

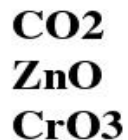


Основные классы
неорганических соединений.
Общие формулы оксидов,
оснований, кислот, солей

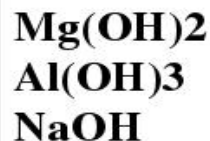
Основные классы неорганических соединений

Классы неорганических соединений

Оксиды – соединения двух элементов, один из которых кислород.



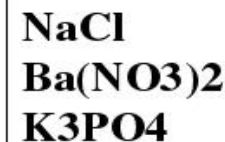
Основания – сложные вещества, состоящие из атомов металла и одной или нескольких гидроксо-групп **ОН**.



Кислоты – сложные вещества, состоящие из кислотных остатков и атомов водорода, способных замещаться атомами металлов.

H₂CO₃
H₂SO₄
HCl

Соли – сложные вещества, состоящие из атомов металлов и кислотных остатков.



Общая формула оксидов

Оксиды – это соединения двух элементов, один из которых кислород.

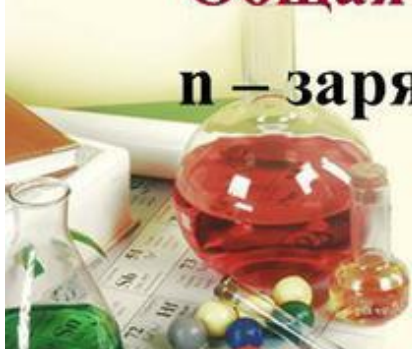
Общая формула
ОКСИДОВ:



Общая формула оснований

Основания - это сложные вещества, состоящие из иона металла и одной или нескольких гидроксогрупп (ОН⁻)

Общая формула оснований $Me(OH)_n$, где n – заряд иона металла, численно равный его степени окисления



Общая формула кислот

Кислоты – это **сложные** вещества,
состоящие из атомов **водорода**
связанных с **кислотным остатком**

H_nK ,
где K-кислотный остаток

Общая
формула
кислот

Тип кислоты	Кислота		Кислотный остаток*	
	Формула	Название	Формула	Название
Кислородсодержащие	H_2SO_3	Сернистая	SO_3^{2-}	Сульфит
	H_2SO_4	Серная	SO_4^{2-}	Сульфат
	HNO_2	Азотистая	NO_2^-	Нитрит
	HNO_3	Азотная	NO_3^-	Нитрат
	H_3PO_4	Фосфорная	PO_4^{3-}	Фосфат
	H_2CO_3	Угльная	CO_3^{2-}	Карбонат
	H_2SiO_3	Кремниевая	SiO_3^{2-}	Силикат
Бескислородные	HF	Плавиковая/фтороводородная	F^-	Фторид
	HCl	Соляная/хлороводородная	Cl^-	Хлорид
	HBr	Бромоводородная	Br^-	Бромид
	HI	Йодоводородная	I^-	Йодид
	H_2S	Сероводородная	S^{2-}	Сульфид

Общая формула солей

Определение

Соли - Это сложные вещества, состоящие из атомов металлов и кислотных остатков.

Общая формула солей:

