

Nội dung bộ **16 bài tập trắc nghiệm Hóa 12 Bài 34: Crom (Cr)** được chúng tôi sưu tầm và tổng hợp kèm đáp án và lời giải được trình bày rõ ràng và chi tiết. Mời các em học sinh và quý thầy cô tham khảo dưới đây.

**Bộ 16 bài tập trắc nghiệm: Crom (Cr) có đáp án và lời giải chi tiết**

**Bài 1:** Nung hỗn hợp bột gồm 15,2 gam  $\text{Cr}_2\text{O}_3$  và m gam Al ở nhiệt độ cao. Sau khi phản ứng hoàn toàn, thu được 23,3 gam hỗn hợp rắn X. Cho toàn bộ hỗn hợp X phản ứng với axit HCl dư thoát ra V lít  $\text{H}_2$  (đktc) Giá trị của V là:

A. 7,84.   B. 4,48.   C. 3,36   D. 10,08

**Bài 2:** Cho 100,0 ml dung dịch NaOH 4,0 M vào 100,0 ml dung dịch  $\text{CrCl}_3$  thì thu được 10,3 gam kết tủa. Vậy nồng độ mol của dung dịch  $\text{CrCl}_3$  là:

A. 1,00M   B. 1,25M   C. 1,20M   D. 1,40M

**Bài 3:** Chọn phát biểu đúng về phản ứng của crom với phi kim.

A. Ở nhiệt độ thường crom chỉ phản ứng với flo.

B. Ở nhiệt độ cao, oxi sẽ oxi hoá crom thành Cr(VI).

C. Lưu huỳnh không phản ứng được với crom.

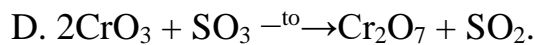
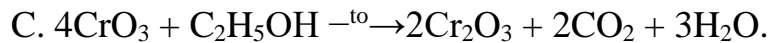
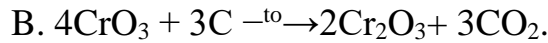
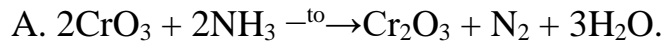
D. Ở nhiệt độ cao, clo sẽ oxi hoá crom thành Cr(II).

**Bài 4:** Sản phẩm của phản ứng nào sau đây không đúng ?

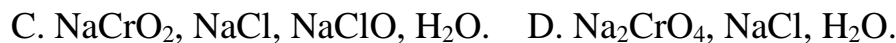
A.  $\text{Cr} + \text{KClO}_3 \rightarrow \text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{KCl}$ .   B.  $\text{Cr} + \text{KNO}_3 \rightarrow \text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{KNO}_2$ .

C.  $\text{Cr} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2$ .   D.  $2\text{Cr} + \text{N}_2 \rightarrow 2\text{CrN}$ .

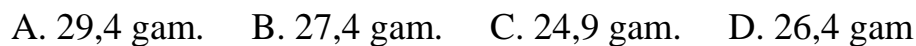
**Bài 5:** Phản ứng nào sau đây không đúng ?



**Bài 6:** Sục khí  $\text{Cl}_2$  vào dung dịch  $\text{CrCl}_3$  trong môi trường  $\text{NaOH}$ . Sản phẩm thu được là



**Bài 7:** Muốn điều chế 6,72 lít khí  $\text{đo}$  (đktc) thì khối lượng  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$  tối thiểu cần dùng để tác dụng với dung dịch  $\text{HCl}$  đặc, dư là



**Bài 8:** Tiến hành phản ứng nhiệt nhôm với một hỗn hợp gồm 8,1 gam  $\text{Al}$  và 15,2 gam  $\text{Cr}_2\text{O}_3$ , sau phản ứng thu được hỗn hợp  $\text{X}$ . Cho hỗn hợp  $\text{X}$  vào dung dịch  $\text{NaOH}$  dư, đun nóng thấy thoát ra 5,04 lít  $\text{H}_2$  (đktc). Khối lượng crom thu được là:



**Bài 9:** Nung nóng 1,0 mol  $\text{CrO}_3$  ở  $420^\circ\text{C}$  thì tạo thành oxit crom có màu lục và  $\text{O}_2$ . Biết rằng hiệu suất phản ứng đạt 80%, thể tích khí  $\text{O}_2$  (đktc) là



**Bài 10:** Thêm 0,02 mol NaOH vào dung dịch chứa 0,01 mol  $\text{CrCl}_2$  rồi để trong không khí đến phản ứng hoàn toàn thì khối lượng kết tủa cuối cùng thu được là:

