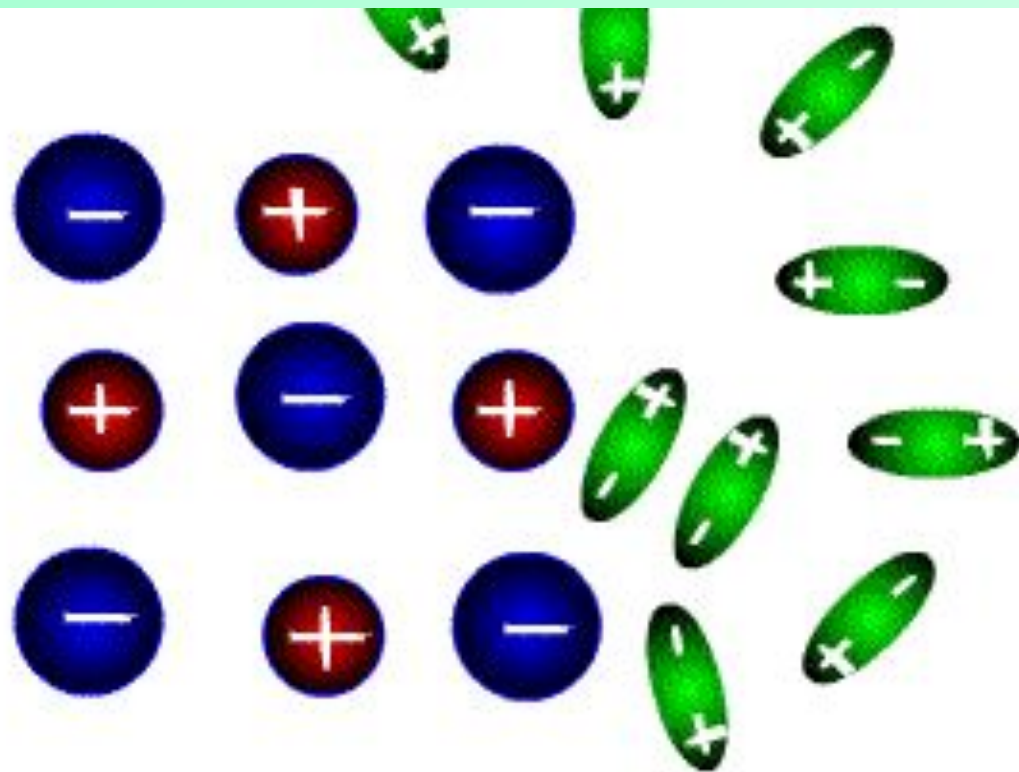


# Теория электролитической диссоциации



Урок химии в 8 классе



ионы хлора

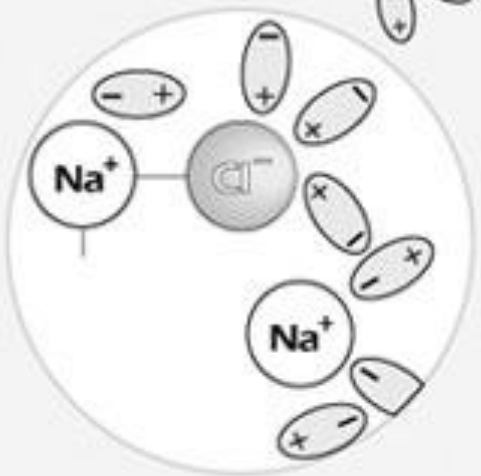
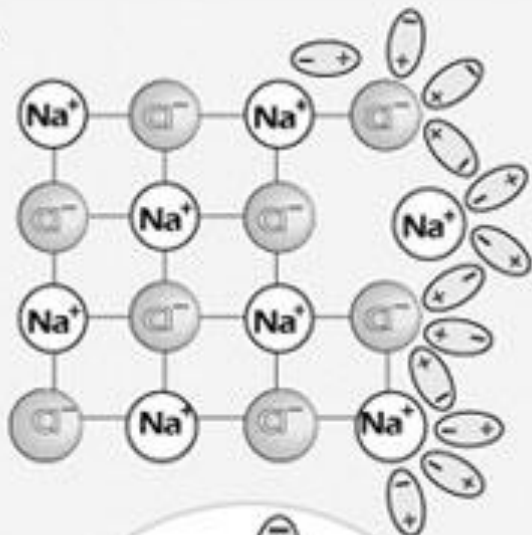


