

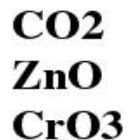


Основные классы  
неорганических соединений.  
Общие формулы оксидов,  
оснований, кислот, солей

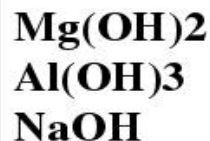
# Основные классы неорганических соединений

## Классы неорганических соединений

Оксиды – соединения двух элементов, один из которых кислород.



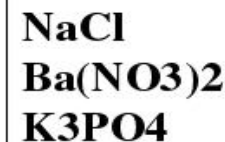
Основания – сложные вещества, состоящие из атомов металла и одной или нескольких гидроксо-групп **ОН**.



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

**H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>**  
**H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>**  
**HCl**

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



# Общая формула оксидов

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

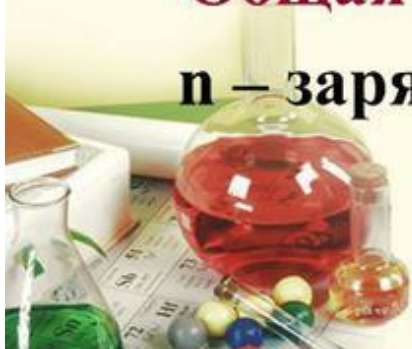
Общая формула  
ОКСИДОВ:



# Общая формула оснований

**Основания** - это сложные вещества, состоящие из иона металла и одной или нескольких гидроксогрупп (ОН<sup>-</sup>)

**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:

