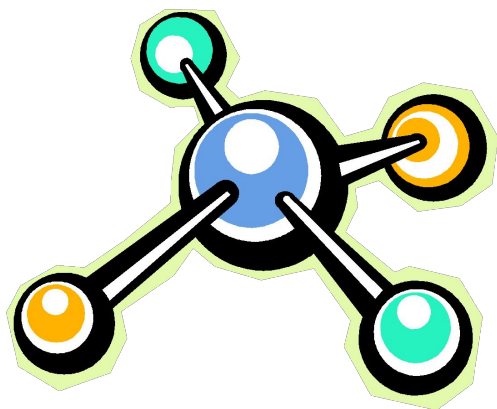
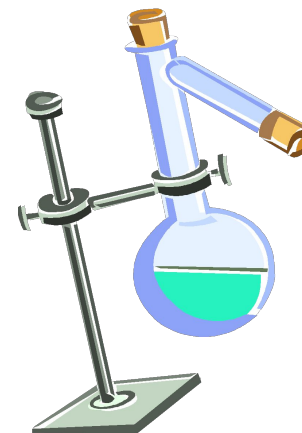
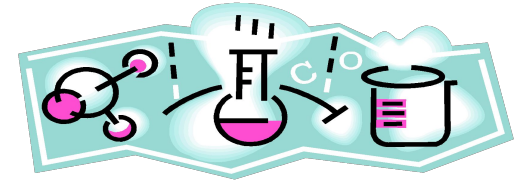


ОКСИДЫ



ХИМИЧЕСКИЕ
СВОЙСТВА
ОКСИДОВ



ОКСИДЫ – ЭТО
СЛОЖНЫЕ ВЕЩЕСТВА,
БИНАРНЫЕ СОЕДИНЕНИЯ,
СОСТОЯЩИЕ ИЗ ДВУХ
ЭЛЕМЕНТОВ, ОДИН ИЗ
КОТОРЫХ – КИСЛОРОД,
с валентностью II



ОБЩАЯ ФОРМУЛА

ЭхОу

Название оксидов

Оксид

+

**Название элемента в родительном
падеже**

+

Валентность-римскими цифрами

Дайте названия оксидам



оксид натрия (I)



оксид железа (II)



оксид кальция (II)



оксид серы (VI)



оксид углерода (IV)

ОКСИДЫ

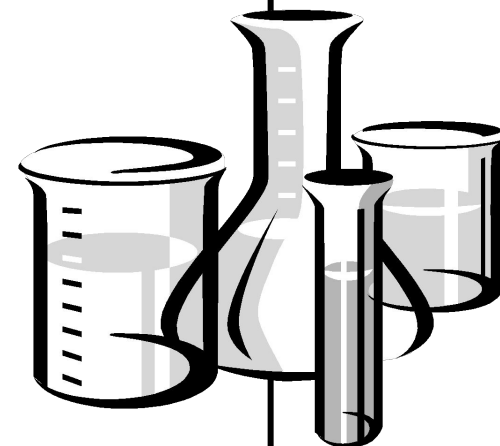
Несолеобразующие
 N_2O, NO, CO

Солеобразующие
 K_2O, MgO, SO_3

Основные
 K_2O, MgO

Амфотерные
 ZnO, Al_2O_3

Кислотные
 SO_3, P_2O_5

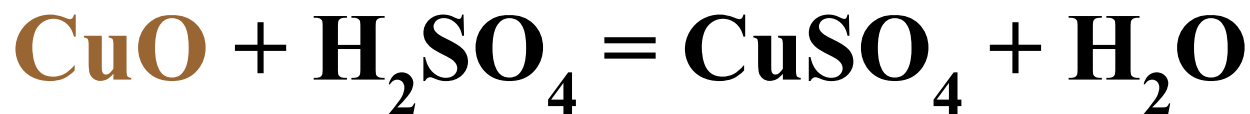


ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ОСНОВНЫХ ОКСИДОВ

а) основной оксид + вода = основание



б) основной оксид + кислота = соль + вода



в) основной оксид + кислотный оксид = соль

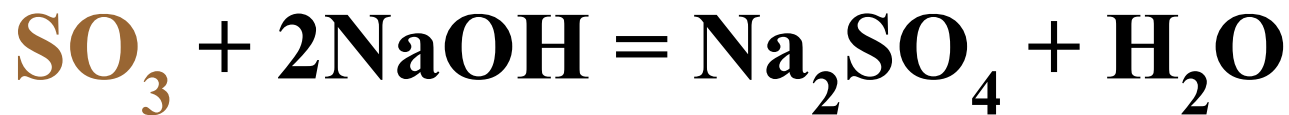


ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА КИСЛОТНЫХ ОКСИДОВ

а) кисл. оксид + вода = кислота (кроме SiO_2)



б) кисл. оксид + основание = соль + вода

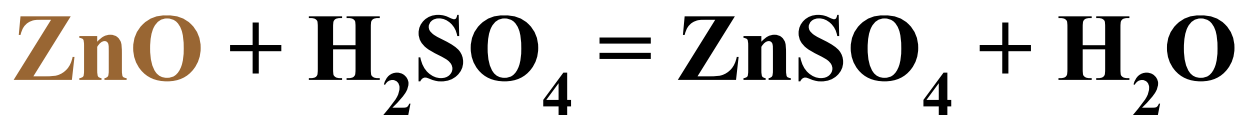


в) кисл. оксид + осн. оксид = соль

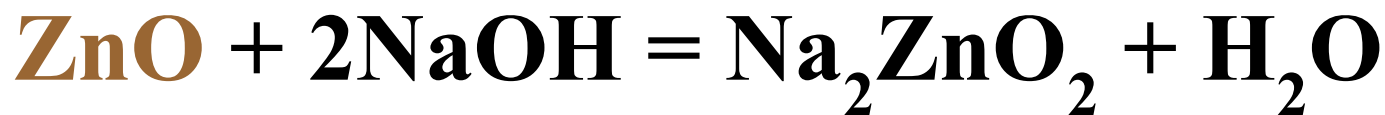


ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА АМФОТЕРНЫХ ОКСИДОВ

а) амфот.оксид + кислота = соль + вода



б) амфот.оксид + основание = соль + вода



в) амфот.оксид + вода = не взаимодействует

ВАЖНЕЙШИЕ ОКСИДЫ

ВОДА H_2O

УГЛЕКИСЛЫЙ ГАЗ CO_2

КРЕМНЕЗЕМ (ПЕСОК, КВАРЦ) SiO_2

НЕГАШЕНАЯ ИЗВЕСТЬ CaO

