

1.(1) Тверді або рідкі речовини, які мають йонну провідність, називають...

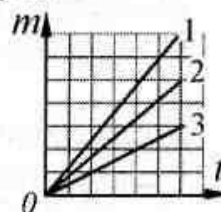
- а) ...катіонами; б) ...аніонами; в) ...електролітами; г) ...йонами.

2.(1) Яке з наведених співвідношень відображає перший закон Фарадея?

- а) $m = \rho V$; б) $Q = I^2 R t$; в) $m = k q$; г) $A = U I t$.

3.(1) Електрохімічний еквівалент алюмінію 0,0932 мг/Кл. Це означає, що внаслідок проходження через електроліт заряду...

- а) ...1 Кл на катоді виділяється 1 мг алюмінію;
б) ...1 Кл на катоді виділяється 0,0932 мг алюмінію;
в) ...0,0932 Кл на катоді виділяється 1 мг алюмінію.



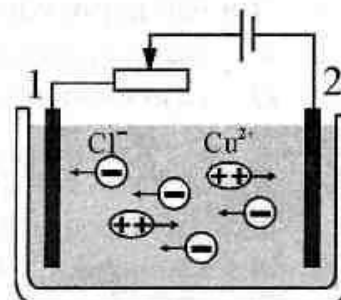
Мал. 1

4.(1) Електролітичний спосіб покриття виробу тонким шаром металу називають...

- а) ...рафінуванням; б) ...гальваностегією;
в) ...гальванопластикою; г) ...йонізацією.

5.(1) На малюнку 1 зображено графіки залежності маси речовини, що виділяється на катодах, від часу для трьох однакових електролітичних ванн з мідним купоросом. У якій ванні сила струму найбільша?

- а) 1; б) 2; в) 3; г) однакова.



Мал. 2

6.(1) Якою цифрою позначено анод?

- а) 1; б) 2; в) може бути як 1, так і 2.

7.(2) Як зміниться опір електроліту між електродами при збільшенні температури розчину?

- а) збільшиться; б) зменшиться; в) не зміниться.

8.(2) Які речовини виділяються на електродах?

- а) мідь на аноді, хлор на катоді; б) мідь і хлор на аноді;
в) мідь на катоді, хлор на аноді; г) мідь і хлор на катоді.

9.(2) Яка маса алюмінію виділиться на катоді за 1 с під час електролізу алюміній оксиду, якщо через електроліт проходить струм 1 А?