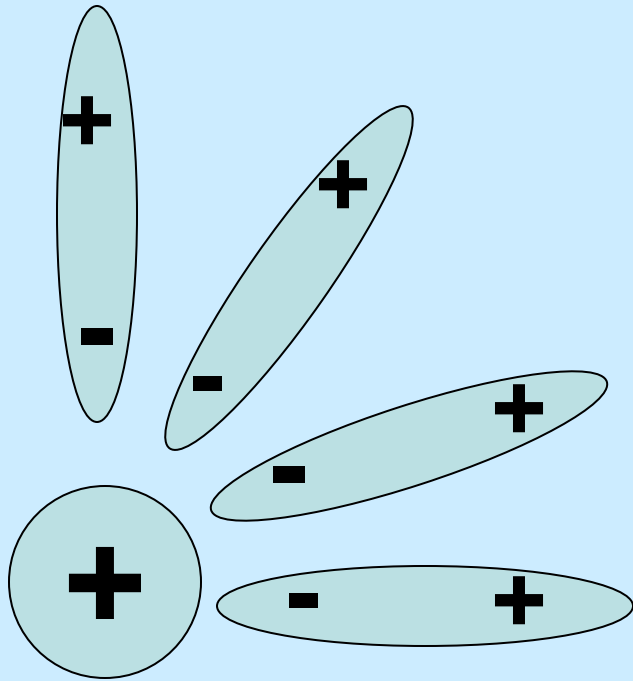
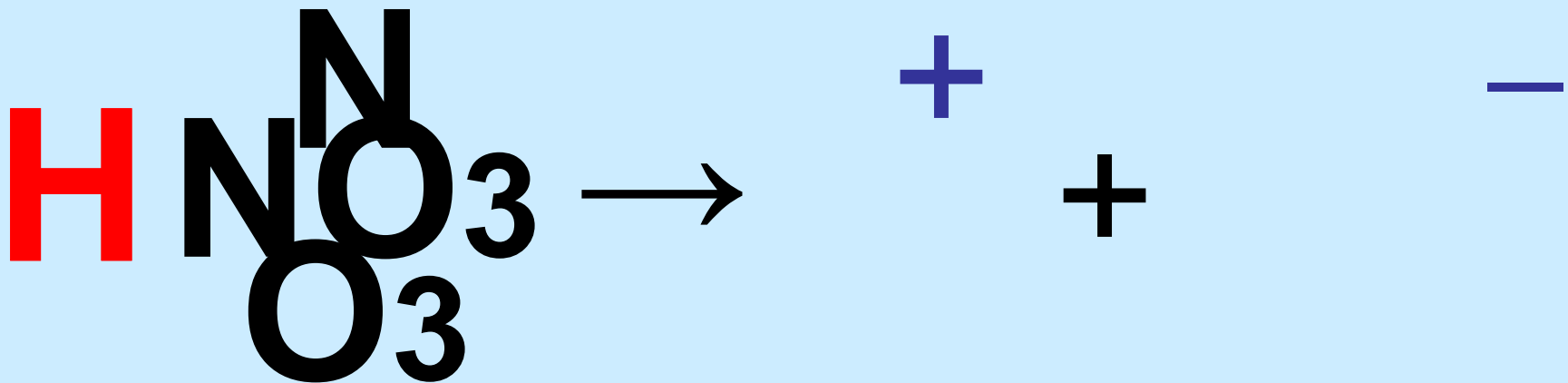
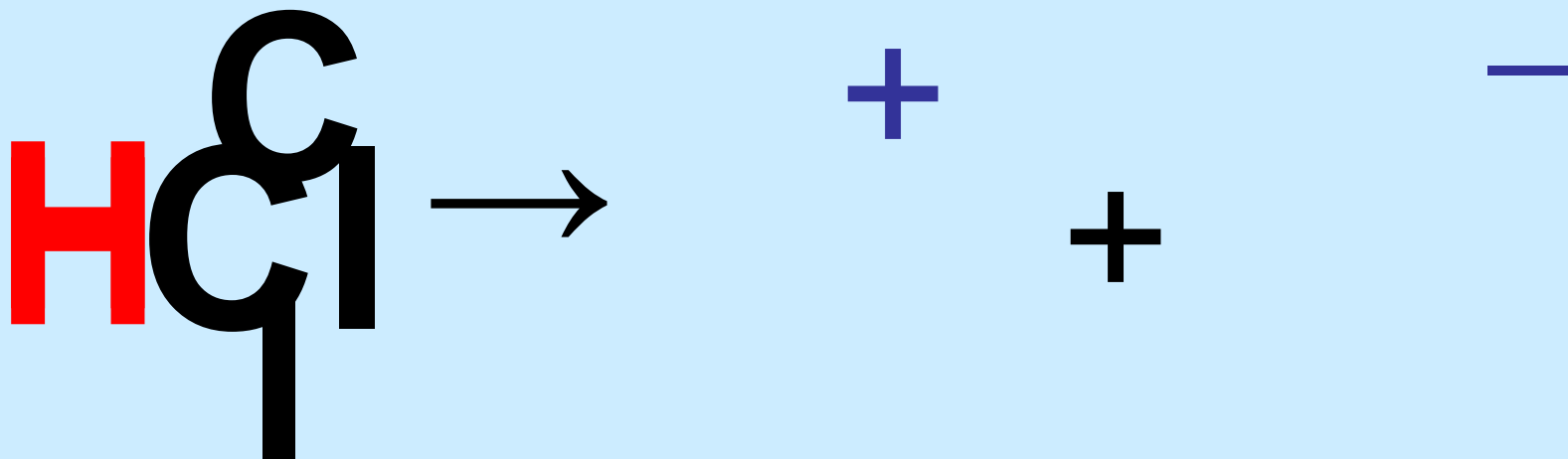




