

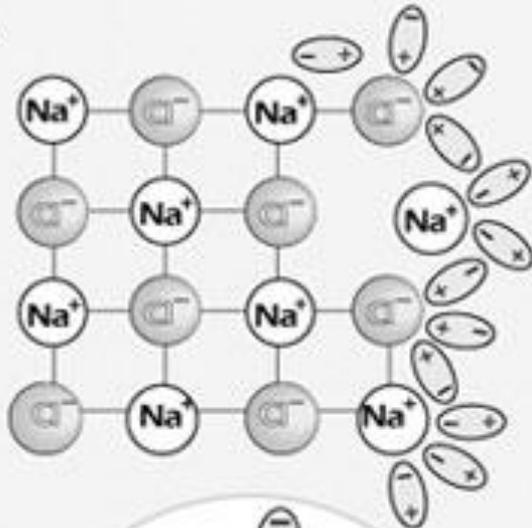
Теория электролитической диссоциации



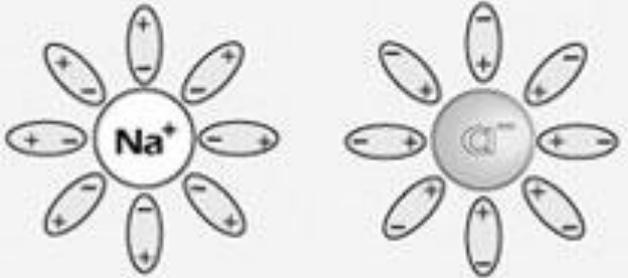
Урок химии в 8 классе



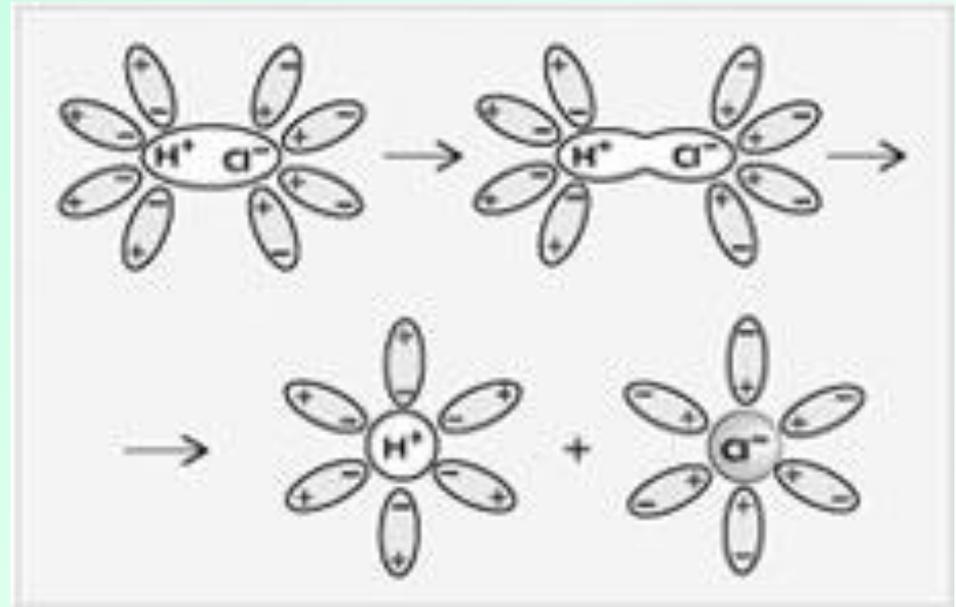
