

- pokračuj v minulém zápisku, učebnice str. 17 - 18

### Doporučená studijní videa:

- princip elektrolýzy <https://www.youtube.com/watch?v=9uOfc7xK814>
- pokus galvanické poměďování <https://www.youtube.com/watch?v=pyoFkWx-kLU>

## 1, ELEKTROLÝZA

= redoxní reakce, která probíhá na elektrodách při průchodu stejnosměrného elektrického proudu

roztokem nebo taveninou - elektrolytem

- neprobíhá samovolně, je třeba dodat el. energii

### elektrolyt

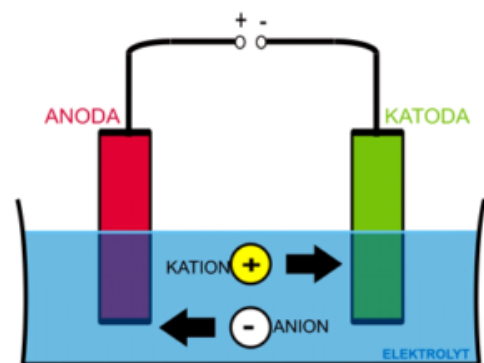
- roztok kyseliny, hydroxidu nebo soli (i taveniny)

### kladná elektroda

- nazývá se **ANODA**
- přitahuje **záporně nabitě ionty ANIONTY**
- probíhají zde oxidace

### záporná elektroda

- nazývá se **KATODA**
- Přitahuje **kladně nabitě ionty KATIONTY**
- probíhají zde redukce



### průmyslové využití elektrolýzy:

- z roztoku NaCl se elektrolýzou vyrábí chlor, vodík, hydroxid sodný
- elektrolýzou tavenin se vyrábí hliník, alkalické kovy, Cu, Mg
- elektrolýzou vody se vyrábí kyslík pro lékařské účely
- elektrolýzou surových (znečištěných) kovů se vyrábí čisté kovy např. Cu
- galvanické pokovování různých předmětů (např. pozinkování, pochromování) - při galvanickém pokovování se na kovovém předmětu získá lesklý souvislý povrch, který předmět chrání.