

- **Biết thao tác thí nghiệm an toàn, chính xác.**
- **Thí nghiệm chứng minh được rằng :**
 - Oxi và lưu huỳnh là những đơn chất phi kim có tính oxi hoá mạnh. Nguyên tố oxi có tính oxi hoá mạnh hơn lưu huỳnh.
 - Lưu huỳnh ngoài tính oxi hoá còn có tính khử.
 - Lưu huỳnh có thể biến đổi trạng thái theo nhiệt độ.

I - NỘI DUNG THÍ NGHIỆM VÀ CÁCH TIẾN HÀNH

Thí nghiệm 1 : Tính oxi hoá của các đơn chất oxi và lưu huỳnh

– Đốt nóng đỏ một đoạn dây thép xoắn trên ngọn lửa đèn cồn 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.

– Cho một ít hỗn hợp bột sắt và lưu huỳnh vào đáy ống nghiệm. Đun nóng ống nghiệm trên ngọn lửa đèn cồn 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.

Thí nghiệm 2 : 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.

Thí nghiệm 3 : 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 cồn. Quan sát sự biến đổi trạng thái của lưu huỳnh khi nhiệt độ tăng dần. Giải thích sự biến đổi trạng thái của lưu huỳnh theo nhiệt độ.

II - VIẾT TƯỜNG TRÌNH