# УРАВНЕНИЯ ДИССОЦИИЦИИ



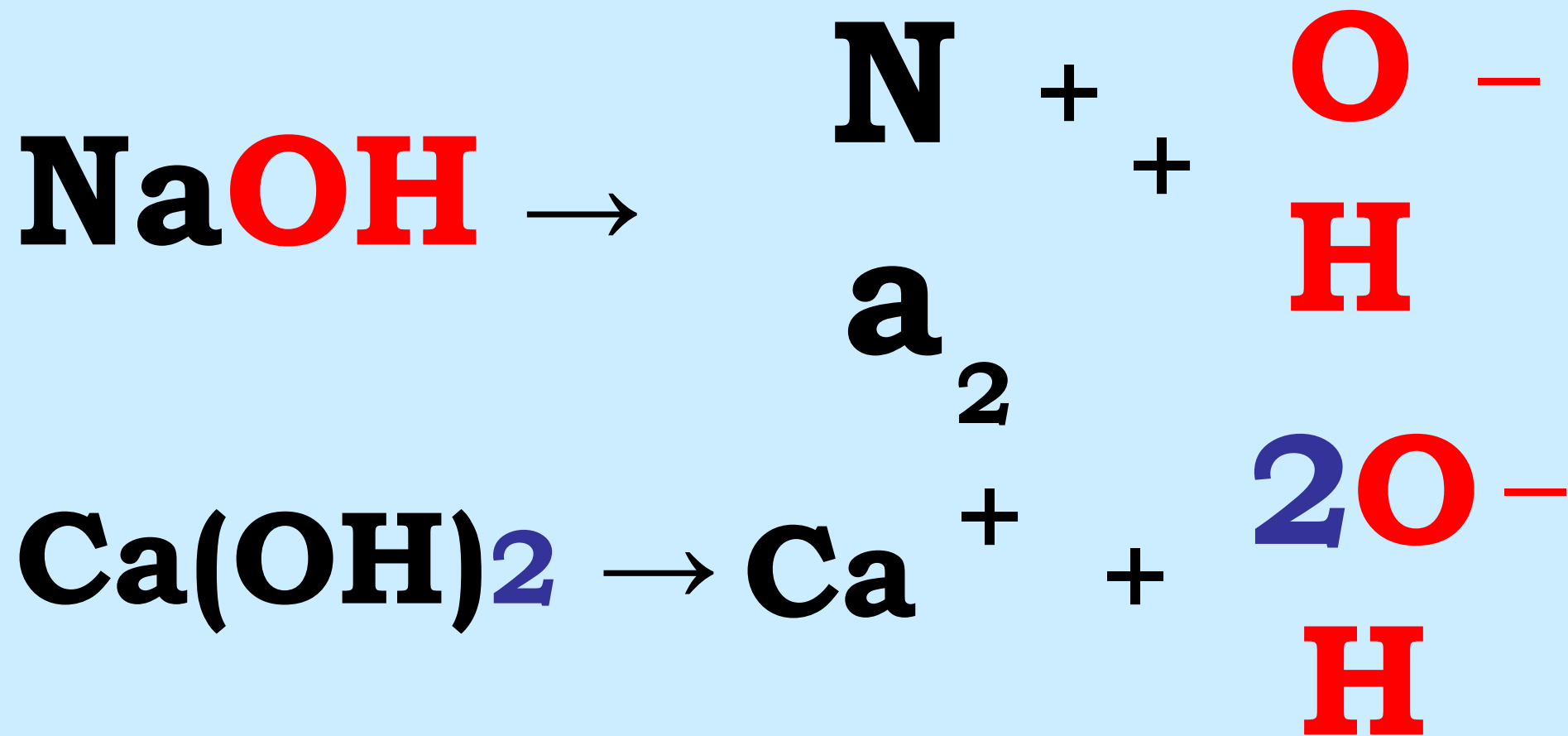
# КИСЛОТЫ



**1. КИСЛОТЫ – ЭТО СЛОЖНЫЕ ВЕЩЕСТВА, СОСТОЯЩИЕ ИЗ ИОНОВ ВОДОРОДА И КИСЛОТНОГО ОСТАТКА.