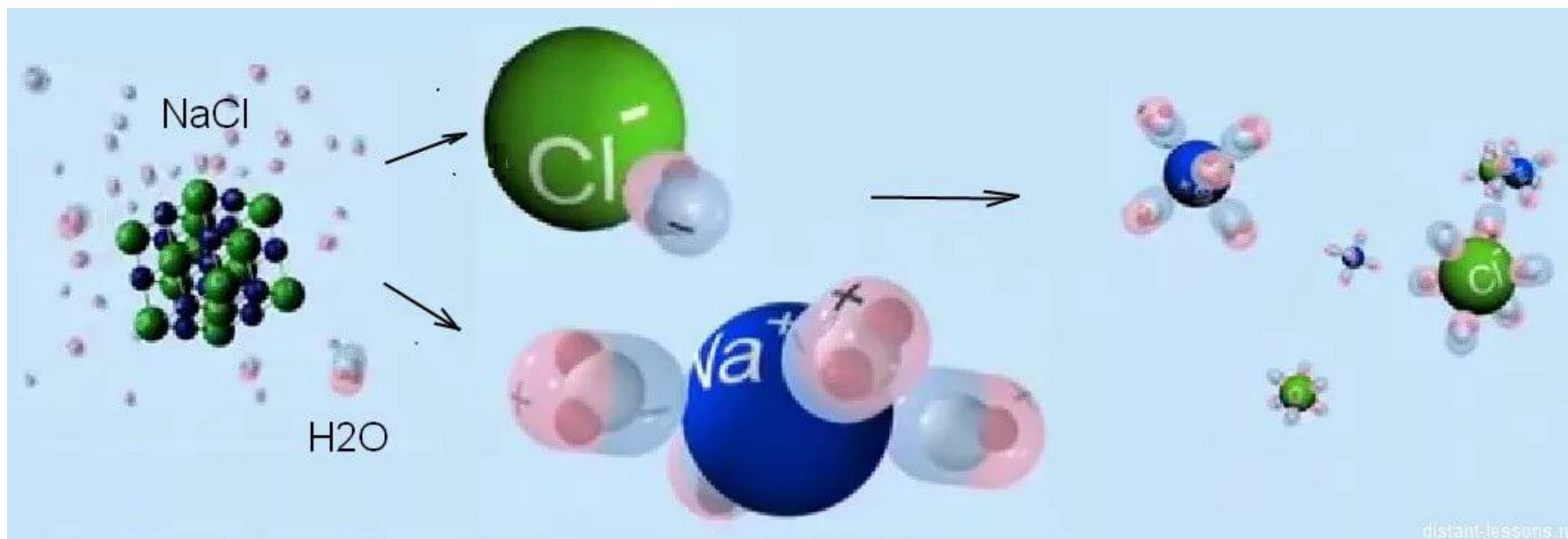


Теория электролитического диссоциации

Основные положения



$H_2O + \text{Электродит}$

Растворение

Диссоциация

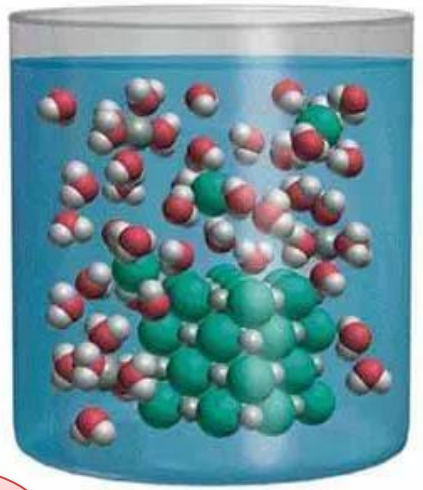
Положение 1

+

-

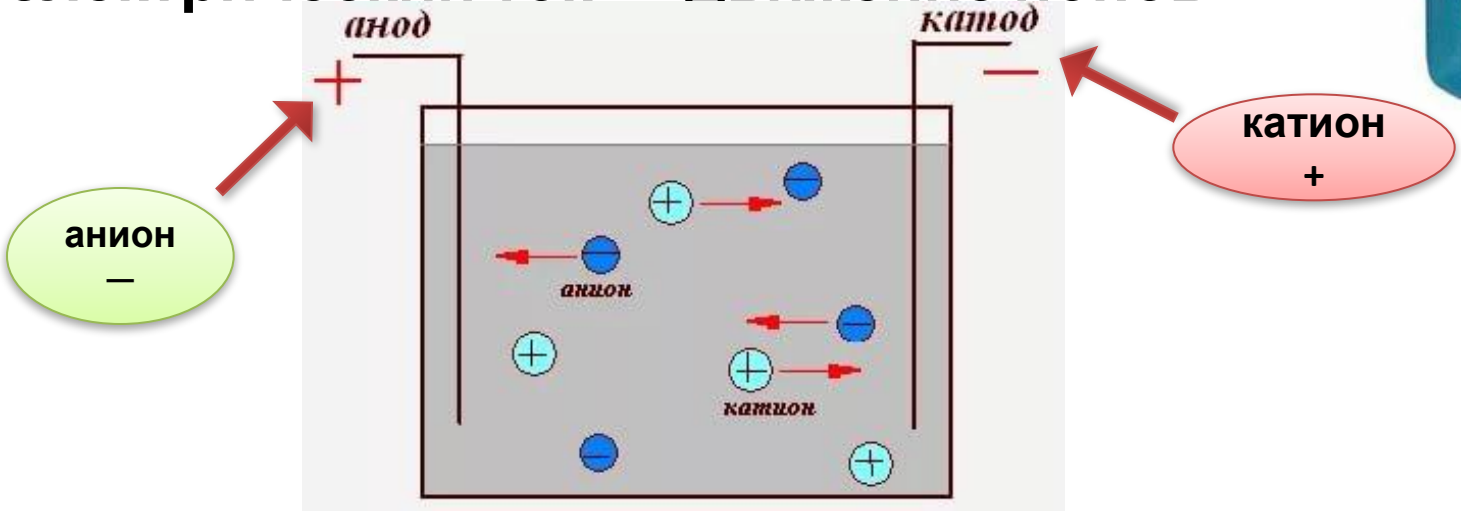
Положение 2

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: H_2S .

Сильные – НЕОБРАТИМО (только если воду удалить, ионы объединятся обратно) . Могут обозначаться ионами : H^+ - сильная кислота, 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