

Fișă de lucru

Curentul electric în electroliți.

1. Masa de substanță depusă prin electroliză este proporțională cu sarcina electrică ce trece prin soluție.

2. Masa depusă la catod în timpul electrolizei :

3. Echivalentul electrochimic al unei substanțe :este invers proporțional cu valența n a elementului.

4. Numărul lui Faraday reprezintă :

Bifează răspunsul corect, dar rezolvarea scrieți în casetă.

5. La trecerea aceleiași cantități de electricitate printr-o baie de electroliză se depune mai mult metal atunci când electrolitul este

o soluție de AgNO_3 ($M = 108$, $n = 1$) , sau dacă este soluție de CuSO_4 ($M = 63$, $n = 2$) ?

- a) pentru AgNO_3 ;
- b) pentru CuSO_4 ;
- c) aceeași pentru ambele soluții ;
- d) depinde de concentrația soluțiilor .