диполь  
молекулы  
воды

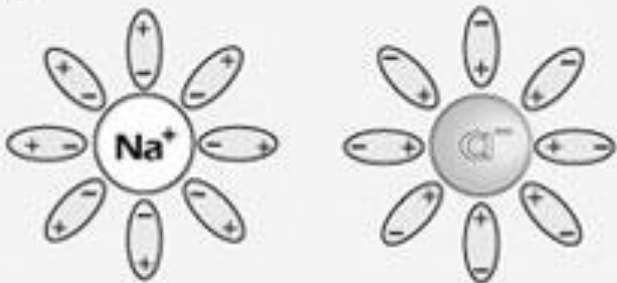


ионы натрия

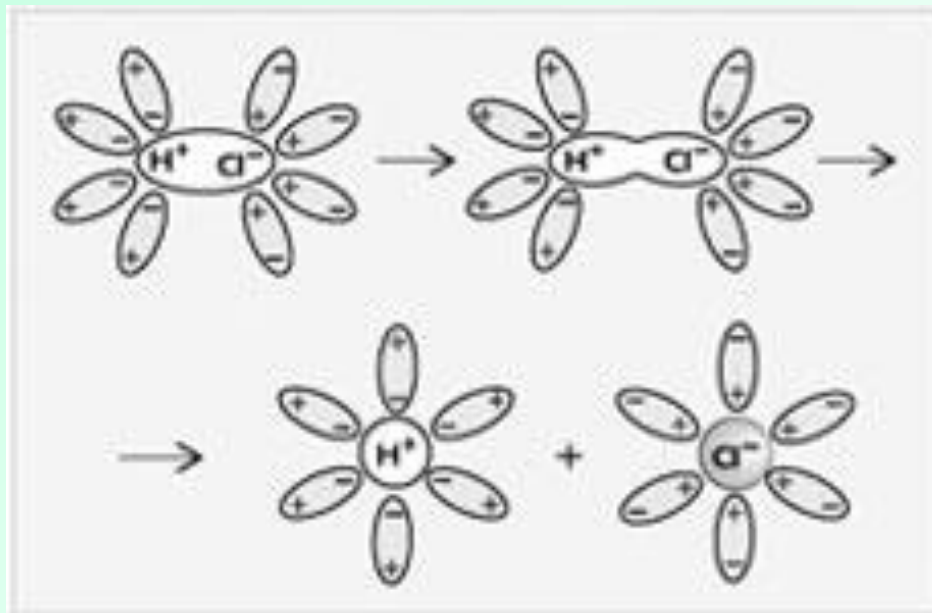
a



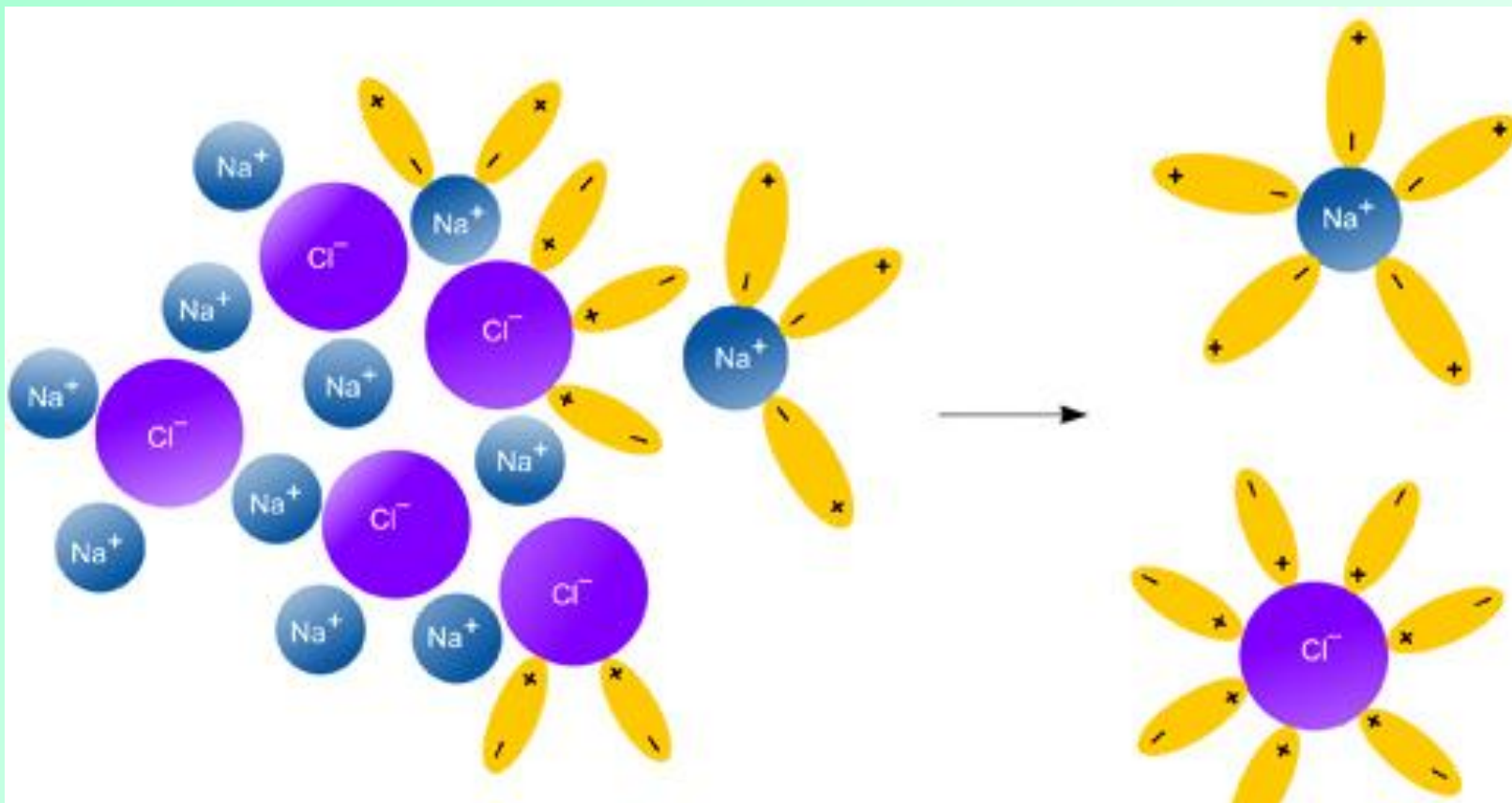
b



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