**

**2. КИСЛОТЫ – ЭТО ЭЛЕКТРОЛИТЫ, КОТОРЫЕ ДИССОЦИИИРУЮТ НА КАТИОНЫ ВОДОРОДА И АНИОНЫ КИСЛОТНОГО ОСТАТКА.**

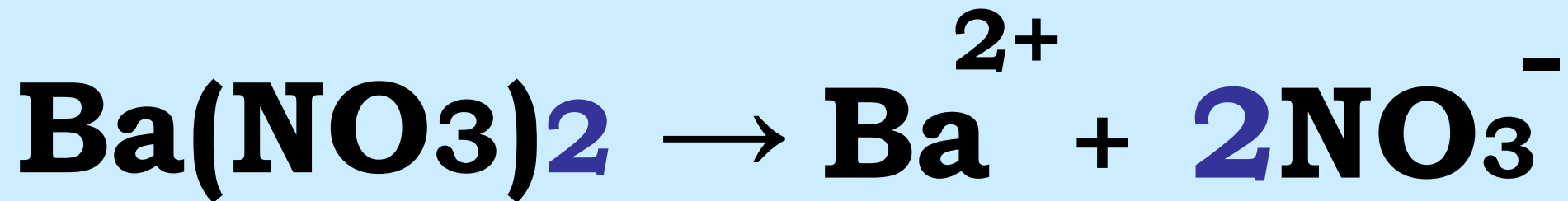
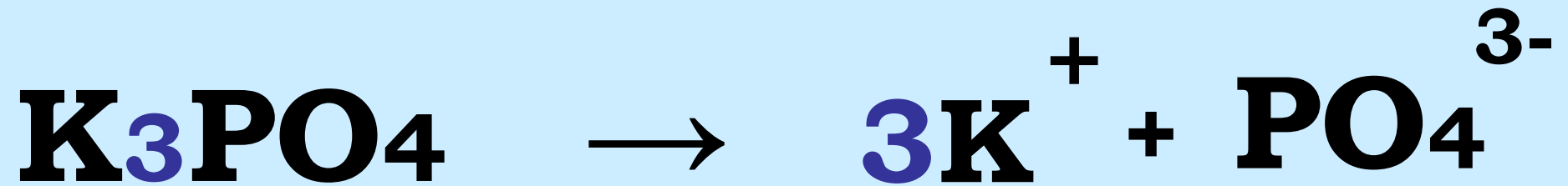
# ОСНОВАНИЯ



