

Váltakozó áramot vezetünk keresztül egy elektrolit oldaton egy ideális dióda segítségével (lásd az *ábrát*). Számítsuk ki, milyen értéket mutat az ampermérő, ha a katódon óránként 1,078 g réz válik ki. (A réz elektrokémiai egyenértéke $k = 0,33 \cdot 10^{-6} \text{ kg/}^\circ\text{C}$).

