

Электролиты и неэлектролиты Сущность диссоциации

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

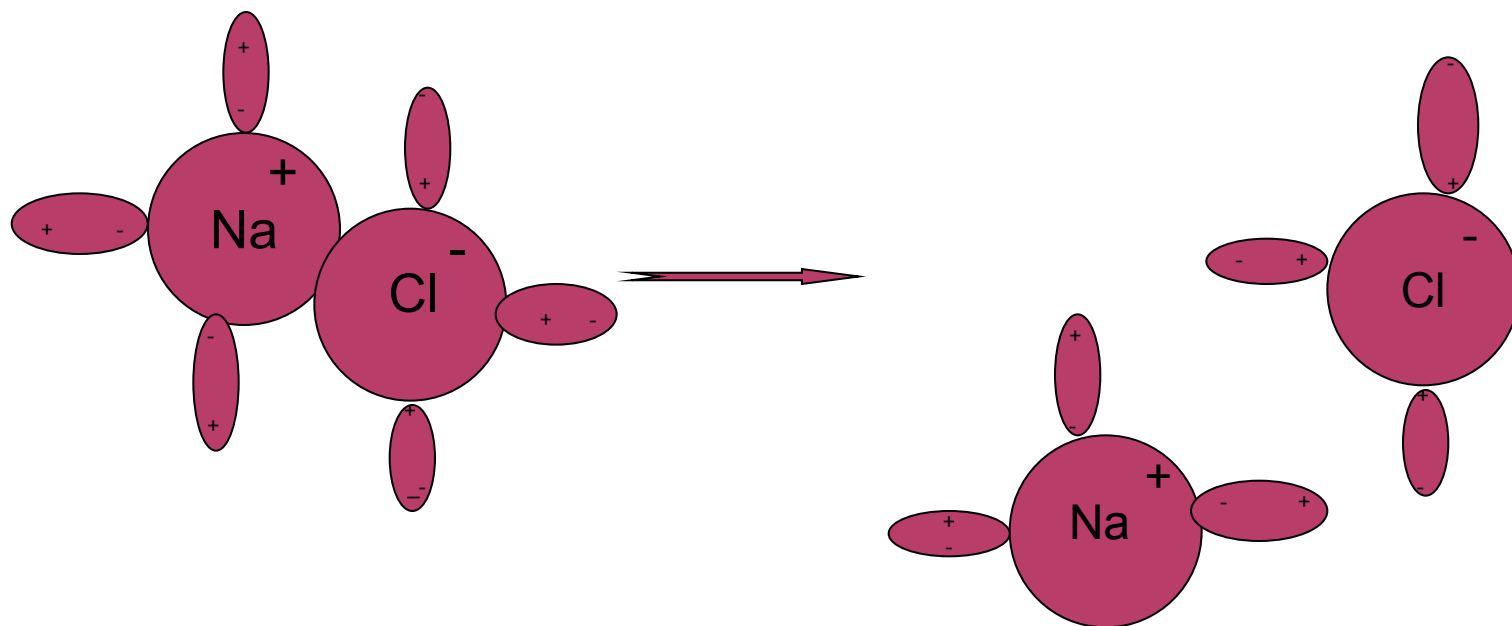
- 1. В 50 г воды растворили 50 г щелочи. Вычислите массу полученного раствора и массовую долю щелочи в растворе.
- 2. Используя рисунок 24 стр. 134 сравните растворимость нитрата калия и хлорида натрия при 60 градусах.

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 растворы 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

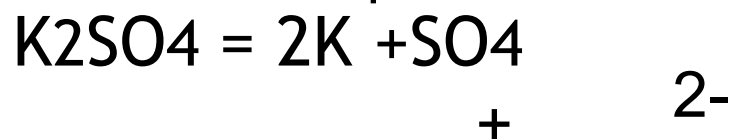
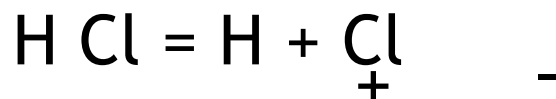
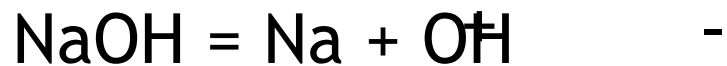
- РАСПАД ЭЛЕКТРОЛИТА НА ИОНЫ ПРИ РАСТВОРЕНИИ ИЛИ РАСПЛАВЛЕНИИ
- Ориентация
- Гидратация
- Диссоциация
- Для веществ с ионной связью

ЭЛЕКТРОЛИТИЧЕСКАЯ ДИССОЦИАЦИЯ

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

УПРАЖНЕНИЯ:

- Уравнения диссоциации:



ЗАКРЕПЛЕНИЕ ТЕМЫ

- KOH =
- NaNO₃ =
- MgSO₄ =
- H₂SO₄ =

- Домашнее задание стр. 143-148 з.1-3.