18.44. Elektrolízis alkalmával ugyanannyi idő alatt egyszer 1 g hidrogén, másodszor 1 g alumínium válik ki.
Hogyan aránylanak egymáshoz az elektrolízishez alkalmazott áramerősségek?

Megoldás:

18.44. $m_{H_2} = m_{Al} = 1$ g.
Az elektrolízis során kivált anyag mennyisége és az elektrolízis időtartama mindkét esetben megegyezik, tehát $m_{H_2} = k_{H_2} \cdot I_{H_2} \cdot t$; $m_{Al} = k_{Al} \cdot I_{Al} \cdot t$.
A két egyenlet egybevetésével $\underline{\underline{\frac{I_{Al}}{I_{H_2}} = \frac{k_{H_2}}{k_{Al}} = 0{,}112}}$.