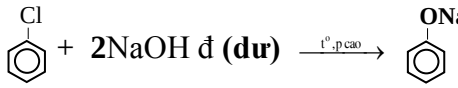
HƯỚNG DẪN CHẤM HÓA 11 - HKII

Câu	Nội dung	Điểm
Câu 1 (1,5 điểm)	- 6 pt *0,25đ - Thiếu cân bằng hoặc điều kiện 2 pt: – 0,25đ	**6x0,25 =1,5 đ**
Câu 2 (1,5 điểm)	- Nhận diện đúng 1 chất + pt: 0,5đ - Thiếu cân bằng 2 pt: – 0,25đ	**3x0,5 =1,5 đ**
Câu 3 (1,5 điểm)	a) $CH_4 + O_2 \xrightarrow{V_2O_5,\,300^oC} HCHO + H_2O$ b)  c) $CH_3CH_2–CHOH–CH_3 \xrightarrow[(Al_2O_3/400^oC)]{H_2SO_4đ/170^oC} H_2O + CH_3 - CH = CH–CH_3$ - Thiếu cân bằng – 0,25đ	**0,5x3 =1,5 đ**
Câu 4 (1,5 điểm)	a. Hiện tượng: dung dịch vẩn đục $C_6H_5ONa + CO_2 + H_2O \rightarrow C_6H_5OH\downarrow + NaHCO_3$ b. Hiện tượng: sủi bọt khí CO_2. $2CH_3COOH + Na_2CO_3 \rightarrow 2CH_3COONa + CO_2\uparrow + H_2O$ - Thiếu cân bằng – 0,25đ	**0,25** **0,5** **0,25** **0,5**
Câu 5 (1,0 điểm)	A: CH_3-CH_2-OH ; B: CH_3-O-CH_3 ; C: CH_3-CH_2-CHO ; D: $CH_2=CH-CH_2-OH$	**0,25x4 = 1,0 đ**
Câu 6 (1,0 điểm)	nNaOH = 0,2 mol ; $nCu(OH)_2$ = 0,3 mol $C_6H_5OH + NaOH \rightarrow C_6H_5ONa + H_2O$ 0,2 0,2 $2C_3H_8O_3 + Cu(OH)_2 \rightarrow (C_3H_7O_3)_2Cu + 2H_2O$ 0,6 0,3 m = 74 gam	**0,25đ** **0,25đ** **0,25đ** **0,25đ**
Câu 7 (2,0 điểm)	a) P1: $CH_3CHO + 2AgNO_3 + 3NH_3 + H_2O \rightarrow CH_3COONH_4 + 2NH_4NO_3 + 2Ag$ 0,1 0,2 P2: $C_{\bar{n}}H_{2\bar{n}+1}OH + Na \xrightarrow{t^0} C_{\bar{n}}H_{2\bar{n}+1}ONa + \frac{1}{2}H_2$ 0,5 0,25 $m_{ancol} = \frac{60,4}{2} - 0,1x44 = 25,8(g)$ => $\bar{n}$ = 2,4 => C_2H_5OH và C_3H_7OH	**0,25đ** **0,25đ** **0,5đ** **0,25đ** **0,25đ**
	b) $C_nH_{2n+2}O \rightarrow C_nH_{2n} + H_2O$ 0,5x2 0,8 V = 17,92 lít	**0,25đ** **0,25đ**
Câu 8 (2,0 điểm)	a) $C_nH_{2n}O + (3n-1)/2\ O_2 \rightarrow n\ CO_2 + n\ H_2O$ 2x → 2xn $C_nH_{2n+2}O + 3n/2\ O_2 \rightarrow n\ CO_2 + (n+1)\ H_2O$ x → xn 2nx + nx = 2,7 2x*(14n+16) + x*(14n+18) = 52,8 => x = 0,3 ; n = 3: C_2H_5CHO và $C_2H_5CH_2OH$	**0,25đ** **0,25đ** **0,25đ** **0,25đ** **0,25đ**
	b) 35,2 gam X có: $n_{C_2H_5CH_2OH} = 0,2\,mol; n_{C_2H_5CHO} = 0,4\,mol$ $C_2H_5CH_2OH + CuO \rightarrow C_2H_5-CHO + Cu + H_2O$ $C_2H_5CHO + 2AgNO_3 + 3NH_3 + H_2O \rightarrow C_2H_5-COONH_4 + 2NH_4NO_3 + 2Ag$ 0,55 1,1 $H = \frac{0,55-0,4}{0,2}.100 = 75\ (\%)$	**0,25đ** **0,25đ** **0,25đ**