

Fișă de lucru

Curentul electric în electroliți.

1. Câte minute trebuie să dureze electroliza pentru a obține 22,32g de aluminiu, dacă intensitatea curentului în circuit este 4A. Echivalentul electrochimic al aluminiului este egal cu $9,3 \times 10^{-8} \text{kg/C}$.

2. La catodul unei băi electronice prin care circulă un curent electric cu intensitatea de 2,5 A în 50 min. S-au depus 5 g de cositor. Să se determine:

- a) echivalentul electrochimic al cositorului;
- b) intervalul de timp în care la catod s-ar depune 8 g de cositor la o intensitate a curentului prin baie egală cu 7 A.