

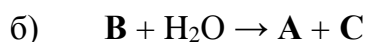
§ 44. Оксиди Нітрогену



Додаткові завдання до параграфа

Завдання для засвоєння матеріалу

44.1. Визначте речовини **A**, **B** і **C**, якщо вони вступають у реакції, відповідно до наведених схем.



44.2. В атмосфері бурого газу **A** згоряє проста речовина **B**. У результаті реакції утворюються дві газуваті речовини — складна й проста речовина **C**. Обидві ці речовини містяться у повітрі. Проста речовина реагує з магнієм за нагрівання. Визначте речовини **A**, **B** і **C**. Напишіть рівняння реакцій.

Комплексні завдання

44.3. Змішали розчини натрій нітриту й амоній хлориду об'ємом по 500 мл із концентрацією по 1 моль/л. Обчисліть об'єм азоту (н. у.), що утвориться під час нагрівання отриманого розчину?

Завдання з розвитку критичного мислення

44.4. Чому нітроген(II) оксид димеризується за низьких температур, подібно до нітроген(IV) оксиду, а нітроген(I) оксид — ні? Поясніть, використовуючи електронні графічні формули молекул цих оксидів.

44.5. Як можна виділити азот із його суміші з динітроген тетроксидом без використання хімічних реактивів?