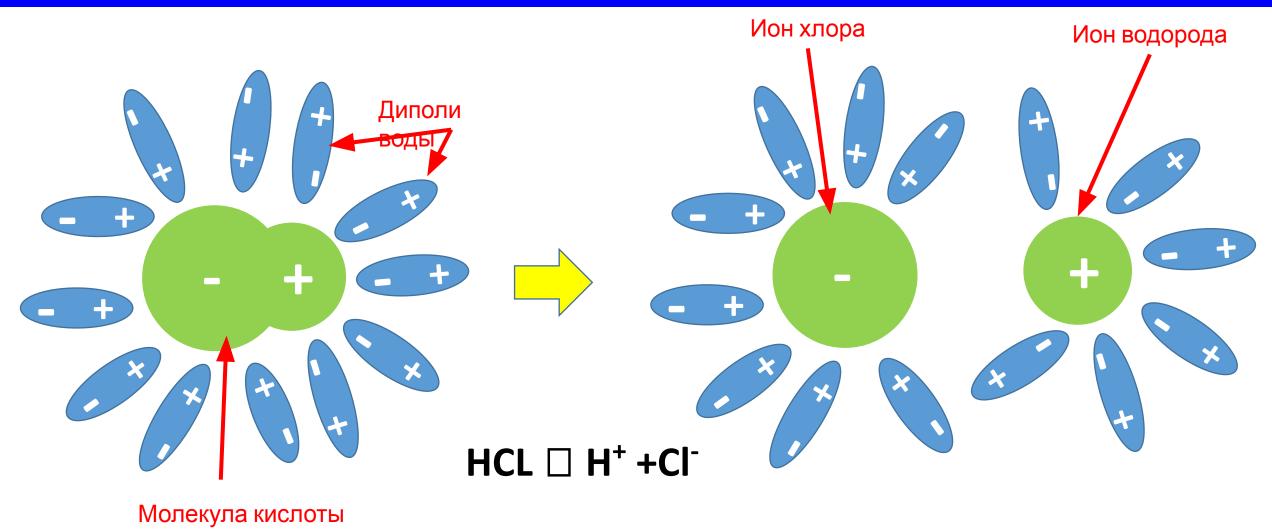
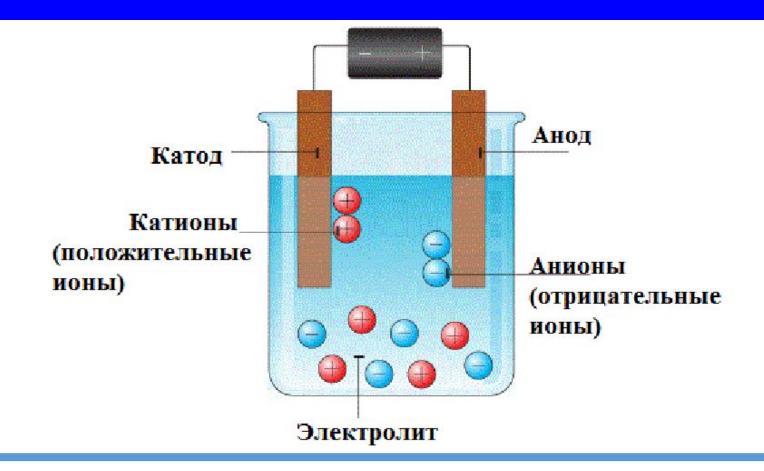


<u>Тока нет</u>

<u>Ток есть</u>



<u>Электролитическая диссоциация – распад молекулы на</u> ионы под действием растворителя



Образование ионов в растворе $4H_2O \rightleftharpoons 4H^+ + 4OH^-$, $H_2SO_4 \rightleftharpoons 2H^+ + SO_4^{--}$.

Процессы на катоде

$$4H^+ + 4e = 2H_2 \uparrow$$

Выделяется газообразный водород

Процессы на аноде

$$4OH^{-}-4e=2H_{2}O+O_{2}\uparrow$$

Выделяется газообразный кислород

Первый закон Фарадея:

$$m = k *q$$

$$k_{Ag} = 1,118*10^{-6}$$
 кг/Кл

$$m = k * I t$$

Применение электролиза

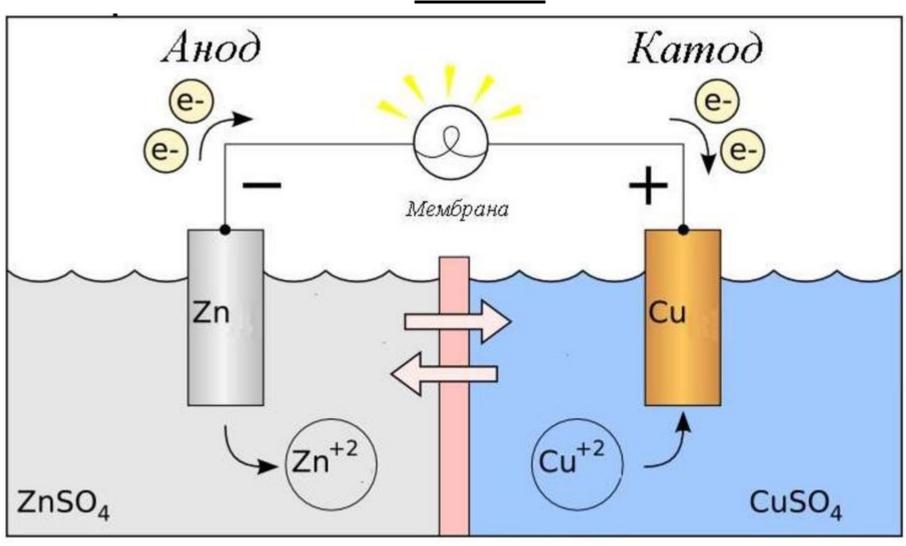
Катодные процессы

- В гальваностегии (никелирование, серебрение).
- В гальванопластике (изготовление копий).
- Получение чистых металлов (медь, алюминий).
- Электрометаллургия расплавов. Очистка металлов, полученных при выплавке из руды, от посторонних примесей.

Анодные процессы

- Промышленный способ получения кислорода и водорода.
- Оксидирование алюминия.
- Электрополировка поверхностей (электроискровая обработка, электрозаточка).
- Электрогравировка.

<u>Простейший гальванический</u> <u>элемент</u>



Конструкция аккумулятора