- A. 1,03 gam   B. 2,06 gam   C. 1,72 gam   D. 0,86 gam

**Bài 11:** Crom không phản ứng với chất nào sau đây ?

- A. dung dịch  $\text{H}_2\text{SO}_4$  loãng, đun nóng  
B. dung dịch NaOH đặc, đun nóng  
C. dung dịch  $\text{HNO}_3$  đặc, đun nóng  
D. dung dịch  $\text{H}_2\text{SO}_4$  đặc, đun nóng

**Bài 12:** Dung dịch HCl,  $\text{H}_2\text{SO}_4$  loãng sẽ oxi hoá crom đến mức oxi hoá nào sau đây

- A. +2   B. +3   C. +4   D. +6

**Bài 13:** Phản ứng nào sau đây không đúng ?

- A.  $2\text{Cr} + 3\text{F}_2 \rightarrow 2\text{CrF}_3$    B.  $2\text{Cr} + 3\text{Cl}_2 \xrightarrow{-t^o} 2\text{CrCl}_3$   
C.  $\text{Cr} + \text{S} \xrightarrow{-t^o} \text{CrS}$    D.  $2\text{Cr} + \text{N}_2 \xrightarrow{-t^o} 2\text{CrN}$

**Bài 14:** Chất nào sau đây không có tính lưỡng tính ?

- A.  $\text{Cr}(\text{OH})_2$    B.  $\text{Cr}_2\text{O}_3$    C.  $\text{Cr}(\text{OH})_3$    D.  $\text{Al}_2\text{O}_3$

**Bài 15:** Khối lượng bột nhôm cần dùng để thu được 78 gam crom từ  $\text{Cr}_2\text{O}_3$  bằng phản ứng nhiệt nhôm (giả sử hiệu suất phản ứng là 100%) là

- A. 13,5 gam.   B. 27,0 gam.   C. 54,0 gam.   D. 40,5 gam.

**Bài 16:** Khối lượng  $K_2Cr_2O_7$  cần dùng để oxi hoá hết 0,6 mol  $FeSO_4$  trong môi trường dung dịch  $H_2SO_4$  loãng là:

A. 29,4 gam    B. 59,2 gam.    C. 24,9 gam.    D. 29 6 gam

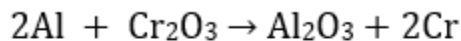
**Đáp án và lời giải chi tiết bộ 16 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 12 Bài 34: Crom (Cr)**

**Bài 1:**

**Đáp án: A**

$$m_{Al \text{ trước pur}} = 23,3 - 15,2 = 8,1 \text{ gam}$$

$$n_{Al} = 0,3 \text{ mol}; n_{Cr_2O_3} = 0,1 \text{ mol}$$

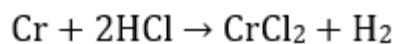


$$\text{mol } 0,2 \quad 0,1 \quad 0,1 \quad 0,2$$

Hỗn hợp X ; 0,1 mol Al dư, 0,1 mol  $Al_2O_3$ ; 0,2 mol Cr



$$\text{mol } 0,1 \quad \quad \quad 0,15$$



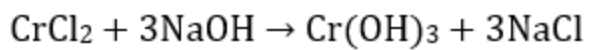
$$\text{mol } 0,2 \quad \quad \quad 0,2$$

$$V = (0,15 + 0,2) \cdot 22,4 = 7,84 \text{ lít}$$

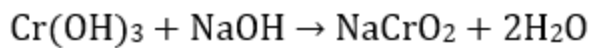
**Bài 2:****Đáp án: B**

Gọi số mol  $\text{CrCl}_3$  là  $x$

$$n_{\text{NaOH}} = 0,4 \text{ mol}; n_{\text{Cr(OH)}_3} = 0,1 \text{ mol}$$



$$\text{mol} \quad x \quad 3x \quad x \quad 3x$$



$$\text{mol} \quad 0,4 - 3x \quad 0,4 - 3x$$

$$n_{\text{Cr(OH)}_3 \text{ dư}} = 4x - 0,4 = 0,1$$

$$x = 0,125$$

$$C_{\text{M}(\text{CrCl}_3)} = 1,25\text{M}$$

**Bài 3:****Đáp án: A****Bài 4:****Đáp án: C****Bài 5:**

**Đáp án: D**

**Bài 6:**

**Đáp án: D**

**Bài 7:**

**Đáp án: A**

**Bài 8:**

**Đáp án: D**

**Bài 9:**

**Đáp án: D**

**Bài 10:**

**Đáp án: A**

**Bài 11:**

**Đáp án: B**

**Bài 12:**

**Đáp án: A**

**Bài 13:**

**Đáp án: C**

**Bài 14:**

**Đáp án: A**

**Bài 15:**

**Đáp án: D**

**Bài 16:**

**Đáp án: A**

►► **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về Bộ 16 bài tập trắc nghiệm Bài 34: Crom (Cr) có đáp án và lời giải chi tiết file PDF hoàn toàn miễn phí.