

## \_. laboratórne cvičenie

Téma: Elektrický prúd v elektrolytoch

Úloha: Overte Faradayov zákon elektrolýzy

Pomôcky: súprava na elektrolýzu, ampérmeter, zdroj napätia, vodiče, digitálne váhy

Teória: I. Faradayov zákon elektrolýzy: Hmotnosti látok vylúčených na elektródach sú priamoúmerné elektrickému náboju, ktorý preniesli pri elektrolýze ióny.

$\ominus_{(q)}$   $CuSO_4$  – vodný roztok síranu  
meďnatého

$CuSO_4 \rightarrow Cu^{2+} + SO_4^{2-}$  – elektrolytická  
disociácia

$Cu^{2+}$  sa pohybuje ku katóde (C)

$SO_4^{2-}$  sa pohybuje k anóde (Cu)

Na katóde sa vždy vylučuje kov alebo plyný vodík – v tomto prípade vznikne na katóde vrstva medi.

Meranie:

