

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

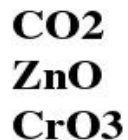


Репкина Ангелина
Диз 16/9

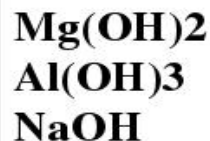
Основные классы неорганических соединений

Классы неорганических соединений

Оксиды – соединения двух элементов, один из которых кислород.



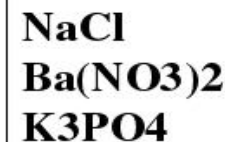
Основания – сложные вещества, состоящие из атомов металла и одной или нескольких гидроксо-групп **ОН**.



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 $\text{Me}(\text{OH})_n$, 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

Общая формула солей

Определение

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

Общая формула солей:

