

Bài
31

BÀI THỰC HÀNH SỐ 4 TÍNH CHẤT CỦA OXI, LƯU HUỲNH

- Rèn luyện các thao tác thí nghiệm an toàn, chính xác.
- Tiến hành các thí nghiệm để chứng minh được :
 - Oxi và lưu huỳnh là những đơn chất phi kim có tính oxi hoá mạnh.
 - Ngoài tính oxi hoá, lưu huỳnh còn có tính khử.
 - Lưu huỳnh có thể biến đổi trạng thái theo nhiệt độ.

I - NỘI DUNG THÍ NGHIỆM VÀ CÁCH TIẾN HÀNH

1. Tính oxi hoá của oxi

Đốt nóng một đoạn dây thép xoắn (có gắn mẫu than ở đầu để làm mồi) trên ngọn lửa đèn côn rồi đưa nhanh vào bình đựng khí oxi. Quan sát hiện tượng, viết phương trình hoá học và xác định vai trò các chất tham gia phản ứng.

2. Sự biến đổi trạng thái của lưu huỳnh theo nhiệt độ

Đun nóng liên tục một ít lưu huỳnh trong ống nghiệm trên ngọn lửa đèn côn. Quan sát sự biến đổi trạng thái của lưu huỳnh theo nhiệt độ.

3. Tính oxi hoá của lưu huỳnh

Cho một ít hỗn hợp bột sắt và bột lưu huỳnh vào đáy ống nghiệm.

Đun nóng ống nghiệm trên ngọn lửa đèn côn cho đến khi phản ứng xảy ra.

Quan sát hiện tượng, viết phương trình hoá học và xác định vai trò các chất tham gia phản ứng.

4. Tính khử của lưu huỳnh

Đốt lưu huỳnh cháy trong không khí rồi đưa vào bình đựng khí oxi.

Quan sát hiện tượng, viết phương trình hoá học và xác định vai trò các chất tham gia phản ứng.

II - VIẾT TƯỜNG TRÌNH