

§ 78. Хімічний еквівалент. Закон еквівалентів



Додаткові завдання до параграфа

Завдання для засвоєння матеріалу

Комплексні завдання

- 78.1. Для Арсену відомі оксиди, в яких його масова частка дорівнює 65,2 % і 75,7 %. Обчисліть молярну масу еквівалента Арсену в цих оксидах.
- 78.2. Для нейтралізації певної кислоти масою 9 г витратили натрій гідроксид масою 8 г. Визначте молярну масу еквівалента цієї кислоти.
- 78.3. Визначте метал, якщо його зразок масою 1,215 г під час реакції з кислотою витісняє водень об'ємом 1,12 л (н. у.).
- 78.4. У хлориді невідомого металічного елемента масова частка Хлору становить 79,78 %. Визначте невідомий елемент. У розрахунках використовуйте значення $A_r(\text{Cl}) = 35,45$.
- 78.5. Унаслідок пропускання водень сульфід крізь розчин, що містить хлорид невідомого металічного елемента масою 2,98 г, утворюється сульфід цього елемента масою 2,2 г. Визначте невідомий елемент.
- 78.6. Під час взаємодії невідомого металу масою 4,086 г із кислотою виділяється водень об'ємом 1,4 л (н. у.). Під час взаємодії цього металу такої самої маси з певною сіллю утворюється свинець масою 12,95 г. Визначте метал.