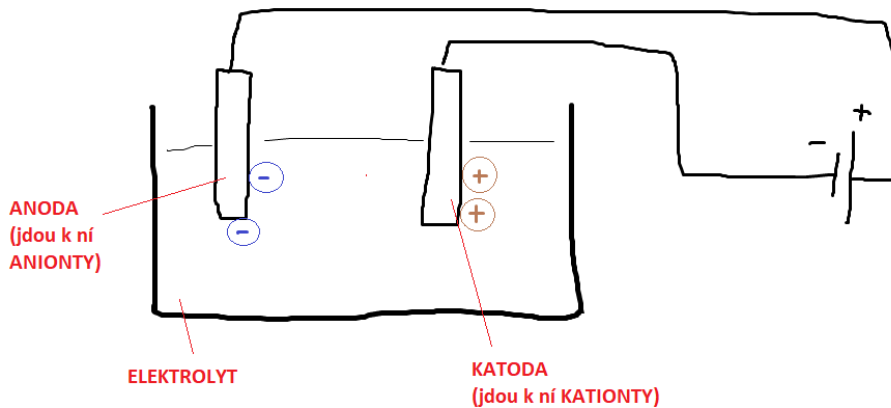


Elektrický proud v kapalinách

- ne tak dobře jako v pevných látkách, ale proudí
- destilovaná voda nevede el. proud, musí tam být soli (nosiče elektronů)
- používá se k **elektrolýze** a u výroby **galvanických článků**

1. ELEKTROLÝZA:

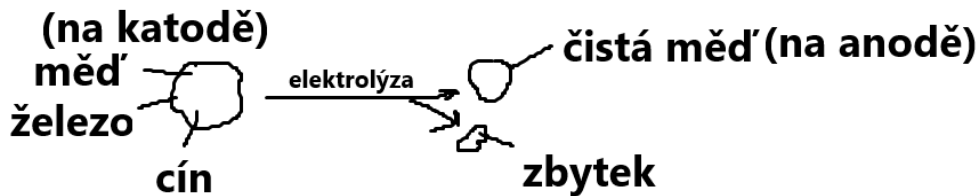


⊖ ⊕ Kationty a anionty soli, které přenášejí elektrony
Anionty předávají elektrony na anodě a vzniká el. proud

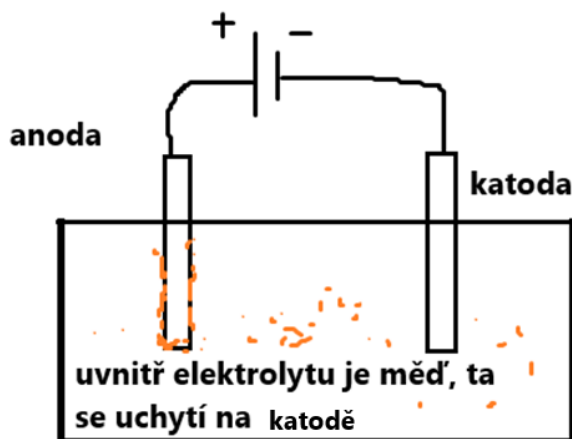
Elektrolyt = kapalina vedoucí elektrický proud

V elektrolytu mezi katodou a anodou prochází elektrický proud, vznikají tam různé chemické procesy. Díky tomu můžeme:

Čištění kovů – máme hroudu mědi a chceme ji „pročistit“ na čistou měď



Pokovování – např. šroub pokovujeme tenkou vrstvou chromu (kvůli korozi), nebo vrstva mědi

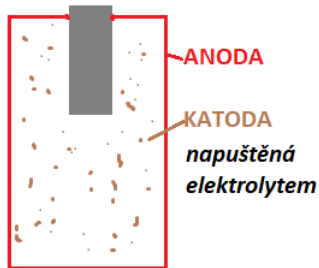


2. GALVANICKÉ ČLÁNKY

U galvanických článků, kde se tento princip využívá, se elektrolýzou přeměňuje chemická energie na elektrickou energii a vzniká elektrický proud.

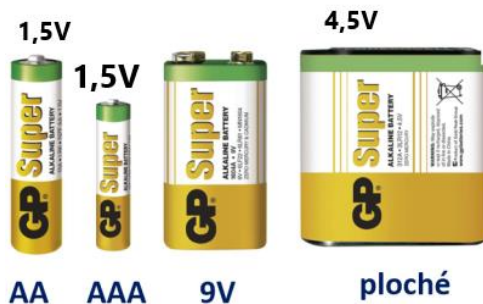
chemická energie $\xrightarrow{\text{elektrolýza}}$ elektrická energie

Rozříznutá baterie (zjednodušeně), kdy mezi anodou a katodou vznikají chemické reakce – vzniká elektrický proud.



Existují dva typy:

- a) **Primární články** – jsou po použití už nepoužitelné
Například: baterie AA, AAA, 12V



- b) **Sekundární články (akumulátory)** – dají se znovu nabít (zpětně přeměnit el. energii na chemickou)
Například: baterie do mobilního telefonu, autobaterie