

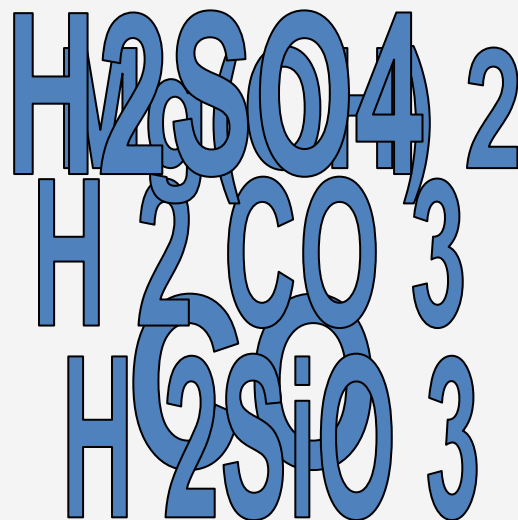
Основные классы неорганических соединений



**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

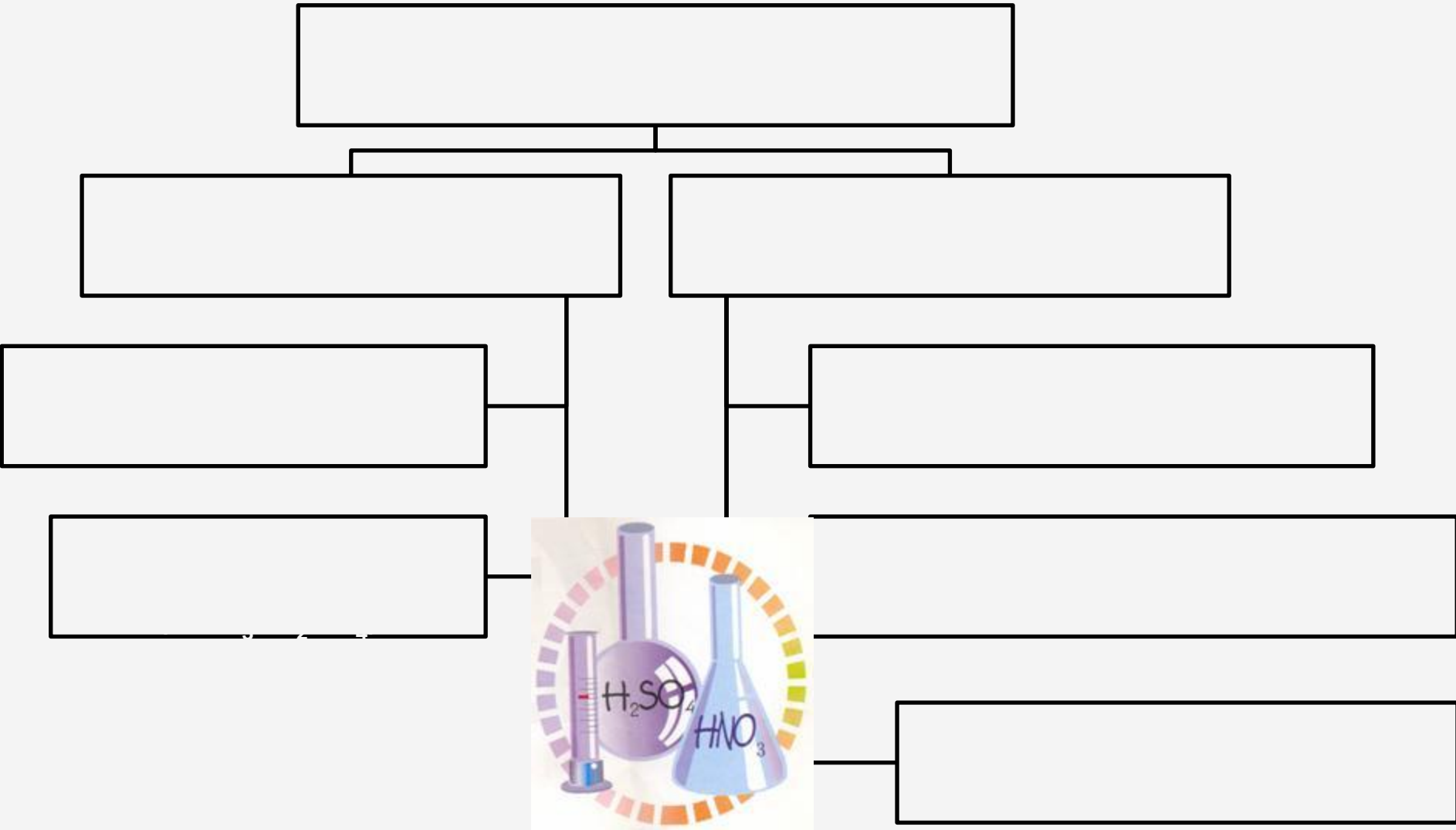
