

Nội dung bài viết

1. [Giải SGK Hóa lớp 10 nâng cao Bài 47: Bài thực hành số 5: Tính chất của oxi, lưu huỳnh](#)

Với bộ tài liệu giải bài tập **SGK Hóa 10 nâng cao Bài 47: Bài thực hành số 5: Tính chất của oxi, lưu huỳnh**, hướng dẫn cách giải chi tiết cho từng câu hỏi, từng phần học bám sát nội dung chương trình sách giáo khoa bộ môn Hóa nâng cao lớp 10. Nội dung chi tiết các em xem tại đây.

***Giải SGK Hóa lớp 10 nâng cao Bài 47: Bài thực hành số 5: Tính chất của oxi, lưu huỳnh***

### **1. Thí nghiệm 1: Tính oxi hóa của các đơn chất oxi và lưu huỳnh**

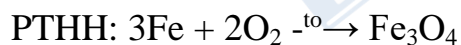
- Tiến hành TN:

+ Đốt nóng đỏ 1 đoạn dây thép xoắn trên ngọn lửa đèn cồn rồi đưa nhanh vào bình oxi

+ Cho 1 ít hỗn hợp bột sắt và lưu huỳnh vào đáy ống nghiệm. Đun nóng ống nghiệm trên ngọn lửa đèn cồn

- Hiện tượng:

+ Đoạn dây thép cháy đỏ. Khi đưa vào bình oxi, dây thép tiếp tục cháy sáng chói, nhiều hạt nhỏ sáng bắn ra như pháo hoa.



Fe: chất khử

O<sub>2</sub>: chất oxi hóa

+ Fe và S cháy mãnh liệt, tỏa nhiều nhiệt, hỗn hợp đỏ rực.



Fe: chất khử

S: chất oxi hóa

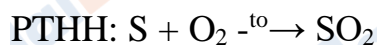
- Giải thích: Oxi và lưu huỳnh có tính oxi hóa, có khả năng oxi hóa nhiều kim loại ở nhiệt độ cao.

## 2. Thí nghiệm 2: Tính khử của lưu huỳnh

- Tiến hành TN: Đốt lưu huỳnh cháy trong không khí rồi đưa vào bình oxi.

- Hiện tượng: Khi đốt, lưu huỳnh nóng chảy, sau đó sôi, mùi hắc khó chịu. Khi đưa vào bình oxi phản ứng cháy mãnh liệt hơn.

- Giải thích: S bị oxi hóa bởi oxi. Trong môi trường nhiều oxi, phản ứng xảy ra mãnh liệt hơn.



S: Chất khử

O<sub>2</sub>: Chất oxi hóa

## 3. Thí nghiệm 3: Sự biến đổi trạng thái của lưu huỳnh theo nhiệt độ

- Tiến hành TN: Đun nóng liên tục 1 ít lưu huỳnh trên ngọn lửa đèn cồn

- Hiện tượng: Lưu huỳnh rắn màu vàng → chất lỏng màu vàng linh động → quánh nhớt → màu nâu đỏ → lưu huỳnh màu da cam.

- Giải thích: Trạng thái của S phụ thuộc vào nhiệt độ. Khi đun nóng ở các nhiệt độ khác nhau S có cấu tạo phân tử và trạng thái khác nhau.

**Nhiệt độ Trạng thái      Màu sắc      Cấu tạo phân tử**

< 113°C    Rắn                      Vàng      Vòng S<sub>8</sub>

119°C    Lỏng linh động      Vàng      Vòng S<sub>8</sub>

187°C    Lỏng quánh nhớt    Nâu đỏ    Chuỗi S<sub>8</sub> → S<sub>n</sub>

445°C    Hơi                        Vàng      Chuỗi S<sub>n</sub> → S<sub>nhỏ</sub>

1400°C    Hơi                        Vàng      Chuỗi S<sub>2</sub>

1700°C Hơi Vàng Nguyên tử S

►► **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về giải bài tập SGK Hóa học lớp 10 nâng cao **Bài 47: Bài thực hành số 5: Tính chất của oxi, lưu huỳnh**, file PDF hoàn toàn miễn phí.