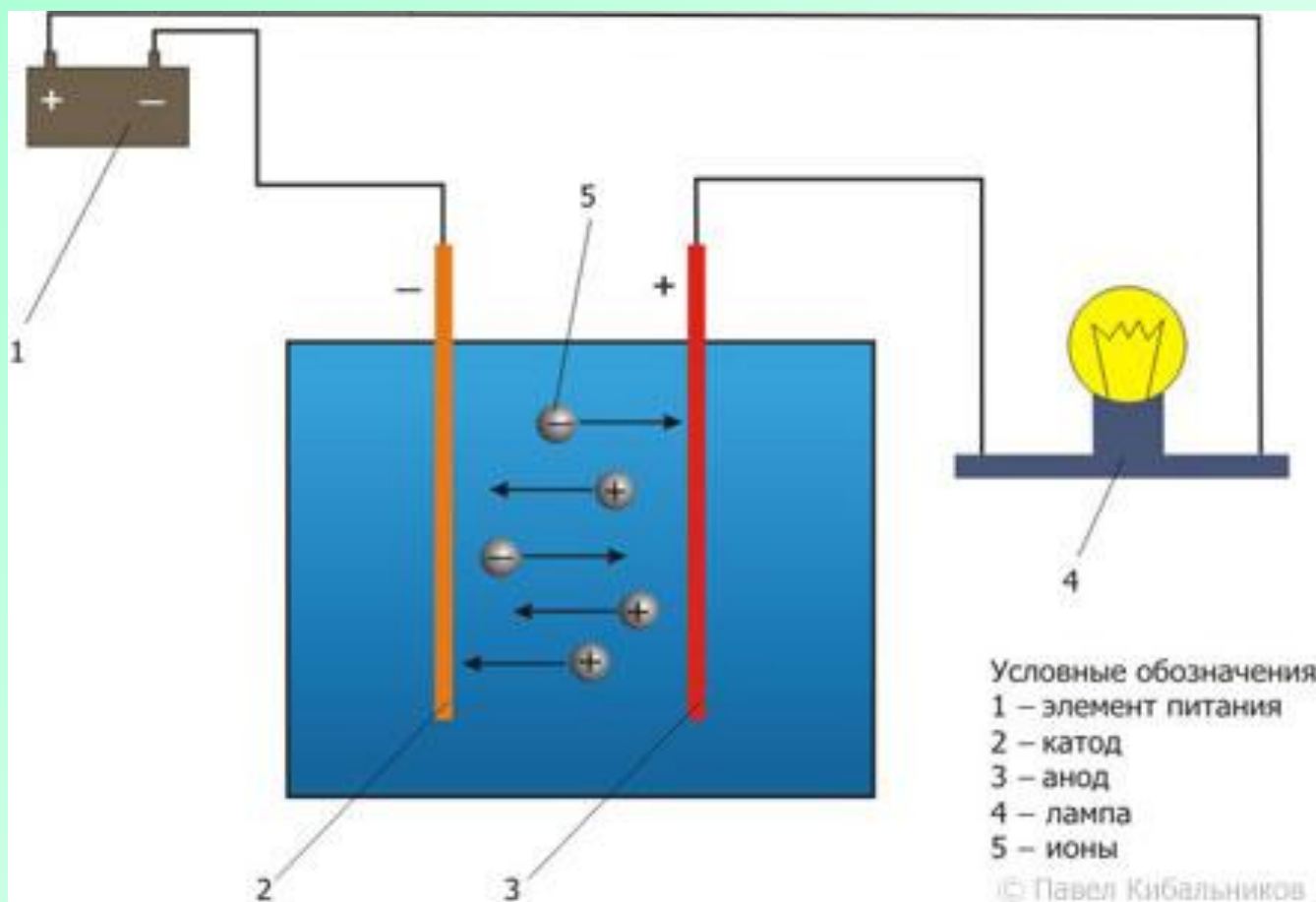


**Количество положительных и отрицательных ионов одинаково, раствор электронейтрален.**

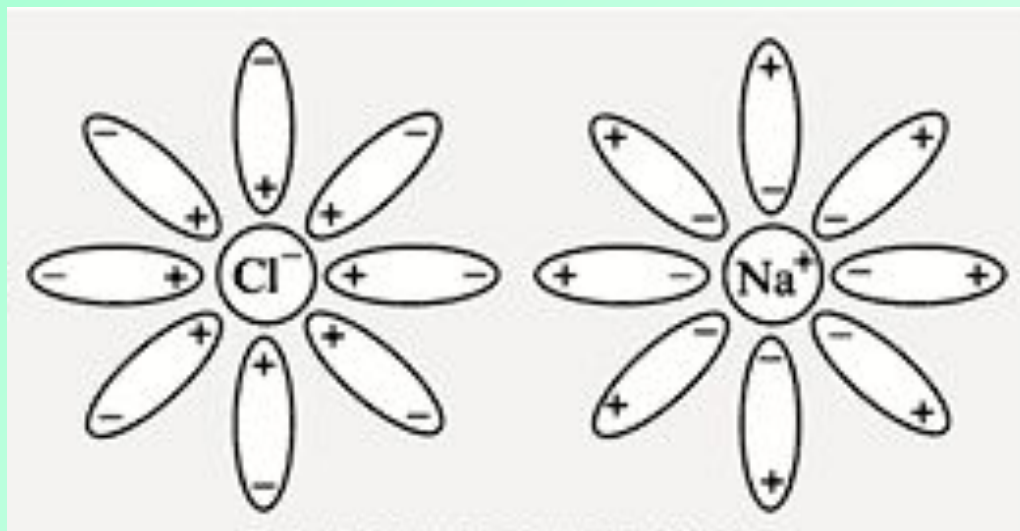




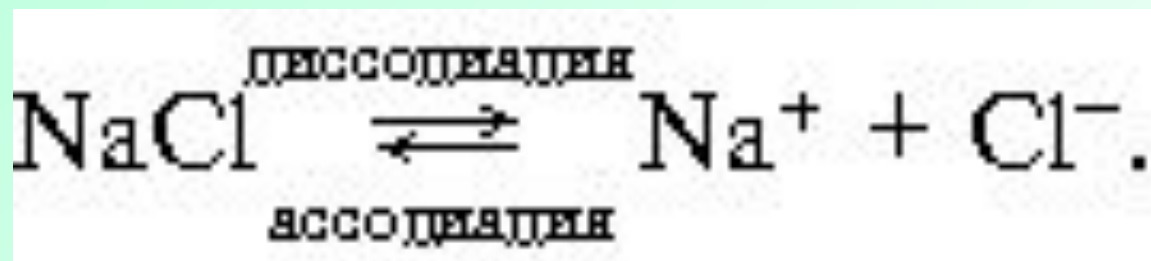
