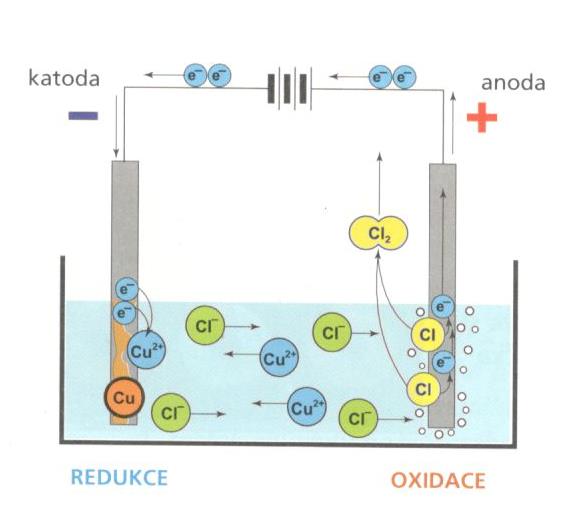
**ELEKTROLÝZA**

Je děj probíhající na elektrodách při průchodu stejnosměrného elektrického proudu roztokem nebo taveninou.



**Anoda** – kladná elektroda. Anionty jí odevzdávají své elektrony (oxidují se)

**Cl- + Cl- - 2e- →Cl20**

**Katoda** - záporná elektroda. Kationty od ní přijímají elektrony (redukují se) a vzniká kov

**Cu2+ + 2e- → Cu0**

Výroba kovů (Al)

**Užití** Pokovování (pochromování)

Čištění kovů