

Giải Hóa học 9 Bài 33 SBT: Thực hành: Tính chất hóa học của phi kim và hợp chất của chúng

Bài 1 (trang 104 SGK Hóa 8):

Viết bản tường trình.

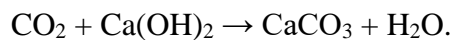
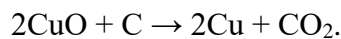
1. Thí nghiệm 1: Cacbon khử CuO ở nhiệt độ cao

Kết quả thí nghiệm 1:

Hiện tượng: Hỗn hợp CuO + C đun nóng và có sự chuyển đổi từ màu đen → màu đỏ.

Dung dịch nước vôi trong vẫn đỏ.

Giải thích:



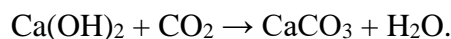
2. Thí nghiệm 2: Nhiệt phân muối NaHCO₃

Hiện tượng: Lượng muối NaHCO₃ giảm dần → NaHCO₃ bị nhiệt phân.

Phần miệng ống nghiệm có hơi nước ngưng đọng → có nước tạo ra.

Dung dịch Ca(OH)₂ bị vẩn đục.

Giải thích:



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

Các phương án nhận biết 3 chất: NaCl, Na₂CO₃, CaCO₃

+ HCl

Không có khí → NaCl

Có khí → Na_2CO_3 , CaCO_3

+ H_2O

Tan: Na_2CO_3

Không tan: CaCO_3

Thao tác thí nghiệm:

- + Đánh số các lọ hóa chất và ống nghiệm.
- + Lấy 1 thìa mỗi chất vào ống nghiệm có số tương ứng.
- + Nhỏ 2ml dd HCl vào mỗi ống nghiệm:
- Nếu không có khí thoát ra → NaCl .
- Có khí thoát ra → Na_2CO_3 , CaCO_3
 - + Lấy một thìa hóa chất trong 2 lọ còn lại cho vào ống nghiệm.
 - + Cho 2ml nước cất, lắc nhẹ:
 - Chất rắn tan → nhận ra Na_2CO_3
 - Chất rắn không tan → nhận ra CaCO_3