Ионы в растворе находятся в беспорядочном движении, а при пропускании электрического тока приобретают направленное движение.



## Ионы в растворе гидратированны.



Процесс обратим.





**Сванте Аррениус**  
**установил факт**  
**диссоциации**



**Каблуков Иван Алексеевич**  
**установил роль воды в**  
**процессе электролитической**  
**диссоциации**

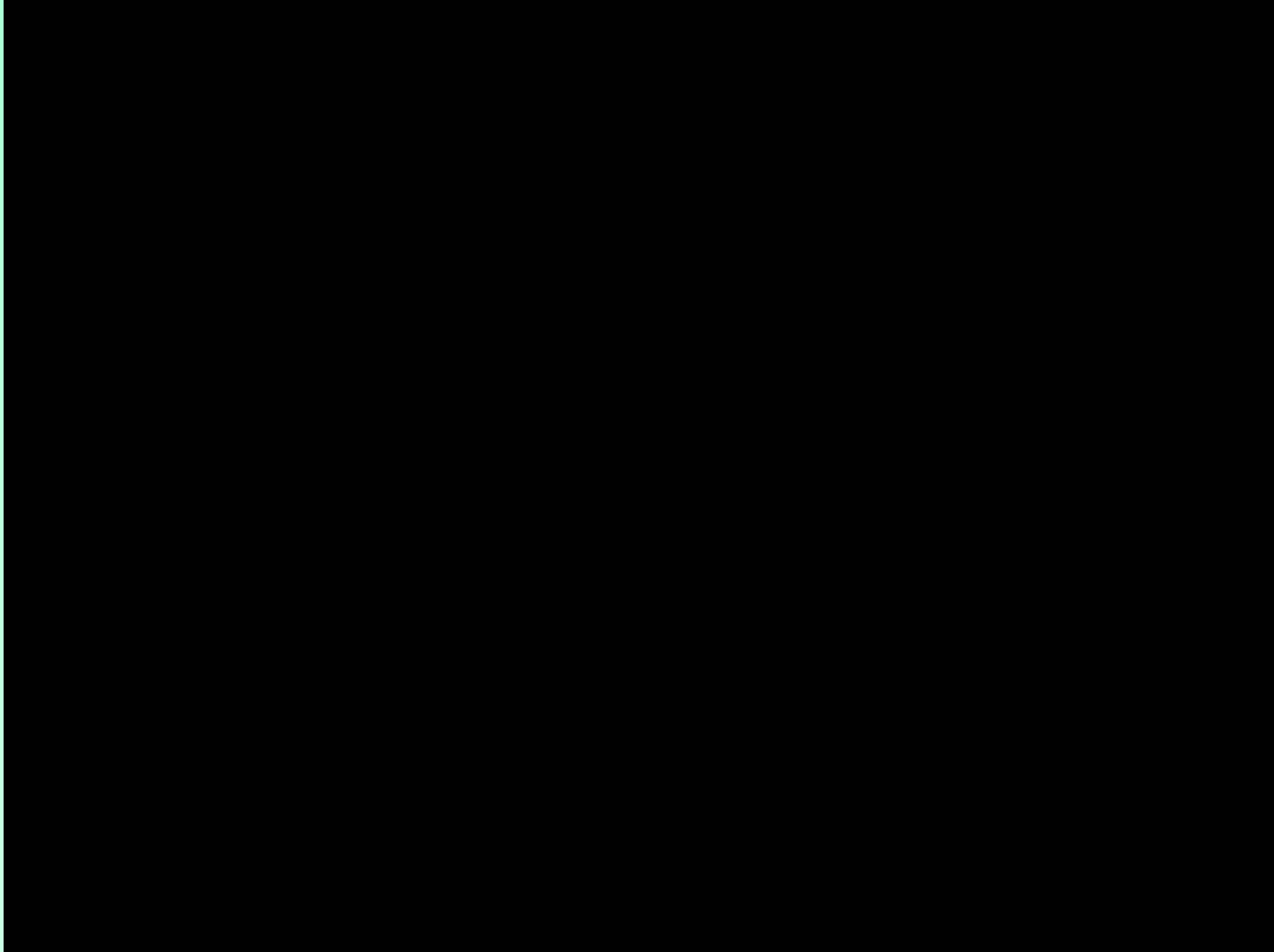
**Кистяковский Владимир**  
**Александрович**

