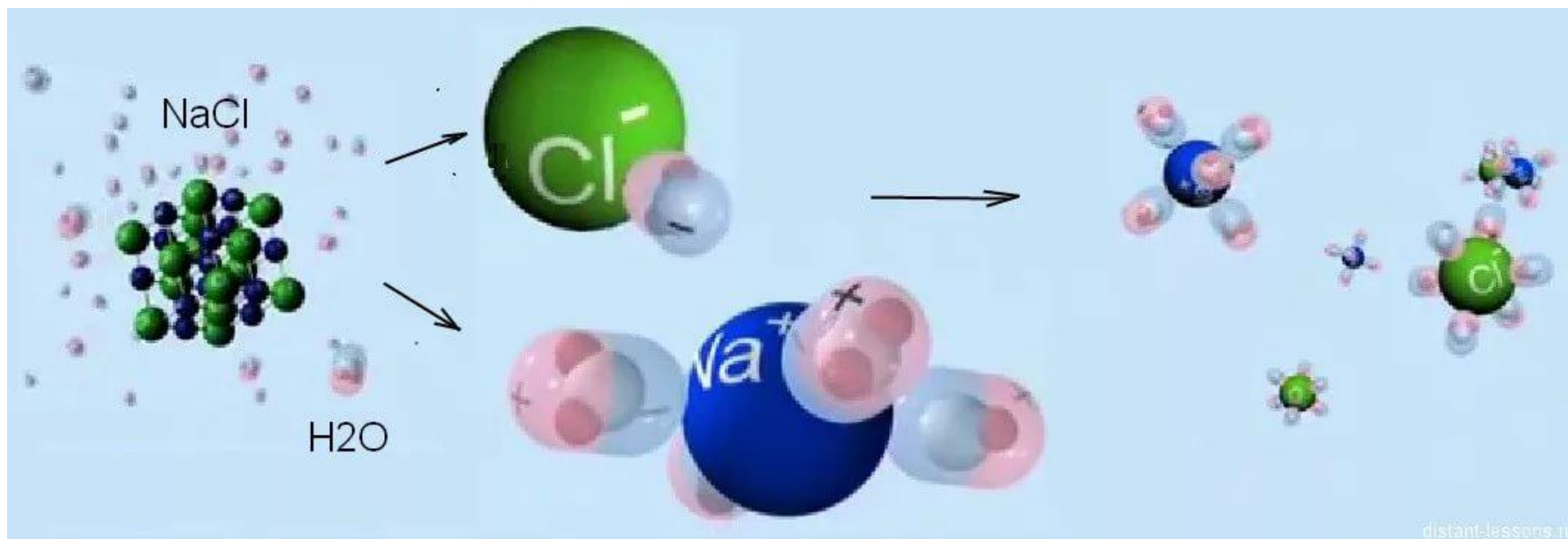


# Теория электролитического диссоциации

## Основные положения



$H_2O + \text{Электродит}$

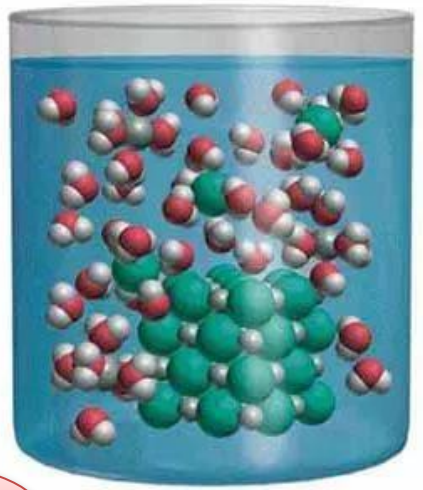
Положение 1

Растворение → Диссоциация



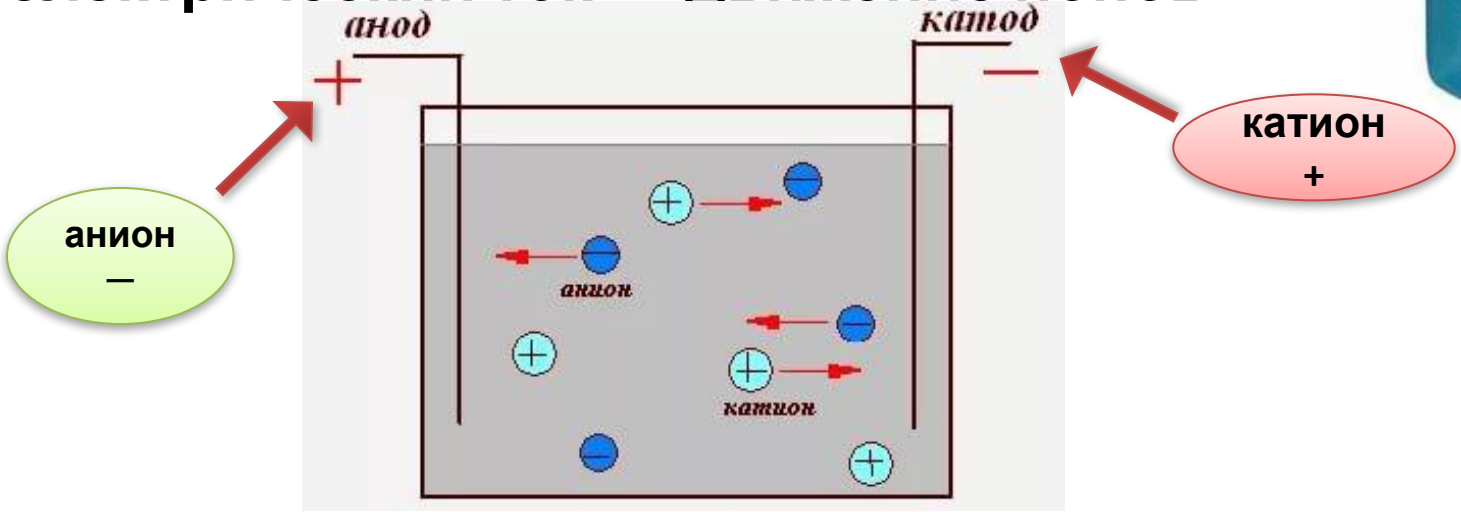
Положение 2

Причина диссоциации – гидратация ионов



Положение 3

Раствор электролита + электрический ток → движение ионов



## Положение 4 и 5

**Слабые электролиты в растворе диссоциируют  
ОБРАТИМО**

**Обратный процесс – ассоциация.**

**Слабые электролиты пишутся в молекулярном виде:  $\text{H}_2\text{S}$ .**

**Сильные – НЕОБРАТИМО (только если воду удалить,  
ионы объединятся обратно) . Могут обозначаться  
ионами :  $\text{H}^+$  - сильная кислота,  $\text{OH}^-$  - щелочь.**

Положение 6

**Кислоты – это...**

**Некоторые диссоциируют ступенчато.**

**Основания – это...**

**?**

**Соли – это...**

**Все ли кислоты, основания,  
соли – электролиты?**

Д.3. § 36 упр. 1,2,4,5