

PHÒNG GD&ĐT
HUYỆN PHÚ LỘC

ĐỀ KIỂM TRA KÌ II - NĂM HỌC 2015 -2016

Môn: **Hóa học** - Lớp: 9

Thời gian làm bài: 45 phút (không kể thời gian giao đề)

ĐỀ CHÍNH THỨC

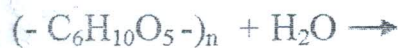
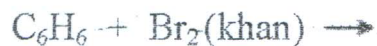
Đề ra:

Câu 1: (2 điểm) Cho các chất sau: C_2H_5OH , CH_3COOH , $(C_{17}H_{33}COO)_3C_3H_5$.

- Chất nào tác dụng với Na?
- Chất nào tác dụng với dung dịch NaOH?

Viết các phương trình phản ứng xảy ra.

Câu 2: (2,5 điểm) Viết phương trình phản ứng khi cho các cặp chất sau tác dụng với nhau:



(Ghi rõ điều kiện phản ứng)

Câu 3: (2,5 điểm) Bằng phương pháp hóa học, hãy trình bày cách phân biệt các dung dịch sau đựng trong các lọ riêng biệt: glucozơ, saccarozơ, hồ tinh bột. Viết phương trình phản ứng xảy ra (nếu có).

Câu 4: (3 điểm)

- Cho 100(ml) dung dịch CH_3COOH x(mol/lít) tác dụng hoàn toàn với một lượng dư bột Mg, sau phản ứng thu được 0,56 lít khí (đktc).

Tính x.

- Cho 29,6(g) hỗn hợp Na_2CO_3 và $NaHCO_3$ tác dụng hoàn toàn với một lượng dư axit axetic, sau phản ứng thu được 6,72 lít khí (đktc).

Tính khối lượng mỗi muối cacbonat trong hỗn hợp ban đầu.

(Cho Na=23; C= 12; H :1; O= 16)

-----HẾT-----

ĐÁP ÁN VÀ THANG ĐIỂM MÔN HÓA HỌC 9

Câu	Ý	Nội dung	Điểm
1	(2đ)	<p>a. Chất tác dụng với Na: C₂H₅OH, CH₃COOH</p> $2\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 2\text{Na} \longrightarrow 2\text{C}_2\text{H}_5\text{ONa} + \text{H}_2$ $2\text{CH}_3\text{COOH} + 2\text{Na} \longrightarrow 2\text{CH}_3\text{COONa} + \text{H}_2$ <p>b. Chất tác dụng với NaOH: (C₁₇H₃₃COO)₃C₃H₅, CH₃COOH</p> $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{NaOH} \longrightarrow \text{CH}_3\text{COONa} + \text{H}_2\text{O}$ $(\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COO})_3\text{C}_3\text{H}_5 + 3\text{NaOH} \xrightarrow{r} \text{C}_3\text{H}_5(\text{OH})_3 + 3\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COONa}$	<p>0,25đ</p> <p>0,5đ</p> <p>0,25đ</p> <p>0,25đ</p> <p>0,25đ</p> <p>0,5đ</p>
2	(2,5đ)	$\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{Br}_2 \xrightarrow{\text{nước}} \text{CH}_2\text{Br}-\text{CH}_2\text{Br}$ $\text{CH}_4 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{\text{as}} \text{CH}_3\text{Cl} + \text{HCl}$ $\text{C}_6\text{H}_6 + \text{Br}_2 (\text{khan}) \xrightarrow{\text{Fe}, \text{t}^\circ} \text{C}_6\text{H}_5\text{Br} + \text{HBr}$ $\text{CaC}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{C}_2\text{H}_2 + \text{H}_2\text{O}$ $(-\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5-)_{\text{n}} + \text{nH}_2\text{O} \xrightarrow{\text{axit}, \text{t}^\circ} \text{nC}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$	<p>Mỗi pt viết đúng được 0,5đ</p>
3	(2,5đ)	<p>- Cho dung dịch I₂ vào các mẫu thử:</p> <p>+ Mẫu làm dung dịch I₂ hóa xanh là hồ tinh bột.</p> <p>- Cho dd AgNO₃/NH₃ vào 2 mẫu còn lại rồi đun nhẹ :</p> <p>+ Mẫu có phản ứng tráng gương là glucozơ.</p> $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + \text{Ag}_2\text{O} \xrightarrow{\text{NH}_3, r} \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_7 + 2\text{Ag}$ <p>+ mẫu không có hiện tượng gì là saccarozơ.</p>	<p>0,25đ</p> <p>0,5đ</p> <p>0,25đ</p> <p>0,5đ</p> <p>0,5đ</p> <p>0,5đ</p>
4a	(1đ)	<p>a. $n_{\text{H}_2} = 0,56/22,4 = 0,025 \text{ mol}$</p> $2\text{CH}_3\text{COOH} + \text{Mg} \rightarrow (\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Mg} + \text{H}_2$ <p style="text-align: center;">0,05mol 0,025mol</p> <p>$V_{\text{ddCH}_3\text{COOH}} = 100\text{ml} = 0,1\text{lit}$</p> <p>$C_{\text{M}} (\text{dd CH}_3\text{COOH}) = 0,05/0,1 = 0,5\text{M}$</p>	<p>0,25đ</p> <p>0,25đ</p> <p>0,25đ</p> <p>0,25đ</p>
4b	(2đ)	<p>b. $n_{\text{CO}_2} = 6,72/22,4 = 0,3 \text{ mol}$</p> <p>Đặt x, y lần lượt là số mol của Na₂CO₃ và NaHCO₃</p> $2\text{CH}_3\text{COOH} + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow 2\text{CH}_3\text{COONa} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ <p style="text-align: center;">x x</p> $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{CH}_3\text{COONa} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ <p style="text-align: center;">y y</p> <p>Ta có: $x + y = 0,3$ (1)</p> <p style="margin-left: 40px;">$106x + 84y = 29,6$ (2)</p> <p>Giải (1) và (2) ta được:</p> <p style="margin-left: 40px;">$x = 0,2$; $y = 0,1$</p> <p>$m_{\text{Na}_2\text{CO}_3} = 0,2.106 = 21,2(\text{g})$</p> <p>$m_{\text{NaHCO}_3} = 0,1.84 = 8,4(\text{g})$</p>	<p>0,25đ</p> <p>0,25đ</p> <p>0,25đ</p> <p>0,25đ</p> <p>0,5đ</p> <p>0,25đ</p> <p>0,25đ</p> <p>0,25đ</p>