18.48. Mekkora töltésmennyiséget visznek az ezüstionok az elektródra, mialatt az ezüst-nitrát-oldatból 324 g ezüst válik ki?

Megoldás:

18.48. $m = 3{,}24 \cdot 10^{-1}\ kg$; $k_{Ag} = 1{,}118 \cdot 10^{-6}\ \frac{kg}{C}$.

$m = k \cdot Q$; $\underline{\underline{Q = 2{,}9 \cdot 10^5\ C}}$.