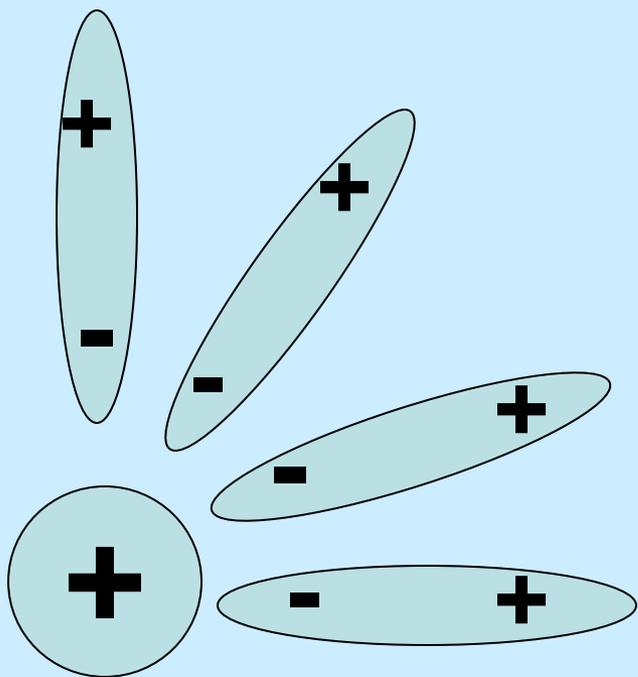
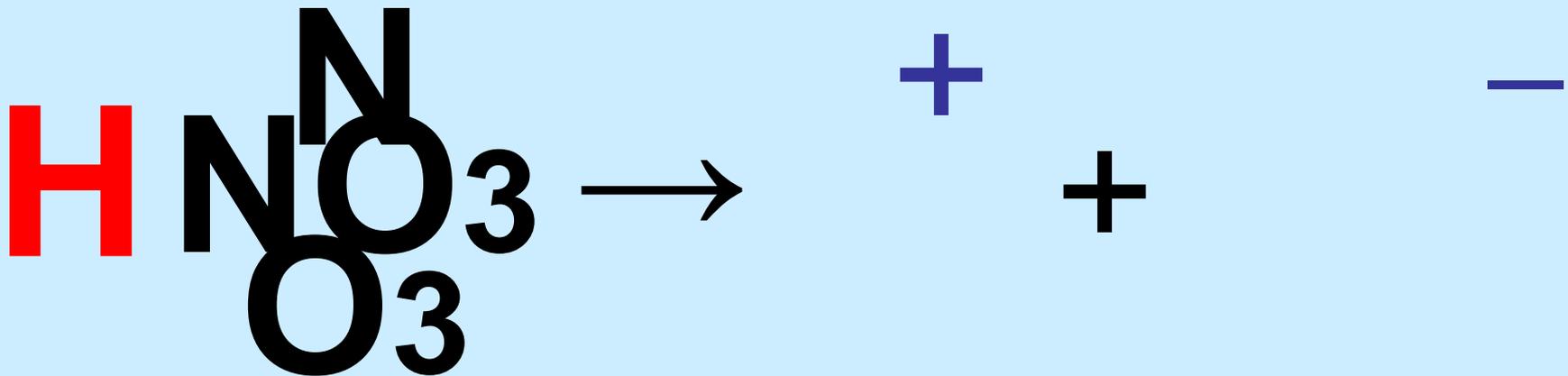
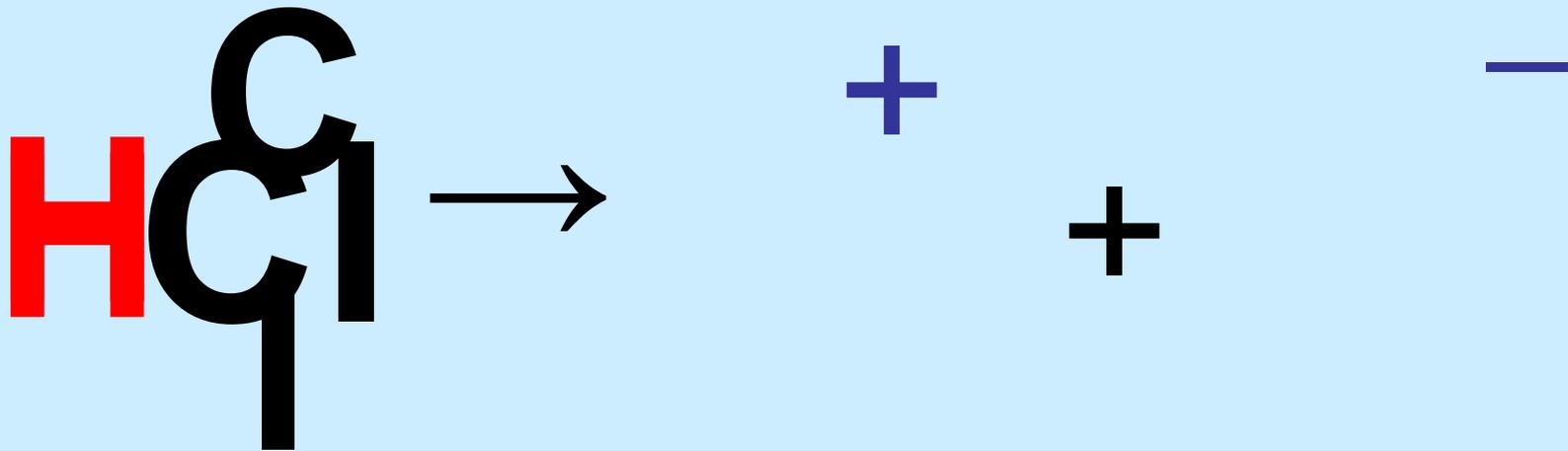




