

Fișă de lucru individual

Curentul electric în electroliți.

Bifăm răspunsul corect, casetă scriem rezolvarea:

1. Pe obiectul conectat la catodul unei băi electrolitice și destinat argintării, s-au depus 4,55g de argint timp de 3h. determinați intensitatea curentului la electroliză, dacă echivalentul al argintului este egal cu 1,118mg/C.

a)3,8A

b)0,38A

c)0,038A

2. Câte minute trebuie să dureze electroliza pentru a obține 22,32g de aluminiu, dacă intensitatea curentului în circuit este de 4A. Echivalentul electrochimic al aluminiului este egal cu 9,3kg/C.

a) $6 \cdot 10^2$ s

b) $6 \cdot 10^3$ s

c) $6 \cdot 10^4$ s

3. Ce cantitate de clor se degajă la trecerea a $N=5 \cdot 10^{24}$ electroni prin soluția apoasă de NaCl?

a)0,294kg

b)2,94kg

c)0,0294kg