

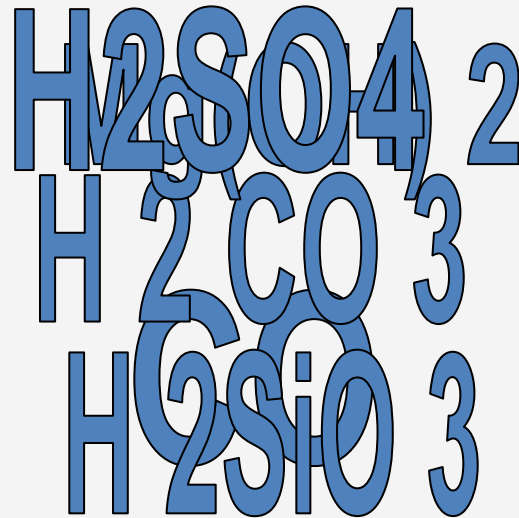
# Основные классы неорганических соединений



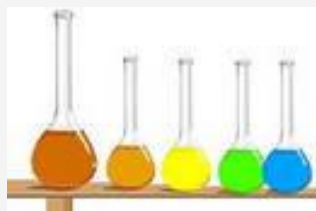
**К какому классу соединений относятся вещества,  
дать им названия**



**К какому классу соединений относятся вещества,  
дать им названия**



Сложные вещества,  
состоящие из двух  
элементов один из  
которых кислород в  
степени окисления -2



