**Тест для самоконтроля по теме «Классы неорганических веществ»**

1.Какую окраску приобретает фенолфталеин в растворе гидроксида бария?

1) желтую 2). синюю 3). фиолетовую 4).Малиновую

2.Лакмус краснеет в растворе

1) гидроксида калия 2) карбоната калия

3) хлорида калия 4) соляной кислоты

3. Основанием является вещество, формула которого

1) Mg(NO3)2 2) Mg(OH)2 3) MgCl2 4) MgO

4. **Не** относится к классу солей соединение:

1)KHCO3 2) K2CO3 3) H2CO3 4) (MgOH)2CO3

5. Свойства основного оксида проявляет

1) CO 2) SiO2 3) P2O5 4) K2O

6. Для кислотных оксидов характерно взаимодействие с

1) кислотами и металлами 3) щелочами и основными оксидами

2) солями и металлами 4) водой и кислотами

7. Раствор серной кислоты реагирует с

1) серебром 3) водородом

2) оксидом кремния 4) оксидом меди (II)

8. Гидроксид калия реагирует с каждым из двух веществ:

1) H2SO3и CO2 2) NaCl и BaO 3) SiO2и H2 4) Cu и Na2SO4

9. Среди веществ: NaCl, Na2S, Na2SO4 - в реакцию с раствором Cu(NO3)2 вступают

1) только Na2S 2) NaClи Na2S 3) Na2S и Na2SO4 4) NaClи Na2SO4

10. Химическая реакция возможна между

1)оксидом железа(III) и водой

2)оксидом фосфора(V) и оксидом калия

3)оксидом кремния и серной кислотой

4)оксидом магния и кислородом