18.51. Elektrolíziskor az ezüst-nitrát-oldatból 2,5 óra alatt 0,1 kg ezüst válik ki. Az ezüst elektrokémiai egyenértéke: $1{,}118 \cdot 10^{-6} \frac{\text{kg}}{\text{C}}$.

Mekkora az elektrolizáló áram erőssége?

Megoldás:

18.51. $t = 2{,}5\ \text{h} = 9 \cdot 10^3\ \text{s}$; $m = 0{,}1\ \text{kg}$; $k = 1{,}118 \cdot 10^{-6} \frac{\text{kg}}{\text{C}}$.

$m = k \cdot I \cdot t$, ebből az egyenletből: $\underline{\underline{I = 9{,}94\ \text{A}}}$.