

## 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.

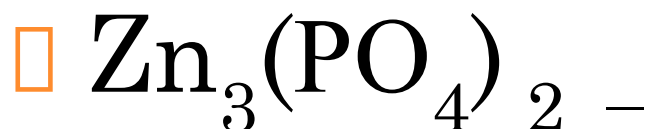
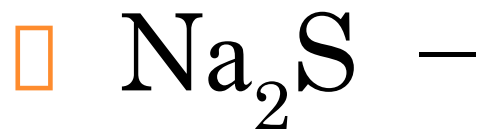


**Соли** можно рассматривать как производные кислот и оснований.

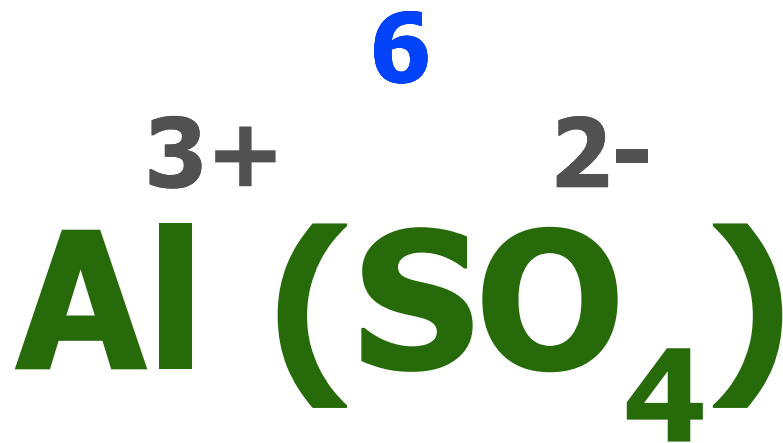
# Номенклатура солей



# 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.

# $\text{CaCO}_3$ - карбонат кальция

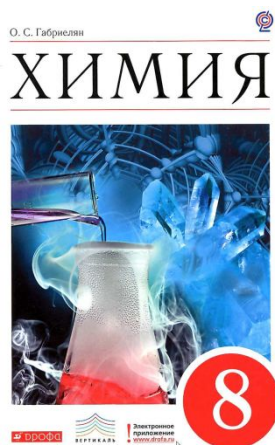


Столь привычный каждому стоящему у доски школьнику мел, добываемый из карьеров. А также известняк и мрамор, используемые в строительстве.

# Домашнее задание.



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



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