а



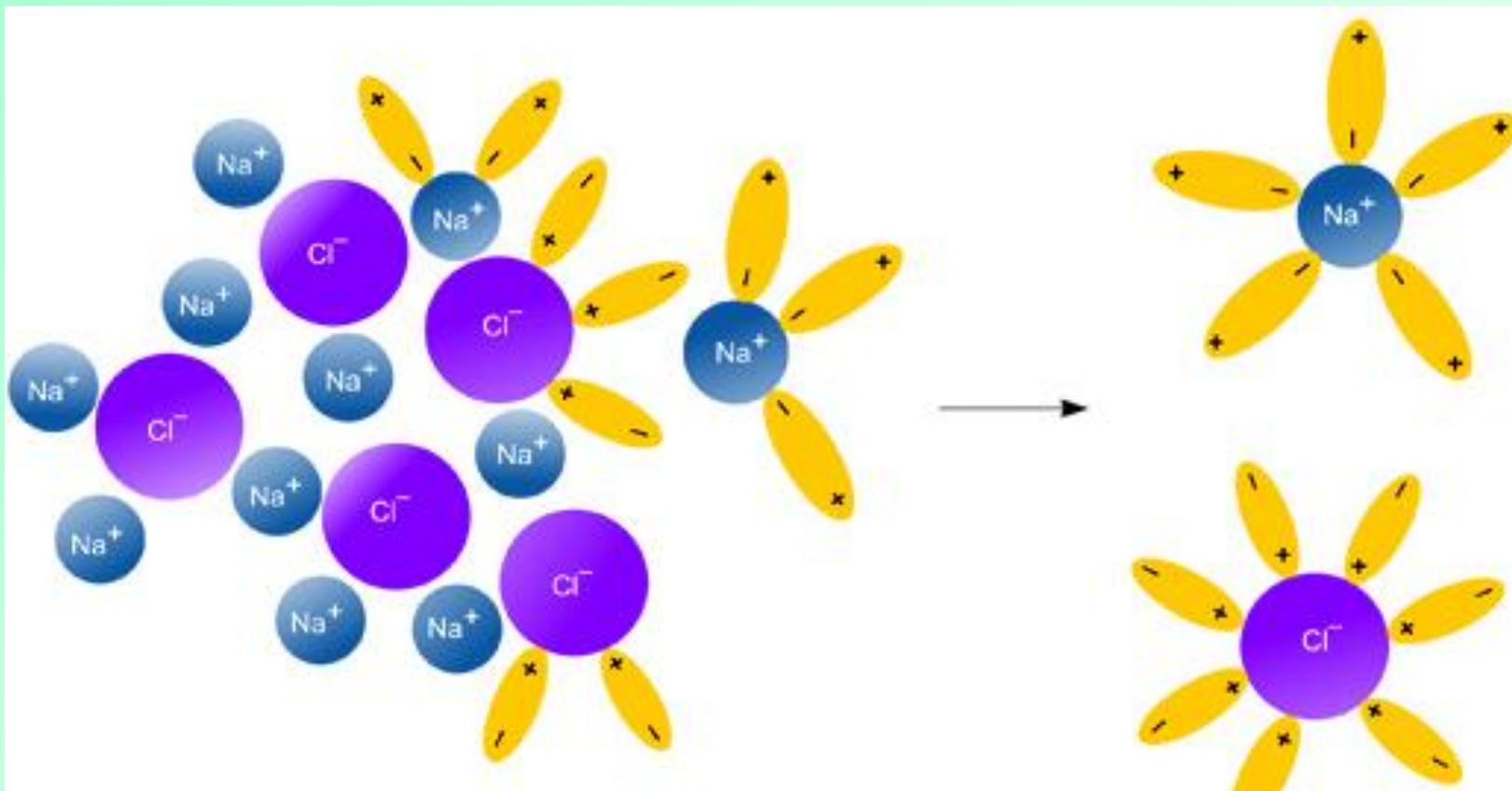
б



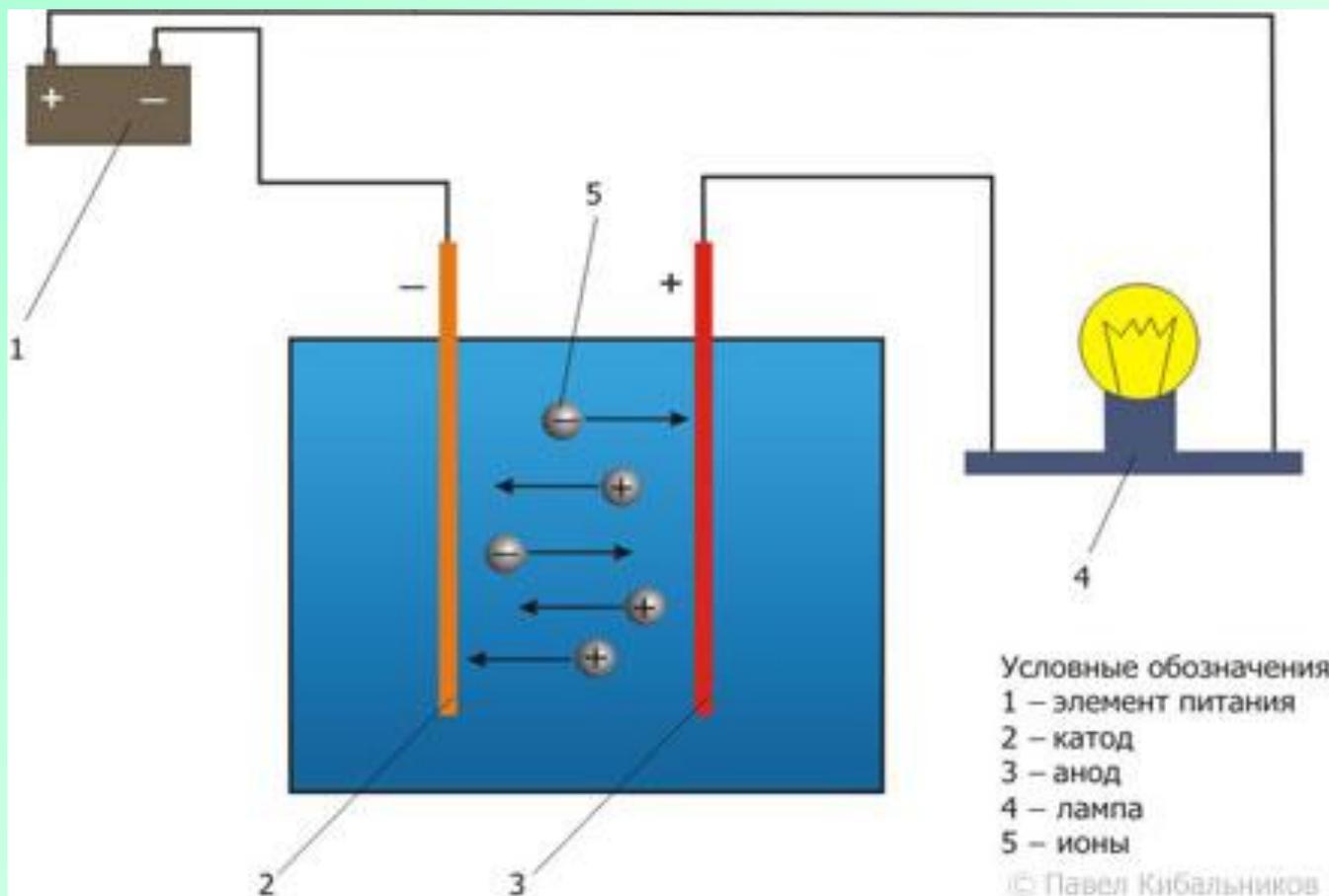
Вещества с ионной (NaCl) и ковалентной полярной связью (HCl) диссоциируют в водных