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

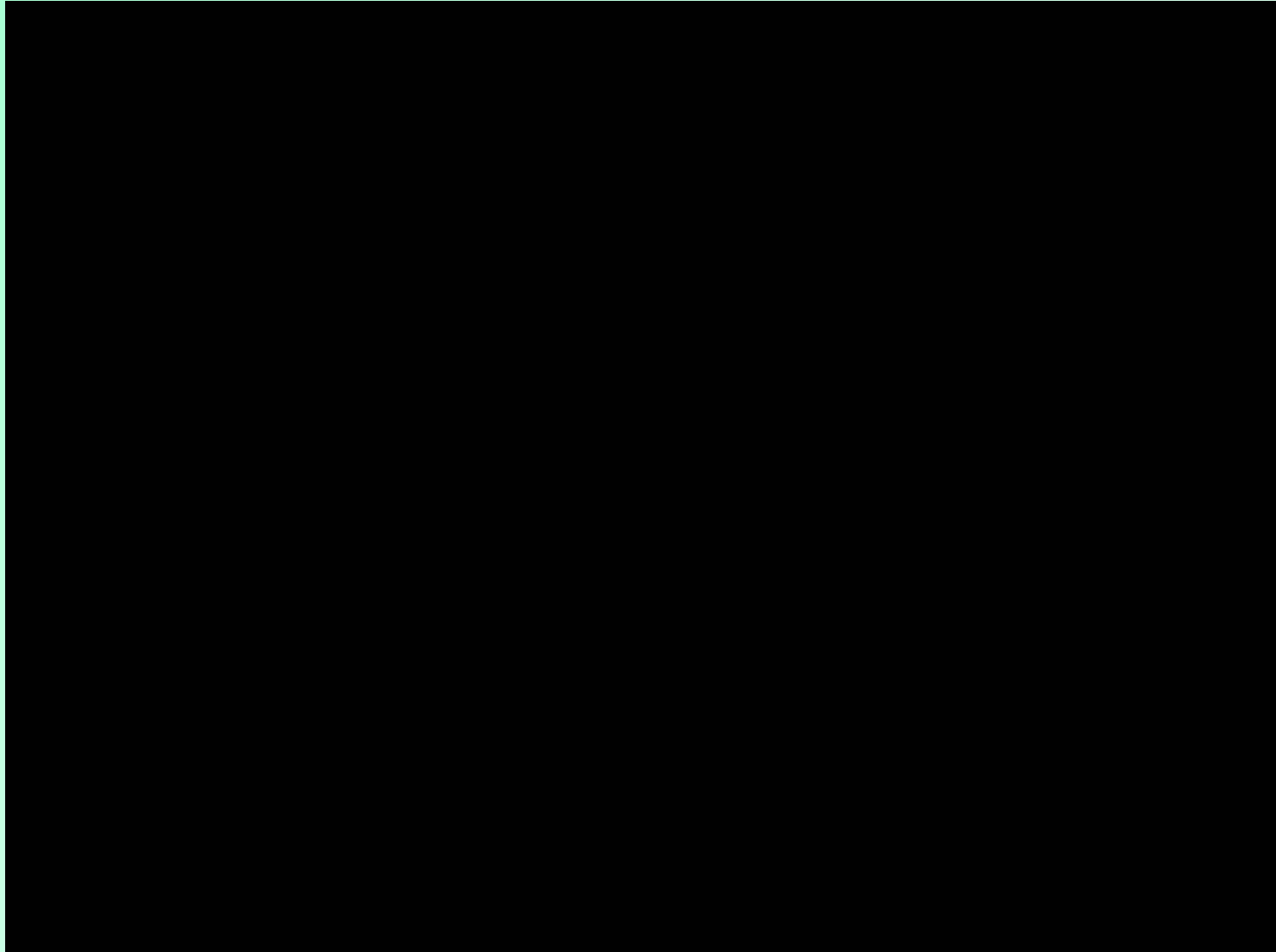




