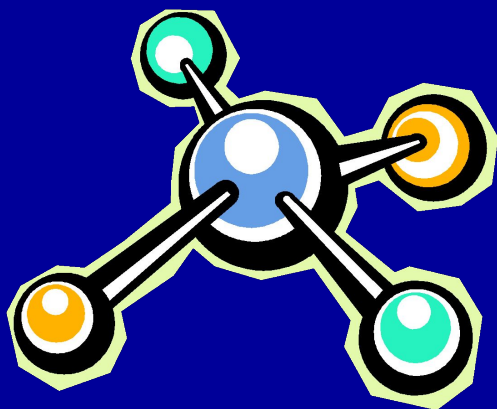
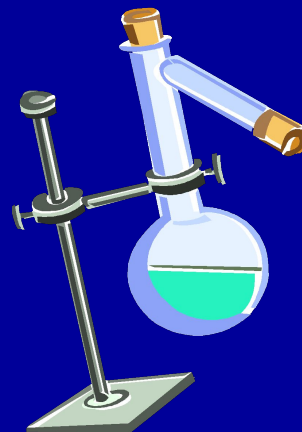
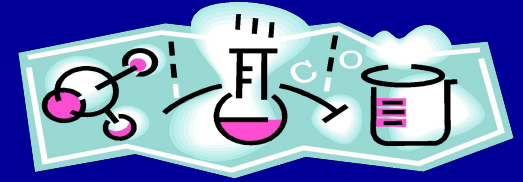


ОКСИДЫ



(8 КЛАСС)

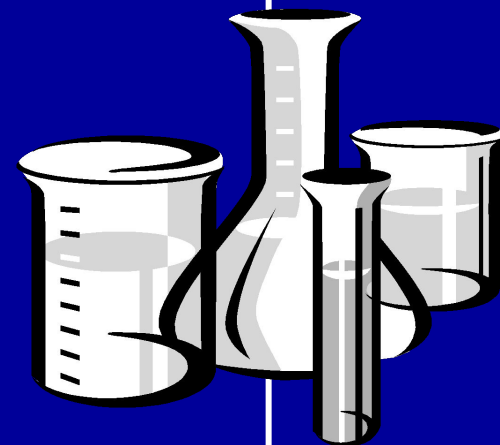


ОКСИДЫ – ЭТО
СЛОЖНЫЕ ВЕЩЕСТВА,
СОСТОЯЩИЕ ИЗ ДВУХ
ЭЛЕМЕНТОВ, ОДИН ИЗ
КОТОРЫХ – КИСЛОРОД

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

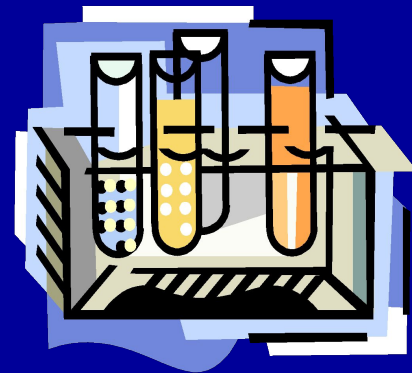
ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ОКСИДОВ

1. ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ОСНОВНЫХ ОКСИДОВ

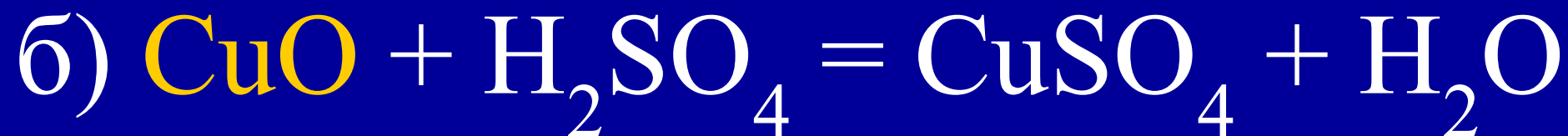
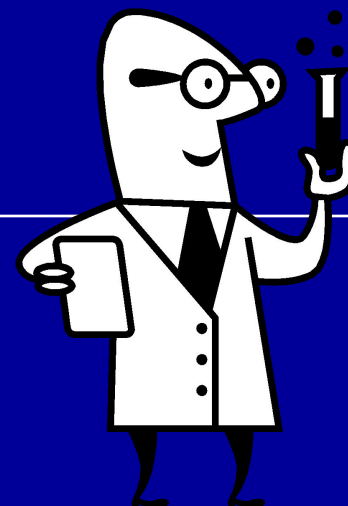
а) оксид (щел. Me) + вода = щелочь

