

HỌ VÀ TÊN:-----LỚP:-----

NỘI DUNG BÀI TẬP CHO HS

1. Phần trắc nghiệm

Câu 1. Nhận xét nào đúng về nhiệt độ sôi của Ethanol (rượu ethylic)

- A. Ethanol sôi ở $78,3^{\circ}$
- B. Ethanol sôi ở 45°
- C. Nhiệt độ sôi của Ethanol cao hơn nhiệt độ sôi của nước
- D. Ethanol sôi ở 100°

Câu 2. Công thức cấu tạo thu gọn của Ethanol (rượu ethylic) là:

- A. $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-OH}$
- B. $\text{CH}_3\text{-O-CH}_3$
- C. CH_3OH
- D. $\text{CH}_3\text{-O-C}_2\text{H}_5$

Câu 3. Rượu ethylic(Ethanol) phản ứng được với Na vì?

- A. Trong phân tử có nguyên tử O
- B. Trong phân tử có nguyên tử H và O
- C. Trong phân tử có nguyên tử C, H và O.
- D. Trong phân tử có nhóm -OH

Câu 4. Tính chất hóa học của rượu ethylic (Ethanol) là

- A. Tác dụng với acid acetic
- B. Tác dụng với kim loại mạnh như K, Na, ...
- C. Phản ứng cháy
- D. Cả A, B, C đều đúng

Câu 5. Rượu ethylic (Ethanol) được điều chế từ nguồn nào sau đây?

- A. Tinh bột
- B. Glucose
- C. Ethylene
- D. Cả ba đáp án trên

Câu 6. Công thức phân tử của acid acetic là

- A. CH_2O_2
- B. $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}_2$
- C. $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$
- D. $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}$

Câu 7. Acid acetic có tính acid vì trong phân tử có chứa

- A. Hai nguyên tử
- B. Nhóm -OH
- C. Nhóm -OH và nhóm $\text{C}=\text{O}$
- D. Nhóm -OH kết hợp với nhóm $\text{C}=\text{O}$ tạo thành nhóm COOH

Câu 8. Tính chất vật lý của acid acetic là

- A. Chất lỏng, không màu, vị chua, tan vô hạn trong nước
- B. Chất khí, không màu, vị chua, không tan trong nước
- C. Chất lỏng, không màu, không vị, tan vô hạn trong nước

D. Chất lỏng, màu xanh, không vị, tan vô hạn trong nước

Câu 9: Công thức cấu tạo đúng của acid acetic là:

A. HCOOCH_3

B. $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$

C. CH_3COOH

D. $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$

Câu 10. Chất nào sau đây làm đổi màu quỳ tím?

A. CH_3OH

B. $\text{CH}_2=\text{CH}_2$

C. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$

D. CH_3COOH

Câu 11. Ứng dụng của acid acetic là

A. Pha giấm ăn.

B. Điều chế dược phẩm, thuốc diệt cỏ, diệt côn trùng, phẩm nhuộm.

C. Điều chế tơ sợi nhân tạo.

D. Cả A, B, C đều đúng

Câu 12. Giấm ăn là dung dịch acid acetic có nồng độ từ

A. 2% - 5%

B. 6% - 10%

C. 10% - 15%

D. 16% - 18%

Câu 13. Acid acetic là

A. Acid yếu

B. Base yếu

C. Base mạnh

D. Acid mạnh

Câu 14. Để phân biệt $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ và CH_3COOH , ta dùng hóa chất nào sau đây là đúng?

A. Na

B. Dung dịch AgNO_3

C. CaCO_3

D. Dung dịch NaCl

Câu 15. Este là sản phẩm của phản ứng giữa

A. Rượu ethylic và muối

B. Acid và muối

C. Rượu ethylic và glucid

D. Acid và rượu ethylic

Câu 16. Đun nóng acid acetic với Ethanol có acid sulfuric làm xúc tác thì người ta thu được một chất lỏng không màu, mùi thơm, không tan trong nước và nổi trên mặt nước. Sản phẩm đó là

A. dimetyl ete

B. ethyl acetate

C. Ethanol

D. methane

Câu 17. Ứng dụng nào sau đây không phải của acid acetic?

A. Pha giấm ăn

B. Sản xuất dược phẩm, phẩm nhuộm, thuốc diệt côn trùng

C. Sản xuất cồn

D. Sản xuất chất dẻo, tơ nhân tạo

2. Phần tự luận

Dạng 1.Viết công thức cấu tạo của các chất sau : CH_4 , C_2H_4 , C_2H_2 , C_6H_6 , CH_3Cl , $\text{C}_2\text{H}_4\text{Br}_2$.
 $\text{C}_2\text{H}_2\text{Br}_4$.

Dạng 2. Nhận biết các chất lỏng bằng phương pháp hóa học. viết pthh (nếu có)

a) C_6H_6 , $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$

b) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, CH_3COOH

c) C_6H_6 , CH_3COOH

d) CH_3COOH , $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, C_6H_6 .

Dạng 3. Hoàn thành các phản ứng sau.

1. $\text{C}_2\text{H}_6\text{O} + \text{O}_2 \rightarrow$

2. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{Na} \rightarrow$

3. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{O}_2 \rightarrow$

4. $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$

5. $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{Zn} \rightarrow$

6. $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \rightarrow$

7. $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{NaOH} \rightarrow$

Dạng 4. Bài toán (dạng liên kết 2 phương trình, toán lượng dư). Tìm m, V(đkc), V(dd), C_M

Dạng 5. Câu thực tế (kiến thức liên quan trong bài rượu)