9 класс

19.05.20

Тема: Тренинг – тестирование

Цель урока: обобщить знания , полученные при изучении неорганической химии .

Ход урока

**На двойном листке в клеточку выполните тест по вариантам. В-1(все, кто сидит за Асей и Димой Обрезановым). В-2 – все остальные. Работы сдать с 945-1045**

**Вариант 1**

1. Атом состоит из:  
A) протонов и нейтронов  
B) ядра и вращающихся вокруг него электронов  
C) протонов и электронов  
D) ядра и вращающихся вокруг него нейтронов  
E) нейтронов и электронов

 2. К реакциям соединения относится:  
A) CuCO3   ---> CuO + CO2  
B) Cu(OH)2 + 2HCl  --->  CuCl2 + 2H2O  
C) 2Cu + O2  --->  2CuO  
D) CuO + H2SO4  --->  CuSO4 + H2O  
E) CuSO4 + 2NaOH  ---> Cu(OH)2 + Na2SO4  
3. Число электронов в атоме  хрома  
A) 52  
B) 24  
C) 25  
D) 31  
 E) 34

4. Электронная конфигурация внешнего уровня А1  
A) …3s23р1

В) …3s2 3p6  
C) …3s2  
E) …4s2 4p1

5. Относительная молекулярная масса 95 будет у вещества  
A) Al2O3   B)  H2O2 C) MgС12  
D) H2O   E) BaO

6. В схеме превращений  
CuO  --1--> CuCl2 --2--> Cu(OH)2 --3-->  CuSO4 --4-->  Cu3(PO4)2  
с образованием осадка идет реакция

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

7.Формула, соответствующая высшему оксиду элементов VI А группы:  
A) R2O  
B) RO3  
C) R2O3  
D) RO  
E) RO2        
  8.Ковалентная полярная связь в веществе А) CuCL2 C) O2  E) HCL  
9. Реакция ионного обмена идет до конца при взаимодействии  
A) Хлорида натрия и нитрата лития  
B) Нитрата алюминия и хлорида калия  
C) Гидроксида калия и гидроксида натрия  
D) Сульфата меди и гидроксида калия  
10. Щелочноземельный металл:

A) литий  
B) кальций  
C) медь  
D) молибден  
11. Неверно установлено соответствие:

A) Сахароза – кристаллическое вещество, сладкое на вкус  
B) Фруктоза – сладкое вещество, без запаха  
C) Крахмал – порошок, растворимый в холодной воде  
D) Глюкоза – кристаллическое вещество, хорошо растворимое в воде  
12. В 300 г 20%-ного раствора гидроксида натрия содержится воды (в граммах)

    A) 240  
    B) 20  
    C) 100  
    D) 80  
13 . Объем водорода (при н.у.), который образуется при взаимодействии 0,6 моль соляной кислоты с 0,5 моль металлического натрия, равен:  
A) 11,2 л  
B) 44,8 л  
C) 22,4 л  
E) 89,6 л  
14. Количество вещества в 9,6 г диоксида серы равно  
A) 0,05 моль  
B) 2 моль  
C) 0,1 моль  
D) 0,5 моль  
15. При взаимодействии цинка с серной кислотой выделилось 44,8 л. водорода. Вычислите массу цинка.  
 А) 130 г,   
В)65 г,  
С)32,5 г,  
 Д)6,5 г.

**2 вариант**

 1. Электронное строение атома углерода

    A) 1s2 2s2 2p2  
    B) 1s2 2s2 2p6 3s2 3p2  
    C) 1s2 2s2 2p6 3s2 3p5  
    D) 1s2 2s2 2p6 3s2 3p3  
2. При реакции соединения:  
A) из нескольких веществ образуется одно более сложное вещество  
B) из одного вещества образуется несколько более простых веществ  
C) простое вещество реагирует с более сложным, при этом образуется два сложных вещества  
E) в реакцию вступают простое и сложное вещества, при этом атомы простого вещества замещают одни из атомов сложного  
3.В молекуле кислорода связь  
    A) Ионная  
    B) Донорно-акцепторная  
    C) Ковалентная полярная  
    D) Ковалентная неполярная   
4. Щелочные металлы находятся в главной подгруппе группы номер  
A) 3  
B) 5  
C) 2  
D) 1  
E) 7

5. Количество вещества нитрата аммония, которое образуется при пропускании 22,4 л аммиака (н.у.) через 126 г азотной кислоты

    A) 0,5 моль  
    B)0,2 моль  
    C) 2 моль  
    D) 1 моль

6. Для полной нейтрализации раствора, содержащего 112 г гидроксида калия, необходим оксид серы (IV) объемом (при н.у.)

    A) 9,6 л  
    B) 8,6 л  
    C) 22,4 л  
    D) 5,6 л  
7.Не происходит выпадение осадка в случае взаимодействия  
A) карбоната калия и соляная кислота  
B) сульфата калия и нитрата бария  
C) силиката натрия и нитрата кальция  
D) хлорида натрия и нитрата серебра  
8. Для определения углекислого газа можно использовать соединения кальция:   
A) Са(ОН)2, B) CaCO3,  C) CaO, D) Ca(HCO3)2     
9.Формула аллотропного  видоизменения кислорода  
              A) О3  
B) О2  
D) О  
     E) О2  
10 .Формула, соответствующая высшему оксиду элементов VI А группы:  
A) R2O  
B) RO3  
C) R2O3  
 E) RO2

11. В природе углеводы получаются в результате процесса:  
    A)  Дегидрогенизации природных жиров  
    C) Жизнедеятельности дрожжей  
    D) Фотосинтеза  
    E) Взаимодействия этилена и воды  
12. Раствор серной кислоты не взаимодействует с  
A) барием  B) кальцием   C) серебром  
D) магнием      E) цинком

13. Химический элемент, в ядре атома которого 30 протонов  
A) Цинк    B) Марганец   C) Магний  
D) Мышьяк     E) Германий  
14. Масса меди (г), которая образуется при взаимодействии 0,5 моль железа с 3 моль  сульфата меди (II)  
A) 6,0  
B) 32  
C) 25,6  
15. Относительная молекулярная масса карбоната натрия равна  
A) 40  
B) 100  
C) 106  
D) 96

**Возникнут вопросы, звоните 8 9040912704!!!**

Ответы пришлите в электронный дневник или на почту [nad-ryadnova@yandex.ru](mailto:nad-ryadnova@yandex.ru) .