



Thực hành : Tính chất hoá học của oxit và axit

Rèn luyện các kỹ năng thao tác thí nghiệm : quan sát hiện tượng, giải thích và rút ra kết luận về những tính chất hoá học của oxit và axit.

I – TIẾN HÀNH THÍ NGHIỆM

1. Tính chất hoá học của oxit

a) Thí nghiệm 1 : Phản ứng của canxi oxit với nước

- Cho một mẫu nhỏ (bằng hạt ngô) canxi oxit vào ống nghiệm, sau đó thêm dần 1 – 2 ml nước. Quan sát các hiện tượng xảy ra.
- Thủ dung dịch sau phản ứng bằng giấy quỳ tím hoặc dung dịch phenolphthalein. Màu của thuốc thử thay đổi như thế nào ?
- Kết luận về tính chất hoá học của canxi oxit và viết phương trình hoá học.

b) Thí nghiệm 2 : Phản ứng của diphotpho pentaoxit với nước

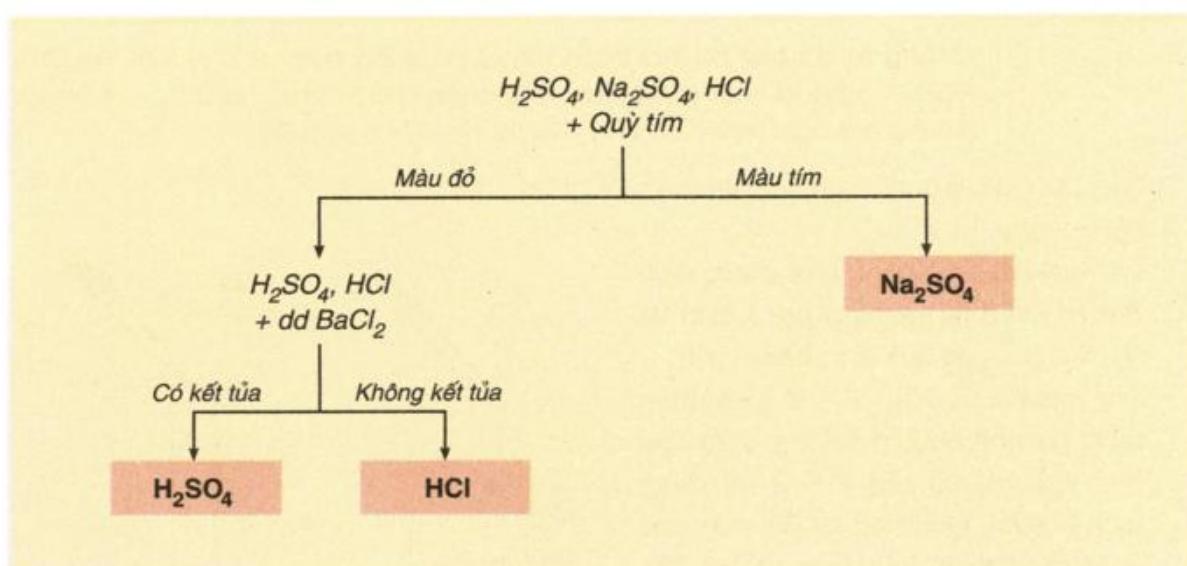
- Đốt một ít photpho đỏ (bằng hạt đậu xanh) trong bình thuỷ tinh miệng rộng. Sau khi photpho cháy hết, cho 2 – 3 ml nước vào bình, đậy nút, lắc nhẹ. Quan sát các hiện tượng.
- Thủ dung dịch trong bình bằng quỳ tím. Nhận xét sự thay đổi màu của thuốc thử.
- Kết luận về tính chất hoá học của diphotpho pentaoxit. Viết các phương trình hoá học.

2. Nhận biết các dung dịch

Thí nghiệm 3 : Có 3 lọ không nhãn, mỗi lọ đựng một trong ba dung dịch là : H_2SO_4 loãng, HCl , Na_2SO_4 . Hãy tiến hành những thí nghiệm nhận biết dung dịch chất đựng trong mỗi lọ.

Phương pháp nhận biết

a) Lập sơ đồ nhận biết :



b) Cách tiến hành :

- Ghi số thứ tự 1, 2, 3 cho mỗi lọ đựng dung dịch ban đầu.
- Lấy ở mỗi lọ một giọt dung dịch nhỏ vào mẫu giấy quỳ tím :
 - + Nếu quỳ tím không đổi màu thì lọ số ... đựng dung dịch Na_2SO_4 .
 - + Nếu màu quỳ tím đổi sang đỏ, lọ số ... và lọ số ... đựng dung dịch axit.
- Lấy 1 ml dung dịch axit đựng trong mỗi lọ vào 2 ống nghiệm (chú ý nhớ số thứ tự của mỗi lọ). Nhỏ 1 – 2 giọt dung dịch $BaCl_2$ vào mỗi ống nghiệm :
 - + Nếu trong ống nghiệm nào xuất hiện kết tủa trắng thì lọ dung dịch ban đầu có số thứ tự ... là dung dịch H_2SO_4 :
$$BaCl_2 \text{ (dd)} + H_2SO_4 \text{ (dd)} \longrightarrow BaSO_4 \text{ (r)} + 2HCl \text{ (dd)}$$
 - + Nếu trong ống nghiệm nào không có kết tủa thì lọ ban đầu có số thứ tự ... là dung dịch HCl .

II – VIẾT BẢN TƯỜNG TRÌNH