



Лабораторна робота 5.2

Одержання магній (II) оксиду

Мета роботи: засвоїти метод одержання магній оксиду за допомогою термічного розкладання речовини.

Хімічні реактиви, хімічний посуд і прилади: технохімічні або електронні терези, магній карбонат (MgCO_3), тиглі, електрична плитка, термометр, муфельна піч.

Хід роботи

1. Зважити на технохімічних або електронних терезах 1 г магнію карбонату. Наважку помістити в фарфоровий тигель.
2. Наважку в фарфоровому тиглі поставити в муфельну піч. Температуру в муфельній печі довести до $300\text{ }^\circ\text{C}$ і постійно підвищувати. Розклад почнеться за температури $300\text{ }^\circ\text{C}$ і закінчується при температурі червоного жару.
3. Розклад можна вважати закінченим, якщо при взаємодії з хлоридною кислотою не виділяється CO_2 .

В кінці роботи оформити висновок і написати рівняння реакції одержання магній оксиду



Запитання для самоконтролю

1. Які способи одержання оксидів вам відомі?



Виконайте завдання

1. Якими хімічними властивостями володіють оксиди? Напишіть рівняння реакцій.