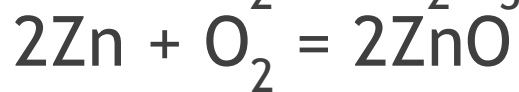
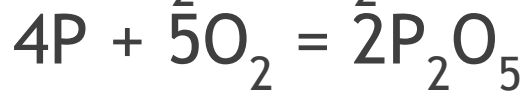
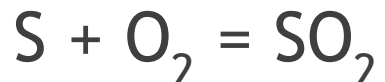


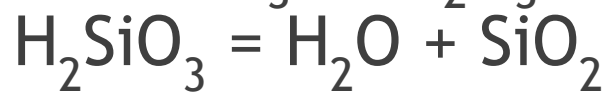
Методы получения основных классов неорганических соединений

Оксиды

Простое вещество + кислород = оксид



Разложение некоторых солей, кислот и нерастворимых оснований



Кислоты

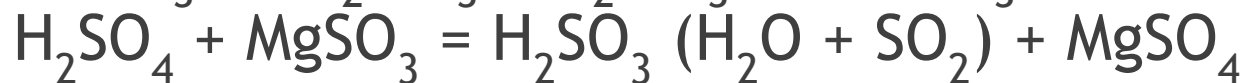
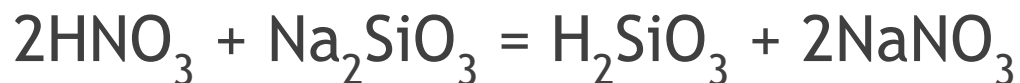
Кислотный оксид + H_2O = кислота (SiO_2 с водой не реагирует)



H_2 + простое вещество-неметалл = летучее водородное соединение (растворы HF , HCl , HBr , HI , H_2S , H_2Se , H_2Te в воде являются кислотами)

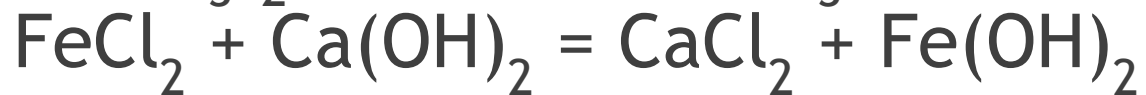
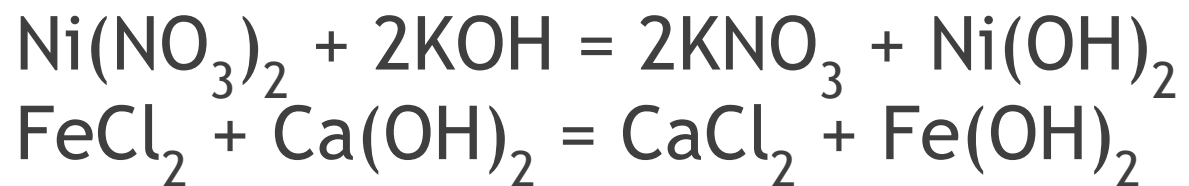


Сильная кислота + соль слабой кислоты = слабая кислота + соль сильной кислоты



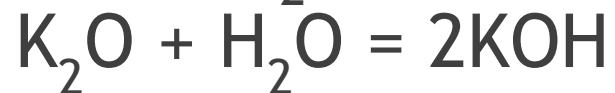
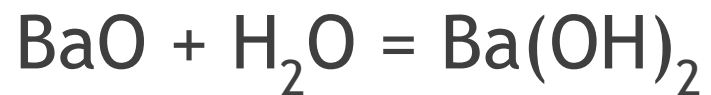
Нерастворимые гидроксиды

Растворимая соль + щелочь = соль + нерастворимое основание

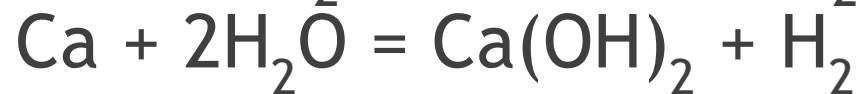
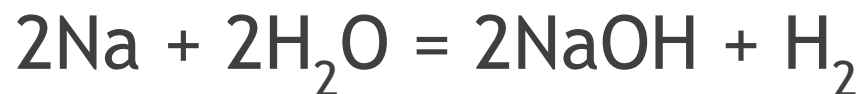


Щелочи

Основный оксид + вода = щелочь (в реакцию вступают оксиды щелочных и щелочноземельных металлов)



Активный металл + вода = щелочь + H_2

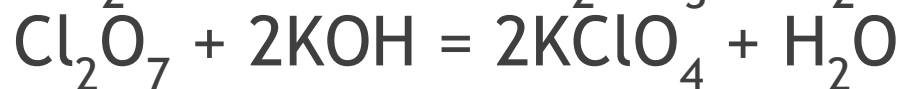
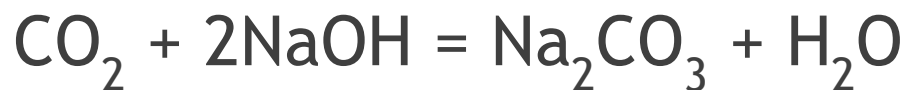


Соли

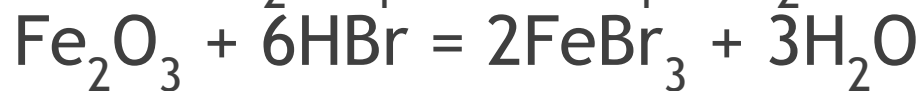
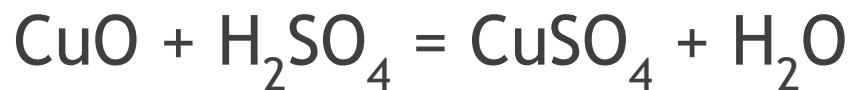
Кислотный оксид + основной оксид = соль



Кислотный оксид + щелочь = соль + вода

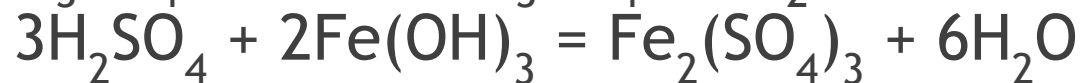
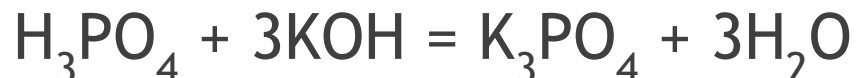


Основный оксид + кислота = соль + вода

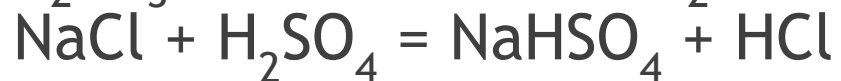


Соли

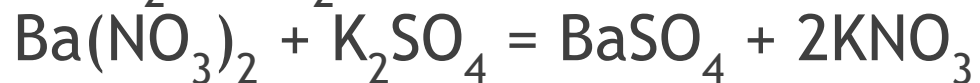
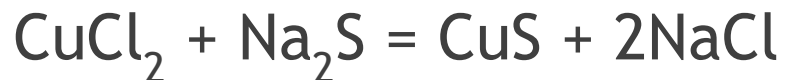
Кислота + основание = соль + вода



Соль слабой кислоты + сильная кислота = соль сильной кислоты + слабая кислота

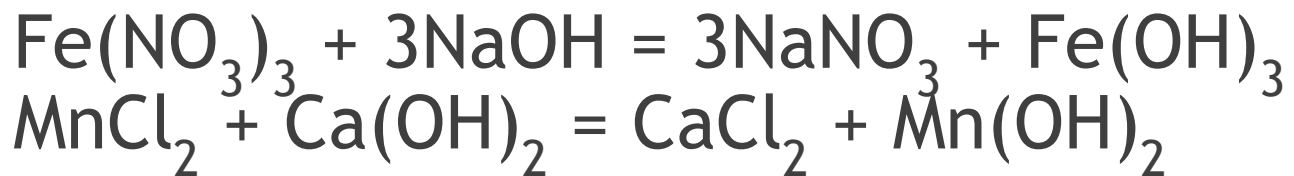


Растворимая соль + растворимая соль = нерастворимая соль + соль

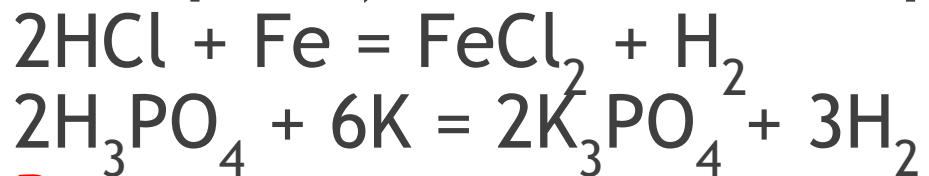


Соли

Растворимая соль + щелочь = соль + нерастворимое основание



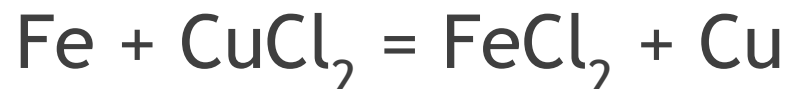
Кислота + металл (находящийся в ряду напряжений левее водорода) = соль + водород



Важно: кислоты-окислители (HNO_3 , конц. H_2SO_4) реагируют с металлами по-другому.

Соли

Растворимая соль металла (*) + металл (**) = соль металла (**) + металл (*)



Важно: 1) металл (**) должен находиться в ряду напряжений левее металла (*), 2) металл (**) НЕ должен реагировать с водой.

Металл + неметалл = соль

