

Nội dung bài viết

1. [Bộ 10 bài tập trắc nghiệm: Glucozơ](#)
2. [Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 50: Glucozơ](#)

Nội dung bộ **10 bài tập trắc nghiệm Hóa 9 Bài 50 (Có đáp án) Glucozơ** 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: Glucozơ

Câu 1: Chất hữu cơ X có các tính chất sau :

- Ở điều kiện thường là chất rắn kết tinh.
- Tan nhiều trong nước

Vậy X là

- A. etilen.
- B. glucozơ.
- C. chất béo.
- D. axit axetic.

Câu 2: Glucozơ có nhiều nhất trong

- A. thân cây mía.
- B. quả nho chín.
- C. gạo lứt.
- D. mô mỡ động vật.

Câu 3: Loại đường nào sau đây được dùng để pha huyết thanh, truyền tĩnh mạch người bệnh?

- A. Sacarozơ.
- B. Frutozơ.
- C. Glucozơ
- D. Mantozơ.

Câu 4: Trong công nghiệp để tráng gương soi và ruột phích nước, người ta cho dung dịch AgNO_3 trong NH_3 tác dụng với

- A. anđehit fomic.
- B. saccarozơ.
- C. glucozơ.
- D. axetilen.

Câu 5: Cho 0,1 mol glucozơ phản ứng với một lượng vừa đủ AgNO_3 trong NH_3 đun nóng. Kết thúc phản ứng thu được khối lượng Ag là

- A. 1,08 gam.
- B. 10,08 gam.
- C. 2,16 gam.
- D. 21,6 gam.

Câu 6: Điều kiện thích hợp xảy ra phản ứng lên men glucozơ là?

- A. xt Ni, t° .
- B. men, $40 - 50^\circ\text{C}$.
- C. xt Pt.
- D. xt enzim, $30 - 32^\circ\text{C}$.

Câu 7: Chất nào sau đây được dùng làm nguyên liệu điều chế trực tiếp rượu etylic?

- A. Glucozơ
- B. Metan.
- C. Axetilen.
- D. Etan.

Câu 8: Lên men dung dịch chứa 300 gam glucozơ thu được 92 gam rượu etylic. Hiệu suất quá trình lên men tạo thành rượu etylic là

- A. 60%.
- B. 70%.
- C. 80%.
- D. 90%.

Câu 9: Cho 180g dung dịch glucozơ nồng độ 20% tác dụng với dung dịch AgNO_3 trong NH_3 dư. Biết phản ứng xảy ra hoàn toàn. Khối lượng Ag thu được là

- A. 64,8g.
- B. 32,4g.
- C. 21,6g.
- D. 43,2g.

Câu 10: Khi lên men 360 gam glucozơ với giả sử hiệu suất đạt 100% thì khối lượng ancol etylic thu được là

- A. 46 gam.
- B. 92 gam.
- C. 184 gam.

D. 138 gam.

Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 50: Glucozơ

Câu 1:

Đáp án: B

Câu 2:

Đáp án: B

Câu 3:

Đáp án: C

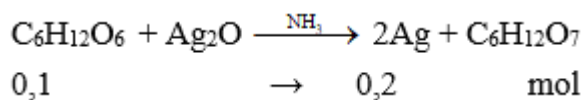
Câu 4:

Đáp án: C

Trong công nghiệp để tráng gương soi và ruột phích nước, người ta cho dung dịch AgNO_3 trong NH_3 tác dụng với glucozơ.

Câu 5:

Đáp án: C



Khối lượng $\text{Ag} = 0,2 \cdot 108 = 21,6$ gam.

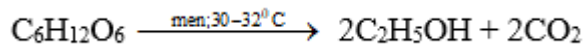
Câu 6:

Đáp án: D

Phản ứng lên men glucozơ xảy ra thích hợp ở 30 – 32°C với enzym làm xúc tác.

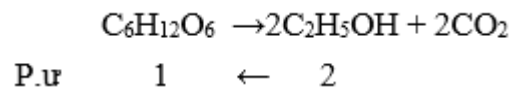
Câu 7:

Đáp án: A



Câu 8:

Đáp án: A



Theo lý thuyết: số mol $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 = 1$ (mol) \rightarrow khối lượng $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 = 180$ (g)

$$\text{Hiệu suất quá trình lên men} = \frac{m_{\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6(\text{LT})}}{m_{\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6(\text{TT})}} \cdot 100\% = \frac{180}{300} \cdot 100\% = 60\%$$

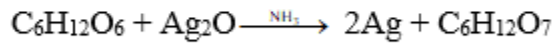
Câu 9:

Đáp án: D

Khối lượng glucozơ có trong dung dịch là:

$$m = \frac{180 \cdot 20\%}{100\%} = 36 \text{ gam.}$$

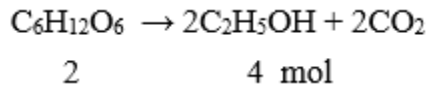
$$\rightarrow n_{\text{glucozo}} = \frac{m}{M} = \frac{36}{180} = 0,2 \text{ mol}$$



$$\rightarrow m_{\text{Ag}} = n \cdot M = 0,4 \cdot 108 = 43,2 \text{ gam.}$$

Câu 10:

Đáp án: C.



Khối lượng $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ thu được là: $4 \cdot 46 = 184 \text{ (g)}$

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