Основные

Амфотерные

Кислотные

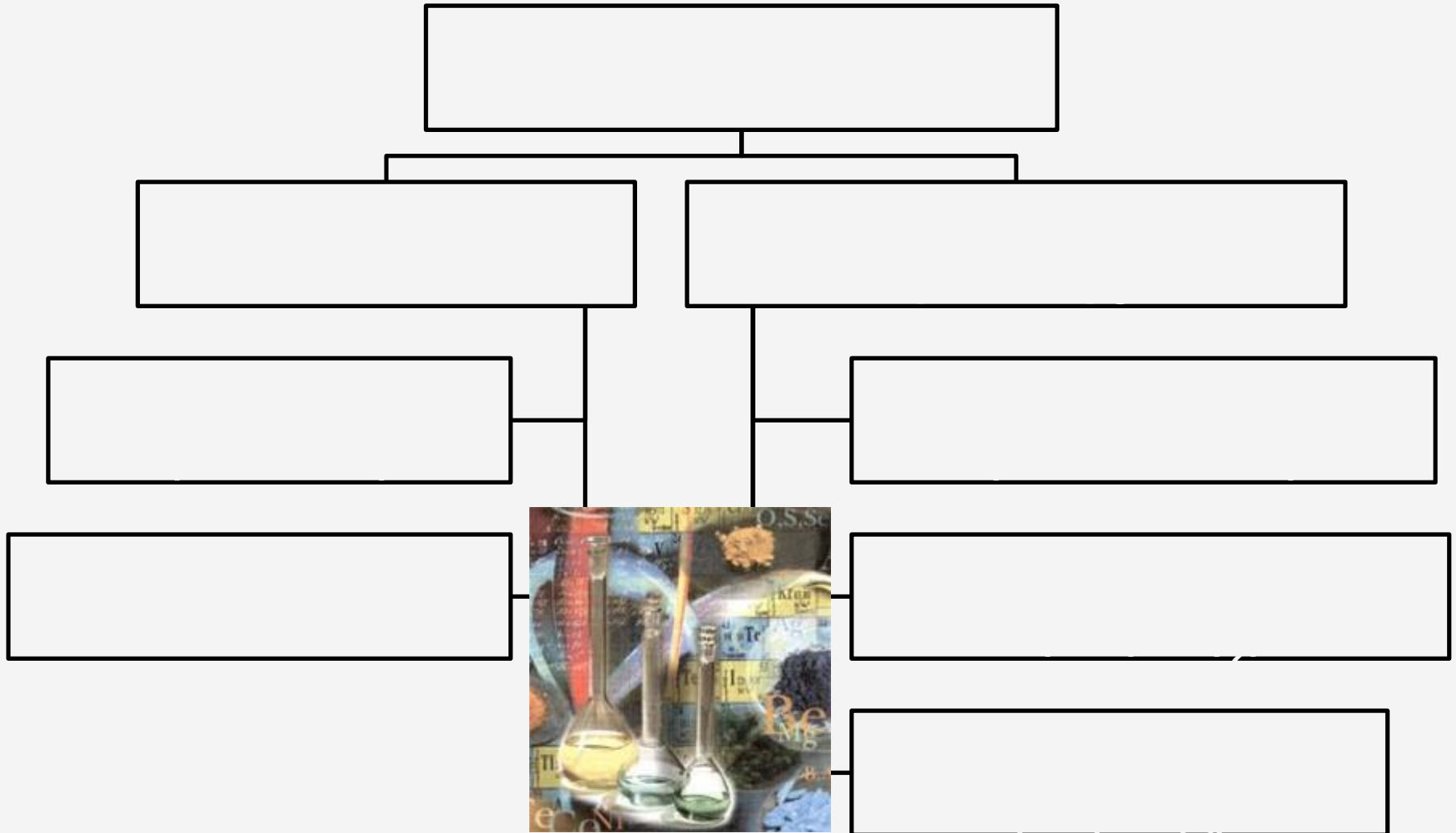
Сложные вещества, состоящие из атомов водорода и кислотного остатка

