

## Контрольні запитання та завдання до лабораторної роботи

1. Що таке хімічний еквівалент? Еквівалентна маса? В яких одиницях вимірюється еквівалентна маса речовин?
2. 1,6 г кальцію і 2,615 г цинку реагують з кислотою та утворюють однакову кількість водню. Визначте молярну масу еквівалента та еквівалент Цинку.
3. Вирахуйте еквівалентну масу металу, що при взаємодії 7,2 г його з хлором було отримано 28,3 г солі.
4. При пропусканні сірководню крізь розчин, що містить 1,35 г хлорид деякого металу, утворюється 0,96 г його сульфід. Обчислити еквівалентну масу металу.
5. Із 2 г карбонату трьохвалентного металу утворилось 3,42 г його нітрату. Обчислити атомну масу металу.
6. Знайти еквівалент металу, із 2 г гідроксиду якого можна отримати 3,74 г його сульфату.
7. Маса 1 л кисню дорівнює 1,4 г. Який об'єм кисню витрачається для згоряння 21 г магнію, еквівалент якого дорівнює 12?
8. Знайдіть еквівалент металу, із 3,85 г нітрату якого отримано 1,6 г його гідроксиду.
9. При взаємодії 1,215 г невідомого металу з сульфатною кислотою виділяється 1,12 л водню (н. у.). Розрахуйте молярну масу еквівалента металу і визначте метал.
10. З оксиду металу масою 0,54 г можна одержати нітрат цього металу масою 1,26 г. Розрахуйте молярну масу еквівалента металу і визначте метал.