

# 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  **$\text{NH}_4\text{Cl}$** ).



А вот и самое интересное! Эта большая и серая масса смесь оксида марганца (IV)  $\text{MnO}_2$  с углеродом, который размельчен.

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

**СПАСИБО ЗА ВНИМАНИЕ!)))**