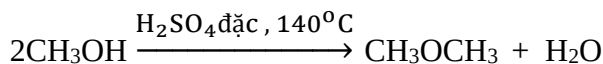
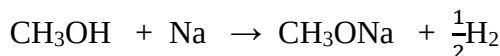
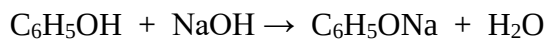




ĐÁP ÁN CHI TIẾT

Câu 1. (2,0 điểm)



Mỗi phương trình đúng được : **0,5đ.**

Thiếu cân bằng trừ **0,25đ.** (không trừ điểm khi thiếu điều kiện)

Câu 2. (2,0 đ)

a. Mỗi ý đúng được : **0,5 đ**

(Học sinh làm cách khác nếu đúng: cho trọn điểm)

	$\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$	CH_3OH	CH_3CHO	C_6H_6
Dung dịch $\text{AgNO}_3/\text{NH}_3, t^\circ$	-	-	Kết tủa Ag	-
Dung dịch Br_2	Kết tủa trắng	-	-	-
Na	-	Sủi bọt khí	-	-

b.

- Hiện tượng: dung dịch bị vẩn đục .

0,25 đ

(Học sinh có thể nêu hiện tượng là **tạo phenol** vẫn cho trọn điểm)

- Phương trình hóa học: $\text{C}_6\text{H}_5\text{ONa} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{NaHCO}_3$

0,25 đ

Câu 3: (2,0đ)

a. Viết CTCT và gọi tên

$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2\text{OH}$: propan – 1 – ol / ancol propylic

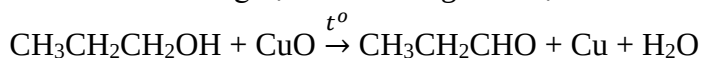
0,25đ x 2

$\text{CH}_3 - \text{CHOH} - \text{CH}_3$: propan – 2 – ol / ancol isopropylic

0,25đ x 2

Ancol có khả năng bị oxi hóa bằng CuO tạo ra andehit: propan – 1 – ol

0,25đ



0,25đ

b. CTCT còn y tế và glixerol

Etanol: $\text{CH}_3 - \text{CH}_2\text{OH}$

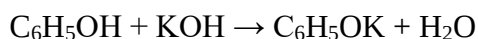
0,25 đ

Glixerol: $\text{CH}_2\text{OH} - \text{CHOH} - \text{CH}_2\text{OH}$

0,25 đ

Câu 4: (2,0đ)

a.

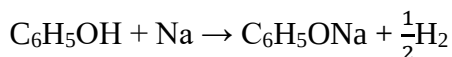


0,25đ

$$0,2 \leftarrow 0,2$$

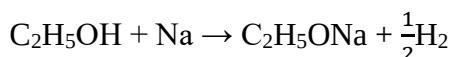
$$n_{\text{KOH}} = 0,5.0,4 = 0,2 \text{ mol}$$

0,25đ



0,25đ

$$0,2 \rightarrow 0,1$$



0,25đ

$$0,45 \leftarrow 0,225$$

$$n_{H_2} = \frac{7,28}{22,4} = 0,325 \text{ mol} \quad 0,25\text{đ}$$

$$m_X = 0,2.94 + 0,45.46 = 39,5 \text{ gam} \quad 0,25\text{đ}$$

b.



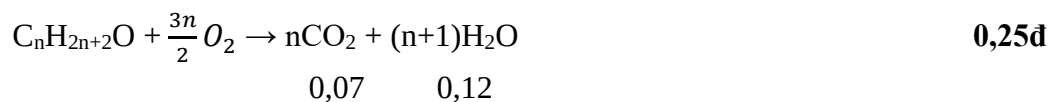
$$0,6 \rightarrow 0,6$$

$$\text{Vì } \frac{118,5}{3,95} = 3 \rightarrow n_{C_6H_5OH} = 0,2 \times 3 = 0,6 \text{ mol}$$

$$m_{\text{kết tủa}} = 0,6 \cdot 331 = 198,6 \text{ gam} \quad 0,25\text{đ}$$

Câu 5: (2,0đ)

a.



$$0,07 \quad 0,12$$

$$n_{CO_2} = \frac{1,568}{22,4} = 0,07 \text{ mol} \quad \left. \begin{array}{l} \\ \\ \end{array} \right\}$$

$$n_{H_2O} = \frac{2,16}{18} = 0,12 \text{ mol} \quad 0,25\text{đ}$$

$$0,07(n+1) = 0,12n \quad 0,25\text{đ}$$

$$\rightarrow n = 1,4 \quad 0,25\text{đ}$$

$$\text{vì 2 ancol kế tiếp trong dãy đồng đẳng} \rightarrow CH_3OH \text{ và } C_2H_5OH \quad 0,25\text{đ}$$

b.



$$0,05 \rightarrow 0,05$$

$$n_{\text{ancol}} = \frac{0,07}{1,4} = 0,05 \text{ mol} \quad 0,25\text{đ}$$

$$m_{CuO} = 0,05 \cdot 80 = 4 \text{ gam} \quad 0,25\text{đ}$$

Học sinh làm cách khác nếu đúng: cho trọn điểm