

- 1. Какие классы веществ вы знаете?**
- 2. Что такое оксиды?**
- 3. Что такое основания?**
- 4. Что такое кислоты?**

**К какому классу соединений
относятся формулы веществ?
Назовите их.**

NaCl H₂SO₄ MgO Ba(OH)₂

NaOH HCl Na₂SO₄ H₂CO₃

KOH CaO CaCO₃ H₂O



Тема урока:

**Неорганические
соединения-Соли**

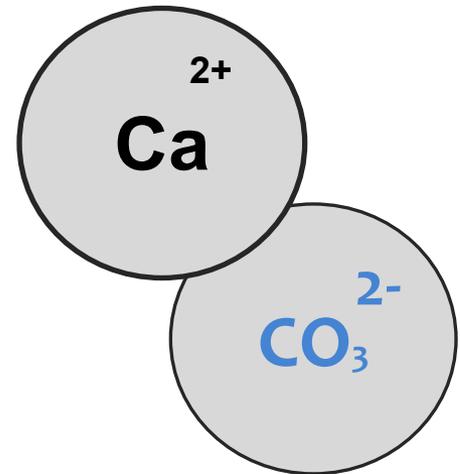
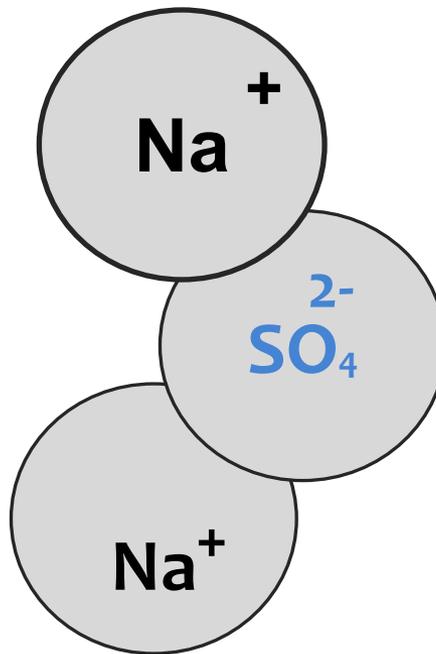
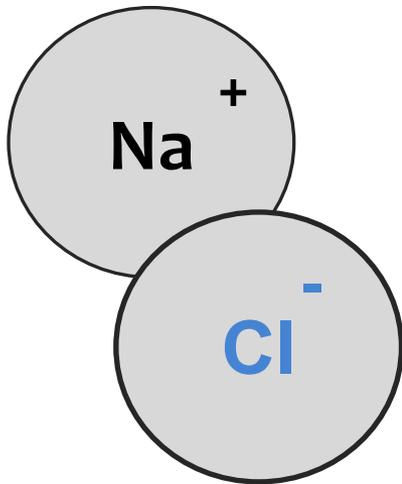
Цель урока:

Сформировать понятия о солях, рассмотреть состав и названия солей

Соли



Состав солей



***Соли – это сложные вещества,
состоящие из ионов металлов и
кислотных остатков.***



Найдите среди формул веществ- формулы **солей**

1 группа

H_2O	CaCl_2	NaNO_3
NaCl	HNO_3	MgCO_3
KOH	HNO_2	Li_2SO_4

2 группа

H_2SO_4	Na_2O	K_2SO_4
HCl	MgSO_3	H_2SiO_3
CaCO_3	KNO_3	H_2S

3 группа

H_2S	CH_4	K_2SO_4
HCl	Na_2SO_3	H_2O
CaCO_3	N_2O	MgCl_2

Номенклатура солей

Название Соли =

Название кислотного остатка

+

Название металла в родительном падеже

+

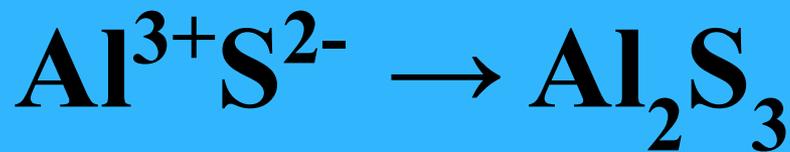
(Степень окисления металла)

Назовите следующих
солей:



Алгоритм составления формул

НОК=6



6: =2

6: =3

Составить формулы
следующих солей:



Классификация

1. По составу кислотного остатка



2. По растворимости солей в воде:

1. Растворимые

2. Нерастворимые

3. Малорастворимые

Соли



CuSO_4



MgSO_4



CaCO_3 (мел)



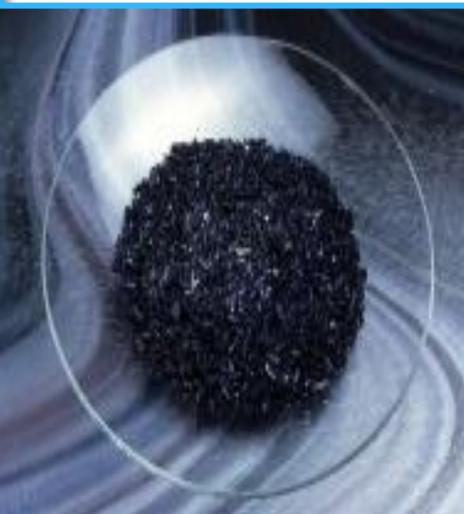
KNO_3



KCl (сильвин)



FeTiO_3 (ильменит)



KMnO_4



FeCl_3

Закрепление

1. Что такое соли?

2. Дать названия веществам:

$\text{Ca}(\text{NO})_3$, K_2SO_3 , Li_2CO_3 , CuSO_4 .

Определить растворимость этих веществ.

3. Составить формулы солей: нитрата магния, силиката натрия, фосфата кальция