

Az ezüstréteg térfogata 3,1 cm és 3 cm átmérőjű gömbök térfogatának különbsége, azaz $\frac{1}{6}\pi(3,1^3 - 3^3)$.

A szükséges ezüst tömege: $\frac{1}{6}\pi(3,1^3 - 3^3)10,5 = 15,344$ gr.

A rendelkezésünkre álló áram mp.-ként

$$11,11 \times 0,001293 \times 0,0695 = 0,000998 \text{ gr.}$$

hidrogént fejleszt. Faraday törvénye szerint ugyanezen áram

$$0,000998 \times 108 = 0,10778 \text{ gr}$$

ezüstöt tud kiválasztani. Eszerint az áramnak

$$\frac{15,344}{0,10778} = 142 \text{ mp-ig}$$

kell működnie, hogy a feladatban jelzett célt elérjük.

Kozma István (Bolyai g. VIII. o. Bp. V.)