УРАВНЕНИЯ ДИССОЦИИЦИИ



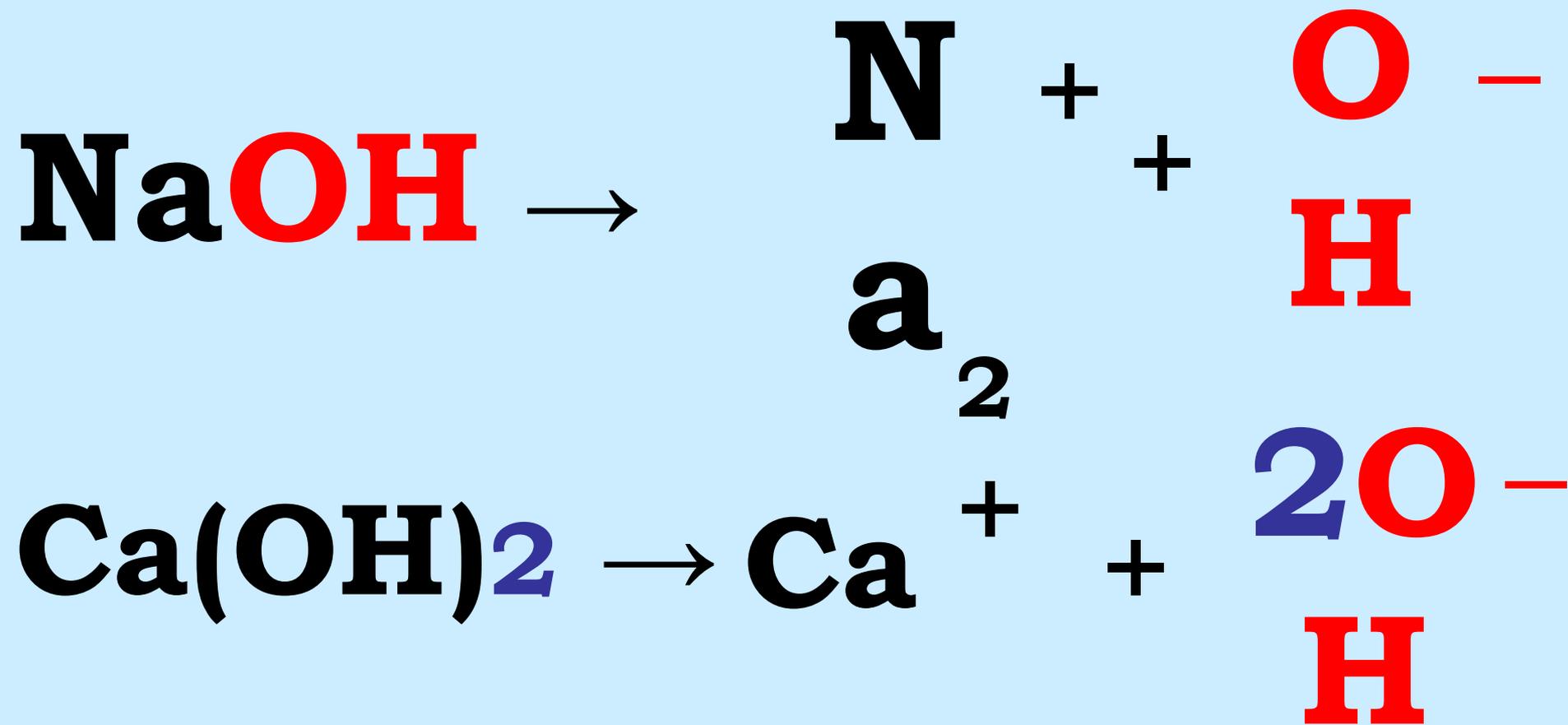
КИСЛОТЫ



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.

