**Тест.**

**1.**Формулы только оксидов приведены в ряду

1) H2SO4, CaO, CuCl2  3) Na2CO3, Na2O, N2O5

2) P2O5, BaO, SO3  4) NaOH, Na2O, Cu(OH)2

**2.**Амфотерными являются те оксиды, которые

1) взаимодействуют только с кислотами

2) взаимодействуют только со щелочами

3) взаимодействуют и с кислотами, и со щелочами

4) не взаимодействуют ни с кислотами, ни со щелочами

**3.**Химическая реакция, уравнение которой

K2O + 2HNO3 = 2KNO3 + H2O относится к реакции

1) разложения 2) соединения 3) обмена 4) замещения

**4.**Формулы только кислот приведены в ряду

1) H2SO3, H2SO4, H2S3) HCl, NaCl, HNO3

2) Ca(OH)2, H3PO4, Ca3(PO4)2  4) Na2O, NaNO3, HNO3

**5.**Оксид, который при взаимодействии с водой, образует кислоту – это

1) Na2O 2) SiO2 3) P2O5 4) Fe2O3

**6.**Взаимодействие цинка с соляной кислотой относится к реакциям

1) обмена 2) замещения

3) разложения 4) соединения

**7.**Формулы только оснований приведены в ряду

1) Na2CO3, NaOH, NaCl 2) KNO3, HNO3, KOH

3) HCl, BaCl2, Ba(OH)2  4) KOH, Cu(OH)2, Mg(OH)2

**8.**Металл, который реагирует с водой, образует щёлочь, - это

1) железо 2) медь 3) калий 4) алюминий

**9.**Формулы только солей приведены в ряду

1) K2CO3, H2CO3, KOH 2) H2S, Ba(NO3)2, BaCl2

3) AlCl3, Al(NO3)3, Al2S3  4) Cu(OH)2, CuSO4, CuS

**10.**Al2(SO4)3- это

1. карбонат алюминия 2) сульфат алюминия 3) сульфит алюминия 4) сульфид алюминия

Ответы: 1-2, 2-3, 3-3, 4-1, 5-3, 6-2, 7-4, 8-3, 9-3, 10-2