

## Практична робота

Задача 1 Напишіть схему гальванічного елемента, що складається з мідного та цинкового електродів, занурених у 1 М розчини солей цих металів. Обчисліть е. р. с. цього елемента. Напишіть рівняння електродних процесів.

Задача 2 Напишіть рівняння реакції електролізу розплаву калій броміду.

Задача 3 Напишіть рівняння реакцій електролізу водного розчину сульфатної кислоти з інертними електродами.

Задача 4 Які реакції відбуватимуться на електродах під час електролізу водного розчину нікол(II) нітрату з інертними електродами?

Задача 5 Яка маса натрію виділиться на катоді під час електролізу розплаву натрій йодиду, якщо на аноді виділився йод масою 762 г?

Задача 6 Скільки грамів міді виділиться на катоді при електролізі розчину  $\text{CuSO}_4$  протягом 40 хв. при силі струму 1,2 А?

Задача 7 Чому дорівнює маса алюмінію, одержаного за 1 год. при електролізі розплаву  $\text{AlCl}_3$  струмом 10,0 А?

Задача 8 Якої сили повинен бути струм, щоб електролізом за 6 хв. з розчину  $\text{AgNO}_3$  виділити срібло масою 1,08 г?

Задача 9 Під час електролізу водного розчину нікол(II) сульфату на катоді отримали нікель масою 177 г, вихід якого становив 75 %. Який об'єм кисню виділиться при цьому на аноді? Вихід кисню вважайте кількісним.

Задача 10 Під час електролізу водного розчину цинк хлориду на аноді виділився хлор об'ємом 26,88 л (н. у.), а на катоді - цинк масою 62,4 г. Вважаючи вихід хлору кількісним, визначте вихід цинку.