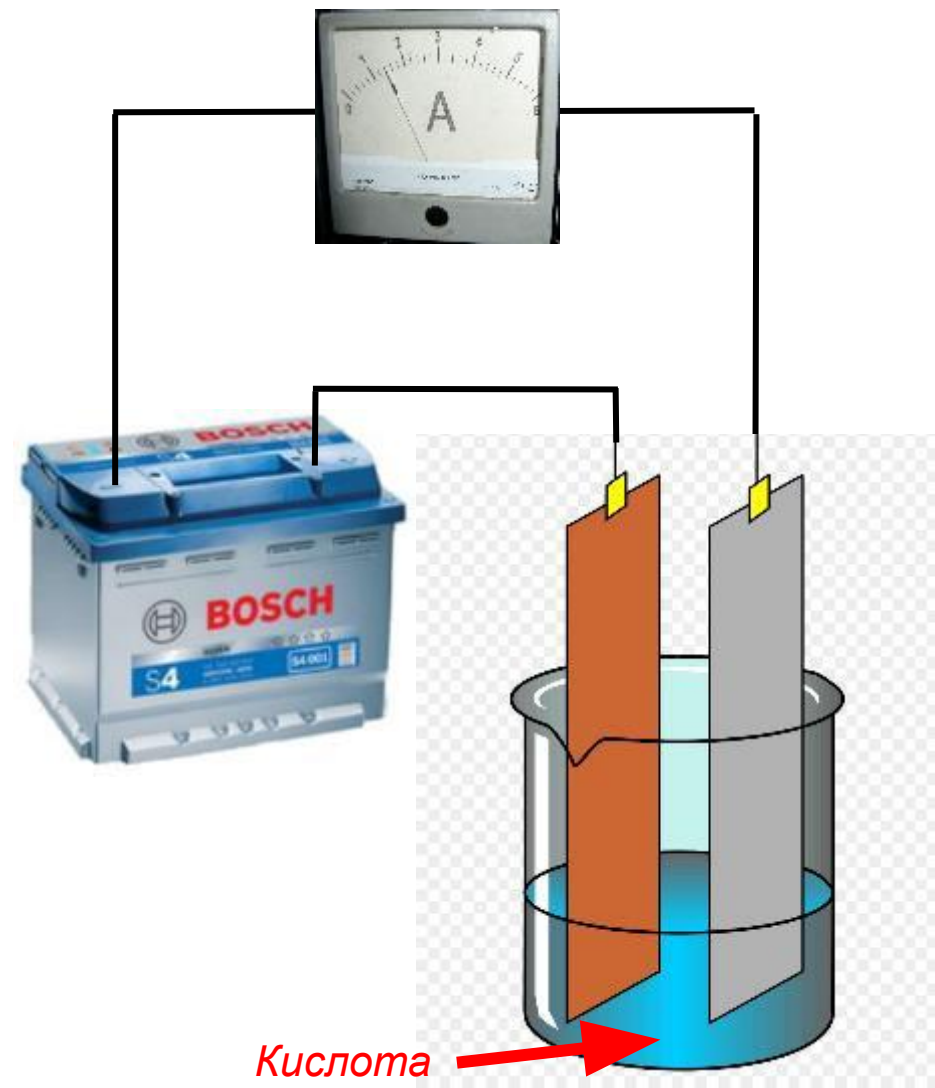


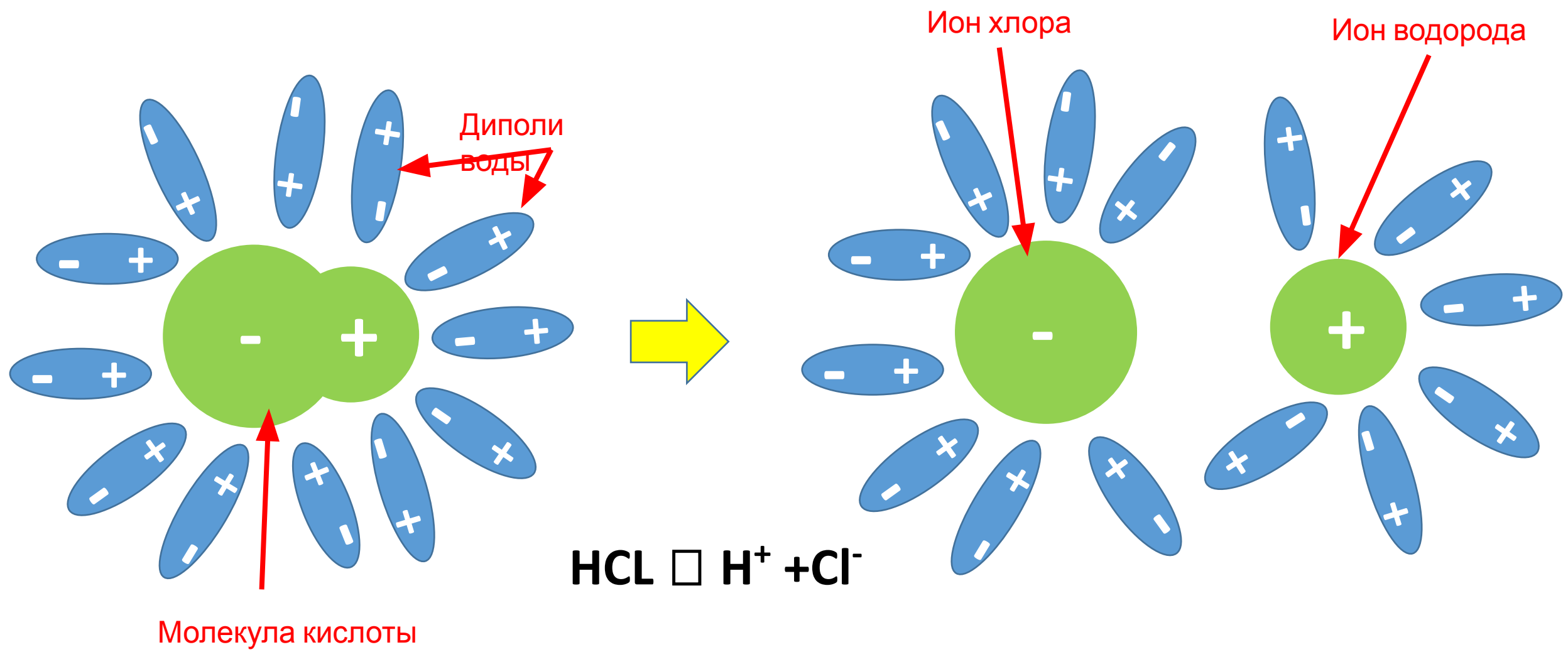
Дистиллированная вода

Тока нет