б) оксид + кислота = соль + вода

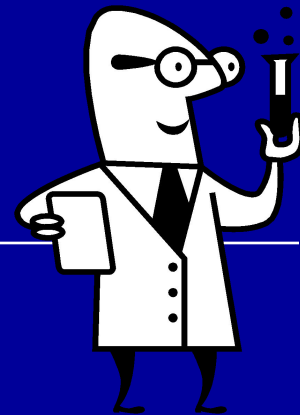
в) основной оксид + кислотный оксид = соль



ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ОСНОВНЫХ ОКСИДОВ



ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА КИСЛОТНЫХ ОКСИДОВ



а) **оксид** (кроме SiO_2) + вода = кислота

б) **оксид** + щелочь = соль + вода

в) **кисл. оксид** + **осн. оксид** = соль

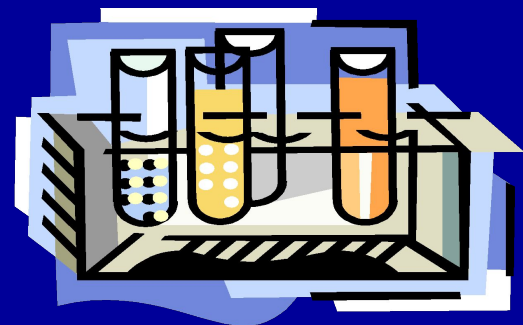
Химические свойства кислотных оксидов



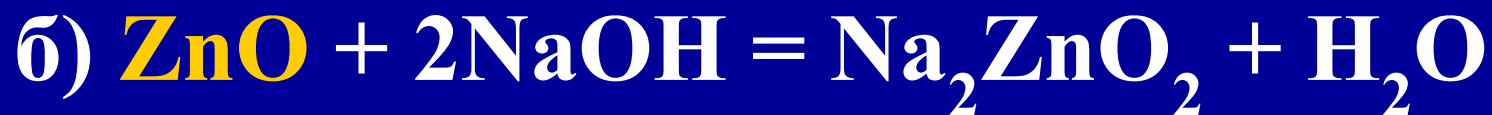
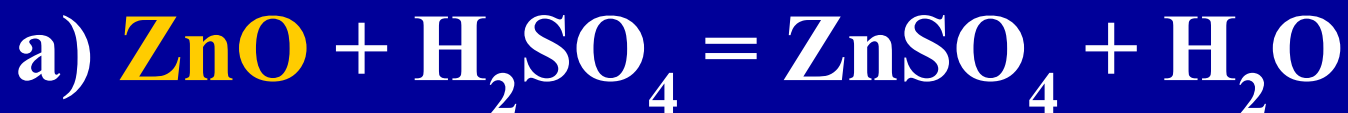
ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА АМФОТЕРНЫХ ОКСИДОВ

а) **оксид** + кислота = соль + вода

б) **оксид** + щелочь = соль + вода



Химические свойства амфотерных оксидов



ВАЖНЕЙШИЕ ОКСИДЫ

ВОДА H_2O

УГЛЕКИСЛЫЙ ГАЗ CO_2

КРЕМНЕЗЕМ (ПЕСОК, КВАРЦ) SiO_2

НЕГАШЕНАЯ ИЗВЕСТЬ CaO

