

# Понятие об ЭДС

Электролиты и неэлектролиты  
электролитическая диссоциация



# ЦЕЛИ УРОКА:

- 1. Сформировать понятия об электролитах и неэлектролитах.
- 2. Рассмотреть механизм диссоциации веществ с ковалентной полярной и ионной связью.
- 3. Ввести понятие степень диссоциации.



# САМОСТОЯТЕЛЬНАЯ РАБОТА

- 1. В 50 г воды растворили 50 г щелочи. Вычислите массу полученного раствора и массовую долю щелочи в растворе.
- 2. Используя рисунок 24 стр. 134 сравните растворимость нитрата калия и хлорида натрия при 60 градусах.



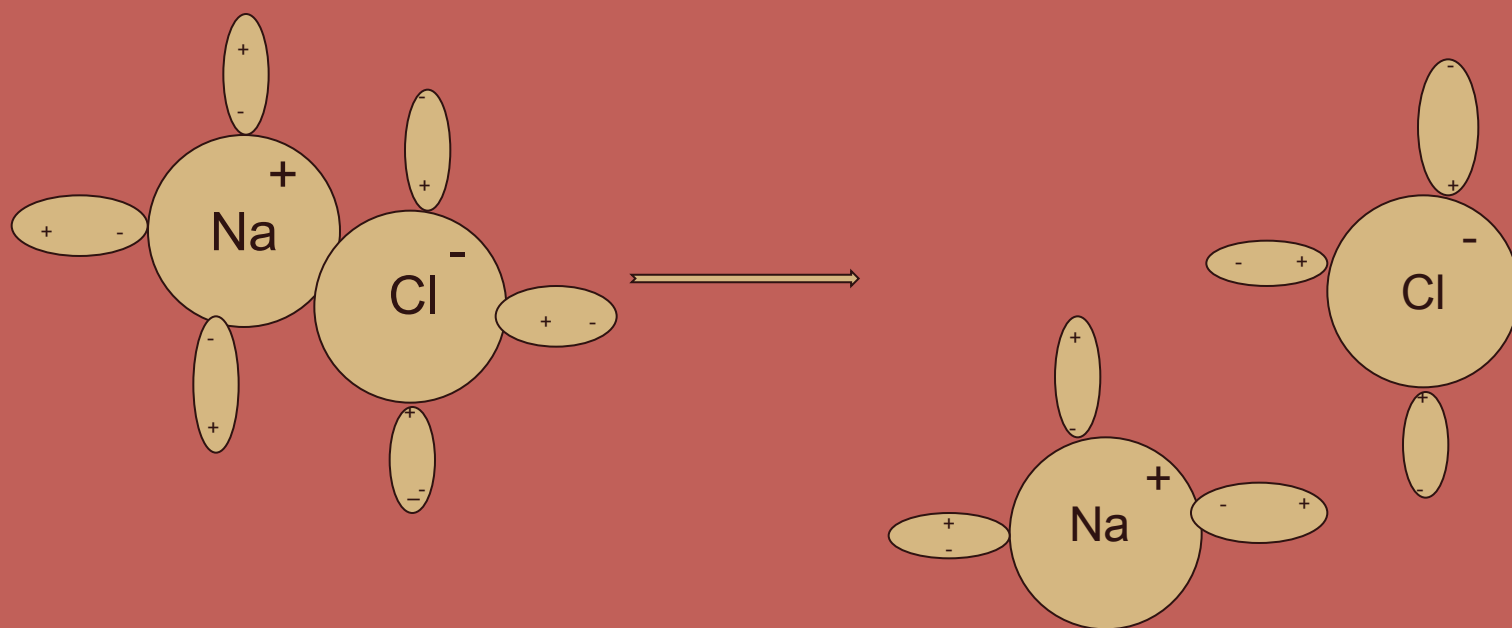
# Виды связи в соединениях

- Ковалентная ( полярная и неполярная)- это связь, образованная с помощью общих электронных пар.
- Ионная связь- связь между ионами, осуществляемая электростатическим притяжением.



# электролиты

- Вещества раствора или расплавы которых проводят электрический ток: соли, кислоты, основания.



# неэлектролиты

- Вещества растворы и расплавы которых тока не проводят
- Простые вещества
- Органические вещества
- Нерастворимые оксиды и т. д.



# ЭЛЕКТРОЛИТИЧЕСКАЯ ДИССОЦИАЦИЯ

- РАСПАД ЭЛЕКТРОЛИТА НА ИОНЫ ПРИ РАСТВОРЕНИИ ИЛИ РАСПЛАВЛЕНИИ
- Ориентация
- Гидратация
- Диссоциация
- Для веществ с ионной связью



# Электролитическая диссоциация

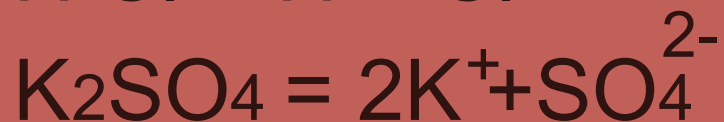
- Для веществ с ковалентной полярной связью
- Ориентация
- Гидратация
- Ионизация
- Диссоциация





# Упражнения:

- Уравнения диссоциации:



# Закрепление темы

- $\text{KOH} =$
- $\text{NaNO}_3 =$
- $\text{MgSO}_4 =$
- $\text{H}_2\text{SO}_4 =$
  
- Домашнее задание стр. 143-148  
з.1-3.

