18.45. Hány g réz válik ki a réz-szulfát-oldatból, ha az áram erőssége 20 A és az elektrolízis időtartama 1,5 óra?

$\left(\text{A réz elektrokémiai egyenértéke } 3{,}3 \cdot 10^{-7}\ \frac{\text{kg}}{\text{C}}.\right)$

Megoldás:

18.45. $I = 20$ A; $t = 1{,}5$ h $= 5{,}4 \cdot 10^3$ s; $k_{Cu} = 3{,}3 \cdot 10^{-7}\ \frac{\text{kg}}{\text{C}}$.

Faraday törvénye szerint $\underline{m} = k \cdot I \cdot t = 3{,}564 \cdot 10^{-2}$ kg $= \underline{35{,}64\ \text{g}}$.