

Galvanické články a akumulátory

Vytvoření [elektrické dvojvrstvy](#) na rozhraní kov - [elektrolyt](#) se využívá v [galvanických člancích](#). Základní princip těchto článků je většinou stejný a vyplývá ze základních principů [elektrolýzy](#), umístění kovů v [Beketovově řadě kovů](#) a jejich chemických vlastností. Jednotlivé články se liší pouze chemickým složením (tedy různou kombinací elektrod a elektrolytu) a chemickými [reakcemi](#), které v nich probíhají.

Rozdíl mezi galvanickým článkem (tzv. primární článek) a [akumulátorem](#) (sekundární článek) spočívá v možnosti akumulátor připojením k elektrickému [zdroji napětí](#) opakovaně nabíjet.

V praxi se používají akumulátory spojené sériově do akumulátorových baterií s napětím 6 V (resp. 12 V). [Kapacita akumulátoru](#) se určuje celkovým nábojem, který může akumulátor vydat při vybíjení. Většinou se udává v [ampérhodinách](#). Kromě olověných se používají také akumulátory alkalické (elektrolytem je KOH), oceloniklové (NiFe) a niklokadmiové (NiCd).

© **Encyklopedie Fyziky** (<http://fyzika.jreichl.com>); **Jaroslav Reichl, Martin Všeticka**

Licence <http://creativecommons.org/licenses/by-nc-nd/3.0/> zakazuje úpravy a komerční distribuci.