

§ 77. Основні стехіометричні закони атомно-молекулярного вчення

Додаткові завдання до параграфа

Завдання для засвоєння матеріалу

77.1. Скільки атомів міститься в білому фосфорі P_4 кількістю речовини:

а) 3,5 моль; б) 0,025 моль?

77.2. Визначте хімічну формулу сполуки Сульфуру з Карбоном, у якій масова частка Сульфуру становить 84,21 %, а Карбону — 15,79 %.

77.3. В оксиді певного одновалентного металічного елемента масова частка Оксигену становить 53,35 %. Визначте цей елемент.

77.4. За повного згоряння вуглеводню кількістю речовини 1 моль утворилися вуглекислий газ і вода кількістю речовини 1 моль і 2 моль відповідно. Визначте формулу вуглеводню.

77.5. Суміш нітроген(II) оксиду і нітроген(IV) оксиду об'ємами 2 і 3 л відповідно прореагувала з надлишком кисню. Як змінився сумарний об'єм суміші оксидів після реакції?

77.6. До суміші нітроген(II) оксиду і нітроген(IV) оксиду об'ємом 250 мл додали кисень об'ємом 100 мл. Після реакції загальний об'єм нової суміші становив 300 мл. Визначте об'єми оксидів у початковій суміші.