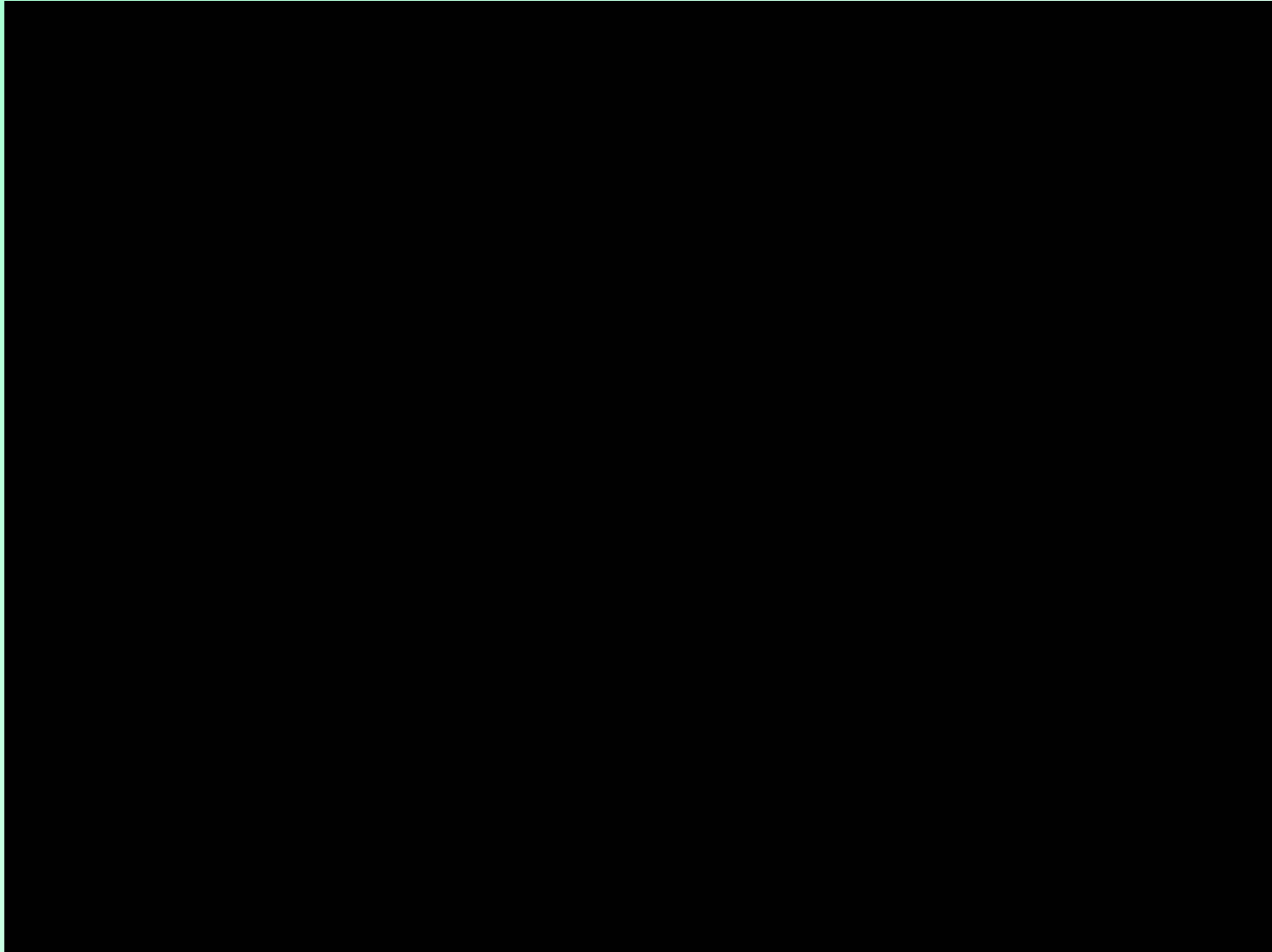
# **Испытание веществ на электропроводность**