растворах на положительно и отрицательно заряженные ионы.



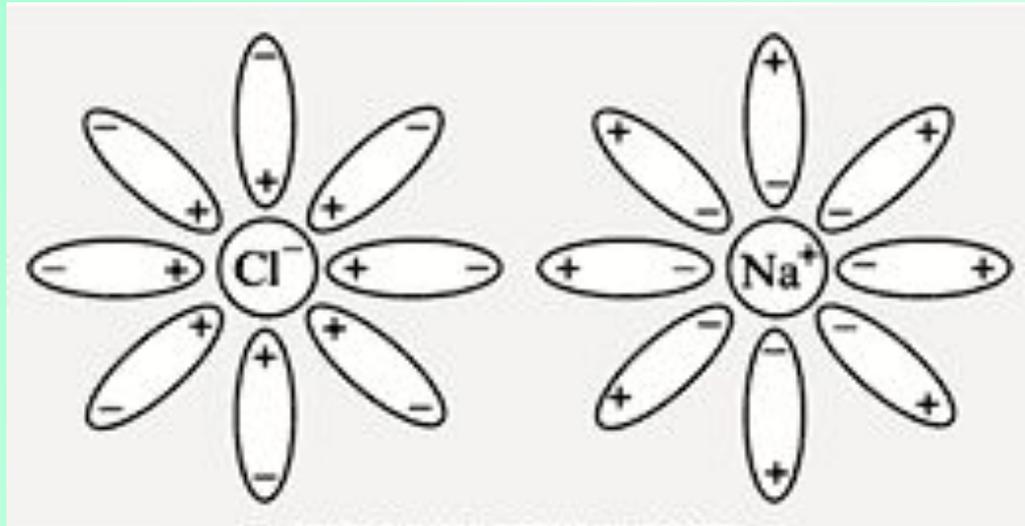
Количество положительных и отрицательных ионов одинаково, раствор электронейтрален.



