



C. ngọn lửa màu xanh, tỏa nhiều nhiệt.

D. ngọn lửa màu xanh, không tỏa nhiệt.

**Câu 17:** Cho a gam rượu etylic nguyên chất tác dụng với natri dư thu được 2,24 lít khí H<sub>2</sub> (đktc) . Giá trị của a là

A. 4,6.

B. 2,3.

C. 9,2.

D. 13,8.

**Câu 18:** Không thể điều chế rượu etylic từ chất nào sau đây?

A. Tinh bột.

B. Đường.

C. Etilen.

D. Canxi cacbua.

**Câu 19:** Giấm ăn là dung dịch axit axetic có nồng độ

A. trên 5%.

B. dưới 2%.

C. từ 2% - 5%.

D. từ 3% - 6%.

**Câu 20:** Tính chất vật lý của axit axetic là

A. chất lỏng, màu trắng, vị chua, tan vô hạn trong nước.

B. chất lỏng, màu trắng, vị chua, tan vô hạn trong nước.

C. chất lỏng, không màu, vị chua, tan vô hạn trong nước.

D. chất lỏng, không màu, vị chua, không tan trong nước.

**Câu 21:** Dãy chất tác dụng với axit axetic là

A. CuO; Cu(OH)<sub>2</sub>; Cu; CuSO<sub>4</sub>; C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH.

B. CuO; Cu(OH)<sub>2</sub>; Zn; Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>; C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH.

C. CuO; Cu(OH)<sub>2</sub>; Zn; H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>; C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH.

D. CuO; Cu(OH)<sub>2</sub>; C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH; CH<sub>4</sub>; CaCO<sub>3</sub>.

**Câu 22:** Chất nào sau đây phản ứng với axit axetic giải phóng khí không màu, không mùi nhẹ hơn không khí?

A. Natri cacbonat.

B. Rượu etylic.

C. Kẽm.

D. Natri hiđroxit.

**Câu 23:** Axit axetic tác dụng với natri cacbonat giải phóng khí

A. hiđro.

B. Cacbonic.

C. Cacbonoxit.

D. Metan.

**Câu 24:** Chất nào sau đây **không** được dùng để phân biệt rượu etylic và axit axetic?

A. Zn.

B. CaCO<sub>3</sub>.

C. CuO.

D. Na.

**Câu 25:** Trung hòa dung dịch có chứa 30 gam axit axetic bằng dung dịch natri hiđroxit. Khối lượng natri hiđroxit đã tham gia phản ứng là

A. 20 g.

B. 40 g.

C. 30 g.

D. 10 g.

**Câu 26:** Có thể điều chế axit axetic bằng cách lên men chất nào sau đây?

A. Butan.

B. Etylen.

C. Canxi cacbua.

D. Rượu etylic.

**Câu 27:** Đốt cháy hoàn toàn 11,2 lít hỗn hợp khí gồm CH<sub>4</sub> và H<sub>2</sub> (đktc) thu được 16,2 gam nước.

Thành phần phần trăm theo thể tích của khí CH<sub>4</sub> và H<sub>2</sub> trong hỗn hợp lần lượt là

A. 60% và 40%.

B. 80% và 20%.

C. 50% và 50%.

D. 30% và 70%.

**Câu 28:** Khi phân tích một hidrocarbon (X) chứa 81,82% cacbon. Công thức phân tử của (X) là

A. C<sub>3</sub>H<sub>8</sub>.

B. C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>.

C. C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>.

D. C<sub>4</sub>H<sub>10</sub>.

**Câu 29:** Trong công thức nào sau đây có chứa liên kết ba ?

A. C<sub>2</sub>H<sub>4</sub> (etilen).

B. CH<sub>4</sub> (metan).

C. C<sub>2</sub>H<sub>2</sub> (axetilen).

D. C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH (rượu etylic).

**Câu 30:** Thể tích khí oxi cần dùng để đốt cháy hoàn toàn 2,24 lít khí etilen (ở đktc) là

A. 4,48 lít.

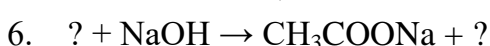
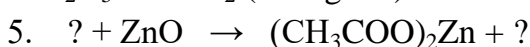
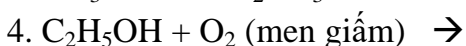
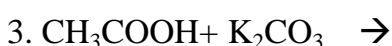
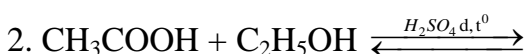
B. 6,72 lít.

