

Nội dung bài viết

1. [Giải Hóa học 10 Bài 30 SBT: Lưu huỳnh](#)
  1. [Bài 30.1 trang 66 sách bài tập Hóa 10](#)
  2. [Bài 30.2 trang 66 sách bài tập Hóa 10](#)
  3. [Bài 30.3 trang 66 sách bài tập Hóa 10](#)
  4. [Bài 30.4 trang 66 sách bài tập Hóa 10](#)
  5. [Bài 30.5 trang 66 sách bài tập Hóa 10](#)
  6. [Bài 30.6 trang 67 sách bài tập Hóa 10](#)
  7. [Bài 30.7 trang 67 sách bài tập Hóa 10](#)
  8. [Bài 30.8 trang 67 sách bài tập Hóa 10](#)
  9. [Bài 30.9 trang 67 sách bài tập Hóa 10](#)
  10. [Bài 30.10 trang 68 sách bài tập Hóa 10](#)
  11. [Bài 30.11 trang 68 sách bài tập Hóa 10](#)

Mời các em học sinh và quý thầy cô tham khảo ngay hướng dẫn giải **Giải SBT Hóa học 10 Bài 30: Lưu huỳnh** (chính xác nhất) được đội ngũ chuyên gia biên soạn ngắn gọn và đầy đủ dưới đây.

### ***Giải Hóa học 10 Bài 30 SBT: Lưu huỳnh***

#### **Bài 30.1 trang 66 sách bài tập Hóa 10**

Câu nào sau đây diễn tả đúng tính chất hoá học của lưu huỳnh ?

- A. Lưu huỳnh chỉ có tính oxi hoá.
- B. Lưu huỳnh chỉ có tính khử.
- C. Lưu huỳnh vừa có tính oxi hoá, vừa có tính khử.
- D. Lưu huỳnh không có tính oxi hoá và không có tính khử.

**Lời giải:**

Đáp án C

**Bài 30.2 trang 66 sách bài tập Hóa 10**

Liên kết hoá học giữa nguyên tử của nguyên tố nào với nguyên tử natri trong hợp chất sau thuộc loại liên kết cộng hoá trị có cực ?

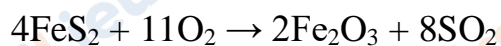
- A. Na<sub>2</sub>S
- B. Na<sub>2</sub>O
- C. NaCl
- D. NaF

**Lời giải:**

Đáp án A

**Bài 30.3 trang 66 sách bài tập Hóa 10**

Cho PTHH :



Cần đốt cháy bao nhiêu mol FeS<sub>2</sub> để thu được 64 gam SO<sub>2</sub> theo PTHH trên ?

- A. 0,4 mol.
- B. 0,5 mol.
- C. 0,8 mol.
- D. 1,2 mol.

**Lời giải:**

Đáp án B

**Bài 30.4 trang 66 sách bài tập Hóa 10**

Câu nào sau đây đúng

- A. Lưu huỳnh ở ô 32 trong bảng HTTH

- B. Lưu huỳnh ở thể khí trong điều kiện thường
- C. Lưu huỳnh vừa có tính oxi hóa, vừa có tính khử
- D. Lưu huỳnh luôn có số oxi hóa -2 trong mọi hợp chất

**Lời giải:**

Đáp án C

### **Bài 30.5 trang 66 sách bài tập Hóa 10**

Lưu huỳnh có các số oxi hóa nào sau đây

- A. -2; -4; +6; +8
- B. -1; 0; +2; +4
- C. -2; +6; +4; 0
- D. -2; -4; -6; 0

**Lời giải:**

Đáp án C

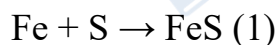
### **Bài 30.6 trang 67 sách bài tập Hóa 10**

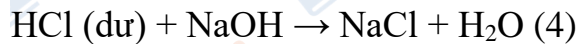
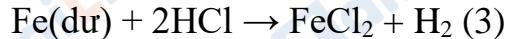
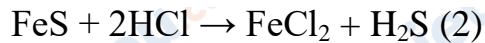
Đốt nóng một hỗn hợp gồm 5,6 gam bột sắt và 1,6 gam bột lưu huỳnh trong môi trường không có không khí, thu được hỗn hợp rắn X. Cho hỗn hợp X phản ứng hoàn toàn với 500 ml dung dịch HCl, thu được hỗn hợp khí A và dung dịch B (hiệu suất của các phản ứng là 100%).