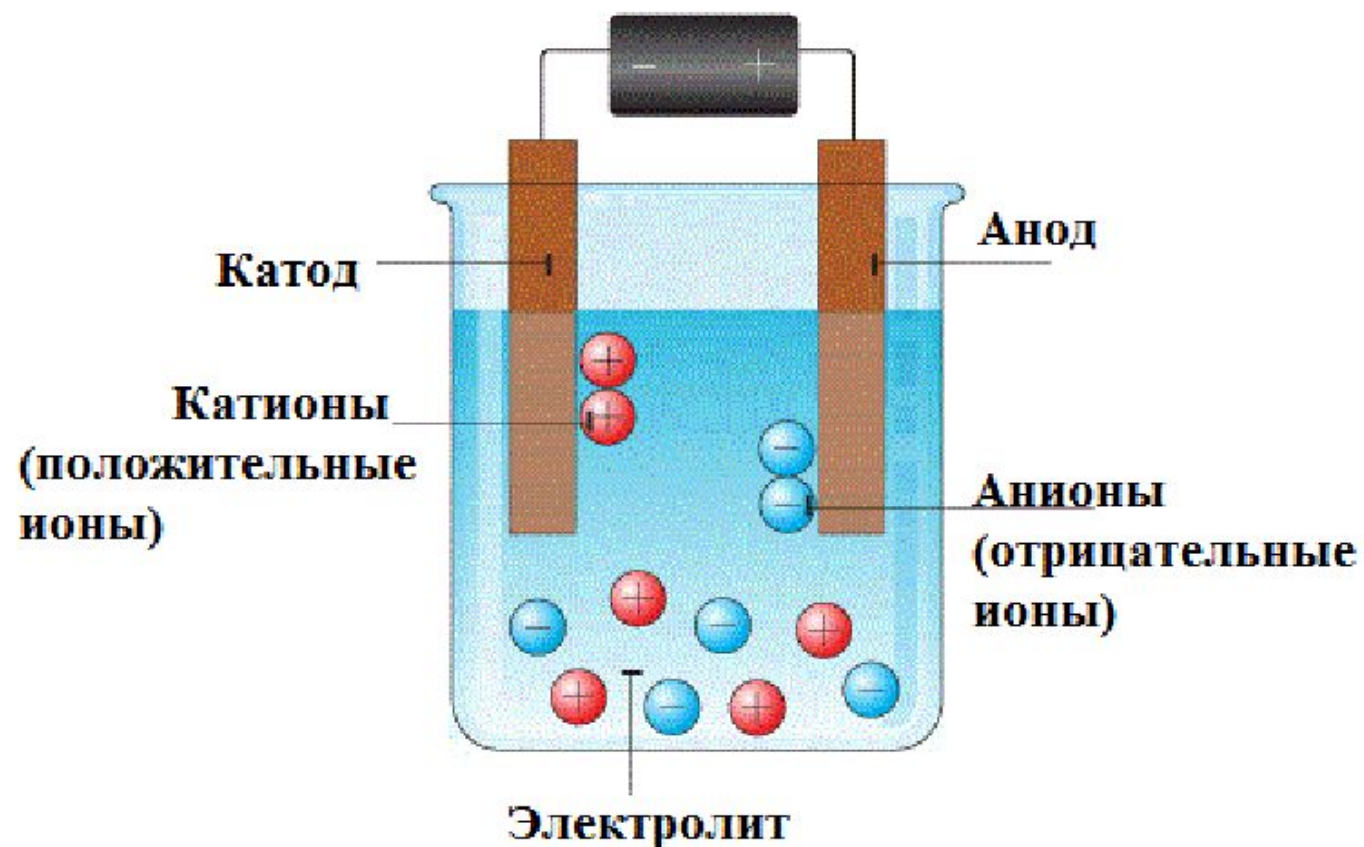


Кислота

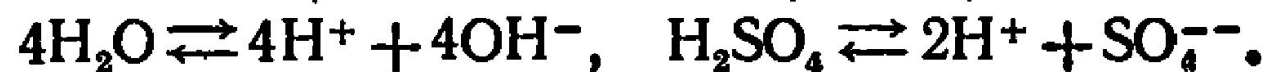
Ток есть



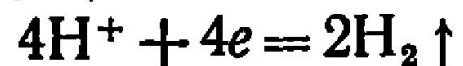
Электролитическая диссоциация – распад молекулы на ионы под действием растворителя



Образование ионов в растворе

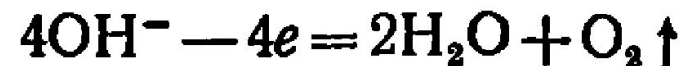


Процессы на катоде



Выделяется газообразный
водород

Процессы на аноде



Выделяется газообразный
кислород

Первый закон Фарадея:

$$m = k * q$$

$$k_{Ag} = 1,118 * 10^{-6} \text{ кг/Кл}$$

$$m = k * I t$$

Применение электролиза

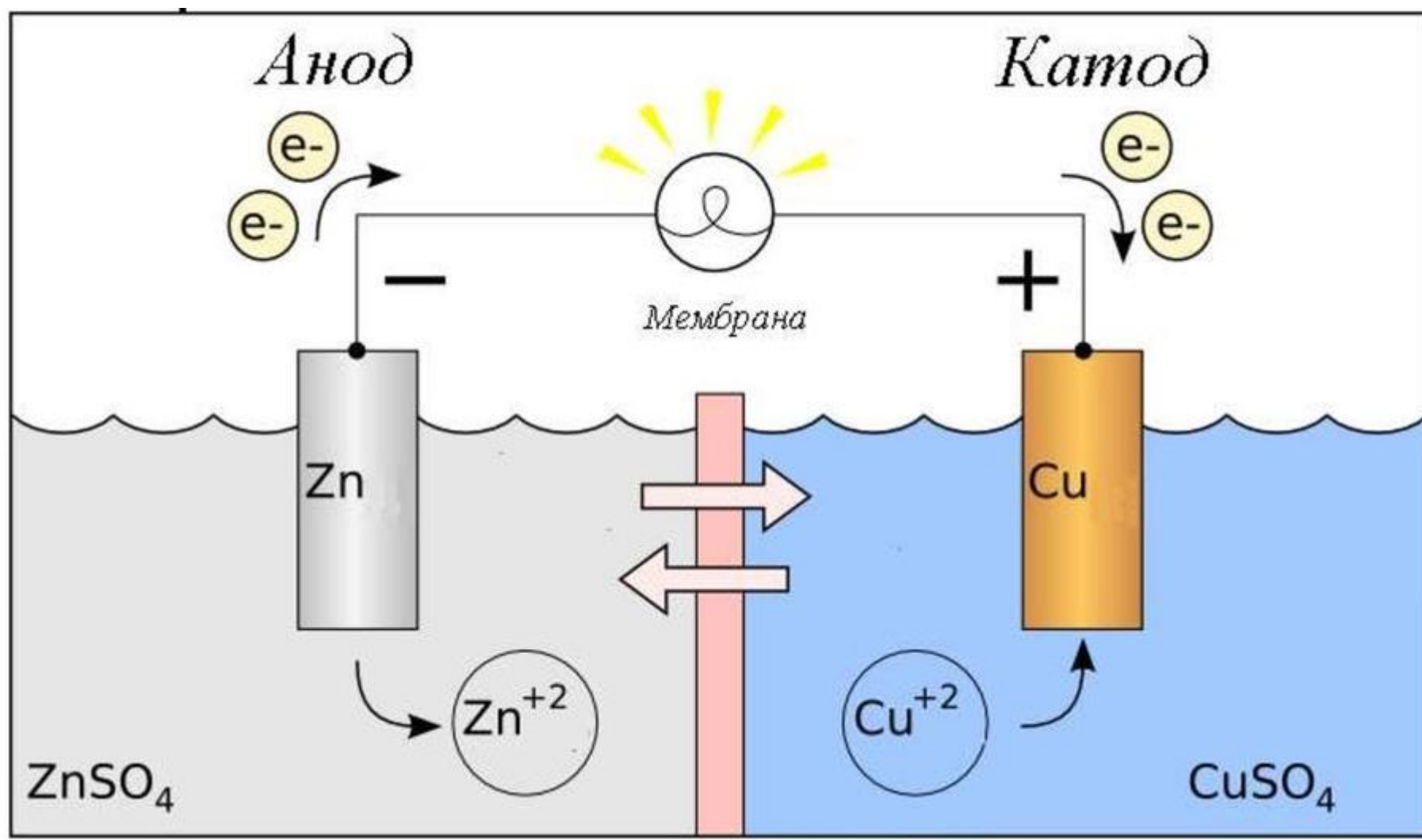
Катодные процессы

- 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.

Простейший гальванический элемент



Конструкция аккумулятора