**Оксиды**

**Солеобразующие**

**Несолеобразующие**

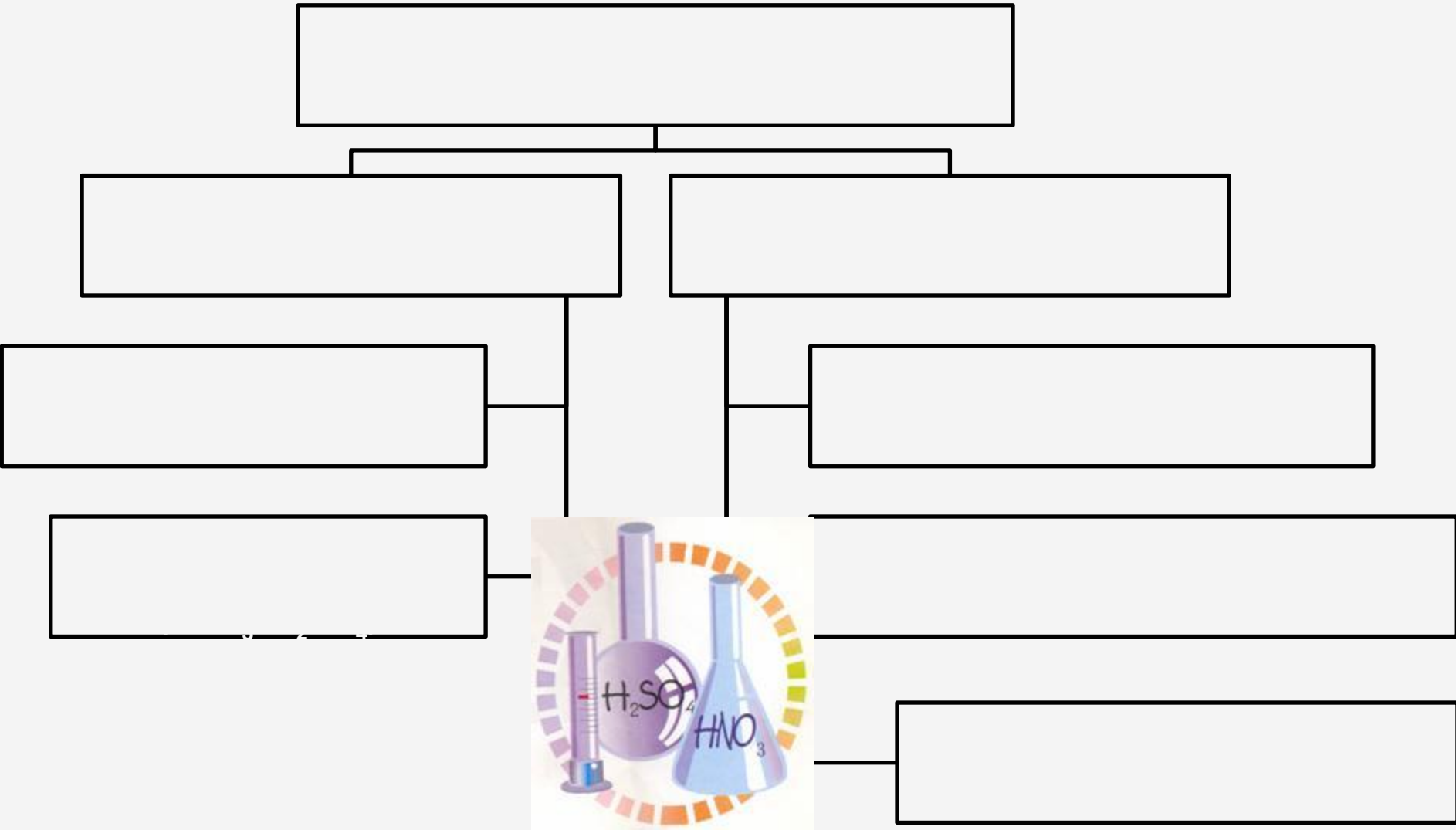
**Основные**

**Амфотерные**

**Кислотные**

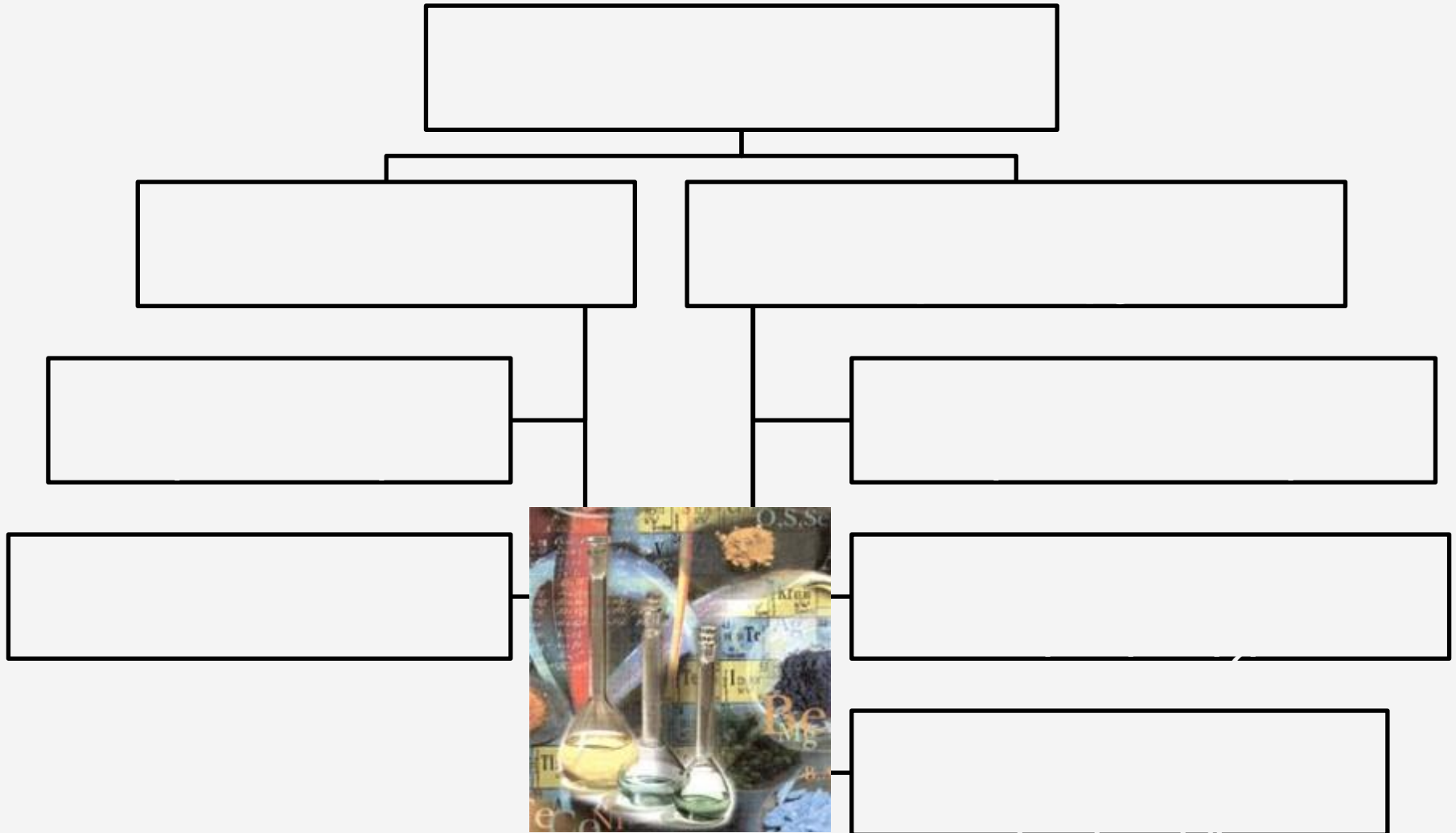
# Сложные вещества, состоящие из атомов водорода и кислотного остатка

