

4.4.2 Faradayovy zákony elektrolýzy

- Př. 1:** Na pomědění ocelové desky je potřeba 0,1g Cu. Urči, jak dlouho musí pomědění probíhat, jestliže elektrolytem prochází proud o velikost 0,5A. Pomědění probíhá pomocí roztoku modré skalice.
- Př. 2:** Urči elektrochemický ekvivalent stříbra v dusičnanu stříbrném.
- Př. 3:** Jednostranné poniklování kovové destičky s povrchem $S = 100 \text{ cm}^2$ trvalo při proudu $I = 0,4 \text{ A}$ 4 hodiny. Urči tloušťku vrstvy niklu, pokud byl použit nikl ve sloučenině s oxidačním číslem 2.
- Př. 4:** Ocelový plech má rozměry 100 x 20 x 0,5 cm. Urči jak dlouho je nutné plech elektrolyticky pozinkovávat proudem 10 A, má-li se na něm vytvořit ochranná vrstva o tloušťce 0,005 mm. Zinek má v použité sloučenině oxidační číslo 2.