C. 3,36 lít.

D. 5,6 lít.

## II. Tự luận:

**Câu 1 :** Hoàn thành các phương trình hoá học sau:



**Câu 2:** Đốt cháy hoàn toàn 9,2 g rượu etylic

a. Viết phương trình hóa học xảy ra

b. Tính thể tích khí CO<sub>2</sub> tạo thành ở đktc.

c. Tính thể tích không khí cần dùng cho phản ứng trên biết oxi chiếm 20% thể tích không khí.

**Câu 3:** Hỗn hợp X gồm axit axetic và rượu etylic. Cho m gam hỗn hợp X tác dụng hết với Na thấy thoát ra 0,336 lít khí  $H_2$ . Mặt khác cho m gam X tác dụng vừa đủ với dung dịch NaOH 0,1M thì hết 200 ml.

a. Tính m

b. Tính phần trăm khối lượng mỗi chất có trong m gam hỗn hợp.

BGH

Tổ trưởng

Người soạn đề cương

Phạm Văn Quý

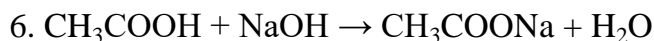
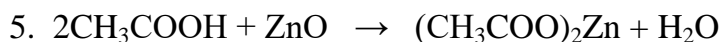
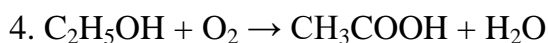
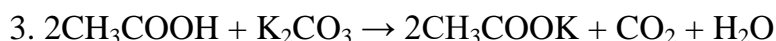
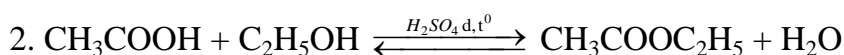
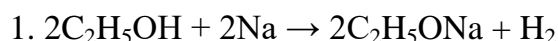
Phạm Văn Quý

**I. Trắc nghiệm:**

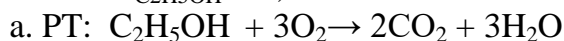
Câu	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
ĐA	B	C	A	D	A	A	D	B	D	B
Câu	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
ĐA	A	B	C	C	C	A	B	A	C	C
Câu	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30
ĐA	B	D	C	A	C	D	C	C	B	C

**II. Tự luận:**

**Câu 1:**



**Câu 2:**  $n_{C_2H_5OH} = 0,2$

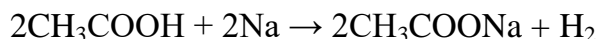
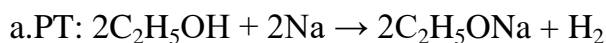


b.  $n_{CO_2} = 0,4 \rightarrow V_{CO_2} = 8,96$  lít

c.  $n_{O_2} = 0,6 \rightarrow V_{O_2} = 13,44$  lít

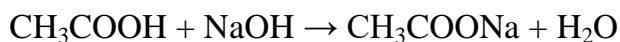
$V_{KK} = 67,2$  lít.

**Câu 3:**



Gọi  $n_{CH_3COOH} = x$ ;  $n_{C_2H_5OH} = y$

$n_{H_2} = x/2 + y/2 = 0,015 \rightarrow x+y = 0,03$



$n_{CH_3COOH} = x = n_{NaOH} = 0,02 \rightarrow n_{C_2H_5OH} = 0,01$

$m = 1,66$  g

b.  $\%m_{CH_3COOH} = 72,29\%$ ;  $\%m_{C_2H_5OH} = 27,71\%$

BGH

Tổ trưởng

Người soạn đề cương

Phạm Văn Quý

Phạm Văn Quý