30.03-03.04.20 г Гр. 11,15, 17 Химия

**Контрольная работа по химии**   
1. Формулы только кислот приведены в ряду  
1) НСl, NaCl, HNO3  
2) H2SO3, H2SO4, H2S  
3) Ca(OH)2, H3PO4, Ca3(PO4)2  
4) Na2O, NaNO3, HNO3  
2. Формулы только щелочей приведены в ряду  
1) Fe(OH)2, KOH, Ва(ОН)2  
2) NaOH, Ca(OH)2, Cu(OH)2  
3) KOH, NaOH, LiOH  
4) Fe(OH)3, Cu(OH)2, NaOH  
3. Оксид, который реагирует с гидроксидом натрия, образуя соль:  
1) Fe2O3 2) К2О  
3) SO3 4) BaO  
4. Взаимодействие оксида с водой относится к реакциям  
1) соединения 2) обмена  
3) разложения 4) замещения  
5. Свойство, которое является общим для нерастворимых оснований и щелочей,— это:  
1) взаимодействие с кислотными оксидами  
2) взаимодействие с кислотами  
3) взаимодействие с солями  
4) разложение  
6. Даны формулы веществ:  
FeO, K2O, CO2, MgO, CrO, CrO3, SO2, Р2О5  
Выпишите формулы только основных оксидов.  
7. Установите соответствие между химической формулой вещества и классом неорганических соединений, к которому оно принадлежит.

1) MgO А. кислоты  
2) Н3РО4 Б. щелочи  
3) Аl(ОН)3 В. оксиды  
4) NaOH Г. нерастворимые основания  
8. Назовите следующие соединения:  
CaCl2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  
Na3PO4 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  
H2SO4 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  
9. Допишите правую или левую часть уравнения химических реакций  
1) ... + ... → MgCl2 + Н2  
2) LiОН + SO3 →  
10. Распределите вещества по классам:  
Mg(OH)2, CaCl2, BaO, H3PO4, Fe(OH)2, SiO2, HCl, Na2O, KOH, CO2, H2SO4, HgO,SO2,Na3PO4, HNO3  
Оксиды Основания Кислоты Соли