

Nội dung bài viết

1. [Bộ 8 bài tập trắc nghiệm: Ôn tập Hóa học 11 Học kì 2 có đáp án và lời giải chi tiết](#)
2. [Đáp án và lời giải chi tiết bộ 8 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 11 Bài 47: Ôn tập Hóa học 11 Học kì 2](#)

Nội dung bộ **8 bài tập trắc nghiệm Hóa 11 Bài 47: Ôn tập Hóa học 11 Học kì 2** 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 8 bài tập trắc nghiệm: Ôn tập Hóa học 11 Học kì 2 có đáp án và lời giải chi tiết

Câu 1: Trong phòng thí nghiệm, để điều chế một lượng nhỏ khí X tinh khiết, người ta đun nóng dung dịch amoni nitrat. Khí X là

- A. NO.
- B. NO₂.
- C. N₂O.
- D. N₂.

Câu 2: Hấp thụ hoàn toàn 2,688 lít khí CO₂ (đktc) vào 2,5 lít dung dịch Ba(OH)₂ nồng độ a mol/l, thu được 15,76 gam kết tủa. Giá trị của a là

- A. 0,032.
- B. 0,048.
- C. 0,06.
- D. 0,04.

Câu 3: Cho dãy các chất : Ca(HCO₃)₂, NH₄Cl, (NH₄)₂CO₃, ZnSO₄, Al(OH)₃, Zn(OH)₂. Số chất trong dãy có tính chất lưỡng tính là

- A. 3.
- B. 5.
- C. 2.

D. 4.

Câu 4: Hòa tan hoàn toàn 12,42 gam Al bằng dung dịch HNO_3 loãng (dư) thu được dung dịch X và 1,344 lít (đktc) hỗn hợp khí Y gồm N_2O và N_2 . Tỉ khối của hỗn hợp khí Y so với khí H_2 là 18. Cô cạn dung dịch X, thu được m gam chất rắn khan. Giá trị của m là

A. 38,34.

B. 34,08.

C. 106,38.

D. 97,98.

Câu 5: Cho 7,68 gam Cu vào 200ml dung dịch gồm HNO_3 0,6M và H_2SO_4 0,5M. Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn (sản phẩm khử duy nhất là NO), cô cạn cẩn thận toàn bộ dung dịch sau phản ứng thì khối lượng muối khan thu được là

A. 19,76 gam.

B. 22,56 gam.

C. 20,16 gam.

D. 19,20 gam.

Câu 6: Cho từ từ 200ml dung dịch HCl aM vào dung dịch chứa 0,15mol Na_2CO_3 và 0,1mol NaHCO_3 được b lít khí CO_2 đktc và dung dịch X. Cho $\text{Ca}(\text{OH})_2$ dư vào dung dịch X được 20gam kết tủa. Giá trị của a và b lần lượt là

A. 2M và 1,12 lít

B. 1M và 2,24 lít

C. 1,5M và 1,12 lít

D. 1M và 1,12 lít

Câu 7: Cho V lít khí đktc gồm CO và H_2 phản ứng với lượng dư hỗn hợp gồm CuO và Fe_3O_4 nung nóng. Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn thấy khối lượng chất rắn giảm 0,32g. Tìm V :

A. 0,112 lít

B. 0,56 lít

C. 0,448 lít

D. 0,224 lít

Câu 8: Nung nóng hết 27,3gam hỗn hợp X gồm NaNO_3 và $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ rồi hấp thụ toàn bộ khí thu được vào H_2O thấy có 1,12 lít khí đktc bay ra. Tìm khối lượng $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ trong X :

- A. 18,8g
- B. 8,6g
- C. 4,4g
- D. 9,4g

Đáp án và lời giải chi tiết bộ 8 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 11 Bài 47: Ôn tập Hóa học 11 Học kì 2

Câu 1:

Đáp án: D

Câu 2:

Đáp án: D

Câu 3:

Đáp án: D

Câu 4:

Đáp án: C

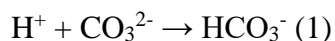
Câu 5:

Đáp án: A

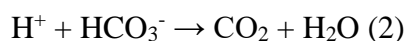
Câu 6:

Đáp án: D

Cho từ từ H^+ vào dd gồm HCO_3^- và CO_3^{2-} xảy ra theo thứ tự sau:



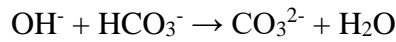
$$0,15 \leftarrow 0,15 \rightarrow 0,15 \text{ (mol)}$$



$$n_{\text{HCO}_3^{2-}} = 0,1 + 0,15 = 0,25 \text{ mol}$$

Cho $\text{Ca}(\text{OH})_2$ vào dung dịch X thu được $n_{\downarrow} = n_{\text{CO}_3^{2-}} = 0,2 \text{ mol}$

$\Rightarrow \text{HCO}_3^{2-}$ phản ứng dư với H^+ , còn lại dung dịch X



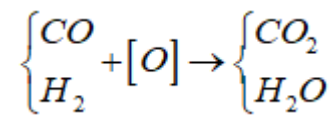
$$n_{\text{HCO}_3^- \text{ dư}} = n_{\text{CO}_3^{2-}} = 0,2 \text{ mol}$$

$$n_{\text{CO}_2} = n_{\text{H}^+ (2)} = n_{\text{HCO}_3^- (2)} = 0,25 - 0,2 = 0,05 \Rightarrow b = 1,12 \text{ lít}$$

$$n_{\text{H}^+} = n_{\text{H}^+ (1)} + n_{\text{H}^+ (2)} = 0,15 + 0,05 = 0,2 \Rightarrow a = 1\text{M}$$

Câu 7:

Đáp án: C

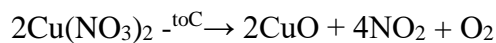
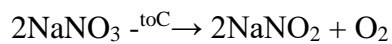


Ta có $m_{\text{c/rắn giảm}} = m_{[\text{O}]} \Rightarrow n_{[\text{O}]} = 0,02$

$$n_{[\text{O}]} = n_{\text{CO}} + n_{\text{H}_2} = 0,02 \Rightarrow V = 0,448 \text{ lít}$$

Câu 8:

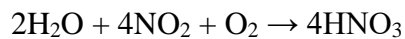
Đáp án: A



Gọi $n_{\text{NaNO}_3} = x \text{ mol}$; $n_{\text{Cu}(\text{NO}_3)_2} = y \text{ mol}$

$$m_X = 85x + 188y = 27,3 \quad (1)$$

Hấp thụ khí vào H_2O : $n_{\text{NO}_2} = 2y$; $n_{\text{O}_2} = 0,5(x + y)$



$$\Rightarrow \text{O}_2 \text{ dư}; n_{\text{O}_2 \text{ dư}} = 0,5(x + y) - 0,5y = 0,5x = 0,05$$

$$\Rightarrow x = 0,1 \text{ mol. Từ (1)} \Rightarrow y = 0,1$$

$$\Rightarrow m_{\text{Cu}(\text{NO}_3)_2} = 18,8\text{g}$$

▶▶ **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về Bộ 8 bài tập trắc nghiệm về Ôn tập Hóa học 11 Học kì 2 có đáp án và lời giải chi tiết file PDF hoàn toàn miễn phí.