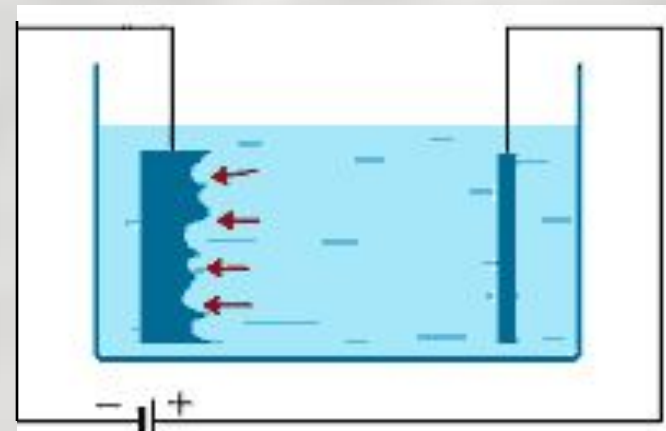
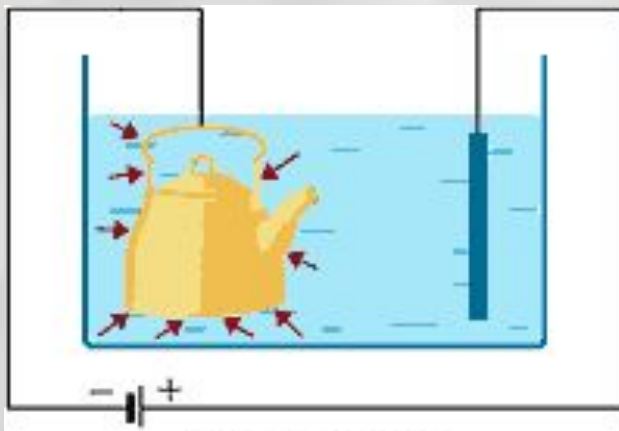


Электрический ток в жидкостях



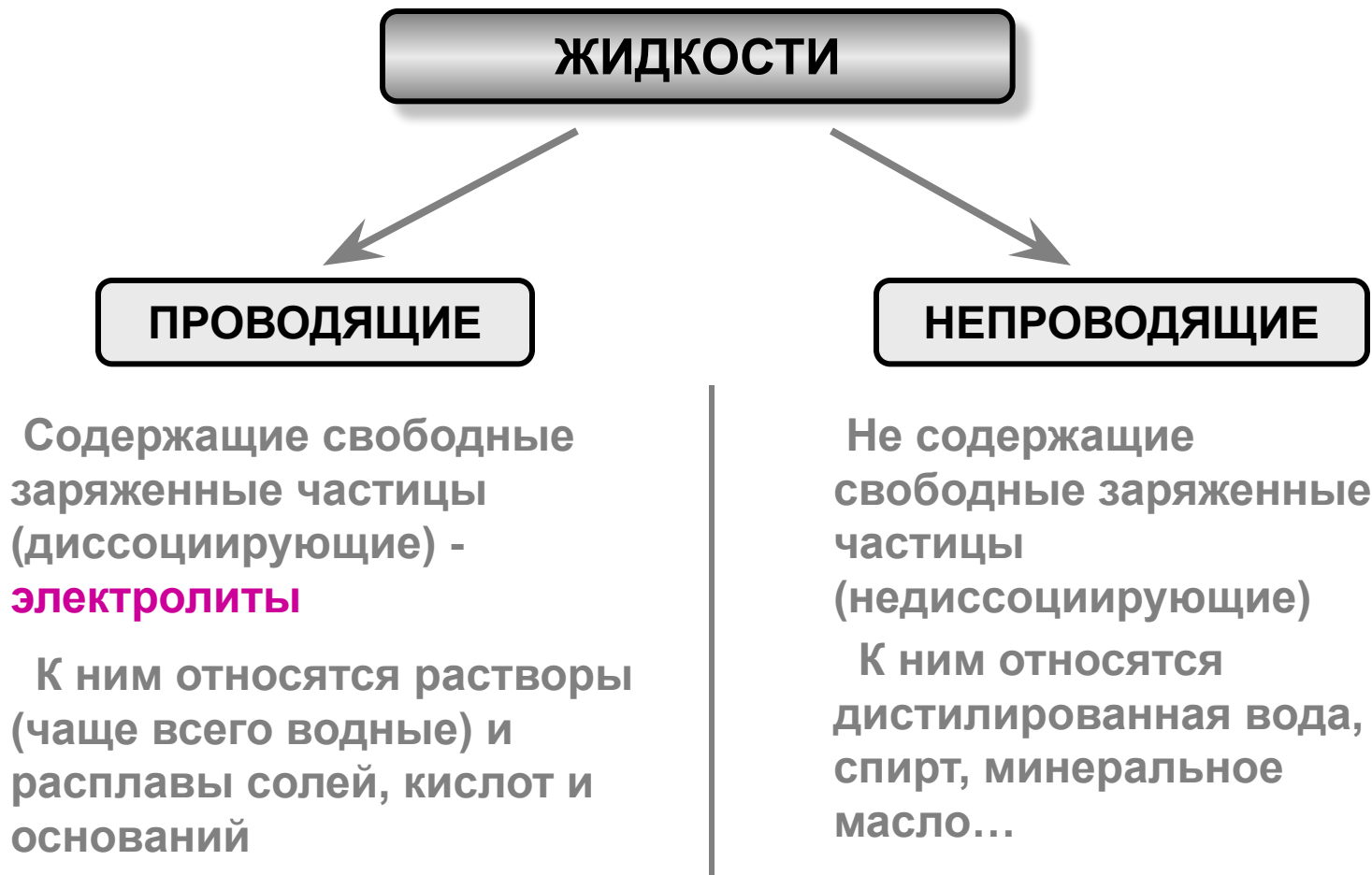
ВОПРОСЫ:

