



Электрический ток в жидкостях.

Справочные материалы.

Вопросы для повторения.

- 1. Являются ли жидкости проводниками электрического тока?**
- 2. Что такое электролиты?**
- 3. Что называется электролитической диссоциацией?**
- 4. Что называется электролизом?**
- 5. Что называется электрическим током в жидкостях?**

Ответы.

- Из жидкостей проводниками электрического тока являются

растворы и расплавы

кислот,

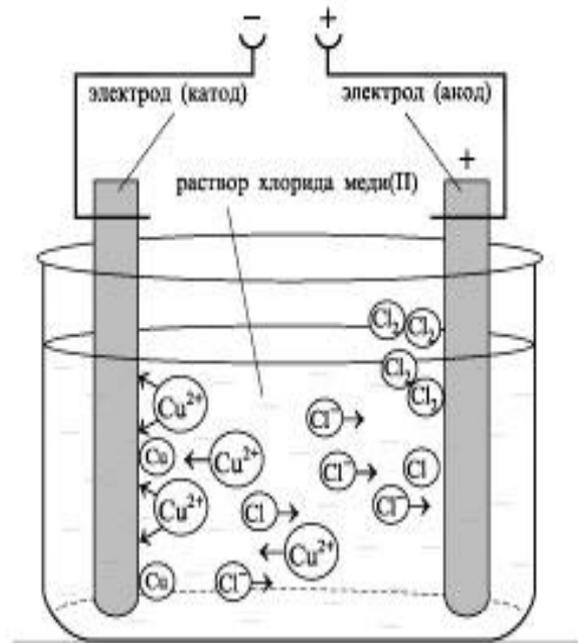
солей и

щелочей.

Они называются - электролитами.

Основные понятия.

- Процесс распада электролита на ионы называется **электролитической диссоциацией**.



Основные понятия.

- Выделение на катоде чистого вещества, входящего в состав электролита называется **электролизом**.



- **Электрическим током в жидкостях называется направленное движение положительных ионов к катоду и отрицательных ионов к аноду.**
- *У жидкостей ионная проводимость.*

Основные формулы.

- Законы Фарадея.
- Первый закон Фарадея.

$$m = k I \Delta t$$

- Второй закон Фарадея.

$$k = \frac{1}{F} \times \frac{M}{n}$$



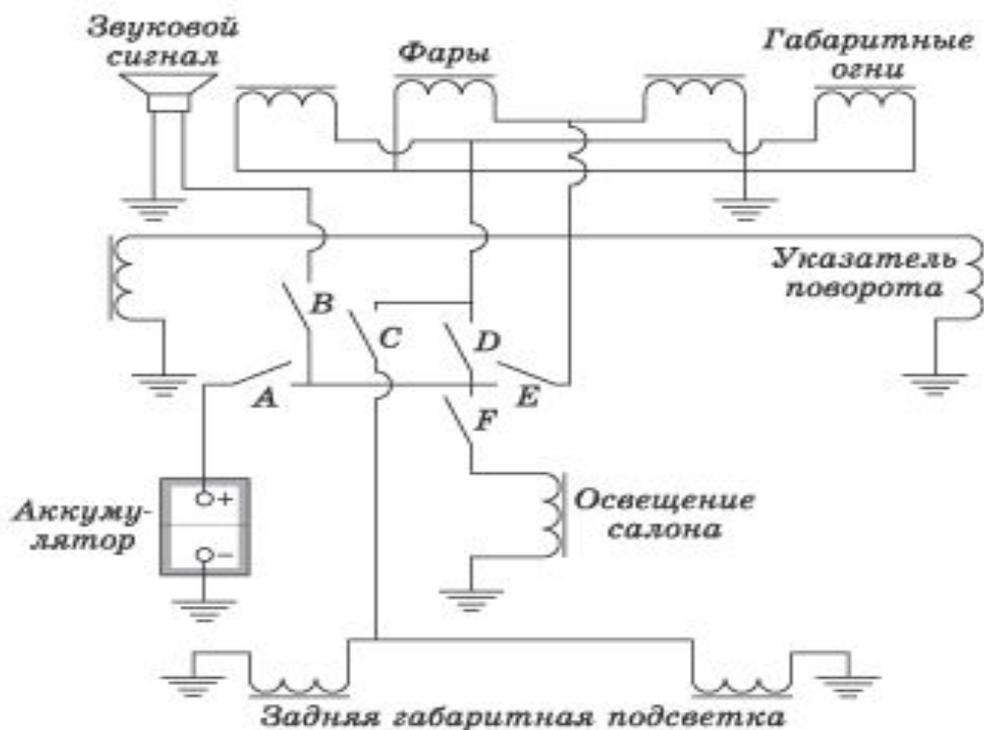
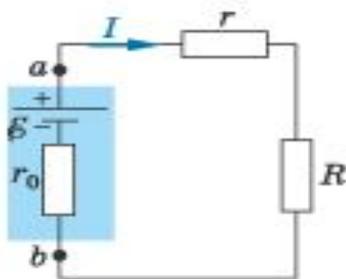
Применение электролиза.

- Гальванотехника
- Гальванопластика
- Гальваностегия
- Metallургия цветных металлов
- Получение водорода, хлора
- Получение чистых металлов

Устройство гальванических элементов.



Аккумулятор в электросхеме автомобиля.



Аккумулятор электрический.



Гальванические элементы.



Детали автомобиля, покрытые
слоем металла при электролизе.



**Детали мебельной фурнитуры,
покрытые слоем металла при
электролизе.**



Ювелирная промышленность.



Гальваностегия.

- Покрытие поверхностей неокисляющимися материалами.