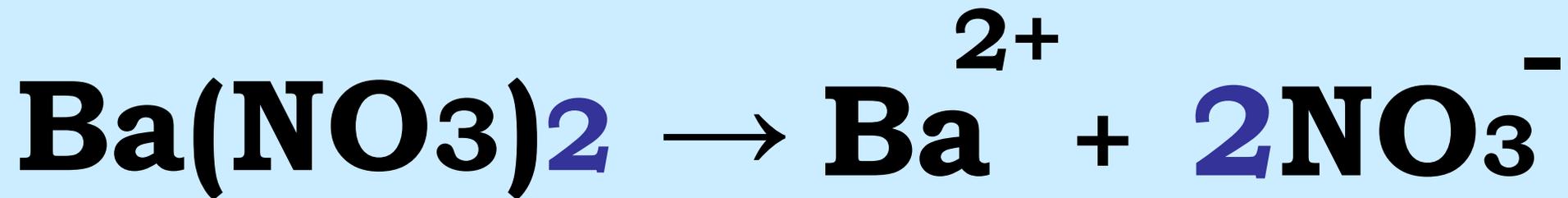
ОСНОВАНИЯ



1. ОСНОВАНИЯ- ЭТО СЛОЖНЫЕ ВЕЩЕСТВА, СОСТОЯЩИЕ ИЗ ИОНОВ МЕТАЛЛА И ГИДРОКСИД-ИОНОВ OH^-

2. ОСНОВАНИЯ- ЭТО ЭЛЕКТРОЛИТЫ, КОТОРЫЕ ДИССОЦИИИРУЮТ НА КАТИОНЫ МЕТАЛЛА И АНИОНЫ ГИДРОКСОГРУПП OH^-

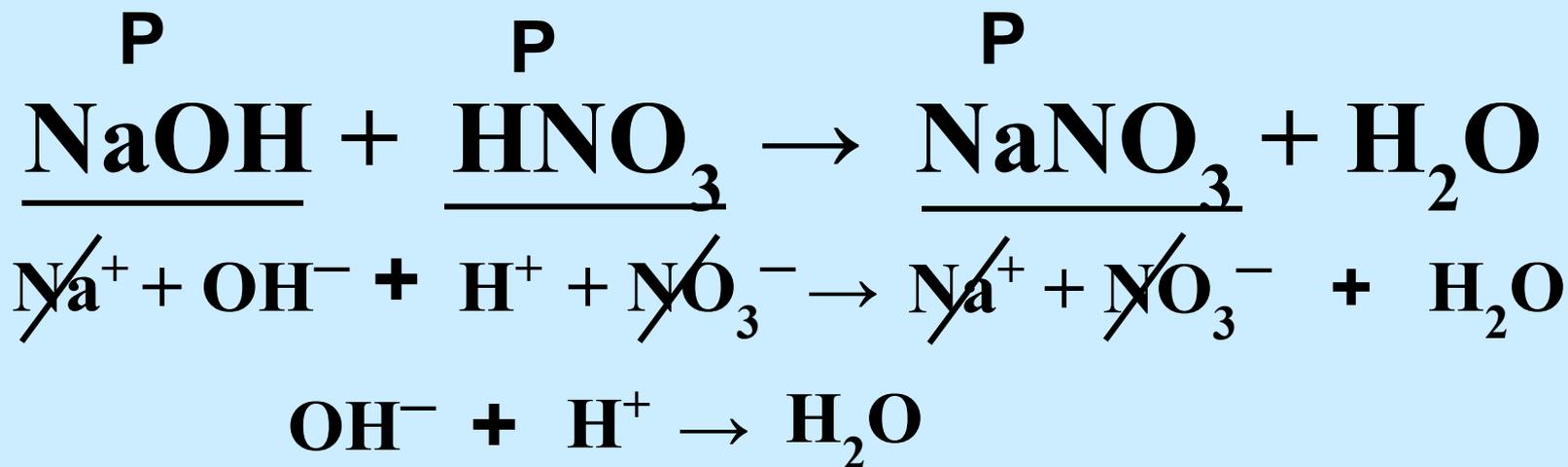
СОЛИ



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 (H_2O)

