



Электролиз воды

Выполнили работу

Ученики 9А класса:

Петрова Вера, Гаврилова Катя,

Шушаков Александр, Пахомов Никита,

Иванов Андрей, Ксенофонтов Артём.

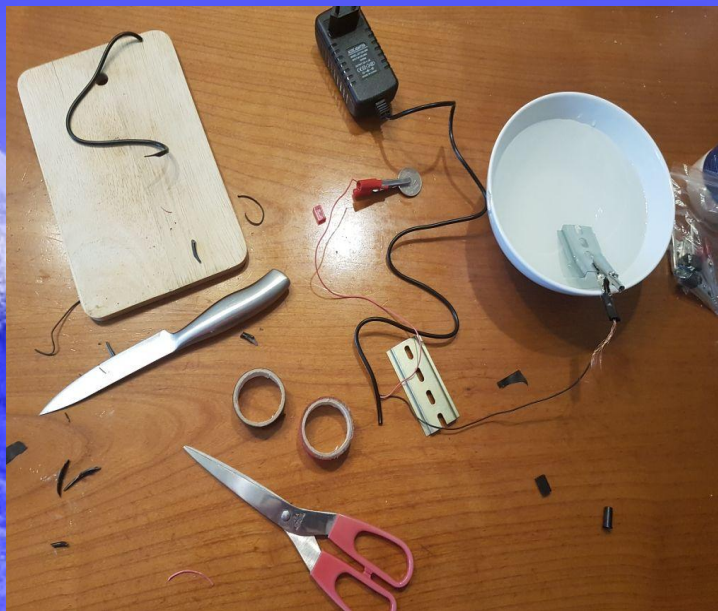
Что такое электролиз?

Электролизом называется особый физико-химический процесс, при котором жидкость или, иначе говоря, электролит, распадается на положительные и отрицательные ионы. Происходит это под воздействием электрического тока.

Электролиз воды происходит из-за того, что электрический ток, проходя через электролит, вызывает реакцию на электродах, на которых и оседают положительные и отрицательные ионы. На отрицательно заряженном электроде (катоде) оседают катионы, соответственно, на положительном (аноде) - анионы.

Ход работы

- В миску мы налили теплую воду, затем перешали ее с солью NaCl . К проводу со знаком + подвели крокодильчик с медной монетой. К проводу со знаком - крокодильчик с алюминиевой пластиной. Включили блок питания и начали наблюдать за процессом. В ходе электролиза мы наблюдали как монета начала менять цвет и ее часть, помещенная в раствор, начала растворяться. Кроме того на алюминиевой пластине мы наблюдали появление налета.



Вывод

В ходе проведенного нами исследования было установлено, что можно убирать ржавчину и налет с помощью электролиза.



Спасибо за внимание!