

Nội dung bài viết

1. [Giải bài 1 trang 172 SGK Hóa lớp 10 nâng cao](#)
2. [Giải bài 2 trang 172 SGK Hóa lớp 10 nâng cao](#)
3. [Giải bài 3 trang 172 SGK Hóa lớp 10 nâng cao](#)
4. [Giải bài 4 trang 172 SGK Hóa lớp 10 nâng cao](#)

Với bộ tài liệu giải bài tập **SGK Hóa 10 nâng cao Bài 43: 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 bài 1 trang 172 SGK Hóa lớp 10 nâng cao***

Cấu hình electron nguyên tử nào là của lưu huỳnh ở trạng thái kích thích?

- A.  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$
- B.  $1s^2 2s^2 2p^4$
- C.  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3 3d^1$
- D.  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$

Hãy chọn câu trả lời đúng.

**Lời giải:**

Chọn C.

***Giải bài 2 trang 172 SGK Hóa lớp 10 nâng cao***

Ta có thể dự đoán sự thay đổi về khối lượng riêng, về thể tích diễn ra như thế nào khi giữ lưu huỳnh đơn tà ( $S_\beta$ ) vài ngày ở nhiệt độ phòng?

**Lời giải:**

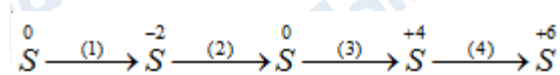
- Ở nhiệt độ phòng, có sự chuyển hóa từ  $S_\beta \rightarrow S_\alpha$  vì vậy khi giữ  $S_\beta$  vài ngày ở nhiệt độ phòng thì:

+ Khối lượng riêng của lưu huỳnh tăng dần.

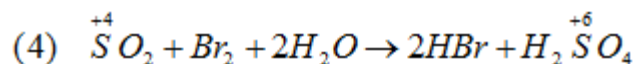
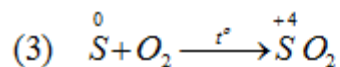
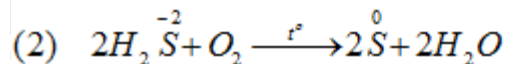
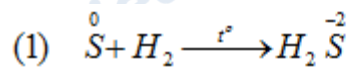
+ Thể tích của lưu huỳnh giảm.

**Giải bài 3 trang 172 SGK Hóa lớp 10 nâng cao**

Hãy viết các phương trình hóa học biểu diễn sự biến đổi số oxi hóa của nguyên tố lưu huỳnh theo sơ đồ sau:



**Lời giải:**



**Giải bài 4 trang 172 SGK Hóa lớp 10 nâng cao**

Đun nóng một hỗn hợp bột gồm 2,97g Al và 4,08g S trong môi trường kín không có không khí, được sản phẩm là hỗn hợp rắn A. Ngâm A trong dung dịch HCl dư, thu được hỗn hợp khí B.

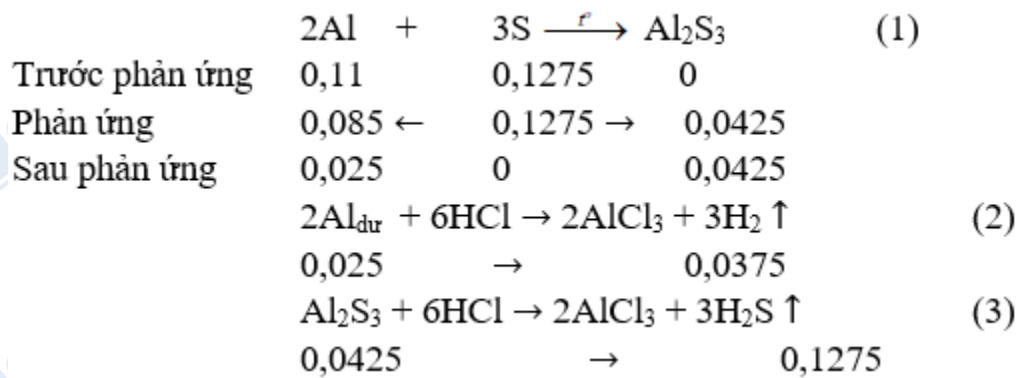
a) Hãy viết phương trình hóa học của các phản ứng.

b) Xác định thành phần định tính và khối lượng các chất trong hỗn hợp A.

c) Xác định thành phần định tính và thể tích các chất trong hỗn hợp khí B ở điều kiện tiêu chuẩn.

**Lời giải:**

a) Số mol Al:  $2,97/27 = 0,11$  mol; số mol S:  $4,08/32 = 0,1275$  mol



b) Hỗn hợp rắn A:  $\text{Al}_2\text{S}_3$  0,0425 mol;  $\text{Al}_{\text{dur}}$  0,025 mol

$m_{\text{Al dur}} = 0,025 \cdot 27 = 0,675$  (gam);  $m_{\text{Al}_2\text{S}_3} = 0,0425 \cdot 150 = 6,375$  (gam)

c) Từ (2)  $\Rightarrow n_{\text{H}_2} = 0,0375$  (mol)  $\Rightarrow V_{\text{H}_2} = 0,0375 \cdot 22,4 = 0,84$  (lít)

Từ (3)  $\Rightarrow n_{\text{H}_2\text{S}} = 0,1275$  (mol)  $\Rightarrow V_{\text{H}_2\text{S}} = 0,1275 \cdot 22,4 = 2,856$  (lít)

►► **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về giải bài tập **SGK Hóa học lớp 10 nâng cao Bài 43: Lưu huỳnh**, file PDF hoàn toàn miễn phí.