

Крестики-нолики «Кислоты»

Найдите выигрышный путь, состоящий из формул кислот.

Игровое поле № 1

Игровое поле № 2



3.2.1 И



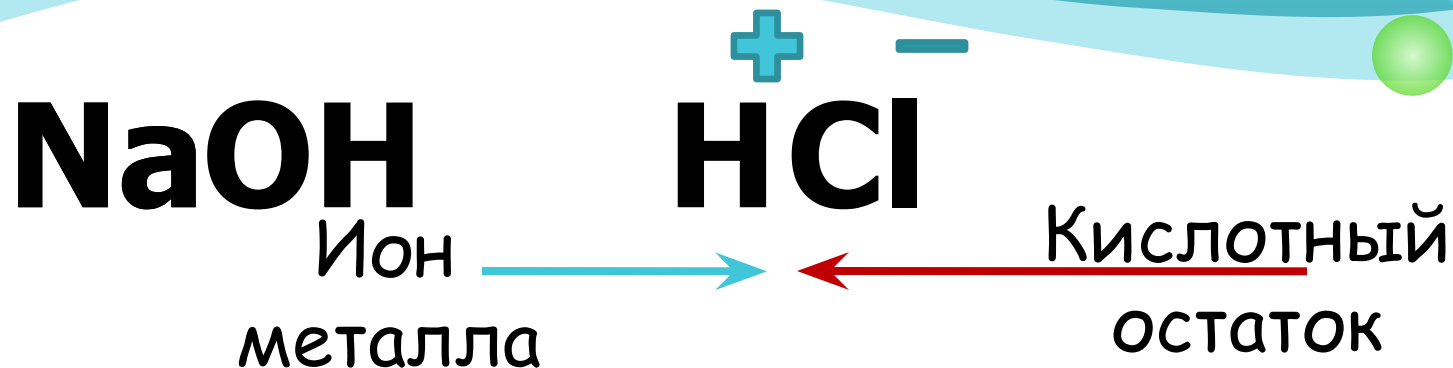


Соли как производные кислот и оснований

Состав солей



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

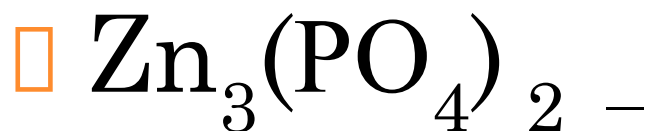
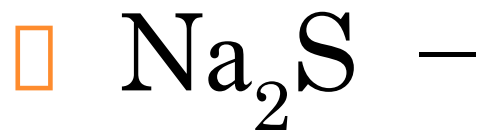


Соли можно рассматривать как производные кислот и оснований.

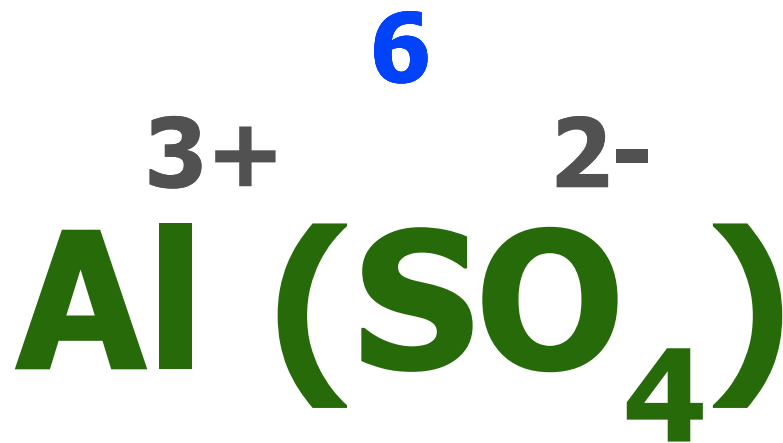
Номенклатура солей



Назовите следующие соли



Выведение формул солей



$$\text{---} = 2$$

$$\text{---} = 3$$

Напишите формулы следующих солей

- Карбоната натрия –
- Сульфата железа (III) –
- Хлорида цинка (II) –
- Иодид алюминия –
- Фосфат меди (II) –

По растворимости в воде

Соли

Растворимые

1. Все нитраты
2. Хлориды, кроме $\text{AgCl}(\text{H})$, $\text{PbCl}_2(\text{M})$
3. Сульфаты, кроме $\text{BaSO}_4(\text{H})$, $\text{PbSO}_4(\text{H})$, $\text{CaSO}_4(\text{M})$, $\text{Ag}_2\text{SO}_4(\text{M})$
4. Все соли натрия и калия

Мало- раствори- мые

Нерастворимые

1. Все фосфаты, карбонаты, силикаты и сульфиды, кроме этих солей натрия и калия



NaCl - хлорид натрия

Обыкновенная поваренная соль, ежедневно принимаемая нами в пищу. Также широко используется в нефтяной промышленности и служит сырьем для получения хлора, соляной кислоты, соды.

CaCO_3 - карбонат кальция

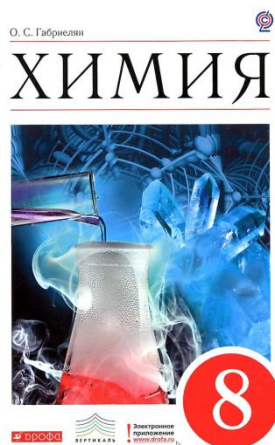


Столь привычный каждому стоящему у доски школьнику мел, добываемый из карьеров. А также известняк и мрамор, используемые в строительстве.

Домашнее задание.



§21, с. 107-113, ВЫПОЛНИТЬ
задания 2-3 с. 113, (учебник).



§22, с. 126-132, ВЫПОЛНИТЬ
задания 2-3 с. 133, (учебник).