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