1. Электролитическая диссоциация
2. Электрический ток в электролитах. Электролиз
3. Законы электролиза
4. Применение электролиза

Вопрос 1

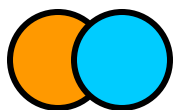
Электролитическая диссоциация

По электрическим свойствам все жидкости можно разделить на 2 группы:

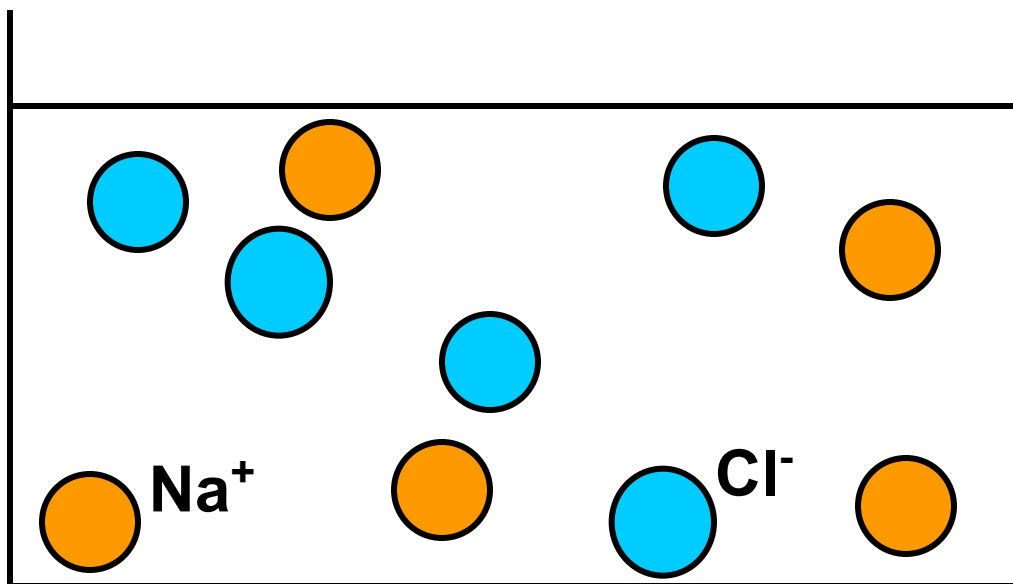


Электролитической диссоциацией называется распад нейтральных молекул вещества в растворителе на положительные и отрицательные ионы

