



Thực hành : Tính chất hoá học của phi kim và hợp chất của chúng

Từ những thí nghiệm, chứng minh tính chất hoá học và rút ra kết luận về tính chất hoá học của cacbon, muối cacbonat.
Giải được bài tập thực nghiệm nhận biết muối clorua và muối cacbonat.
Khắc sâu tính chất hoá học của các chất đã học.

I – TIẾN HÀNH THÍ NGHIỆM

1. Thí nghiệm 1 : Cacbon khử đồng(II) oxit ở nhiệt độ cao

a) Tiến hành thí nghiệm :

- Lấy một ít (bằng hạt ngô) hỗn hợp đồng(II) oxit và cacbon (bột than gỗ) vào ống nghiệm.
- Lắp đặt dụng cụ như hình 3.9, trang 83.
- Đun nóng đáy ống nghiệm bằng ngọn lửa đèn cồn.

b) Quan sát hiện tượng : quan sát sự thay đổi màu của hỗn hợp phản ứng và hiện tượng xảy ra trong ống nghiệm đựng dung dịch Ca(OH)_2 .

Mô tả hiện tượng xảy ra, giải thích và viết phương trình hoá học.

c) Rút ra kết luận về tính chất của cacbon.

2. Thí nghiệm 2 : Nhiệt phân muối NaHCO_3

a) Tiến hành thí nghiệm :

- Lấy một thìa nhỏ muối NaHCO_3 vào ống nghiệm.
- Lắp dụng cụ như hình 3.16, trang 89.
- Đun nóng đáy ống nghiệm bằng ngọn lửa đèn cồn.

b) Quan sát hiện tượng xảy ra trên thành ống nghiệm và sự thay đổi ở ống nghiệm đựng dung dịch Ca(OH)_2 .

Mô tả hiện tượng, giải thích và viết phương trình hoá học.

c) Rút ra kết luận về tính chất của NaHCO_3 .

3. Thí nghiệm 3 : Nhận biết muối cacbonat và muối clorua

Có 3 lọ đựng 3 chất rắn ở dạng bột là NaCl , Na_2CO_3 và CaCO_3 . Hãy làm thí nghiệm nhận biết mỗi chất trong các lọ trên.

Hướng dẫn thực hiện :

Tìm sự khác nhau của 3 chất trên về :

- Tính tan trong nước.
 - Phản ứng với dung dịch axit HCl .
 - Suy ra các thuốc thử nào dùng để nhận biết từng chất trên.
- Rút ra cách tiến hành nhận biết bằng thực nghiệm như thế nào.

II – VIẾT BẢN TƯỜNG TRÌNH