## КИСЛОТЫ

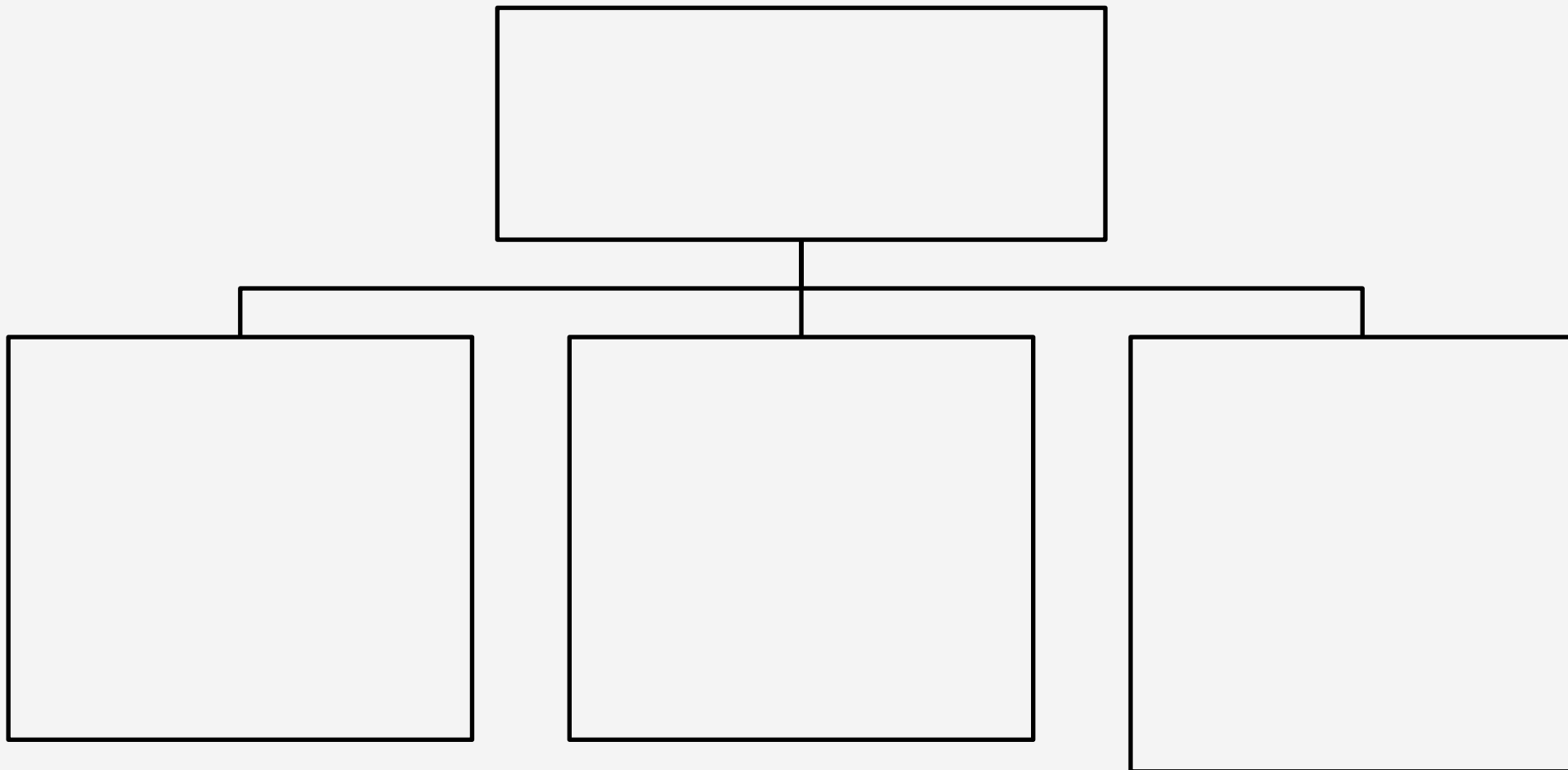


# Сложные вещества, состоящие из ионов металла и одной или нескольких гидроксогрупп

## ОСНОВАНИЯ



# Сложные вещества, состоящие из ионов металла и кислотного остатка





# Элементы

**Металлы**  
(Na, K, Ca, Ba)

**Амфотерные  
элементы**  
(Be, Al, Zn, Pb)

**Неметаллы**  
(N, O, F, P, S, Cl)

**Основные  
оксиды**  
( $\text{Na}_2\text{O}$ ,  $\text{K}_2\text{O}$ ,  $\text{CaO}$ )

**Амфотерные  
оксиды**  