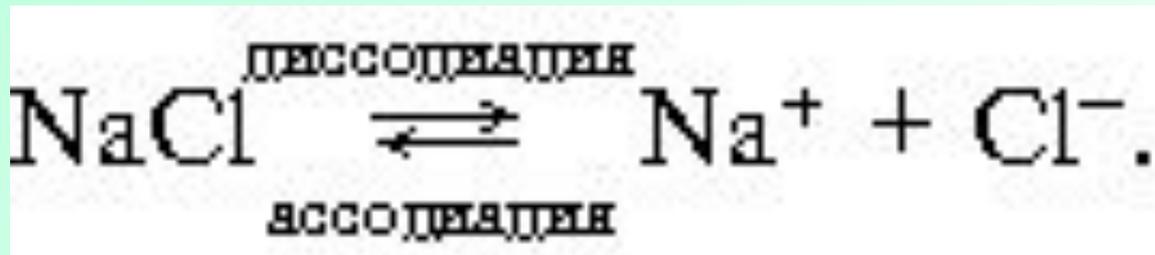
Ионы в растворе находятся в беспорядочном движении, а при пропускании электрического тока приобретают направленное движение.



Ионы в растворе гидратированны.



Процесс обратим.





Сванте Аррениус
установил факт
диссоциации



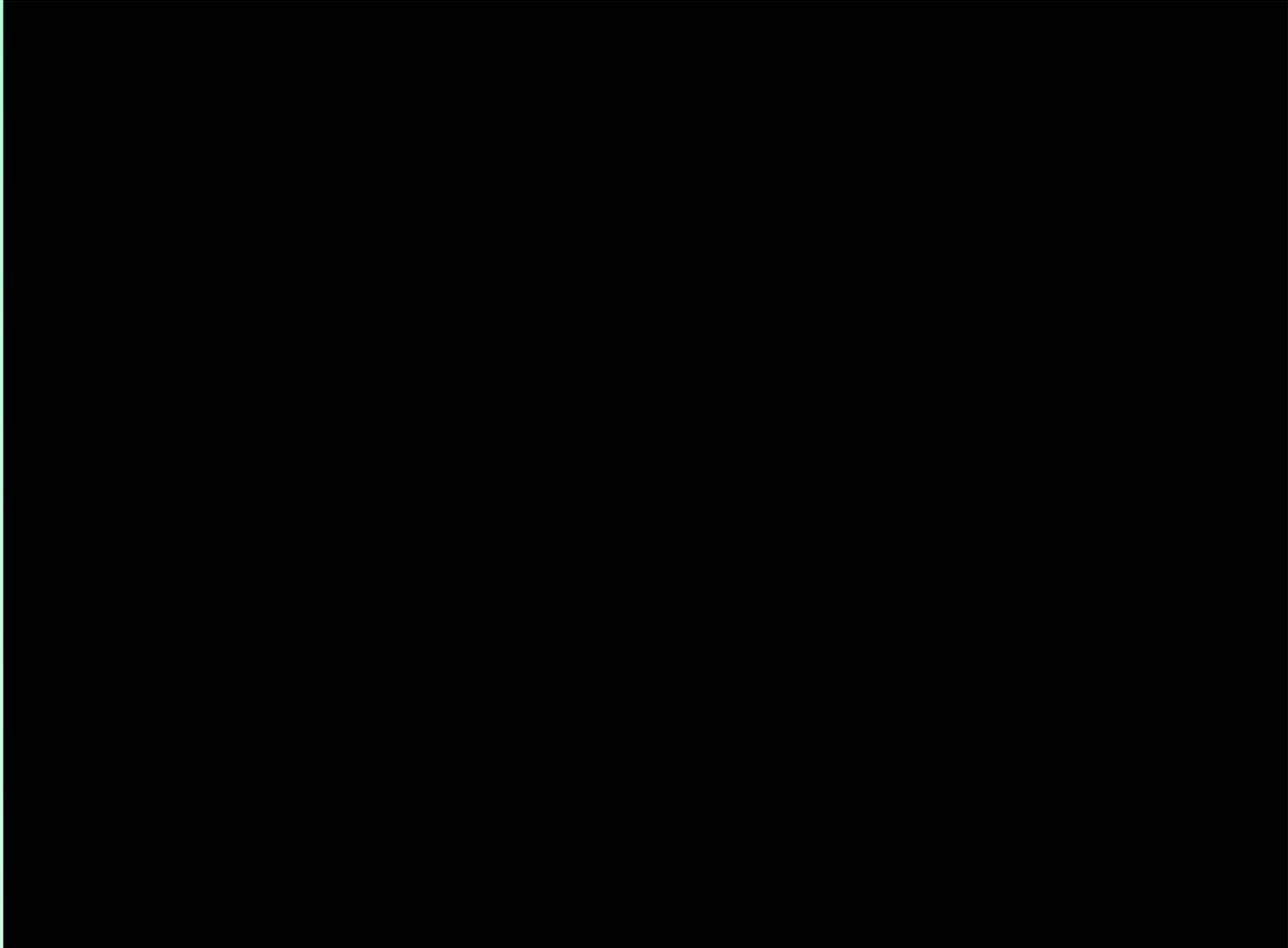
Каблуков Иван Алексеевич
установил роль воды в
процессе электролитической
диссоциации

