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 группы

оксид	основание	кислота	соль
$Al(OH)_3$	H_2SiO_3	$CaCO_3$	HNO_3
MgO	FeO	SO_2	H_2S
$Cu(OH)_2$	H_2CO_3	$Al(NO_3)_3$	K_3PO_4
H_2SO_4	Na_2SO_4	$Ca(OH)_2$	CO_2

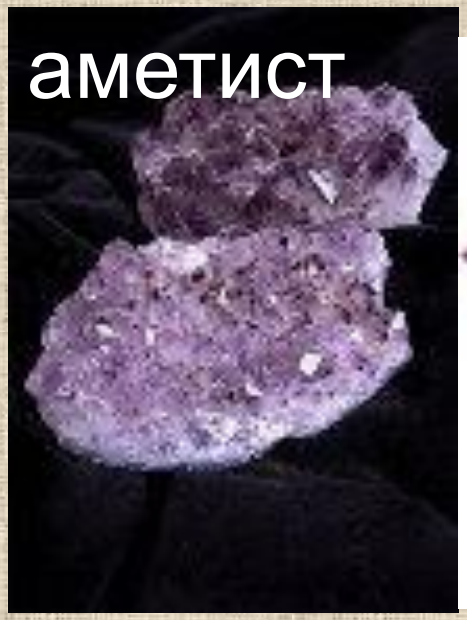
Оксиды

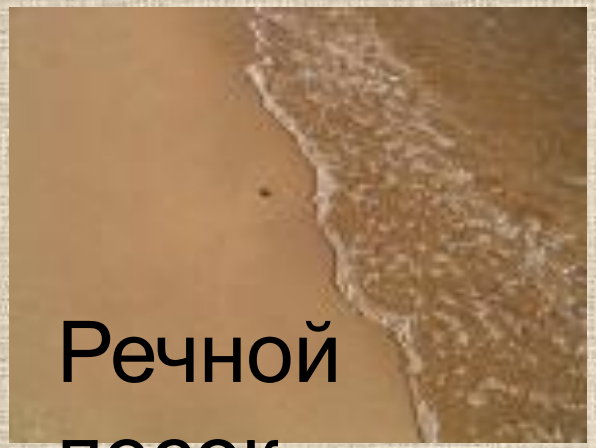
Сложные вещества, состоящие из двух элементов, один из которых кислород в степени окисления -2

CO	Углекислый газ
H_2O	вода
SiO_2	Речной песок, кварц, аметист, горный хрусталь
Al_2O_3	Корунд, сапфир, рубин
CaO	Негашеная известь

кварц

горный
хрусталь


аметист


Речной
песок

Корунд

сапфир

рубин

Негашеная известь

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

а) оксидов

HCl	NaOH	SO_2
O_2	Al_2O_3	H_2O_2
FeO	H_2SO_4	NaBr

б) оксидов металлов

SO_3	Fe_2O_3	SiO_2
CuO	BaO	CO_2
NO	K_2O	MgO

в) оксидов неметаллов

Li_2O	NO_2	P_2O_5
Cl_2O_7	N_2O_3	FeO
CO	ZnO	H_2O

Г) оксидов элементов V группы главной подгруппы

P_2O_3	CO	N_2O_3
Al_2O_3	NO	SiO_2
V_2O_5	P_2O_5	N_2O_5

Выписать формулы оксидов
Распределить их на две группы:

Оксиды металлов оксиды неметаллов

Na_2O_2

SO_3

$Al(NO_3)_3$ ZnO

Na_2SO_4 Fe_2O_3

Li_2O

K_2O

H_2S

$Ba(OH)$