( $\text{BeO}$ ,  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ,  $\text{ZnO}$ )

**Кислотные  
оксиды**  
( $\text{N}_2\text{O}_5$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{Cl}_2\text{O}_7$ )

## Гидроксиды

**Основания**  
( $\text{NaOH}$ ,  $\text{Ca(OH)}_2$ )

**Амфотерные  
гидроксиды**  
( $\text{Al(OH)}_3$ ,  $\text{Zn(OH)}_2$ )

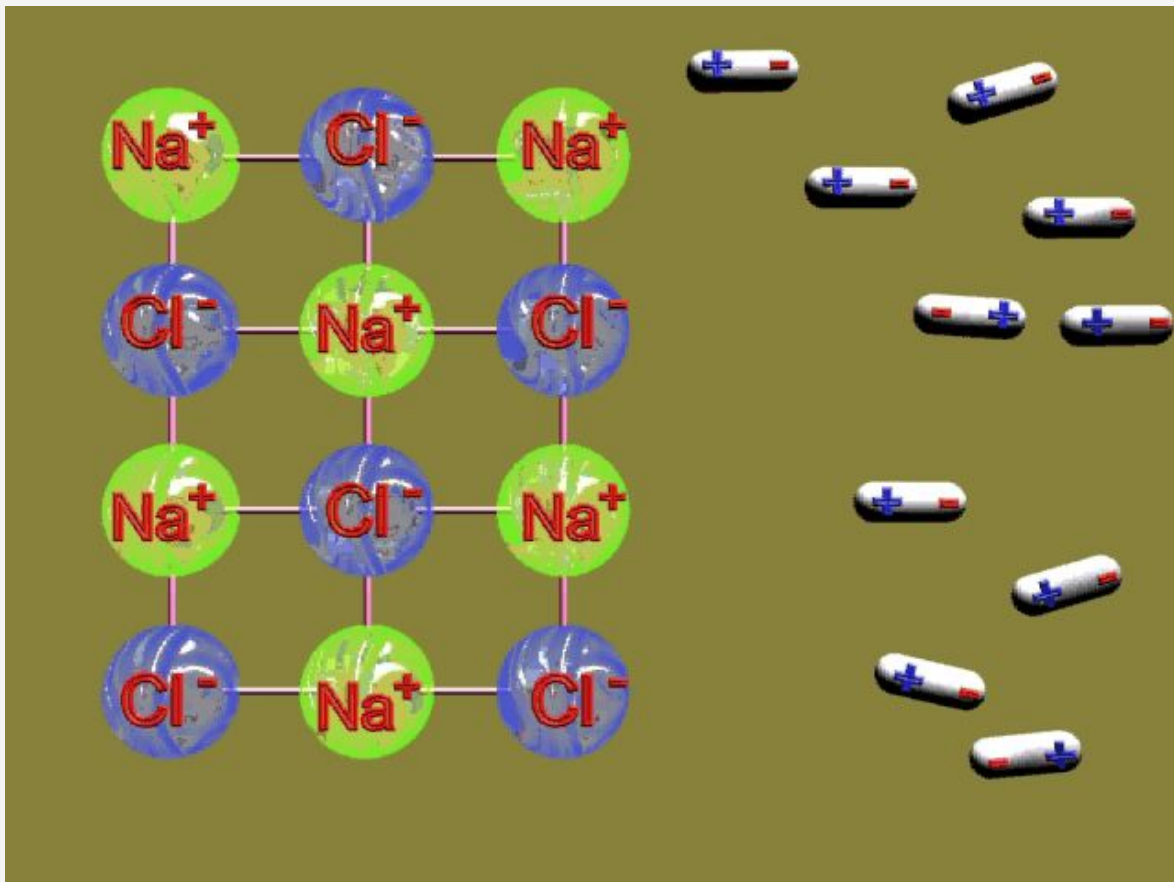
**Кислоты**  
( $\text{HCl}$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  
 $\text{H}_2\text{SO}_4$ )