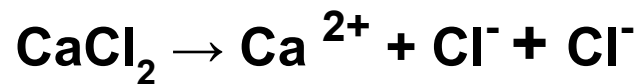
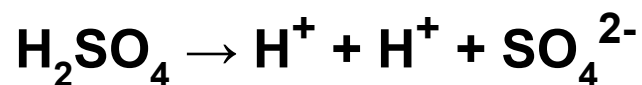
Электролитическая диссоциация поваренной соли



Na Cl



Диссоциация других
веществ:

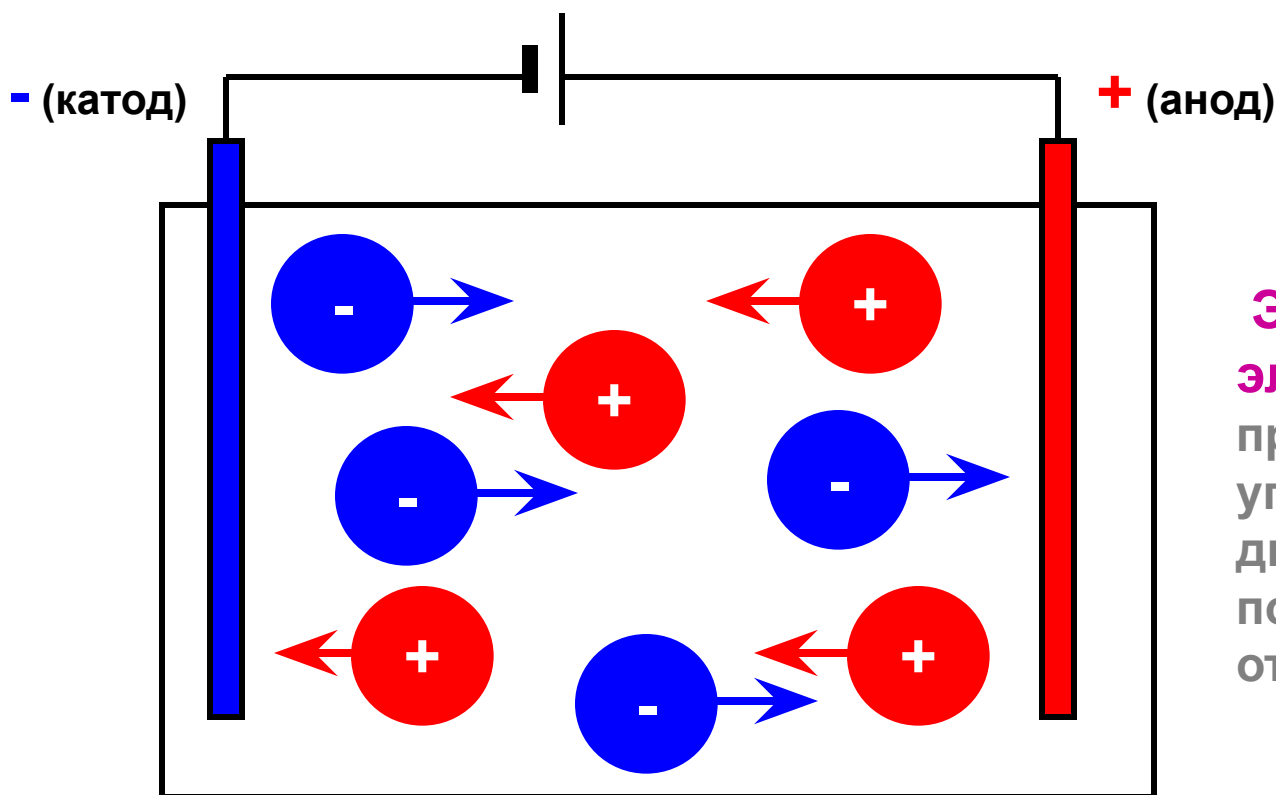


При диссоциации **ионы металлов и водорода** всегда заряжены **положительно**, а ионы **кислотных радикалов и группы OH -** **отрицательно**