- a) Tính thành phần phần trăm theo thể tích của hỗn hợp khí A
- b) Biết rằng cần dùng 125 ml dung dịch NaOH 0,1M để trung hoà HCl còn dư trong dung dịch B, hãy tính nồng độ mol của dung dịch HCl đã dùng.

**Lời giải:**

Các PTHH:





a) Thành phần của hỗn hợp khí A :

Theo (1) : 0,05 mol Fe tác dụng với 0,05 mol S, sinh ra 0,05 mol FeS.

Theo (2) : 0,05 mol FeS tác dụng với 0,10 mol HCl, sinh ra 0,05 mol H<sub>2</sub>S

Theo (3) : 0,05 mol Fe dư tác dụng với 0,10 mol HCl, sinh ra 0,05 mol H<sub>2</sub>

Kết luận : Hỗn hợp khí A có thành phần phần trăm theo thể tích :

50% khí H<sub>2</sub>S và 50% khí H<sub>2</sub>

b) Nồng độ mol của dung dịch HCl :

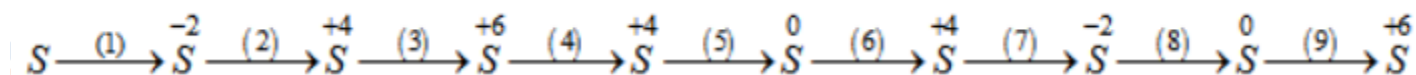
Tổng số mol HCl tham gia các phản ứng (2), (3), (4) :

$$0,1 + 0,1 + 0,0125 = 0,2125 \text{ (mol)}$$

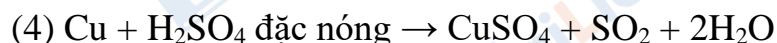
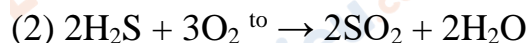
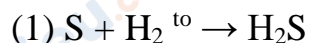
$$\text{Nồng độ mol của dung dịch HCl} : 0,2125/0,5 = 0,425 \text{ (mol/l)}$$

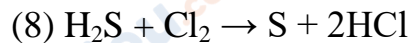
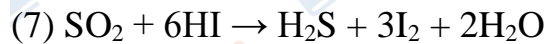
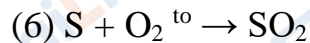
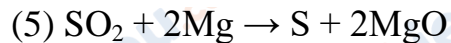
### Bài 30.7 trang 67 sách bài tập Hóa 10

Viết phương trình hoá học của các phản ứng hoàn thành chuỗi phản ứng sau :



Lời giải:





**Bài 30.8 trang 67 sách bài tập Hóa 10**

Cho sơ đồ chuỗi phản ứng :

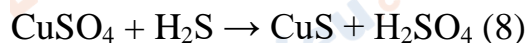
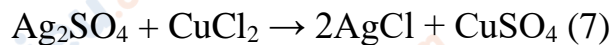
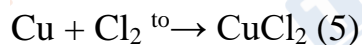
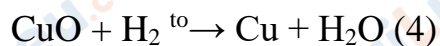
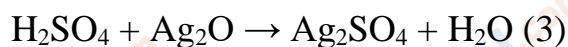
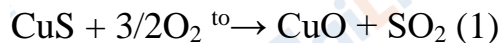
Biết rằng :  $X_1$  là hợp chất của 1 kim loại và 1 phi kim.

