



*Учитель химии
ГБОУ Школа №1692 Дёмина С.К.*



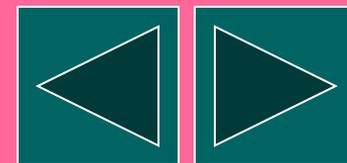


Состав оксидов



Оксиды - это сложные вещества, состоящие из двух элементов, один из которых кислород.

Составление формул.



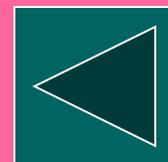


Составьте формулы оксидов следующих элементов:

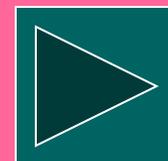
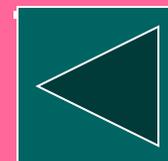
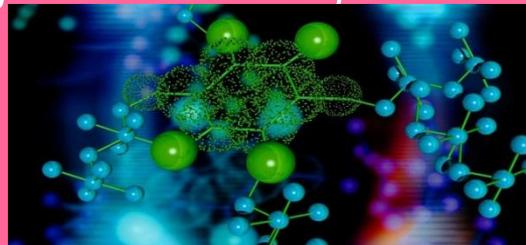
*Алюминия, кремния, кальция, хлора,
меди(II), железа(III).*

Проверь себя.

Al_2O_3 ; SiO_2 ; Li_2O ; CaO ; Cl_2O_7 , CuO , Fe_2O_3 .

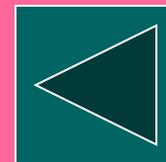


Классификация оксидов



Основные оксиды

Основные оксиды –это оксиды металлов, которые при взаимодействии с кислотами образуют соль и воду. Им соответствуют основания.

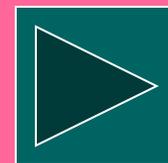
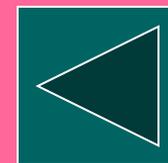
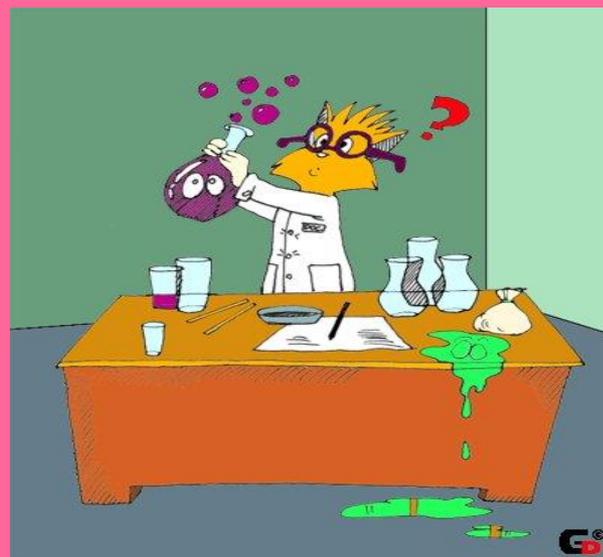


Амфотерные оксиды

Амфотерные оксиды обладают двойственной природой(проявляют свойства основных и кислотных оксидов).



\searrow H_2ZnO_2 реагируют
с кислотами и с щелочами

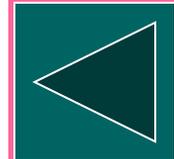


Кислотные оксиды

Кислотные оксиды- это оксиды неметаллов, которые при взаимодействии с основаниями образуют соль и воду.

(кислотными оксидами могут быть оксиды металлов с валентностью выше IV).

Им соответствуют кислоты.

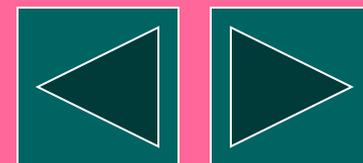


Получение оксидов

1) Окисление простых и сложных веществ:



2) Разложение:

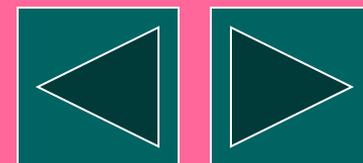
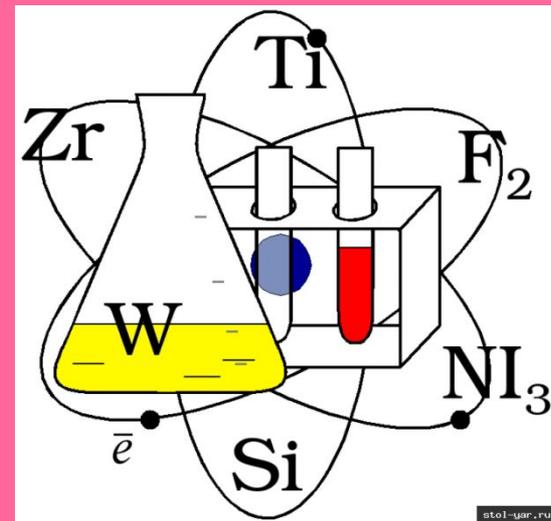


Химические свойства

$\text{Э}_x\text{O}_y$
ОСНОВНЫЕ



Вывод:

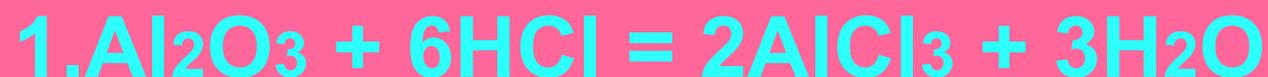


ЭхОу

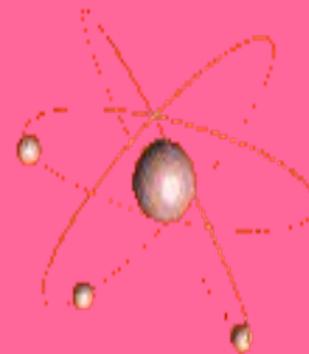


•

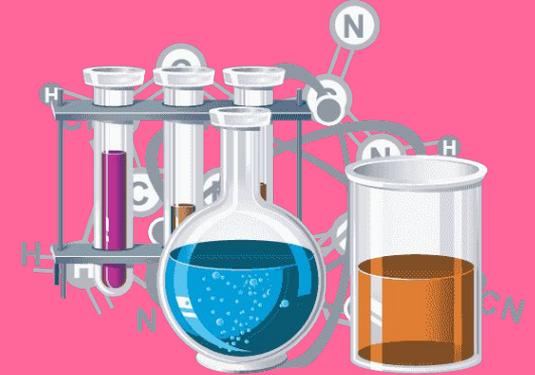
амфотерные



Вывод:



ЭХОу



- КИСЛОТНЫЕ
 $\text{SO}_2 + \text{CaO} = \text{CaSO}_3$

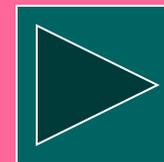
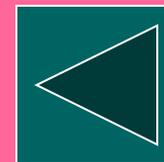
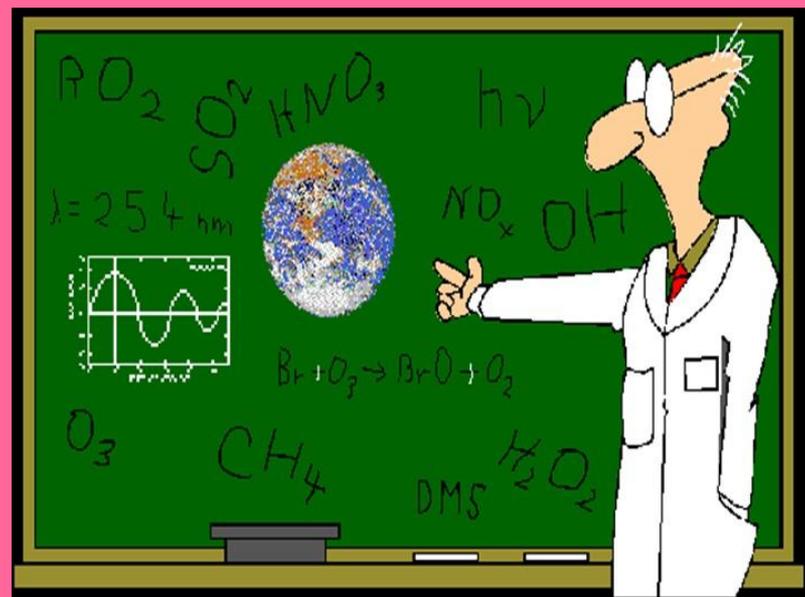


Вывод:



Проверь себя

Составьте уравнения реакций, схемы которых даны ниже.



Успехов вам!