КИСЛОТЫ

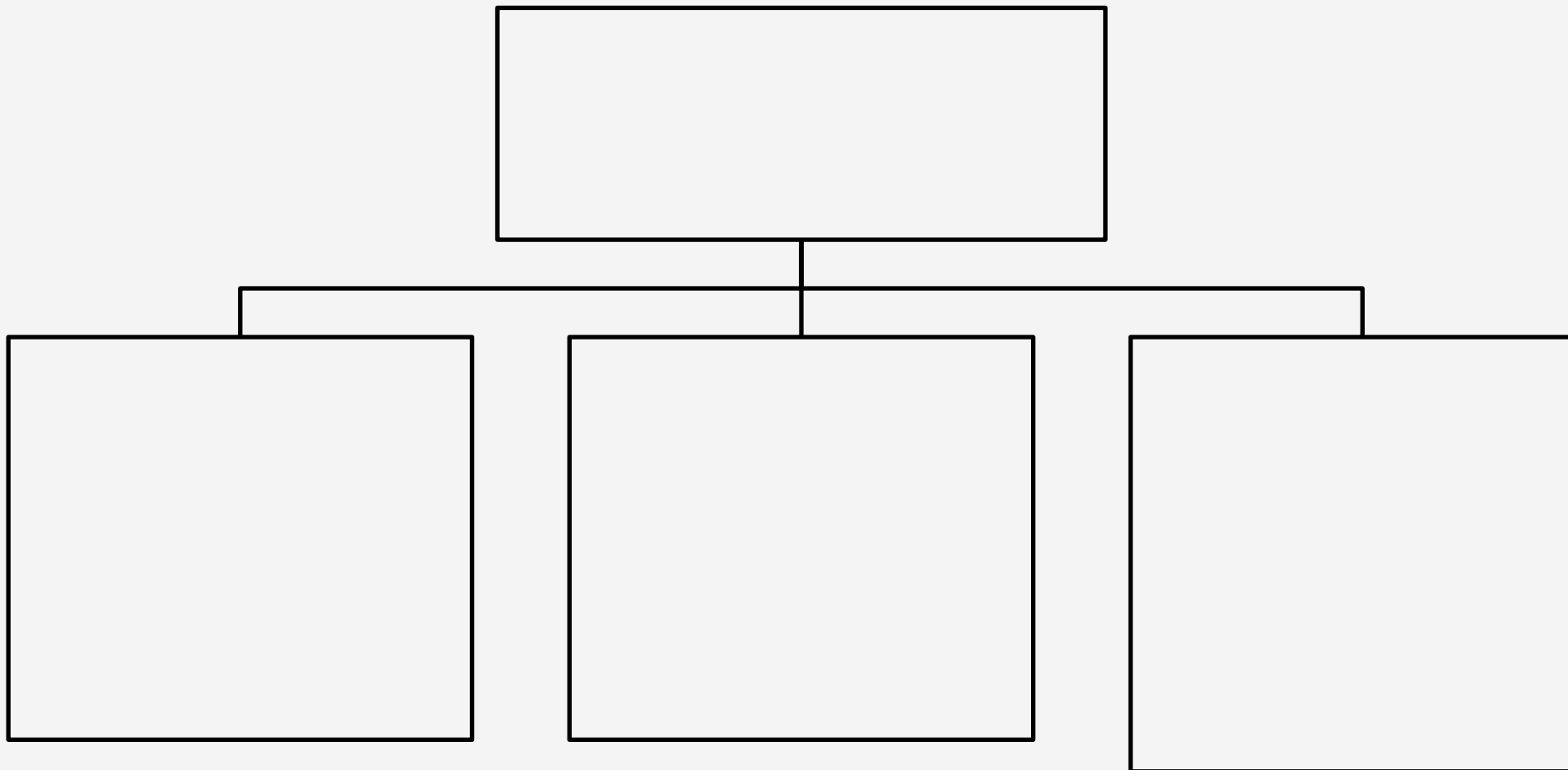


Сложные вещества, состоящие из ионов металла и одной или нескольких гидроксогрупп

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**
(Na_2O , K_2O , CaO)

