

Nội dung bài viết

1. [Bộ 10 bài tập trắc nghiệm: Axit axetic](#)
2. [Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 45: Axit axetic](#)

Nội dung bộ **10 bài tập trắc nghiệm Hóa 9 Bài 45 (Có đáp án) Axit axetic** 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 10 bài tập trắc nghiệm: Axit axetic

Câu 1: Giấm ăn là dung dịch axit axetic có nồng độ

- A. trên 10 %.
- B. dưới 2 %.
- C. từ 2% - 5%.
- D. từ 5% - 10%.

Câu 2: Phản ứng giữa axit axetic với dung dịch bazơ thuộc loại

- A. phản ứng oxi hóa - khử.
- B. phản ứng hóa hợp.
- C. phản ứng phân hủy.
- D. phản ứng trung hòa.

Câu 3: Dãy chất tác dụng với axit axetic là

- A. ZnO; Cu(OH)₂; Cu; CuSO₄ ; C₂H₅OH.
- B. CuO; Ba(OH)₂; Zn ; Na₂CO₃ ; C₂H₅OH.
- C. Ag; Cu(OH)₂; ZnO ; H₂SO₄; C₂H₅OH.

D. H_2SO_4 ; $\text{Cu}(\text{OH})_2$; $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$; C_6H_6 ; CaCO_3 .

Câu 4: Trong công nghiệp một lượng lớn axit axetic được điều chế bằng cách

- A. nhiệt phân metan sau đó làm lạnh nhanh.
- B. lên men dung dịch rượu etylic.
- C. oxi hóa etan có xúc tác và nhiệt độ thích hợp.
- D. oxi hóa butan có xúc tác và nhiệt độ thích hợp.

Câu 5: Để phân biệt dung dịch axit axetic và rượu etylic ta dùng kim loại nào sau đây?

- A. Na.
- B. Zn.
- C. K.
- D. Cu.

Câu 6: Hòa tan hoàn toàn 2,4 gam Mg vào dung dịch CH_3COOH . Thể tích khí H_2 thoát ra (ở đktc) là

- A. 0,56 lít.
- B. 1,12 lít.
- C. 2,24 lít.
- D. 3,36 lít.

Câu 7: Trung hòa 400 ml dung dịch axit axetic 0,5M bằng dung dịch KOH 0,5M. Thể tích dung dịch KOH cần dùng là

- A. 100 ml.
- B. 200 ml.

C. 300 ml.

D. 400 ml.

Câu 8: Hòa tan 10 gam CaCO_3 vào dung dịch CH_3COOH dư. Thể tích CO_2 thoát ra (đktc) là

A. 2,24 lít.

B. 3,36 lít.

C. 4,48 lít.

D. 5,60 lít.

Câu 9: Hòa tan hoàn toàn 12 gam CuO vào dung dịch CH_3COOH 10% . Khối lượng dung dịch CH_3COOH cần dùng là

A. 360 gam.

B. 180 gam.

C. 340 gam.

D. 120 gam.

Câu 10: Cho 0,2 mol axit axetic tác dụng với lượng dư rượu etylic đun nóng và có mặt H_2SO_4 đặc làm xúc tác (giả sử hiệu suất 100%) khối lượng etyl axetat là

A. 8,8 gam

B. 88 gam

C. 17,6 gam

D. 176 gam

Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 45: Axit axetic

Câu 1:

Đáp án: C

Câu 2:

Đáp án: D

Câu 3:

Đáp án: B

Câu 4:

Đáp án: D

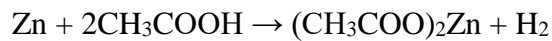
Câu 5:

Đáp án: B

Sử dụng kim loại Zn:

+ Mẫu kẽm phản ứng, có khí thoát ra \rightarrow CH₃COOH

PTHH:

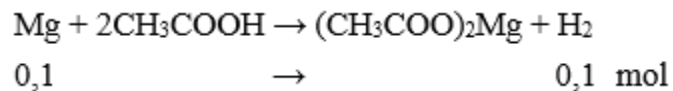


+ Không có hiện tượng gì xuất hiện \rightarrow C₂H₅OH.

Câu 6:

Đáp án: C

Ta có: $n_{\text{Mg}} = 2,4 : 24 = 0,1 \text{ mol}$

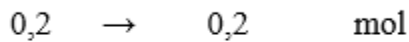
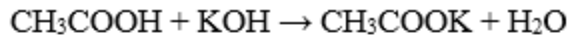


$\rightarrow V_{\text{khí}} = 0,1 \cdot 22,4 = 2,24 \text{ lít.}$

Câu 7:

Đáp án: D

Ta có: $n_{\text{axit}} = 0,4 \cdot 0,5 = 0,2 \text{ mol}$

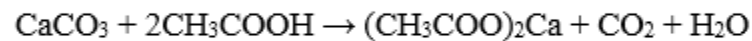


$$\rightarrow V_{\text{KOH}} = \frac{0,2}{0,5} = 0,4 \text{ lít} = 400 \text{ ml.}$$

Câu 8:

Đáp án: A

Ta có: số mol CaCO_3 : $\frac{10}{100} = 0,1 \text{ mol}$

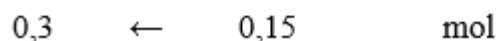
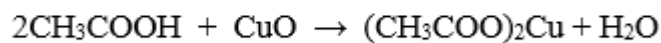


$$\rightarrow V_{\text{khí}} = 0,1 \cdot 22,4 = 2,24 \text{ lít.}$$

Câu 9:

Đáp án: B

Ta có: $n_{\text{CuO}} = \frac{12}{80} = 0,15 \text{ mol}$



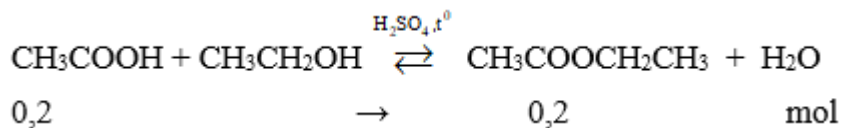
Khối lượng axit axetic có trong dung dịch là: $m_{\text{axit}} = 0,3 \cdot 60 = 18 \text{ gam.}$

Khối lượng dung dịch axit axetic là:

$$m_{dd} = \frac{m_{ct} \cdot 100\%}{C\%} = \frac{18 \cdot 100\%}{10\%} = 180 \text{ gam.}$$

Câu 10:

Đáp án: C



Khối lượng etyl axetat là: $m = 0,2 \cdot 88 = 17,6 \text{ gam.}$

►► **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về Bộ 10 bài tập trắc nghiệm về **Axit axetic** có đáp án và lời giải chi tiết file PDF hoàn toàn miễn phí.