

Name: _____

ETHYLIC ALCOHOL VÀ ACETIC ACID



Bài tập 1: Chọn từ khóa thích hợp kéo thả vào ô trống?

Từ khóa cần điền: -OH -COOH ester hóa base acid muối

1. Nhóm chức quyết định tính chất của rượu ethylic.
2. Nhóm chức là nhóm đặc trưng của các acid carboxylic.
3. Acetic acid có thể phản ứng với tạo thành và nước.
4. Phản ứng giữa acetic acid và ethylic alcohol gọi là phản ứng
5. Phản ứng ester hóa thường cần điều kiện nhiệt độ và xúc tác

Bài tập 2: Đánh dấu ✓ vào ô Đúng/ Sai ở mỗi nhận định sau?

	Đúng	Sai
1. Nhóm -OH trong C_2H_5OH là nguyên nhân khiến phân tử có tính acid yếu.	☐	☐
2. CH_3COOH phản ứng với kim loại hoạt động mạnh tạo ra khí hydrogen.	☐	☐
3. Ester tạo thành từ CH_3COOH và C_2H_5OH là $CH_3COOC_2H_5$.	☐	☐
4. C_2H_5OH phản ứng Sodium để tạo ra khí CO_2 .	☐	☐

Bài tập 3: Chọn phương án đúng nhất trong các đáp án sau:

Câu 1. Acetic acid có công thức là:

- A. HCOOH . B. CH_3COOH . C. $\text{HOOC}-\text{COOH}$. D. $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$.

Câu 2. Acetic acid có vị chua của chất nào sau đây?

- A. Giấm. B. Chanh. C. Trái me. D. Trái khế.

Câu 3. Chất nào sau đây làm đổi màu quỳ tím?

- A. CH_3COOH . B. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$. C. $\text{CH}_2=\text{CH}_2$. D. CH_3OH .

Câu 4. Cặp chất nào sau đây phản ứng với nhau, thu được khí CO_2 ?

- A. CH_3COOH và ZnO . B. CH_3COOH và $\text{Zn}(\text{OH})_2$.
C. CH_3COOH và K_2CO_3 . D. CH_3COOH và CaCO_3 .

Câu 5. Cho các chất sau: Zn , Cu , CuO , NaCl , $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, $\text{Ca}(\text{OH})_2$. Số chất tác dụng được với dung dịch acetic acid là:

- A. 3. B. 4. C. 5. D. 6.

Câu 6. Số liên kết trong phân tử ethylic alcohol bao nhiêu?

- A. 6. B. 7. C. 8. D. 9.

Câu 7. Nhóm $-\text{OH}$ trong phân tử ethylic alcohol có tính chất hóa học đặc trưng là:

- A. tác dụng được với kim loại giải phóng khí hydrogen.
B. tác dụng được với kim loại Mg , Na giải phóng khí hydrogen.
C. tác dụng được với kim loại K , Zn giải phóng khí hydrogen.
D. tác dụng được với kim loại Na , K giải phóng khí hydrogen.

Câu 8. Khi cho 9,2 gam ethylic alcohol tác dụng với Sodium vừa đủ, thu được V lít khí H_2 (đkc). Giá trị của V là bao nhiêu?

- A. 2,479. B. 7,437. C. 4,958. D. 3,7185.

Câu 9. Thể tích không khí (đkc) (O_2 chiếm $\frac{1}{5}$ thể tích) cần để đốt cháy hết 2,3 gam ethylic alcohol là bao nhiêu?

- A. 0,7347 lít. B. 18,585 lít. C. 24 lít. D. 3,7185.

Câu 10. Để phân biệt ethylic alcohol và acetic acid người ta dùng:

- A. Silver. B. Sodium. C. Quỳ tím. D. Potassium.