Вопрос 2

**Электрический ток в
электролитах. Электролиз**

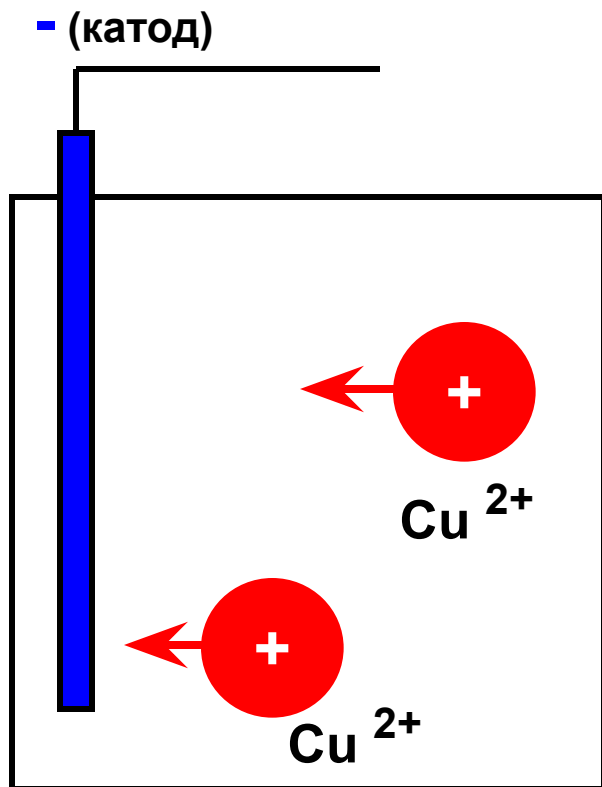
Ионы в электролите движутся хаотично, но при создании электрического поля характер движения становится упорядоченным: **положительные ионы (катионы) движутся к катоду**, **отрицательные ионы (анионы) движутся к аноду**



Электрический ток в электролитах представляет собой упорядоченное движение положительных и отрицательных ионов

Рассмотрим, что происходит, когда ионы достигают электродов (на примере медного купороса)

На катоде:

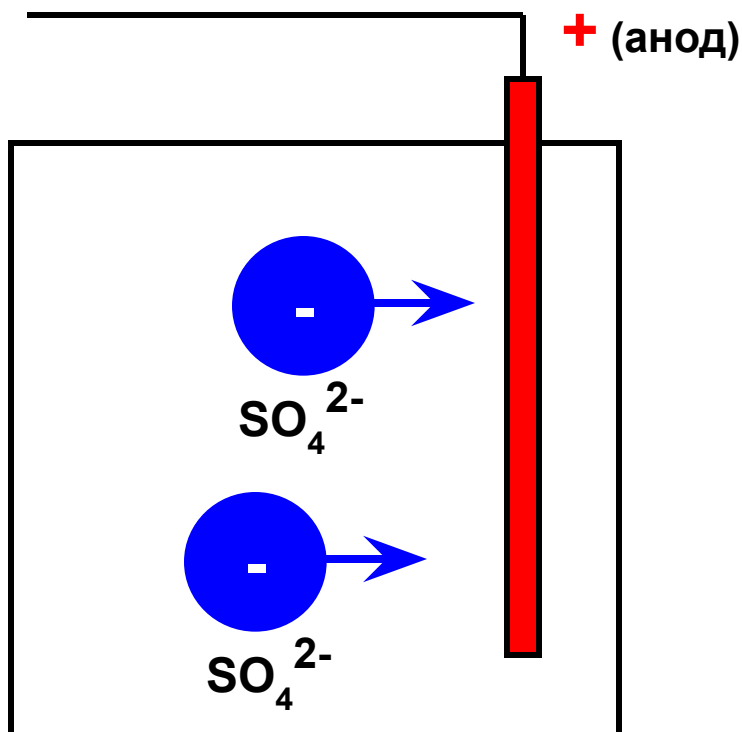


Положительные ионы меди, подходя к катоду, получают два недостающих электрона, восстанавливаясь до металлической меди



