***Зачет по теме: « Свойства неорганических соединений».***

***Срок выполнения до 13.05.***

**Выбрать один правильный ответ. Цифра к цифре.**

1. Оксид кальция взаимодействует с

1) СuО; 2) К2СО3 ;3) НС1; 4) NаС1.

2. С кислотными оксидами реагируют все вещества в ряду

1. А12О3, СuО, Fе2О3 ;3) NO2, ВеО, СаО;
2. Р2О5, Сг2О3, СО2 ;4) N2О3, Rb2О, ZnО.

3. В реакцию с водой вступает каждое из двух веществ:

1. ZnО и SО2 ;3) СиО и Аg2О;
2. К2О и СО2 ;4) SiO2 и СаО.

4. С раствором гидроксида кальция реагирует каждое из двух веществ, формулы которых

1)Zn и СиО; 3)Nа2О и КОН;

2) С и СuSО4; 4) SО2 и HNО2.

5. Соляная кислота реагирует с

1) Н3РО4;2) Вг2 ; 3) Аu; 4) Na2СО3.

6. Раствор соляной кислоты реагирует с каждым из двух веществ:

1. Са(NО3)2 и Аg ; 3) Na2О и Fе(ОН)3;
2. Сu и Н2SО3 ; 4) Н2СО3  и SО3 .

7. С раствором сульфата цинка реагирует

1. железо; 3) графит;
2. оксид углерода (IV); 4) гидроксид калия.

8. Химическая реакция возможна между

1. Fе и СuSО4 ;3) Zn и МgSО4 ;
2. КОН и Na3РО4 ;4) НС1 и ВаSО4 .

9. С раствором сульфата железа(II) реагирует

1. Магний ; 3) сера;
2. оксид кремния ; 4) гидроксид алюминия.

10. Химическая реакция (в растворе) возможна между

1. Zn и FеSО4 ;3) Сu и Мg(NО3)2 ;
2. СаС12 и Ni ; 4) НС1 и Ва(NО3)2 .

**11. Закончите уравнения химических реакций, запишите ионные уравнения там, где это возможно.**

1) NaO + HF→

2) Li + HCl→

3) BaCl2 + H2SO4→

4) LiOH + H₂S→

5) Zn + H2SO4→

6) Cu(OH) 2+ HNO3→