



Соли как производные кислот и оснований.

Цель урока:

- 1. Дать определение солей.*
- 2. Рассмотреть состав и название солей.*
- 3. Продолжить обучение школьников определять степени окисления в сложных соединениях.*
- 4. Научить, составлять формулы солей.*





Вопросы

**4. Как вы думаете, как вы узнаете?
(кислотные оксиды)?**





К какому классу соединений относятся вещества,
дать им названия





К какому классу соединений относятся вещества,
дать им названия





ТЕСТ

Определите ряд формул состоящих только из:

а) кислотных оксидов

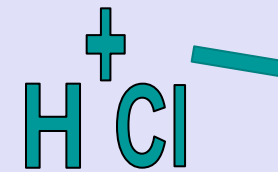
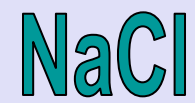
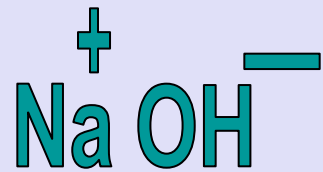
б) основных оксидов:

- а) Na_2O , N_2O , CuO ;
- б) CO_2 , P_2O_5 , Cl_2O_7 ;
- в) MgO , BaO , ZnO ;
- г) Li_2O , CaO , CO .



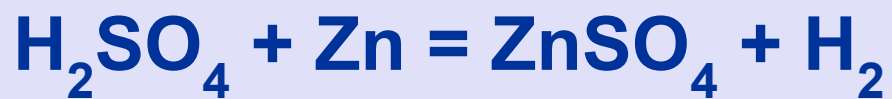
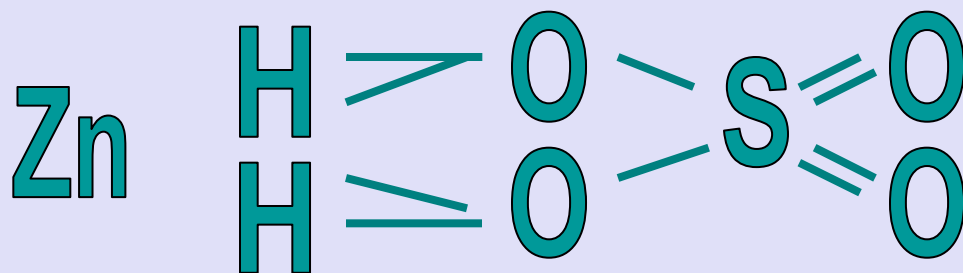


СОЛИ





Образование солей





Номенклатура солей



Кислотные остатки

NO_2^- - нитрит

NO_3^- - нитрат

SO_3^{2-} - сульфит

SO_4^{2-} - сульфат

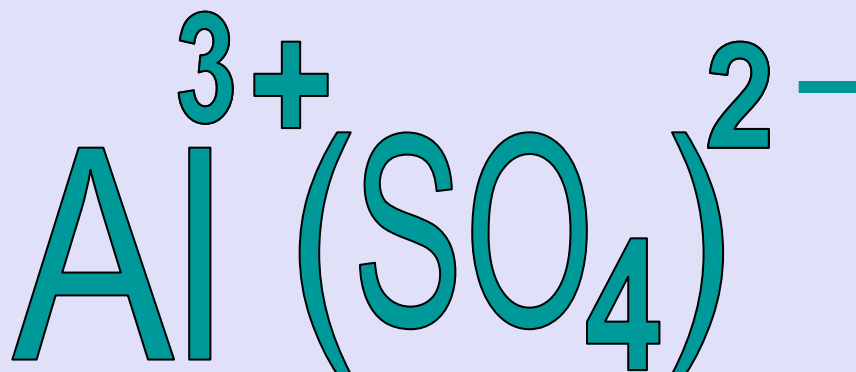
CO_3^{2-} - карбонат

PO_4^{3-} - фосфат





Составить формулу сульфата алюминия:



- Составьте формулы:
- сульфата натрия,
- сульфата кальция,
- сульфата железа(III).





ЗАКРЕПЛЕНИЕ

32. Дать названия и формулы солей: $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, K_2SO_4 ,
 Li_2CO_3 , $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$. Определить растворимость
этих веществ.





Домашнее задание:

- §21, Упр.1, 3,
- **наизусть названия кислотных остатков по табл., стр.109**

