

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

1. Какие классы веществ вы знаете?

2. Что такое оксиды?

3. Что такое основания?

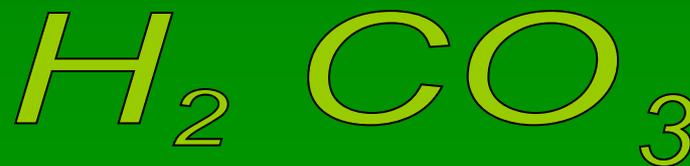
4. Что такое кислоты?

5. Что такое основные оксиды,
(кислотные оксиды)?

К КАКОМУ КЛАССУ СОЕДИНЕНИЙ ОТНОСЯТСЯ
ВЕЩЕСТВА, ДАТЬ ИМ НАЗВАНИЕ



К КАКОМУ КЛАССУ СОЕДИНЕНИЙ ОТНОСЯТСЯ
ВЕЩЕСТВА, ДАТЬ ИМ НАЗВАНИЕ



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 ;

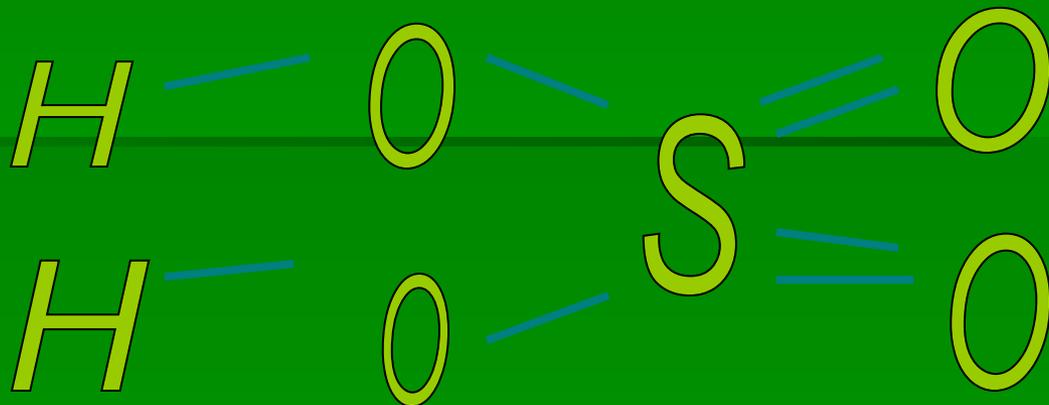
г) Li_2O , CaO , CO .

СОЛНИ

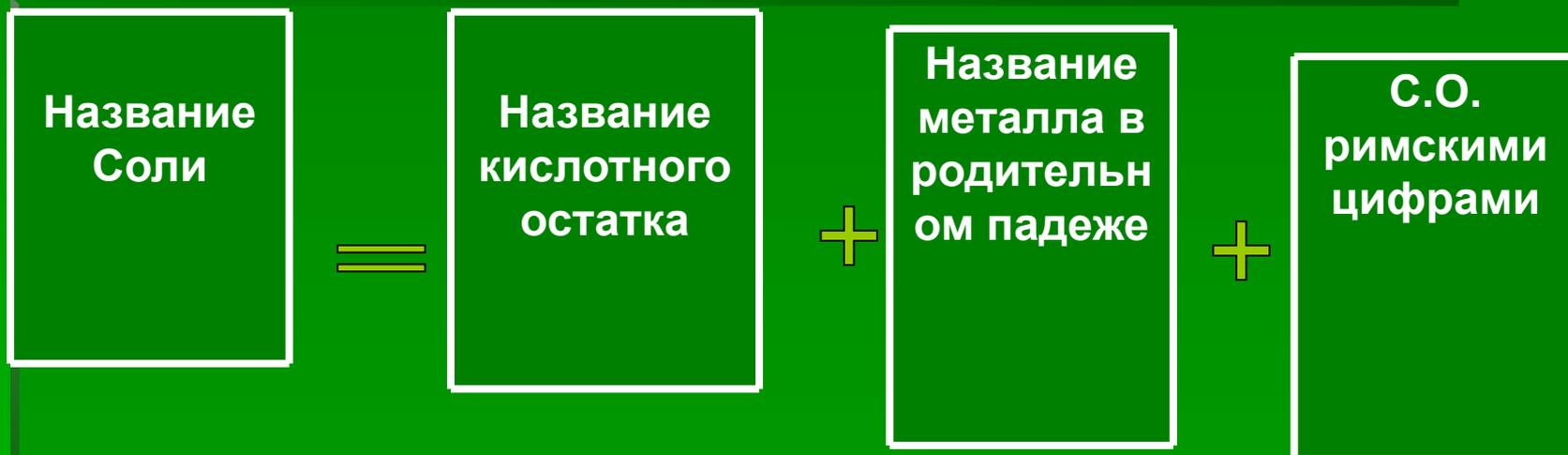


Образование солей

Zn



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

1. Что такое соли?

- 2. Дать названия веществам:

$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, K_2SO_3 , Li_2CO_3 , CuSO_4 .

Определить растворимость этих веществ.

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

Домашнее задание:

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