

20.4.-24.4.

učebnice str. 133 – 136 přečíst

<https://www.youtube.com/watch?v=g6mH4Cpg7Rw>

Zdroje napětí

- zařízení, které na výstupu (zdírkách, pólech, kontaktech) udržuje elektrické napětí
- zásuvka 230V – el. z elektrárny
- přenosné zdroje – el. články, baterie, akumulátory
- elektrický článek – vznik el. napětí při chemické reakci uvnitř
- jednorázové použití, AA = tužková baterie, AAA



- baterie = zapojení více el. článků (např. plochá)



- **akumulátor** – znamená, že ho můžeme opakovaně nabíjet

Např.: autobaterie = olověný akumulátor, baterie v mobilu, notebooku, nabíjecí baterky...

- nabíjení – při průchodu el. proudu se na elektrodách hromadí náboj

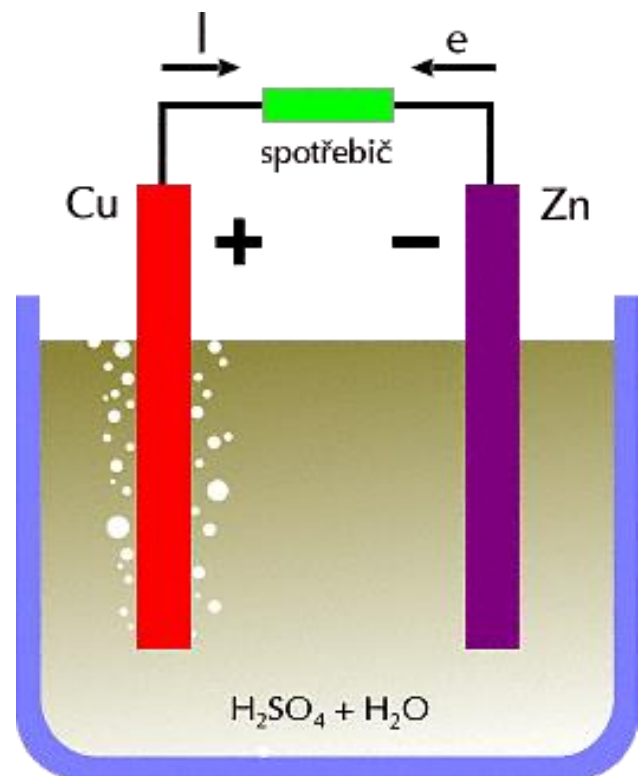
- výhodnější – **ekonomicky** (nemusí se často kupovat nový), **ekologicky** (nevyhazují se tak často, dlouhá životnost)



Historie:

Voltův článek

- mezi měděnou a zinkovou elektrodou vzniká díky chemické reakci v elektrolytu elektrické napětí. Elektrolyt = roztok kyseliny sírové.
- zinková elektroda získá náboj -, měděná +



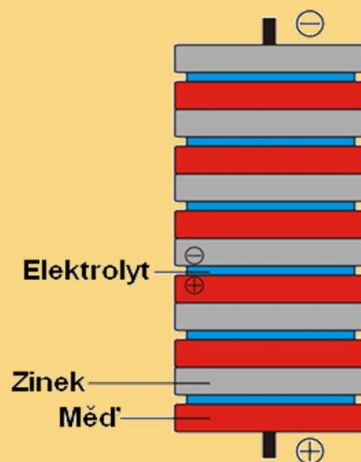
Voltův sloup – baterie několika článků

- dokázal stabilně napájet spotřebič
- elektrolyt – nasáknutý v papíru, látce..

Voltův sloup – první galvanický článek



Dodával napětí asi 1V.



suchý článek – elektrolyt (salmiak) není tekutý

- elektrody: + uhlík, - zinkový obal

Suchý článek

Patří mezi nejpoužívanější články. Napětí jednoho článku je 1,5 V.