В процессе протекания тока через электролит на катоде происходит оседание слоя чистой меди – **электролиз раствора медного купороса**

На аноде:



Сульфат - ионы SO_4^{2-} , подходя к аноду, отдают ему два лишних электрона, которые через источник тока поступают на катод и присоединяются к положительным ионам меди

Выделение вещества на электродах вследствие окислительно – восстановительных реакций при прохождении тока через электролит называется **электролизом**

Вопрос 3

Законы электролиза

Исследовал электролиз и открыл его законы английский физик **Майкл Фарадей** в 1834 году



Майкл Фарадей (1791 – 1867)

Открыл явление электромагнитной индукции, законы электролиза, ввел представления об электрическом и магнитном поле

Первый закон электролиза

Масса вещества, выделившегося на электродах при электролизе, прямо пропорциональна величине заряда, прошедшего через электролит

$$m = kq$$

k – электрохимический эквивалент вещества

(равен массе вещества, выделившегося при прохождении через электролит заряда 1 Кл)

Если учесть, что $q = I t$, то

$$m = k \cdot I \cdot t$$

Второй закон электролиза

При одинаковом количестве электричества (электрическом заряде, прошедшем через электролит) масса вещества, выделившегося при электролизе, пропорциональна отношению молярной массы вещества к валентности

$$m_1 : m_2 = k_1 : k_2 = \frac{M_1}{n_1} : \frac{M_2}{n_2}$$

M – масса выделившегося вещества

k – электрохимический эквивалент

M – молярная масса вещества

n – валентность вещества

Заряд, необходимый для выделения 1 моля вещества, одинаков для всех электролитов. Он называется **числом Фарадея F**

$$F = N_A \cdot e = 9.65 \cdot 10^4 \text{ Кл} / \text{моль}$$

Электрохимический эквивалент и число Фарадея связаны соотношением

$$k = \frac{M}{nF}$$



Как отсюда экспериментально определить заряд электрона?

$$k = \frac{M}{nF}$$

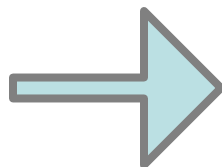


$$F = N_A \cdot e$$



$$k = \frac{M}{neNa}$$

$$m_{oi} = \frac{M}{Na}$$



$$q_{oi} = n \cdot e$$

$$k = \frac{m_{oi}}{q_{oi}}$$

Отношение
массы иона к
заряду иона

Как экспериментально
определить заряд электрона?

$$m = k \cdot I \cdot t$$

$$k = \frac{M}{neNa}$$

$$m = \frac{M}{neN_A} \cdot I \cdot t$$

$$e = \frac{M}{nmN_A} \cdot I \cdot t$$

1874 г

Зависимость сопротивления электролита от температуры

Температурная зависимость сопротивления электролита объясняется в основном изменением удельного сопротивления.

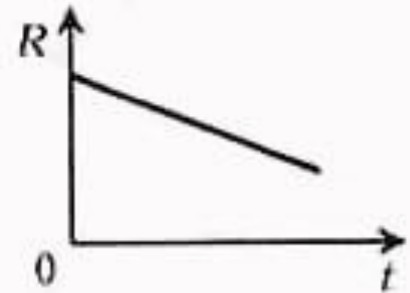
$$\rho = \rho_0 (1 + \alpha t)$$

, где альфа - температурный коэффициент сопротивления.