# Зависимость электропроводности от концентрации



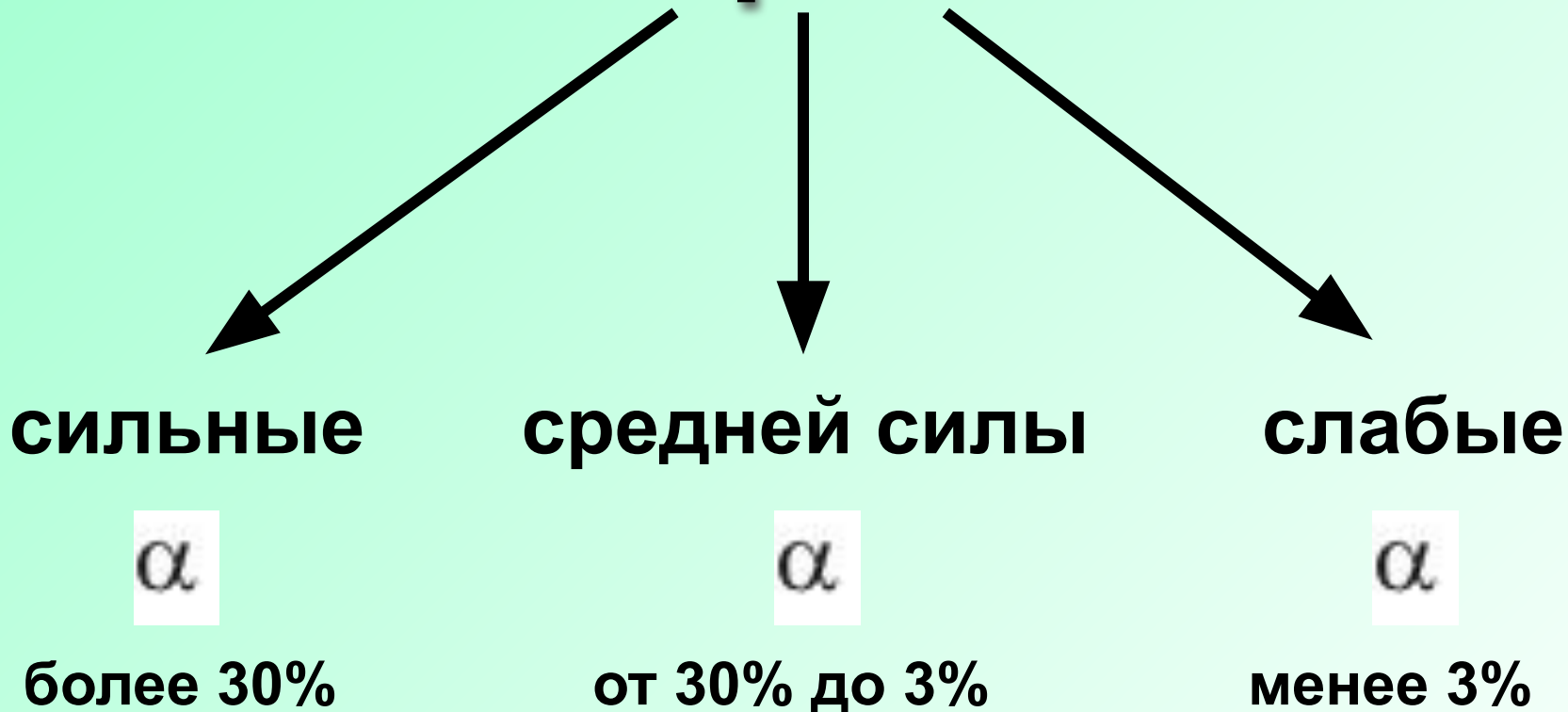
# Изменение диссоциации при температуре



# Степень электролитической диссоциации

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

# ЭЛЕКТРОЛИТЫ





# Глоссарий

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