**Работа тест для 11 класс *В-2***

**по теме «Классификация и свойства основных классов неорганических соединений»**

1. В схеме превращений

 FеС12 NаОН **> Х1** O2, H2O **>Х2**

веществом «Х2» является

1. FеО 2) Fе(ОН)3 3) Fе(ОН)2 4) FеС13

2. Только при температуре с водой реагирует:

 1) калий

 2) натрий

 3) железо

 4) медь

3.Кислород не реагирует ни с одним из двух веществ:

 1) фосфор и железо

 2) неон и платина

 3) сероводород и углерод

 4) сера и водород

4. Нитрат алюминия в растворе взаимодействует с:

 1) NaCI

 2) Fe (NO3)2

 3) MgCI2

 4) Ca(OH)2

5. Серебро из раствора AgNO3 вытесняет все металлы, указанные в ряду:

 1) AI Zn Cr

 2) K Fe Zn

 3) Zn Fe Pt

 4) Na Cr Zn

6. Основные свойства ослабевают в ряду гидроксидов:

 1) Li K Cs

 2) AI Mg Na

 3) Ca Mg Be

 4) B Be AI

7. Вещество, которое может реагировать с H3PO4, NaOH, Zn

 1) AI(OH)3

 2) Ba(NO3)2

 3) CuCI2

 4) NaHCO3

8. Для осуществления превращений SO2 🡪 H2SO4🡪K2SO4 необходимо использовать:

 1) Н2O KHSO4

 2) Н2O Na2SO4

 3) Н2O KOH

 4) Н2 KOH

9. Хлорид алюминия в растворе взаимодействует с

 1 ) К2S04 2) MgS04 3) НNO3 4) Са(ОН)2

10. Химической реакции между гидроксидом меди (II) и раствором серной кислоты соответствует сокращенное ион­ное уравнение

1) 20Н- + H+ = H2O

2) 20Н- + Н2S04 = 2Н20 + S042-

3) Си(ОН)2 + S042-= СиS04 +2ОН-

4) Си(ОН)2 + 2Н+ = Си2+ + 2Н20

11. Оксид серы (IV) является

1) основным

2) кислотным

3) амфотерным

*4)* несолеобразующим

12. К амфотерным оксидам относится

 1) Сг03 2) S03 3) СО2 4) Сг2О3

13**.** Оксид с наиболее ярко выраженными основными свой­ствами образует

 1) Ве 2) Мg 3) Bа 4) Zn

14. С водой **не реагирует**

1) магний 2) бериллий 3) барий 4) стронций

15**.** Хлорид железа (II) образуется в результате реакции

1) Fе + С12->.

2) Fе + НС1 ->

1) Fе2O3 + НС1->.

2) FеO + С12 ->

16. Непосредственно друг с другом **не взаимодействуют**

 1) кислород и хлор

 2) водород и хлор

 3) водород и кислород

 4) хлор и метан

17. Медь **не взаимодействует с**

 1) разбавленной НNO3

 2) концентрированной НNO3

 3) разбавленной НС1

 4) концентрированной Н2SО4

18**.** Реакции разбавленной азотной кислоты с медью соответствует схема

1) Си + НNO3 -> Си(NO3)2 + N0 + Н2О

2) Си + НNO3 -> Си(NO3)2 + Н2

3) Си + НNO3-> СиО + NO2 + Н2О

4) Си + НNO3 -> CuO + NH4NO3 + Н2О

19*.* В схеме превращений

 Na2CO3 ---**+x**---🡪 CaCO3**---+у**---🡪 Ca (HCO3)2

Буквами «Х» и «У» обозначены вещества

1) Х - CaO; У - HCI

2) Х – Ca (OH)2 ; У - NaCI

3) Х - НNO3; У – CO2 и H2O

4) Х - НNO3 ; У - CO2 и H2O