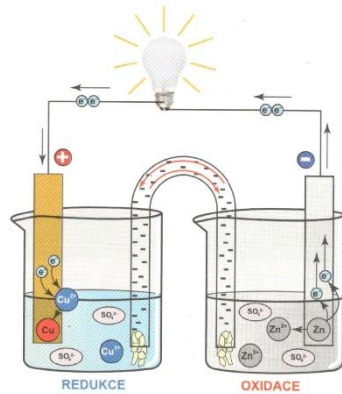


## Chemická reakce jako zdroj elektrické energie

### Galvanický člunek

- je zařízení, ve kterém se chemická energie přemění na elektrickou (stejnoseměrný proud).
- Tato reakce je redoxní.
- Podstatou je vodivé spojení dvou různých kovů ve vlhkém prostředí.

Obr. str. 33



Kovový zinek se oxiduje (ztrácí elektrony)

$\text{Zn} - 2\text{e}^- \rightarrow \text{Zn}^{2+}$  a přechází do roztoku (elektroda se „rozpouští“)

Měďnaté kationy  $\text{Cu}^{2+}$  se redukují (přijímají elektrony)

$\text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Cu}$  (měďná elektroda „nabývá“)

Užití:

- Suchý člunek („baterie“) – po vybití se nedá znovu použít
- Akumulátor – je možno ho opakovaně nabít (autobaterie, NB, mobil)