Для электролитов всегда

$$\alpha < 0$$

поэтому



Сопротивление электролита можно рассчитать по формуле:

$$R = R_0 (1 + \alpha t)$$

Вопрос 4

Применение электролиза

ПРИМЕНЕНИЕ ЭЛЕКТРОЛИЗА

Получение химически чистых веществ

Гальваностегия

Гальванопластика

Окисление



Основателем гальванотехники и ее широчайшего применения является **Б. С. Якоби**, который изобрел в 1836 году **гальванопластику**

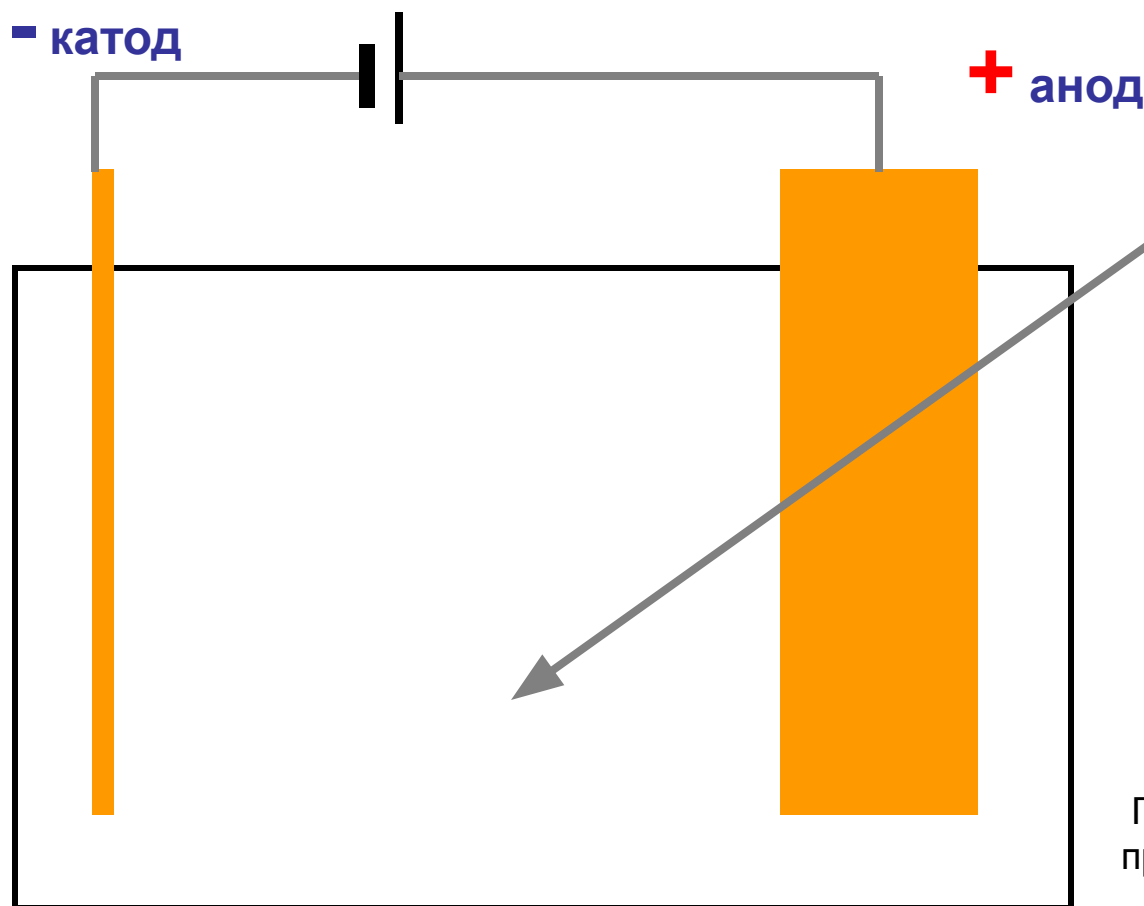


Борис Семенович Якоби
(1801 – 1874) – русский академик, открывший гальванопластику, создавший первую конструкцию электродвигателя

Гальванотехника - это отрасль прикладной электрохимии, смысл которой состоит в получении электролитическим путем металлических копий каких-либо предметов (гальванопластика) или же в нанесении этим же способом металлических покрытий на какие-либо поверхности (гальваностегия). Способ этот в свое время широко использовался в полиграфической промышленности и в определенных случаях применяется и сейчас

1. Получение химически чистых веществ

Рафинирование меди



Катод – тонкая
пластина чистой меди,
анод – толстая
пластина
неочищенной меди

CuSO₄

При прохождении
тока через электролит
на катоде оседает
чистая медь, анод
расходуется и
истощается