Кистяковский Владимир
Александрович

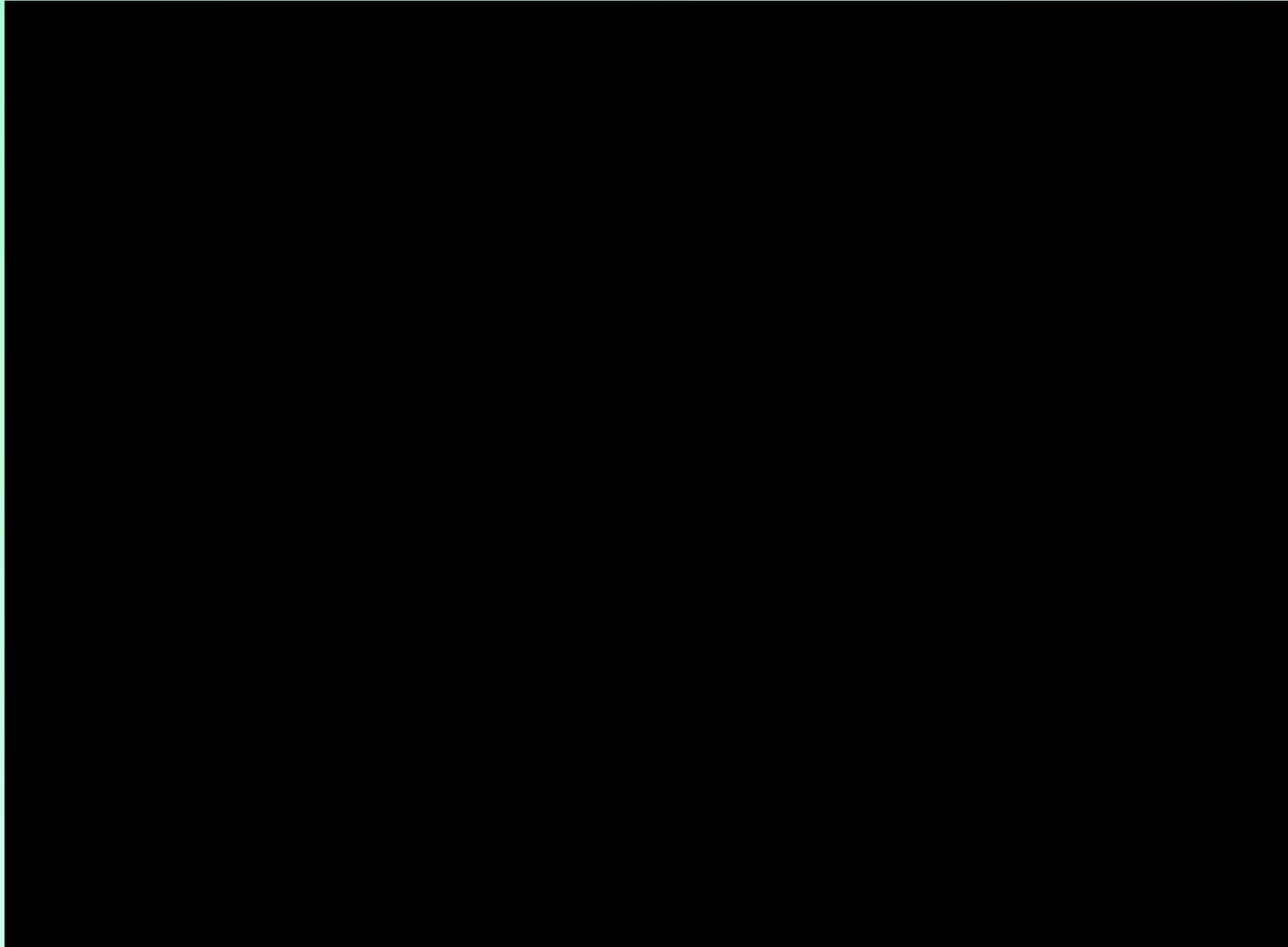
объединил взгляды Аррениуса,
Каблукова и теорию растворов
Менделеева и сформулировал
основные положения ТЭД



