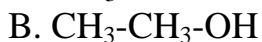
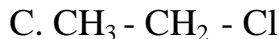


Đề chẵn

I. TRẮC NGHIỆM KHÁCH QUAN: (4,0 điểm)

Chọn và ghi vào bài làm đáp án đúng

1. Công thức hóa học nào sau đây viết sai:



2. Để làm sạch metan có lẫn etilen người ta cho hỗn hợp đi qua:

A. Khí hidro có Ni, t^o

C. Dung dịch Brom

B. Dung dịch $\text{AgNO}_3 / \text{NH}_3$

D. Khí hidroclorua

3. Phản ứng hóa học đặc trưng của etilen là:

A. Phản ứng thế.

C. Phản ứng oxi hóa – khử

B. Phản ứng cộng.

D. Phản ứng phân hủy.

4. Axit axetic có tính axit vì:

A. Phân tử có chứa nhóm –OH

B. Phân tử có chứa nhóm –OH và nhóm –COOH

C. Phân tử có chứa nhóm –COOH

D. Phân tử có chứa C, H, O

5. Trong thành phần hợp chất hữu cơ nhất thiết phải có nguyên tố:

A. oxi

B. hidro

C. cacbon

D. nitơ

6. Công thức của axit axetic là:



7. Số ml rượu etylic có trong 500ml rượu 45^o là:

A. 225ml

B. 22,5ml

C. 45ml

D. 9ml

8. Thuốc thử nào sau đây có thể phân biệt được dung dịch saccarozơ và glucozơ ?

A. Dung dịch H_2SO_4 loãng.

C. Dung dịch NaOH.

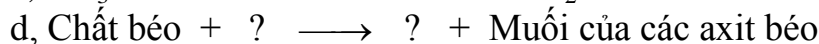
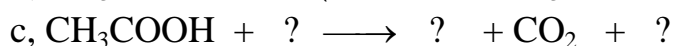
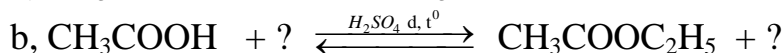
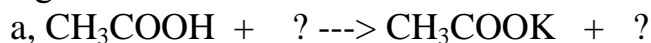
B. Dung dịch $\text{AgNO}_3 / \text{NH}_3$.

D. Na kim loại.

II. TỰ LUẬN: (6,0 điểm)

Câu 1 (1,5 điểm) Viết công thức cấu tạo thu gọn và đầy đủ của các hợp chất hữu cơ có công thức phân tử sau: C_3H_8 ; C_3H_6 ; $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$

Câu 2 (2,0 điểm) Hãy chọn chất thích hợp điền vào dấu hỏi và viết PTHH của các sơ đồ phản ứng sau:



Câu 3 (2,5 điểm) Đốt cháy hoàn toàn 3 gam chất hữu cơ A thu được 3,36 lít khí CO_2 (đktc) và 3,6 gam H_2O .

a, Hãy xác định công thức phân tử của A, biết khối lượng mol của A là 60 gam

b, Viết công thức cấu tạo có thể có của A, biết phân tử A có nhóm OH.

(Cho biết nguyên tử khối: C = 12 ; H = 1; O = 16)

-----Hết -----

HƯỚNG DẪN CHẤM & BIỂU ĐIỂM
HÓA HỌC 9 – ĐỀ CHẤM
Học kỳ II - Năm học 2020-2021

I. TRẮC NGHIỆM KHÁCH QUAN: (4,0 điểm)

Mỗi câu đúng được 0,5 điểm

Câu	1	2	3	4	5	6	7	8
Đáp án	B	C	B	C	C	B	A	B

II. TỰ LUẬN: (6,0 điểm)

Câu	Hướng dẫn	Điểm
Câu 1	Viết đúng mỗi công thức cấu tạo thu gọn và đầy đủ của các hợp chất hữu cơ được 0,5 điểm	1,5 điểm
Câu 2	Mỗi PTHH viết đúng, đủ điều kiện được 0,5 điểm(chưa cân bằng trừ 0,25 điểm) a, $2\text{CH}_3\text{COOH} + \text{K} \longrightarrow 2\text{CH}_3\text{COOK} + \text{H}_2$ b, $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \xrightleftharpoons[\text{t}^\circ]{\text{H}_2\text{SO}_4 \text{ d.}}$ $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{H}_2\text{O}$ c, $2\text{CH}_3\text{COOH} + \text{Na}_2\text{CO}_3 \longrightarrow 2\text{CH}_3\text{COONa} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ d, Chất béo + Kiềm \longrightarrow Glixeril + Muối của các axit béo	2,0 điểm
Câu 3	a/ - $n_{\text{CO}_2} = 0,3 \text{ mol} \rightarrow n_{\text{C}} = 0,3 \text{ mol} \rightarrow m_{\text{C}} = 3,6 \text{ g}$ - $n_{\text{H}_2\text{O}} = 0,4 \text{ mol} \rightarrow n_{\text{H}} = 0,8 \text{ mol} \rightarrow m_{\text{H}} = 0,8 \text{ g}$ Vậy $m_{\text{O}} = 6 - 3,6 - 0,8 = 1,6 \text{ g} \rightarrow n_{\text{O}} = 1,6 : 16 = 0,1 \text{ mol}$ - Gọi công thức của A là $\text{C}_x\text{H}_y\text{O}_z \rightarrow x:y:z = 0,3:0,8:0,1 = 3:8:1$ - CT cần tìm có dạng tổng quát: $(\text{C}_3\text{H}_8\text{O}) \rightarrow 60n = 60 \rightarrow n = 1$ Vậy công thức phân tử là $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}$	2,0 điểm 0,25 đ 0,25 đ 0,25 đ 0,5 đ 0,5 đ 0,25 đ
	b/ - CTCT: $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{OH}$ hoặc $\text{CH}_3 - \underset{\text{OH}}{\text{CH}} - \text{CH}_3$	0,5 điểm 0,25 đ 0,25 đ

Ghi chú:

- Phần tự luận: Trên đây chỉ là hướng dẫn chấm hoặc lời giải sơ lược, học sinh trình bày lời giải phải chi tiết, chặt chẽ mới đạt điểm tối đa. Học sinh làm bài theo cách khác, nếu đúng bản chất vẫn được số điểm tương đương.
- Điểm toàn bài được làm tròn theo quy định hiện hành.