Примеси остаются в
электролите или
оседают на дно

При плотности тока 0,3 А на 1 дм²
процесс идет несколько дней

1. Получение химически чистых веществ

Получение алюминия

Алюминий получают электролитическим способом из глинозема (вспомните – алюминий является одним из самых распространенных химических элементов земной коры и содержится в любой глине)

Электролитическим способом получают:

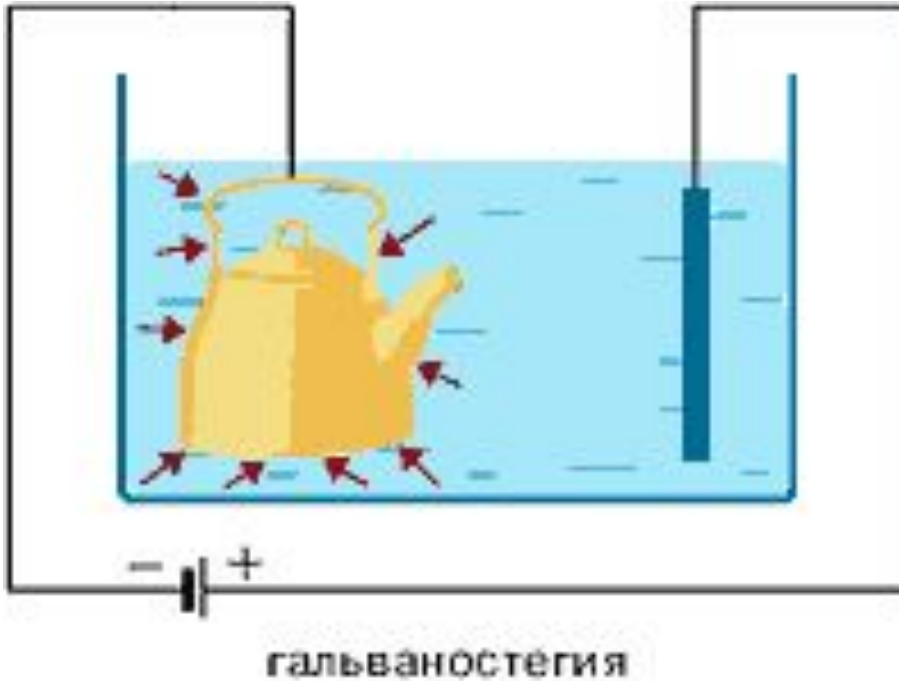
Магний, натрий, калий, кальций ...

Соду, хлор, хлористый кальций ...

Осуществив, например, электролиз раствора поваренной соли NaCl , мы можем получить сразу 3 полезных химических вещества:

Газообразные водород и хлор, а также раствор едкого натра NaOH

2. Гальваностегия



Гальваностегия –
покрытие предметов
неокисляющимся
металлами для защиты от
коррозии
(Ni, Zn, Ag, Au, Cu)

?

Приведите примеры защитных покрытий в быту и технике

3. Гальванопластика



Копия барельефа,
полученная методом
гальванопластики

Гальванопластика – получение отслаиваемых копий предмета, полученных путем осаждения металла на поверхности предмета электролитическим способом

Точность копирования формы предмета очень высокая, т.к. процесс идет на ионном (молекулярном) уровне

Применение:

- Получение рельефных копий барельефов, статуй
- Изготовление клише, полиграфия
- выпуск ценных бумаг, денег

Кроме указанных выше, электролиз нашел применение и в других областях:

получение оксидных защитных пленок на металлах (анодирование);

электрохимическая обработка поверхности металлического изделия (полировка);

электрохимическое окрашивание металлов (например, меди, латуни, цинка, хрома и др.);

очистка воды - удаление из нее растворимых примесей. В результате получается так называемая мягкая вода (по своим свойствам приближающаяся к дистиллированной);

электрохимическая заточка режущих инструментов (например, хирургических ножей, бритв и т.д.).

Домашнее задание:

пп. 79, 80

стр. 200 упр. 12 (4,5,7)