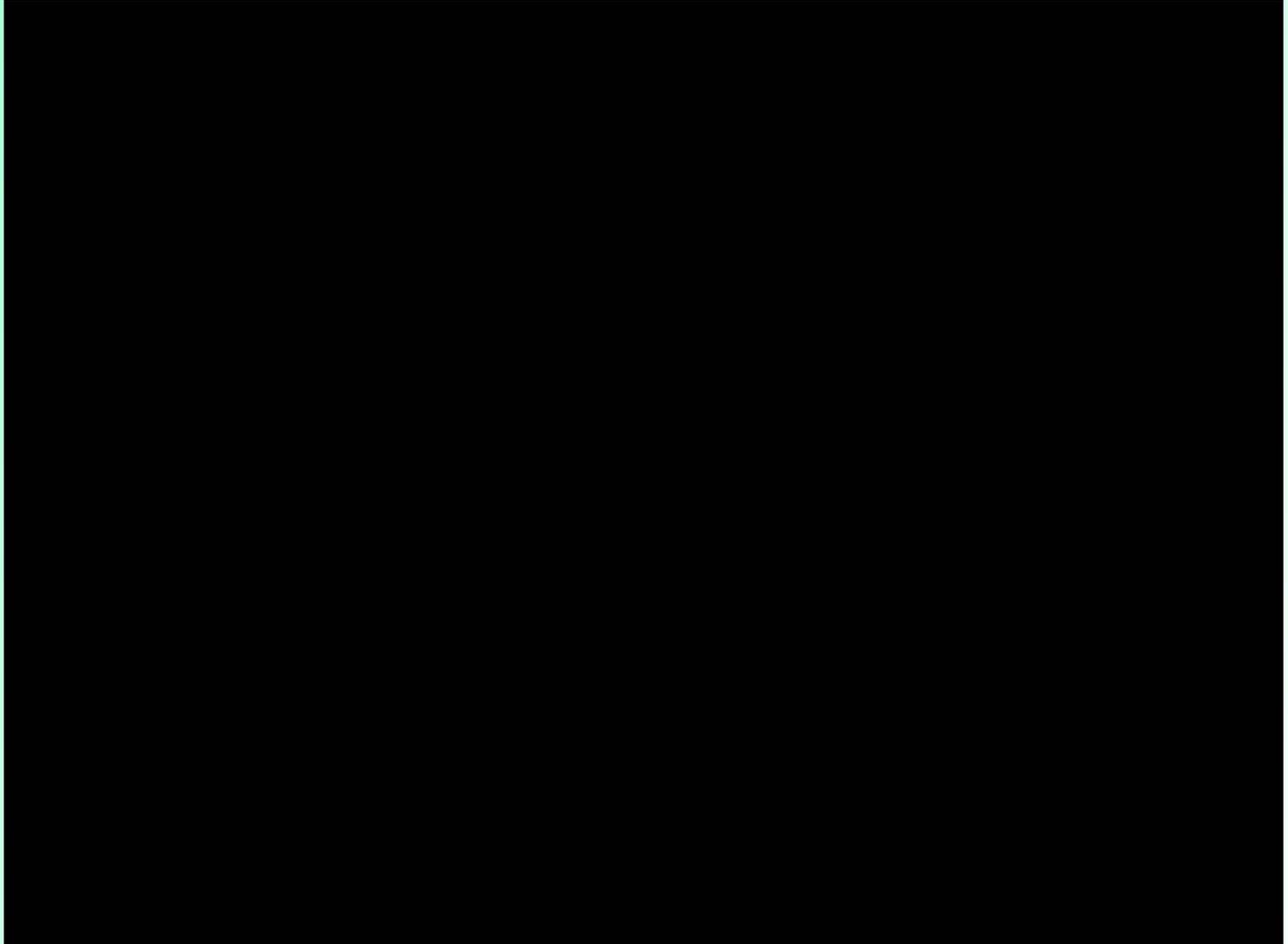
Испытание веществ на электропроводность



Зависимость электропроводности от концентрации



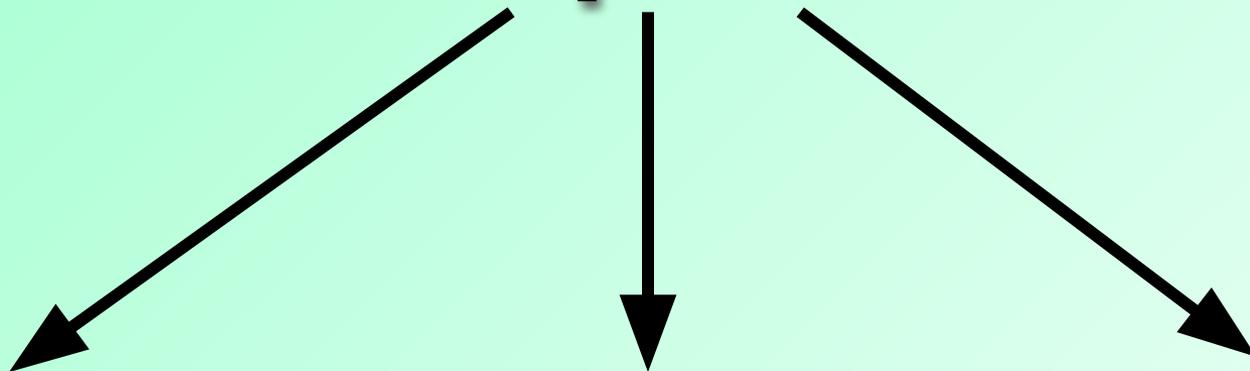
Изменение диссоциации при температуре



Степень электролитической диссоциации

$$\alpha = \frac{N(\text{распавшихся молекул})}{N(\text{всех молекул})}$$

ЭЛЕКТРОЛИТЫ



сильные

α

более 30%

средней силы

α

от 30% до 3%

слабые

α

менее 3%

Глоссарий

- Электролит
- Неэлектролит
- Диссоциация
- Ассоциация
- Диполь
- Катионы
- Анионы
- Катод
- Анод
- Электрод
- Ионы
- Ионы гидратированны
- Электролитическая диссоциация
- Термическая диссоциация
- Кислоты
- Щелочи
- Соли