**Пробное тестирование**

**по химии за 9-ый класс**

 1.Число протонов в ядре атома цинка равно:

A) 36

 B) 12

C) 30

D) 40

E) 65

2. Самый маленький радиус имеет атом:

A) теллура

 B) селена

C) серы

D) полония

E) Франций

3. К галогенам относится:

A) O

B) S

C) N

D) F

E) Ar

4. Электронное строение атома 1s22s22p63s23p63d6 4s2 имеет химический элемент:

A) марганец

B) железо

C) кобальт

D) азот

E) сера

5. В ряду химических элементов Li – Na – K – Rb металлические свойства:

A) не изменяются

B) усиливаются

C) ослабевают

D) изменяются периодически

E) сохраняются

 6.Как в лаборатории получают хлор?

А) HCl + Na →

B) MnO2 + HCl →

C) H2O + HCl →

D) NaCl + HCl →

E) H2 + ZnCl2

7. Самый распространенный неметалл в земной коре:

А) Fe

B) Si

C) Al

D) С

E) Mg

8. Среди уравнений реакций получения солей, реакции обмена:

A) H2 + Cl2 = 2HCl;

B) CaO + CO2 = CaCO3;

C) CaO + H2SO4 = CaSO4 + H2O;

D) Na2O + SO3 = Na2SO4;

E) MgO + SO2= MgSO3

9. Какая кислота образуется при взаимодействии оксида фосфора (V) с водой

A) H3PO2;

B) HPO2;

C) H3PO4;

D) H2PO3;

E) H3PO3.

10. В 180г раствора с массовой долей соли 0,2 содержится…г. соли

A) 0,8г;

B) 20г;

C) 36г;

D) 3,6г;

E) 9г.

 11. Металл проявляет восстановительные свойства в реакции:

A). Na2SO4 + BaCl2 → BaSO4 + 2NaCl

B). Cu + 2H2SO4 → CuSO4 + 2H2O + SO2 ↑

C). K2CO3 + HNO3 → 2KNO3 + H2O + CO2 ↑

D). MgO + CO2 → MgCO3

E). NaOH + HCl → NaCl + H2O

12. Степени окисления фосфора в веществах H3PO4, P2O3

 соответственно равны

A). -3, +5

B). -3, +3

C). +5, +3

D). +3, -3

E). -1. +2

13. К 350 г 8%-ного раствора нитрата алюминия прибавили 50 г воды.

 Массовая доля нитрата алюминия в полученном растворе составляет

А)8 %

В)5%

C)6%

D)9%

E)7%

14. В воде объемом 240мл растворили 60 г сульфата натрия. Массовая доля

 сульфата натрия в данном растворе составляет:

А)12 %

В)14%

C)16%

D)18%

E)20%

 15. Водород не реагирует ни с одним веществом пары:

А) N2, Cl2.

B) NaOH, H2O.

C) Fe2O3, H2O.

D) O2, S.

E) Br2, O2

 16. Какой объем занимает 4,5 моль кислорода?

А) 16 л.

В) 32 л.

С) 22,4 л.

D) 100,8 л.

Е) 44,8 л.

17.Вода ни при каких условиях не реагирует с :

A) SO3;

B)FeO;

C)Ca;

D)CaO;

E)Na.

18.Углекислый газ можно распознать:

A) известковой водой

B) гидроксидом натрия

C) соляной кислотой

D) водой

E) бромной водой

19. При диссоциации вещества в водном растворе образовались ионы K+, H+, CO32- . Это вещество является:A) средней солью

B) кислотой

C) щелочью

D) кислой солью

E) двойной солью

20. Масса сульфида цинка, образовавшегося при нагревании 10г цинка и 10г

 серы, равна:

А) 10г

В) 14,9г.

С) 20г.

D) 24,9г.

Е) 30г.

21.Масса соли, образовавшегося при пропускании 5,6 л (н.у) хлороводорода

 через раствор, содержащий 11,2г гидооксидакалия, равна:

А) 5,6г

В) 11,2г.

С) 14,9г.

D) 18,6г.

Е) 20г.

22.Кто из ученых и в каком году впервые получил алюминий в чистом виде?

A) Берцелиус 1861г.

B) Веллер 1827г

C) Деви 1809г.

D) Либих 1843

E) Аррениус 1887

23. Основная состовная часть природного газа

А) метан

В) бутан

С) пропан

D) пентан

Е) этан

24.Реакция"серебряного зеркала" не характерна для:

А) Фруктозы

В) Формальдегида.

С) Уксусного альдегида.

D) Пропаналя

Е) Глюкозы

25.Этанол образуется при гидратации

А) Пропана

В) Пропена

С) Метана

D) Этана

Е) Этена

|  |  |
| --- | --- |
| 6вар | ответ |
| № |
| 1 | C |
| 2 | E |
| 3 | D |
| 4 | B |
| 5 | B |
| 6 | B |
| 7 | B |
| 8 | C |
| 9 | C |
| 10 | C |
| 11 | B |
| 12 | C |
| 13 | E |
| 14 | E |
| 15 | B |
| 16 | D |
| 17 | B |
| 18 | A |
| 19 | D |
| 20 | B |
| 21 | C |
| 22 | B |
| 23 | A |
| 24 | A |
| 25 | E |