**Амфотерные
оксиды**
(BeO , Al_2O_3 , ZnO)

**Кислотные
оксиды**
(N_2O_5 , SO_2 , Cl_2O_7)

Гидроксиды

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

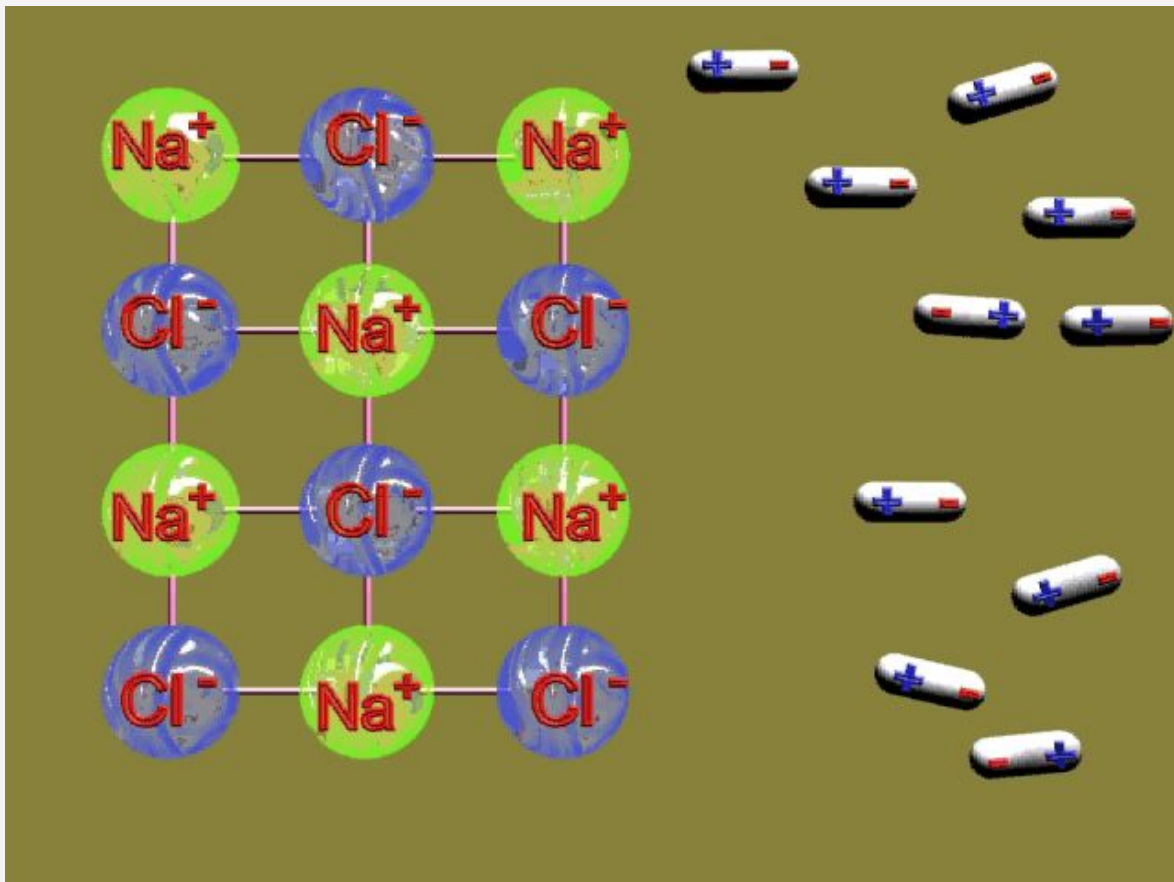
**Амфотерные
гидроксиды**
($\text{Al}(\text{OH})_3$, $\text{Zn}(\text{OH})_2$)

Кислоты
(HCl , HNO_3 ,
 H_2SO_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

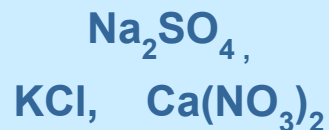
Ионная или
ковалентная
сильно полярная

Ковалентная
неполярная
или мало полярная

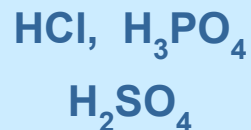
Вещество	Результат испытаний
NaCl (кристаллич)	-
NaCl (раствор)	+
NaOH (кристаллич)	-
NaOH (раствор)	+
NaOH (расплав)	+
(CH₃)₂CO (ацетон)	-
HCl (раствор)	+
C₂H₆O (спирт)	-
C₁₂H₂₂O₁₁ (сахар)	-
CuCl₂ (раствор)	+

Электролиты

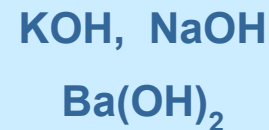
Соли



Кислоты



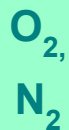
Щёлочи



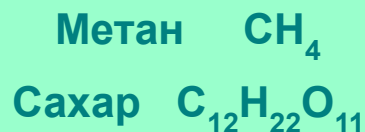
ПРИМЕРЫ:

Неэлектролиты

Газы



Органические вещества



Оксиды