**Соли**

**Соли**



# Этапы диссоциации веществ с ионной связью



1. Ориентация

молекул воды.

2. Гидратация.

3. Разрыв ионной  
связи.

4. Перемещение  
гидратированных  
ионов в раствор.

# Диссоциация веществ с полярной связью



1. Ориентация.
2. Гидратация.
3. Ионизация.
4. Диссоциация
5. Перемещение гидратированных ионов в раствор.

**Все вещества по отношению к**

**электрическому току можно разделить на**



**Электролиты**

**их растворы  
или расплавы**

**ПРОВОДЯТ**

**электрический  
ток**

**Неэлектролиты**

**их растворы  
или расплавы**

**НЕ ПРОВОДЯТ**

**электрический ток**

**Вид химической связи**

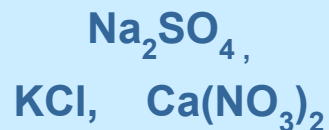
**Ионная или  
ковалентная  
сильно полярная**

**Ковалентная  
неполярная  
или мало полярная**

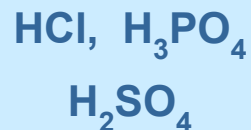
<b>Вещество</b>	<b>Результат испытаний</b>
<b>NaCl (кристаллич)</b>	<b>-</b>
<b>NaCl (раствор)</b>	<b>+</b>
<b>NaOH (кристаллич)</b>	<b>-</b>
<b>NaOH (раствор)</b>	<b>+</b>
<b>NaOH (расплав)</b>	<b>+</b>
<b>(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CO (ацетон)</b>	<b>-</b>
<b>HCl (раствор)</b>	<b>+</b>
<b>C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>O (спирт)</b>	<b>-</b>
<b>C<sub>12</sub>H<sub>22</sub>O<sub>11</sub> (сахар)</b>	<b>-</b>
<b>CuCl<sub>2</sub> (раствор)</b>	<b>+</b>

# Электролиты

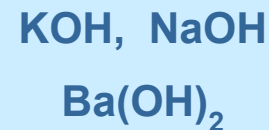
## Соли



## Кислоты



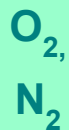
## Щёлочи



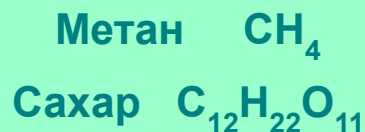
# ПРИМЕРЫ:

# Неэлектролиты

## Газы



## Органические вещества



## Оксиды

