
Оксиды

***Презентацию подготовили:
Кобелева Галина Ивановна
учитель химии,
Старикова Светлана
Ковалева Александра
ученицы 8 класса
МОУ «СОШ№ 39» г. Петрозаводска***

Важнейшие классы неорганических веществ

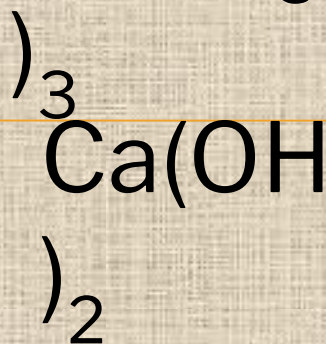
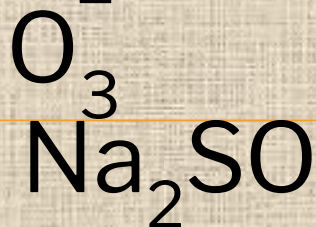
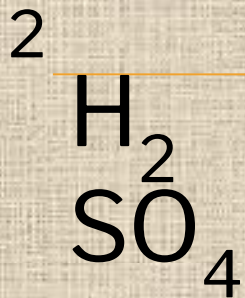
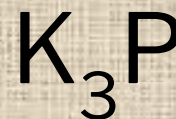
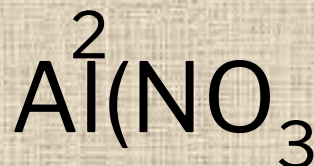
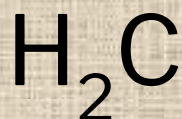
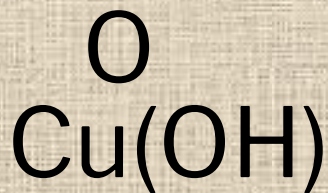
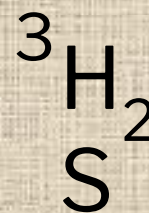
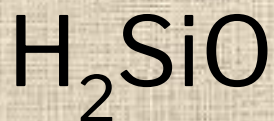
Распределить вещества по строению на 4

оксид
группы

основание

кислота

соль



Оксиды

Сложные вещества, состоящие из **двух** элементов, один из которых **кислород** в степени окисления **-2**

CO Углекислый

H₂O газ
вод

SiO₂ Вечной песок, кварц,
аметист,

Al₂O₃ Корунд, сапфир,

рубин

CaO Негашеная

известь



кварц



горный



хрусталь

аметист



Речной

песок



Корунд



сапфир



руби



н



Негашеная
ИЗВЕСТЬ



«Крестики-нолики». Покажите выигрышный путь, который составляют формулы:

а) оксидов

HCl	NaOH	SO ₂
O ₂	Al ₂ O ₃	H ₂ O ₂
FeO	H ₂ SO ₄	NaBr

б) оксидов металлов

SO ₃	Fe ₂ O ₃	SiO ₂
CuO	BaO	CO ₂
NO	K ₂ O	MgO

в) оксидов неметаллов

Li ₂ O	NO ₂	P ₂ O ₅
Cl ₂ O ₇	N ₂ O ₃	FeO
CO	ZnO	H ₂ O

г) оксидов элементов V группы главной подгруппы

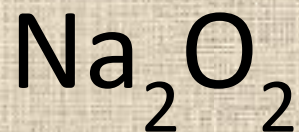
P ₂ O ₃	CO	N ₂ O ₃
Al ₂ O ₃	NO	SiO ₂
V ₂ O ₅	P ₂ O ₅	N ₂ O ₅

Выписать формулы оксидов

Распределить их на две группы:

Оксиды металлов

оксиды



неметаллов