**1. ОСНОВАНИЯ- ЭТО СЛОЖНЫЕ ВЕЩЕСТВА, СОСТОЯЩИЕ ИЗ ИОНОВ МЕТАЛЛА И ГИДРОКСИД-ИОНОВ  $\text{OH}^-$**

**2. ОСНОВАНИЯ- ЭТО ЭЛЕКТРОЛИТЫ, КОТОРЫЕ ДИССОЦИИИРУЮТ НА КАТИОНЫ МЕТАЛЛА И АНИОНЫ ГИДРОКСОГРУПП  $\text{OH}^-$**

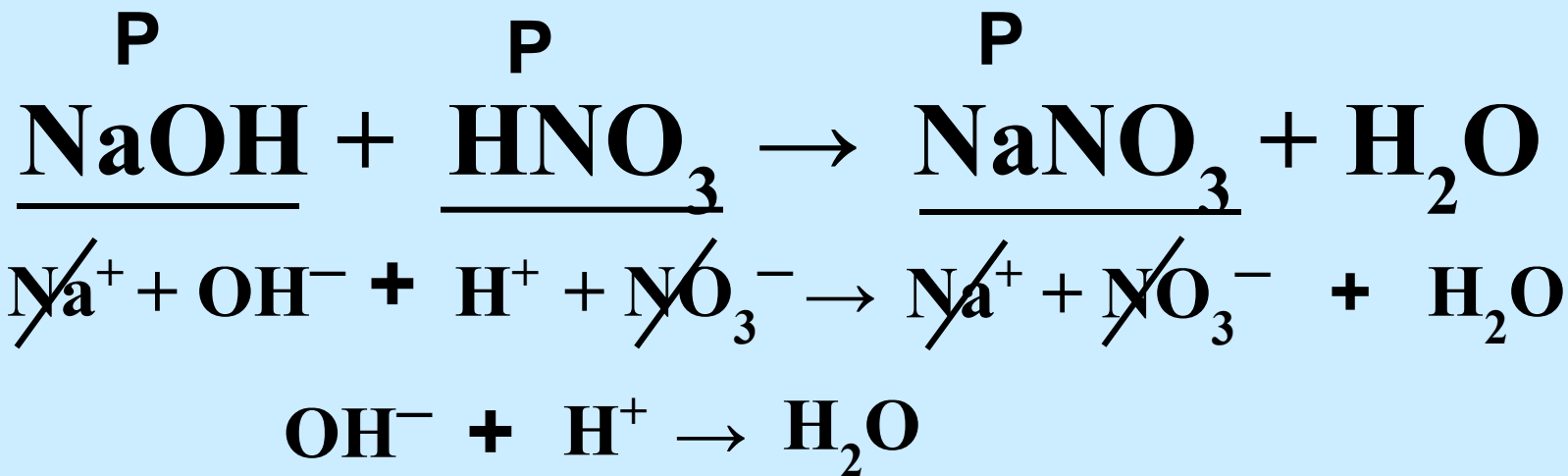
# СОЛИ



**1. Соли – это сложные вещества, состоящие из ионов металла и ионов кислотного остатка**

**2. Соли – это электролиты, которые диссоциируют на катионы металла и анионы кислотных остатков**

# Реакции ионного обмена



1. Определить растворимость веществ, подчеркнуть их;
2. Под чертой написать уравнение их диссоциации (учитывая коэффициенты!!!). Ионы записывать с зарядами!!!!
3. Вещества – не электролиты или слабые электролиты пишутся в молекулярном виде
4. Находим ионы, оставшиеся СВОБОДНЫМИ, сокращаем их;
5. Записывает оставшиеся ионы в левой и правой части уравнения. Это смысл данной реакции. Это ионы, которые НЕ могут находиться в растворе одновременно!



# Реакции **ИОННОГО** обмена

Реакции, в которых  
электролиты меняются  
ионами.

## Реакции между ионами

Условия протекания реакций ионного обмена до конца

- Выпадение осадка ( $\downarrow$ )
- Выделение газа ( $\uparrow$ )
- Образование воды ( $\text{H}_2\text{O}$ )

