Крестики-нолики «Кислоты»

Найдите выигрышный путь, состоящий из формул кислот.

Игровое поле № 1

H_2SO_4	$Ba(OH)_3$	CO_2
NaH	HNO_3	HI
H_2O	$CaCl_2$	H_3PO_4

Игровое поле № 2

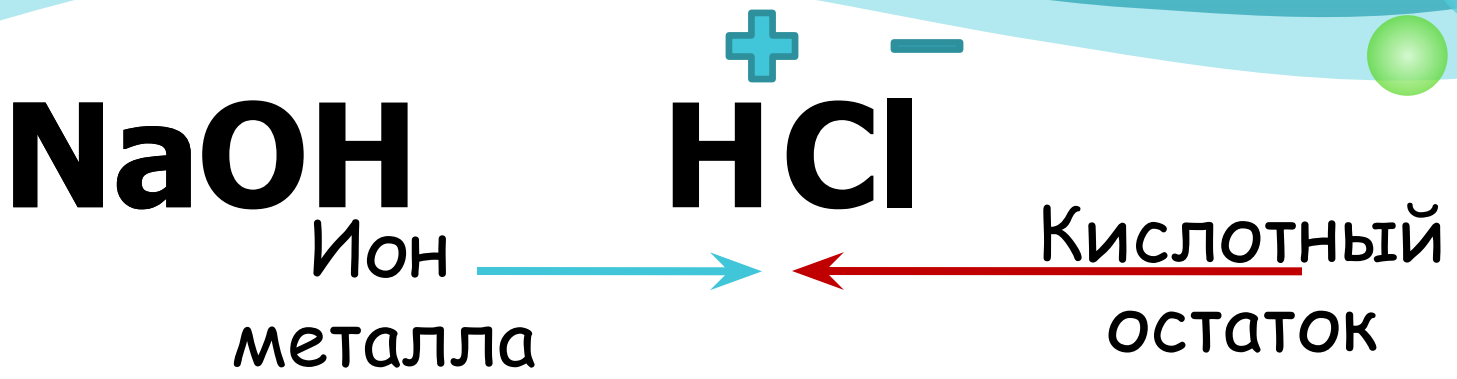
H_2S	HCl	HBr
CaH_2	KCl	HNO_3
O_2	$CaCO_3$	$Zn(OH)_2$

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

$$Cu(NO_3)_2$$

Назовите следующие соли

- Li_2SO_4 –
- $FeSO_3$ –
- $Ba(NO_3)_2$ –
- Na_2S –
- $Zn_3(PO_4)_2$ –

Выведение формул солей

6

3+ 2-

$Al(SO_4)$

—— = 2 —— = 3

Напишите формулы следующих солей

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

По растворимости в воде

Соли

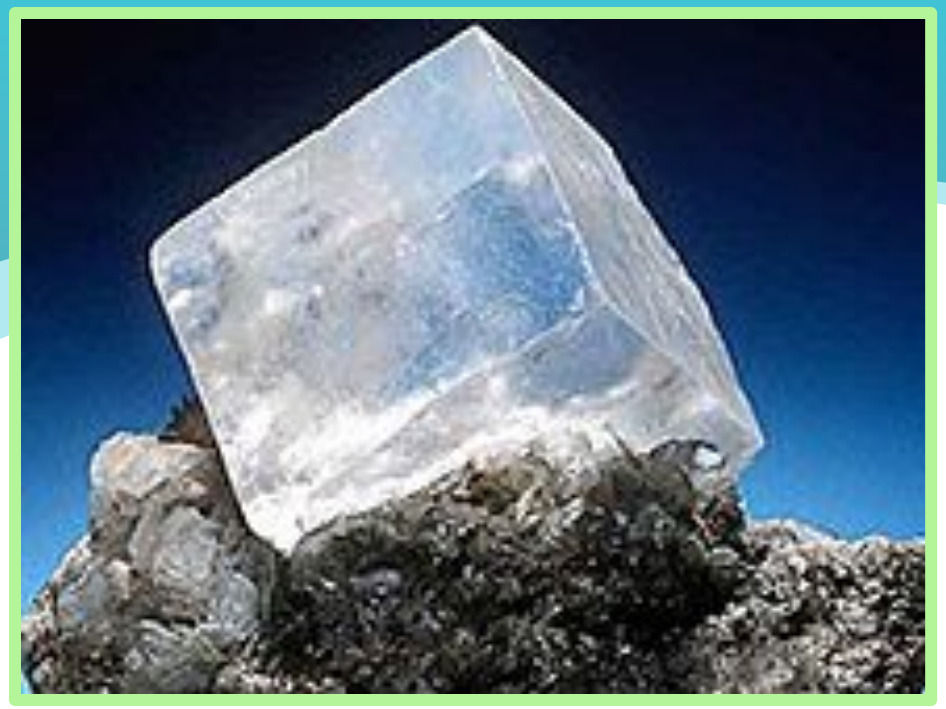
Растворимые

1. Все нитраты
2. Хлориды, кроме $AgCl$(Н), $PbCl_2$(М)
3. Сульфаты, кроме $BaSO_4$(Н), $PbSO_4$(Н), $CaSO_4$(М), Ag_2SO_4(М)
4. Все соли натрия и калия

Мало-раствори-мые

Нерастворимые

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



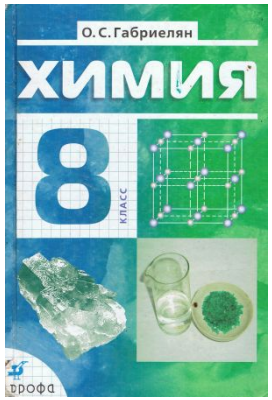
NaCl - хлорид натрия

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

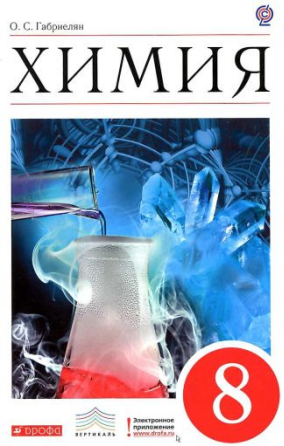
$CaCO_3$ - карбонат кальция

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).