$A_1, A_2, A_3, Z_1$  là các hợp chất của lưu huỳnh

$B_1, B_3, B_5, Z_1$  là hợp chất của đồng hoặc đồng kim loại.

Hãy viết PTHH của chuỗi phản ứng (có ghi điều kiện) xảy ra theo sơ đồ trên.

**Lời giải:**

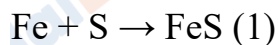


**Bài 30.9 trang 67 sách bài tập Hóa 10**

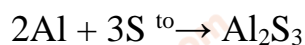
Cho 1,10 gam hỗn hợp bột sắt và bột nhôm tác dụng vừa đủ với 1,28 gam bột lưu huỳnh.

- a) Viết PTHH của các phản ứng đã xảy ra.
- b) Tính tỉ lệ % của sắt và nhôm trong hỗn hợp ban đầu theo :
  - + Lượng chất (số mol).
  - + Khối lượng chất (số gam).

**Lời giải:**



$x \quad x \text{ (mol)}$



$y \quad 3y/2 \text{ (mol)}$

Đặt số mol Fe, Al lần lượt là  $x, y$  ta có hệ phương trình:

$$56x + 27y = 1,1$$

$$(x + 3y/2) \cdot 32 = 1,28$$

Giải ra  $x = 0,01$  và  $y = 0,02$

b)  $\%n_{\text{Fe}} = 0,01/0,03 \times 100\% = 33,33\%$ ;  $\%n_{\text{Al}} = 100 - 33,33\% = 66,667\%$

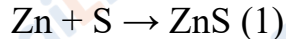
$\%m_{\text{Fe}} = 56 \cdot 0,01/1,1 \times 100\% = 50,90\%$ ;  $\%m_{\text{Al}} = 100 - 50,90 = 49,1 (\%)$

**Bài 30.10 trang 68 sách bài tập Hóa 10**

Đun nóng một hỗn hợp gồm có 0,650 gam bột kẽm và 0,224 gam bột lưu huỳnh trong ống nghiệm đậy kín không có không khí. Sau phản ứng người ta thu được chất nào trong ống nghiệm? Khối lượng là bao nhiêu?

**Lời giải:**

$$n_{Zn} = 0,65/65 = 0,01 \text{ mol}; n_S = 0,224/32 = 0,007 \text{ mol}$$



Theo (1) sau phản ứng trong ống nghiệm thu được:

$$n_{ZnS} = 0,007 \text{ mol}$$

$$m_{ZnS} = 0,007 \times 97 = 0,679 \text{ (g)}$$

$$n_{Zn \text{ dư}} = (0,01 - 0,007) = 0,003 \text{ mol}$$

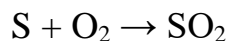
$$m_{Zn \text{ dư}} = 65 \cdot 0,003 = 0,195 \text{ g}$$

### Bài 30.11 trang 68 sách bài tập Hóa 10

Đốt cháy lưu huỳnh trong bình đựng không khí, lưu huỳnh cháy hết. Tính tỉ khối đối với He của hỗn hợp khí thu được sau phản ứng, nếu oxi trong bình vừa đủ đốt cháy hết S.

**Lời giải:**

Nitơ chiếm 80% thể tích không khí, điều đó có nghĩa là trong không khí mỗi khi có 1 mol oxi sẽ có 4 mol nitơ.



Khi tạo thành 1 mol  $SO_2$  thì hỗn hợp thu được gồm 1 mol  $SO_2$  và 4 mol  $N_2$

$$\overline{M} = \frac{64 + 28 \times 4}{5} = 35,2 \text{ (g/mol)}$$

Tỉ khối của hỗn hợp đối với He là :  $d = 35,2/4 = 8,8$

►► **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về **Giải SBT Hóa 10 Bài 30: Lưu huỳnh** (ngắn gọn nhất) file PDF hoàn toàn miễn phí.