PHÒNG GD& ĐT TP HẠ LONG
TRƯỜNG THCS LÝ TỰ TRỌNG

ĐỀ KIỂM TRA HỌC KỲ II NĂM HỌC 2020 - 2021
MÔN HOÁ HỌC 9
Thời gian 45 phút (Không kể thời gian giao đề)

Đề lẻ

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 biểu diễn cùng một chất

1, CH_3-CH_2-OH 2, C_2H_5-OH 3, C_2H_4 – OH

A. 1và 2 B. 1 và 3 C. 2 và 3 D. Cả 1,2 và 3

2. Phản ứng hóa học đặc trưng của metan là:

A. Phản ứng thế B. Phản ứng cộng.

C. Phản ứng oxi hóa – khử D. Phản ứng phân hủy.

3. Hợp chất hữu cơ được chia thành mấy loại?

A. 1 B. 2 C. 3 D. 4

4. Dãy các chất đều tác dụng với dung dịch Na0H là:

A. CH_3C00H; $C_6H_{12}0_6$ C. CH_3C00H; $CH_3C00C_2H_5$

B. CH_3C00H; $C_2H_5$0H D. $CH_3C00C_2H_5$; $C_2H_5$0H.

5. Công thức của rượu etylic là:

A. CH_3COOH B. C_2H_5OH C. C_2H_6O D. $CH_3C00C_2H_5$

6. Số ml rượu etylic có trong 200 ml rượu 25^0 là:

A. 55 ml B. 22,5ml C. 45ml D. 50 ml

7. Cho các chất sau: $C_2H_5$0H, $C_6H_{12}O_6$, CH_3C00H. Cách nào sau đây phân biệt được chúng?

A: Dùng quỳ tím và dd Na_2CO_3 B: Dùng nước rồi dùng Na .

C: Dùng quỳ tím rồi dùng Na. D: Dùng quỳ tím và phản ứng tráng gương

8. Rượu etylic phản ứng được với natri vì

A. trong phân tử có nguyên tử oxi. B. trong phân tử có nguyên tử oxi và hiđro.

C. trong phân tử có chứa C,H,O. D. trong phân tử có nhóm –OH.

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_4H_8, C_2H_6 , C_3H_8O

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

a, C_2H_5OH + ? $\longrightarrow$? + H_2

b, C_2H_5OH + ? $\xrightarrow{t^0}$ CO_2 + ?

c, CH_3COOH + ? $\xrightleftharpoons{H_2SO_4\ d,\ t^0}$ $CH_3COOC_2H_5$ + ?

d, Chất béo + ? $\longrightarrow$? + Muối của các axit béo

Câu 3 ***(2,5 điểm)*** Đốt cháy 3 gam chất hữu cơ A, thu được 8,8 gam khí CO_2 và 5,4 gam H_2O.

a, Biết phân tử khối của A nhỏ hơn 40. Tìm công thức phân tử của A.

c, Viết CTCT có thể có của A. Chất A có làm mất màu dung dịch Brom không? Vì sao?

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

----------Hết ----------

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

I. <u>TRẮC NGHIỆM KHÁCH QUAN</u>: ***(4,0 điểm)***

Mỗi câu đúng được 0,5 điểm

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

II. <u>TỰ LUẬN</u>*: (6,0 điểm)*

Câu	***Hướng dẫn***	***Điểm***
Câu 2	Viết đúng mỗi công thức cấu tạo thu gọn và đầy đủ của các hợp chất hữu cơ được 0,5 diểm	**1,5 điểm**
Câu 3	*Mỗi PTHH viết đúng, đủ điều kiện được 0,5 điểm(chưa cân bằng trừ 0,25 điểm)* a, $2C_2H_5OH + 2Na \longrightarrow 2C_2H_5OH + H_2$ b, $C_2H_5OH + 3O_2 \xrightarrow{t^0} 2CO_2 + 3H_2O$ c, $CH_3COOH + C_2H_5OH \underset{}{\overset{H_2SO_4\ d,\ t^0}{\rightleftharpoons}} CH_3COOC_2H_5 + H_2O$ d, Chất béo + ? $\longrightarrow$? + Muối của các axit béo	**2,0 điểm**
Câu 4	a/ - n_{CO2} = 0,2 mol → n_C = 0,2 mol → m_C = 2,4 g n_{H2O} = 0,3 mol → n_H = 0,6 mol → m_H = 0,6 g - mC + mH = 3 g. Vậy A chỉ có C và H - Gọi công thức của A là C_xH_y → x:y = 0,2:0,6= 2:6 - CT cần tìm có dạng tổng quát: $(C_2H_6)_n$ → 30n < 46 → n = 1 Vậy công thức phân tử là C_2H_6	**2 điểm** 0,25 đ 0,25 đ 0,25 đ 0, 5 đ 0, 5 đ 0,25 đ
	b/ - CTCT: $CH_3 – CH_3$. Chất A không làm mất màu dung dịch Brom vì A chỉ có liên kết đơn trong phân tử.	**0,5 điểm** 0, 25 đ 0, 25 đ

<u>Ghi chú</u>:

- 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.