**Elektrolýza**

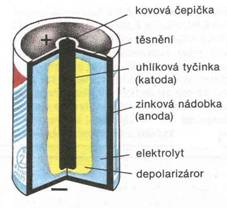
Děj probíhající na elektrodách při průchodu stejnosměrného el. Proudu roztokem nebo taveninou (Roztok nebo tavenina musí obsahovat volně pohyblivé částice – ionty)

**Elektrody:**  Katoda (+) = záporná elektroda | Anoda (-) = Kladná elektroda

„V roztoku jsou kationty (+), a anionty (-)“ *Elektrolyzér / obr. v sešitě*

**Použití:** K pokovování kovů (Galvanické pokovování), výroba Al z Bauxitu, Elektrolytické čištění kovů, atp.

Elektrolýza | El. Proud 🡪 Chemická reakce x Galvanický článek | Chemická reakce 🡪 El. Proud

**Galvanický článek**

Slouží jako krátkodobý zdroj el. energie 🡪 snadno se vybíjí

Je zařízení, které se jako zdroj el. energie využívá chem. reakcí.

**Akumulátor**

**Burel** MnO2 (Oxid manganičitý)

NH4Cl (Chlorid amonný)

Zdroj el. energie, kterou lze obnovit.

Nejznámější olověný akumulátor.

Olověný akumlátor

Skládá se ze dvou elektrod z olova. (čisté Pb a Pb pokryté vrstvou PbO2 – oxid olovičitý a elektrolytem kys. sírové)

**Koroze – redoxní reakce**

Probíhá na povrchu některých kovů za působení vzdušného kyslíku, vody nebo i dalších látek.

Při korozi se vytváří vrstvička látek, která mění vlastnosti kovů. (kovových materiálů)

Koroze = oxidace kovů (Fe 🡪 Fe2O3 = rez)

Hliník Al, zinek Zn 🡪 vytvořená vrstva kovy chrání

**Ochrana před korozí:** zabránění přístupu vzdušného kyslíku (natírání olejem či vazelínou, pokovování kovu stálejším kovem, atp.)