

Nội dung bài viết

1. [Bộ 20 bài tập trắc nghiệm: Ôn tập cuối năm](#)
2. [Đáp án và lời giải chi tiết bộ 20 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 56: Ôn tập cuối năm](#)

Nội dung bộ **20 bài tập trắc nghiệm Hóa 9 Bài 56 (Có đáp án) Ôn tập cuối năm** 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 20 bài tập trắc nghiệm: Ôn tập cuối năm

Câu 1: Kim loại X phản ứng với axit HCl tạo muối XCl_2 . Kim loại X phản ứng với Cl_2 tạo muối XCl_3 . X là

- A. Cu.
- B. Zn.
- C. Al.
- D. Fe.

Câu 2: Chất khí nào sau đây được dùng làm nhiên liệu cho đèn xì để hàn cắt kim loại?

- A. cacbon monooxit.
- B. etilen.
- C. metan.
- D. axetilen.

Câu 3: Giấm ăn là dung dịch axit axetic có nồng độ

- A. trên 25%.
- B. 20%.
- C. từ 2% - 5%.
- D. từ 8% - 15%.

Câu 4: Benzen **không** tác dụng được với chất nào sau?

- A. Khí H_2 (xúc tác Ni, đun nóng).
- B. Br_2 (xúc tác bột Fe).
- C. Khí O_2 (nhiệt độ cao).
- D. Br_2 (trong dung môi nước).

Câu 5: Cho metan tác dụng với khí clo theo tỉ lệ mol 1 : 1, có ánh sáng thu được sản phẩm hữu cơ là

- A. CH_3Cl .
- B. CH_2Cl_2 .
- C. $CHCl_3$.
- D. CCl_4 .

Câu 6: Cho 23 gam rượu etylic tác dụng với axit axetic (xúc tác H_2SO_4 đặc, đun nóng, hiệu suất phản ứng este hóa đạt 60%). Khối lượng etyl axetat (tính theo lượng rượu etylic) thu được là

- A. 26,4 gam.
- B. 30,8 gam.
- C. 44,0 gam.
- D. 32,1 gam.

Câu 7: Axit clohidric phản ứng với tất cả các chất nào trong dãy sau?

- A. $Ca(OH)_2$, Cu.
- B. Fe, Ag.
- C. $FeCl_2$, Mg.
- D. Fe_2O_3 , Al.

Câu 8: Thuốc thử để nhận biết dung dịch glucozo và dung dịch rượu etylic là

- A. phenolphtalein.
- B. Na.

C. Quỳ tím.

D. AgNO_3 trong NH_3 .

Câu 9: Khí CO được dùng làm chất đốt trong công nghiệp, có lẫn tạp chất là CO_2 và SO_2 . Hóa chất nào sau đây có thể loại bỏ các tạp chất trên?

A. H_2O dư.

B. Dung dịch NaCl dư.

C. Dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$ dư.

D. Dung dịch HCl dư.

Câu 10: Đun nóng chất béo trong dung dịch NaOH thu được các sản phẩm là

A. Muối natri của axit axetic và glixerol.

B. Axit axetic và glixerol.

C. Axit béo và glixerol.

D. Muối natri của axit béo và glixerol.

Câu 11: Có thể phân biệt 3 dung dịch: HCl , Na_2SO_4 , NaOH bằng một thuốc thử là

A. BaCl_2

B. KMnO_4

C. Quỳ tím

D. AgNO_3

Câu 12: Cho 4,48g CaO tác dụng vừa đủ với axit H_2SO_4 . Sau khi cô cạn sản phẩm, thu được bao nhiêu gam muối khan?

A. 10,88 gam.

B. 8,10 gam.

C. 4,48 gam.

D. 8,48 gam.

Câu 13: Dãy các chất đều làm mất màu dung dịch brom là

- A. C_2H_2 , C_6H_6 , CH_4 .
- B. C_2H_2 , CH_4 , C_2H_4 .
- C. C_2H_2 , C_2H_4 .
- D. C_2H_2 , H_2 , CH_4 .

Câu 14: Khi thủy phân 1 kg bột gạo có 80% tinh bột, thì khối lượng glucozơ thu được là bao nhiêu? Giả thiết rằng phản ứng xảy ra hoàn toàn.

