

УСТРОЙСТВО ГАЛЬВАНИЧЕСКОГО ЭЛЕМЕНТА.



Гальванический

элемент — химический

источник электрического тока,

основанный на взаимодействии двух металлов и/или их оксидов в электролите, приводящем к возникновению в замкнутой цепи электрического тока. Назван в честь Луиджи Гальвани. Переход химической энергии в электрическую энергию происходит в гальванических элементах.



Очистив
батарею от
этикетки, я
обнаружил
цинковой
кольцевой анод.
Также выпал
контакт, под
знаком «минус».
Для этого
понадобилось
разрезать
этикетку ножом
и снять ее.





После этого я разогнул края гальванического элемента и достал контакт со знаком «плюс». Сверху я обнаружил угольный стержень и заглушку, под которой (как оказалось в последствие) была смола, которая потом долго не отмывалась.

Крышечка , которая удерживает стержень со смолой.)



После этого, я начал снимать цинковый кольцевой анод, и под ним оказалась желеобразная смесь соли (хлорида аммония **NH_4Cl**).



А вот и самое интересное! Эта большая и серая масса смесь оксида марганца (IV) MnO_2 с углеродом, который размельчен.

В целом работа была интересная, в ней я узнал устройство батарейки (гальванического элемента).

СПАСИБО ЗА ВНИМАНИЕ!)))