученный назвал фосфора элементом жизни мышления

Ответы 1-Вариант Химия-8-класс

|  |  |
| --- | --- |
| 1 | С |
| 2 | С |
| 3 | А |
| 4 | B |
| 5 | A |
| 6 | C |
| 7 | B |
| 8 | C |
| 9 | D |
| 10 | A |
| 11 | A |
| 12 | C |
| 13 | D |
| 14 | B |
| 15 | D |
| 16 | B |
| 17 | A |
| 18 | A |

19.)-1830

20) Жидкий

21) Зелёный

22) 6

23) 2

24) Беккерель

25) 11

Ответы 2-Вариант Химия-8-класс

|  |  |
| --- | --- |
| 1 | B |
| 2 | A |
| 3 | B |
| 4 | B |
| 5 | A |
| 6 | D |
| 7 | C |
| 8 | B |
| 9 | C |
| 10 | D |
| 11 | A |
| 12 | C |
| 13 | B |
| 14 | A |
| 15 | D |
| 16 | C |
| 17 | C |
| 18 | A |

19.) 56

20) Kr

21) 6

22) 30

23) полярная ковалентная связь

24) Белый

25) Ферсман