

Nội dung bài viết

1. [Giải Hóa học 10 Bài 23 SBT: Hidro clorua - Axit clohidric và muối clorua](#)
  1. [Bài 23.1 trang 54 sách bài tập Hóa 10](#)
  2. [Bài 23.2 trang 54 sách bài tập Hóa 10](#)
  3. [Bài 23.3 trang 54 sách bài tập Hóa 10](#)
  4. [Bài 23.4 trang 54 sách bài tập Hóa 10](#)
  5. [Bài 23.5 trang 54 sách bài tập Hóa 10](#)
  6. [Bài 23.6 trang 55 sách bài tập Hóa 10](#)
  7. [Bài 23.7 trang 55 sách bài tập Hóa 10](#)
  8. [Bài 23.8 trang 55 sách bài tập Hóa 10](#)
  9. [Bài 23.9 trang 55 sách bài tập Hóa 10](#)
  10. [Bài 23.10 trang 55 sách bài tập Hóa 10](#)
  11. [Bài 23.11 trang 56 sách bài tập Hóa 10](#)
  12. [Bài 23.12 trang 56 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 23: Hidro clorua - Axit clohidric và muối clorua** (chính xác nhất) được đội ngũ chuyên gia biên soạn ngắn gọn và đầy đủ dưới đây.

***Giải Hóa học 10 Bài 23 SBT: Hidro clorua - Axit clohidric và muối clorua***

**Bài 23.1 trang 54 sách bài tập Hóa 10**

Phản ứng của khí  $\text{Cl}_2$  với khí  $\text{H}_2$  xảy ra ở điều kiện nào sau đây ?

- A. Nhiệt độ thấp dưới  $0^\circ\text{C}$ .
- B. Trong bóng tối, nhiệt độ thường  $25^\circ\text{C}$ .
- C. Trong bóng tối.
- D. Có chiếu sáng.

**Lời giải:**

Đáp án D

**Bài 23.2 trang 54 sách bài tập Hóa 10**

Phản ứng nào sau đây được dùng để điều chế khí hiđro clorua trong phòng thí nghiệm ?

- A.  $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{HCl}$
- B.  $\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HCl} + \text{HClO}$
- C.  $\text{Cl}_2 + \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{HCl} + \text{H}_2\text{SO}_4$
- D.  $\text{NaCl(r)} + \text{H}_2\text{SO}_4 (\text{đặc}) \rightarrow \text{NaHSO}_4 + \text{HCl}$

**Lời giải:**

Đáp án D

**Bài 23.3 trang 54 sách bài tập Hóa 10**

Chất nào sau đây không thể dùng để làm khô khí hiđro clorua ?

- A.  $\text{P}_2\text{O}_5$
- B. NaOH rắn
- C. Axít sunfuric đậm đặc
- D.  $\text{CaCl}_2$  khan

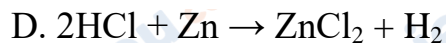
**Lời giải:**

Đáp án B

**Bài 23.4 trang 54 sách bài tập Hóa 10**

Phản ứng nào sau đây chứng tỏ HCl có tính khử

- A.  $4\text{HCl} + \text{MnO}_2 \rightarrow \text{MnCl}_2 + \text{Cl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
- B.  $2\text{HCl} + \text{Mg(OH)}_2 \rightarrow \text{MgCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
- C.  $2\text{HCl} + \text{CuO} \rightarrow \text{CuCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$



**Lời giải:**

Đáp án A

### **Bài 23.5 trang 54 sách bài tập Hóa 10**

Khí HCl tan nhiều trong nước là do

- A. phân tử HCl phân tử cực mạnh
- B. HCl có liên kết hiđro với nước
- C. phân tử HCl có liên kết cộng hóa trị
- D. HCl là chất rắn háo nước

**Lời giải:**

Đáp án A

### **Bài 23.6 trang 55 sách bài tập Hóa 10**

Phản ứng nào sau đây chứng tỏ HCl có tính oxi hóa?

