

Завдання до самостійної роботи з лабораторної

1. Наважка металу масою 1,4 г витискує з кислоти 2,24 л водню (н.у.). Розрахуйте еквівалентну та атомну масу металу, якщо валентність його дорівнює двом.
2. Визначте еквівалентну масу хлориду заліза (III), якщо 1,355 г його взаємодіє без залишку з 1 г гідроксиду натрію, еквівалентна маса якого дорівнює 40 г/моль.
3. 11,9 г металу витісняє з кислоти 2,24 л водню (н.у.). Розрахуйте еквівалентну та атомну маси металу, якщо його валентність у продукті реакції дорівнює 2.
4. Із 5,7 г сульфату металу одержано 2,6 г його гідроксиду. Розрахувати еквівалентну масу металу і еквівалентну масу гідроксиду.
5. При термічному розкладанні 20 г карбонату металу утворилось 11,2 г оксиду цього металу. Визначити, який це метал та його еквівалентну масу.
6. При обробці 2,22 г хлориду металу надлишком сірчаної кислоти утворилось 2,72 г його безводного сульфату. Визначити, який це метал та його еквівалентну масу.
7. Однакові маси металу сполучаються з 2,84 г хлору і 3,84 г кислотного залишку. Визначити еквівалентну масу та назву кислоти.
8. При термічному розкладанні 12,12 г нітрату металу утворилось 10,2 г його нітриту. Визначити еквівалентну масу та назву металу.
9. Визначте еквівалент металу, 1,4 г гідроксиду якого утворюють 4,15 г йодиду.
10. При взаємодії 5 г карбонату металу з азотною кислотою утворилося 8,2 г нітрату цього металу. Визначте еквівалент металу.