- A. 0,89 kg.
- B. 0,98 kg.
- C. 0,8 kg.
- D. 1,8 kg.

Câu 15: Hoà tan 50 gam muối ăn vào 200 gam nước thu được dung dịch có nồng độ là

- A. 15%.
- B. 20%.
- C. 18%.
- D. 25%

Câu 16: Polime nào sau đây không phải là polime thiên nhiên?

- A. Poli etilen.
- B. Xenlulozơ.
- C. Tơ tằm.
- D. Tinh bột.

Câu 17: Khi cho giấm ăn vào sữa đậu nành có hiện tượng

- A. sữa bò bị vón cục.
- B. sữa bò và nước chanh hòa tan vào nhau.
- C. xuất hiện màu xanh đặc trưng.

D. không có hiện tượng gì.

Câu 18: Để phân biệt tinh bột và xenlulozơ ta dùng

A. quỳ tím.

B. iot.

C. NaCl.

D. glucozơ.

Câu 19: Đường nho là loại đường nào sau đây?

A. Mantozơ.

B. Glucozơ.

C. Fructozơ.

D. Saccarozơ.

Câu 20: Hòa tan hoàn toàn 6,5 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.

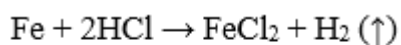
C. 2,24 lít.

D. 3,36 lít.

Đáp án và lời giải chi tiết bộ 20 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 56: Ôn tập cuối năm

Câu 1:

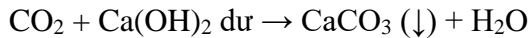
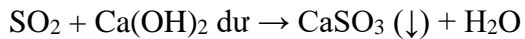
Đáp án: D



Câu 2:

Đáp án: D

Sử dụng dung dịch Ca(OH)_2 dư. SO_2 và CO_2 phản ứng bị giữ lại, còn CO không phản ứng thoát ra khỏi dung dịch thu được CO tinh khiết.



Câu 10:

Đáp án: D

Đun nóng chất béo trong dung dịch NaOH thu được muối natri của axit béo và glixerol.

Câu 11:

Đáp án: C

Sử dụng quỳ tím:

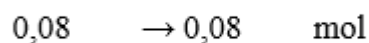
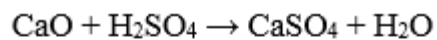
+ Quỳ tím chuyển sang màu đỏ $\rightarrow \text{HCl}$.

+ Quỳ tím chuyển sang màu xanh $\rightarrow \text{NaOH}$.

+ Quỳ tím không đổi màu $\rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4$.

Câu 12:

Đáp án: A



Vậy $m_{\text{muối khan}} = m_{\text{CaSO}_4} = 0,08.136 = 10,88$ (gam)

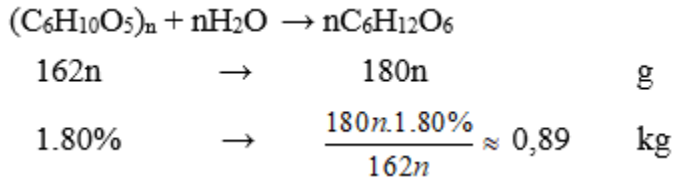
Câu 13:

Đáp án: C

C_2H_2 và C_2H_4 làm mất màu dung dịch brom.

Câu 14:

Đáp án: A



Câu 15:

Đáp án: B

$$\begin{aligned} C\% &= \frac{m_{ct}}{m_{ct} + m_{dm}} \cdot 100\% \\ &= \frac{50}{50 + 200} \cdot 100\% \\ &= 20\%. \end{aligned}$$

Câu 16:

Đáp án: A

Câu 17:

Đáp án: A

Câu 18:

Đáp án: B

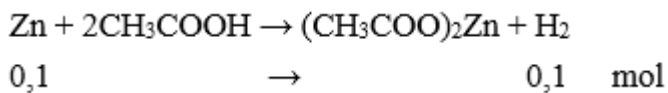
Câu 19:

Đáp án: B

Câu 20:

Đáp án: C

Ta có: $n_{\text{Zn}} = 6,5 : 65 = 0,1 \text{ mol}$



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

►► CLICK NGAY vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về Bộ 20 bài tập trắc nghiệm về **Ôn tập cuối năm** có đáp án và lời giải chi tiết file PDF hoàn toàn miễn phí.