- A.  $4HCl + MnO_2 \rightarrow MnCl_2 + Cl_2 + 2H_2O$
- B.  $2HCl + Mg(OH)_2 \rightarrow MgCl_2 + 2H_2O$
- C.  $2HCl + CuO \rightarrow CuCl_2 + H_2O$
- D.  $2HCl + Zn \rightarrow ZnCl_2 + H_2$

**Lời giải:**

Đáp án D

### **Bài 23.7 trang 55 sách bài tập Hóa 10**

Cho 15,8g  $KMnO_4$  tác dụng hết với dung dịch HCl đậm đặc. Giả sử hiệu suất phản ứng là 100% thì thể tích (đktc) khí  $Cl_2$  thu được là

- A. 5,6 lít
- B. 0,56 lít
- C. 2,8 lít
- D. 0,28 lít

**Lời giải:**

Đáp án A

### **Bài 23.8 trang 55 sách bài tập Hóa 10**

Một mol chất nào sau đây tác dụng hết với dung dịch HCl đặc cho lượng khí  $\text{Cl}_2$  lớn nhất

- A.  $\text{MnO}_2$
- B.  $\text{KMnO}_4$
- C.  $\text{KClO}_3$
- D.  $\text{CaOCl}_2$

**Lời giải:**

Đáp án C

### **Bài 23.9 trang 55 sách bài tập Hóa 10**

Đổ dung dịch chứa 40g KOH vào dung dịch chứa 40g HCl. Nhúng giấy quỳ tím vào dung dịch thu được thì quỳ tím chuyển sang màu nào

- A. Xanh
- B. Đỏ
- C. Tím
- D. Vàng

**Lời giải:**

Đáp án B

**Bài 23.10 trang 55 sách bài tập Hóa 10**

Cho 20g hỗn hợp bột Mg và Fe tác dụng với dung dịch HCl dư thấy có 1gH<sub>2</sub> khí H<sub>2</sub> bay ra. Khối lượng muối clorua tạo ra trong dung dịch là

- A. 40,5g
- B. 45,5g
- C. 55,5g
- D. 60,5g

**Lời giải:**

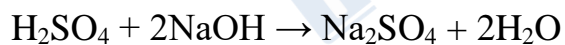
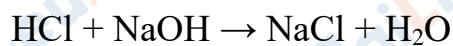
Đáp án C

**Bài 23.11 trang 56 sách bài tập Hóa 10**

Dung dịch A có chứa đồng thời 2 axit là HCl và H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> Để trung hoà 40 ml A cần dùng vừa hết 60 ml dung dịch NaOH 1M. Cô cạn dung dịch sau khi trung hoà, thu được 3,76 g hỗn hợp muối khan. Xác định nồng độ mol của từng axit trong dung dịch A.

**Lời giải:**

Đặt x, y là số mol HCl và H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> trong 40 ml dung dịch A.



$$\text{Số mol NaOH: } x + 2y = 1.60/1000 = 0,06 \text{ mol (1)}$$

$$\text{Khối lượng 2 muối : } 58,5x + 142y = 3,76 \text{ (2)}$$

Từ (1), (2), giải ra : x = 0,04 ; y = 0,01.

$$C_{\text{M(HCl)}} = 0,04/0,04 = 1(\text{mol/l})$$

$$C_{\text{M(H}_2\text{SO}_4)} = 0,01/0,04 = 0,25 \text{ (mol/l)}$$

**Bài 23.12 trang 56 sách bài tập Hóa 10**

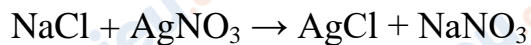
Có 3 ống nghiệm đựng riêng biệt dung dịch từng chất sau đây: NaCl, NaNO<sub>3</sub>, HCl

Trình bày phương pháp hoá học để phân biệt 3 dung dịch đó.

**Lời giải:**

+ Dùng quỳ tím nhận ra dung dịch HCl (quỳ tím chuyển màu đỏ).

+ Phân biệt 2 dung dịch còn lại bằng dung dịch AgNO<sub>3</sub> dung dịch nào có kết tủa màu trắng khi tác dụng AgNO<sub>3</sub> dung dịch NaCl.



+ Còn lại là dung dịch NaNO<sub>3</sub>

►► **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về **Giải SBT Hóa 10 Bài 23: Hidro clorua - Axit clohidric và muối clorua** (ngắn gọn nhất) file PDF hoàn toàn miễn phí.