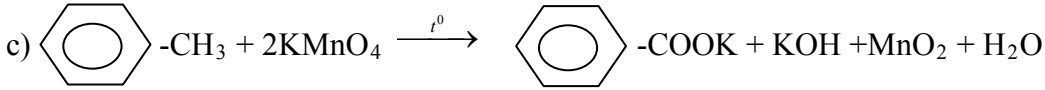


ĐÁP ÁN HÓA 11 - KHXH

CÂU	LỜI GIẢI	ĐIỂM																								
Câu 1	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{OH}$: Butan – 1 – ol $\text{CH}_3 - \text{CH}(\text{OH}) - \text{CH}_2\text{CH}_3$: Butan – 2 – ol $\text{CH}_3 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH}_2 - \text{OH}$: 2-metylpropan -1-ol $\text{CH}_3 - \text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$: 2-metylpropan-2-ol. OH	Mỗi CTCT 0,25đ Mỗi tên 0,25đ																								
Câu 2	<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th></th> <th>glixerol</th> <th>stiren</th> <th>phenol</th> <th>etanol</th> <th>benzen</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>$\text{Cu}(\text{OH})_2$</td> <td>dd xanh lam</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>dd Br_2</td> <td></td> <td>Mất màu nâu đỏ</td> <td>Mất màu nâu đỏ và tạo kết tủa trắng</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>Na</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td>Sủi bọt</td> <td>Còn lại</td> </tr> </tbody> </table> $2\text{C}_3\text{H}_5(\text{OH})_3 + \text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow [\text{C}_3\text{H}_5(\text{OH})_2\text{O}]_2\text{Cu} + 2\text{H}_2\text{O}$ $\text{C}_6\text{H}_5 - \text{CH} = \text{CH}_2 + \text{Br}_2 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5 - \text{CHBrCH}_2\text{Br}$ $\text{C}_6\text{H}_5 - \text{OH} + 3\text{Br}_2 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_2\text{Br}_3\text{OH} + 3\text{HBr}$ $\text{C}_2\text{H}_5 - \text{OH} + \text{Na} \rightarrow \text{C}_2\text{H}_5 - \text{ONa} + \frac{1}{2} \text{H}_2$		glixerol	stiren	phenol	etanol	benzen	$\text{Cu}(\text{OH})_2$	dd xanh lam					dd Br_2		Mất màu nâu đỏ	Mất màu nâu đỏ và tạo kết tủa trắng			Na				Sủi bọt	Còn lại	4ht x 0,25=1đ 4pu x 0,25đ
	glixerol	stiren	phenol	etanol	benzen																					
$\text{Cu}(\text{OH})_2$	dd xanh lam																									
dd Br_2		Mất màu nâu đỏ	Mất màu nâu đỏ và tạo kết tủa trắng																							
Na				Sủi bọt	Còn lại																					
Câu 3	(1) $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 \xrightarrow{\text{men}} 2\text{C}_2\text{H}_5 - \text{OH} + 2\text{CO}_2$ (2) $\text{C}_2\text{H}_5 - \text{OH} \xrightarrow[170^\circ\text{C}]{\text{H}_2\text{SO}_4 \text{ đ}} \text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{H}_2\text{O}$ (3) $\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow[t^\circ]{\text{H}^+} \text{C}_2\text{H}_5 - \text{OH}$ (4) $\text{C}_2\text{H}_5 - \text{OH} + \text{HBr} \xrightarrow{t^\circ} \text{C}_2\text{H}_5\text{Br} + \text{H}_2\text{O}$	0,25đ x 4 (thiếu 2 đk trở lên trừ 0,25đ)																								
Câu 4	a. Chất rắn màu đen (CuO) biến thành chất rắn màu đỏ (Cu) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{OH} + \text{CuO} \xrightarrow{t^\circ} \text{CH}_3 - \text{CHO} + \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$ b. phenol tan dần tạo thành dung dịch trong suốt vì có pư tạo muối tan $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{NaOH} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{ONa} + \text{H}_2\text{O}$ c. Mất màu tím và xuất hiện kết tủa đen (MnO_2) c) 	0,25đ /ht 0,25đ/pư																								

<p>Câu 5</p>	<p>a) $n\text{CO}_2 = 0,45 \text{ mol} < n\text{H}_2\text{O} = 0,6 \text{ mol}$ \Rightarrow X là ancol no, mạch hở. $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}\text{O} + 3n/2 \text{ O}_2 \rightarrow n\text{CO}_2 + (n+1)\text{H}_2\text{O}$. $\Rightarrow n = 3$ (có 2 cách tìm) CTPT: $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}$</p> <p>b) A bị CuO oxy hóa khi đun nóng tạo thành andehyt nên A là ancol bậc I: CTCT của A: $\text{CH}_3\text{-CH(OH)-CH}_3$.</p>	<p>0,25đ 0,25đ 0,25đ 0,25đ 0,25đ 0,25đ</p>
<p>Câu 6</p>	<p>$n\text{H}_2 = 0,3 \text{ mol}$; $n\text{KOH} = 0,4 \text{ mol}$ $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{Na} \rightarrow \text{C}_2\text{H}_5\text{ONa} + 1/2\text{H}_2$ $a \text{ mol} \qquad \qquad \qquad a/2 \text{ mol}$ $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{Na} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{ONa} + 1/2\text{H}_2$ $b \text{ mol} \qquad \qquad \qquad b/2 \text{ mol}$ $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{KOH} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{OK} + \text{H}_2\text{O}$ $b \text{ mol} \qquad \qquad b \text{ mol}$ Ta có hệ pt: $a/2 + b/2 = 0,3$ $b = 0,4 \qquad \Rightarrow a = 0,2$ $m = 46.0,2 + 94.0,4 = 46,8 \text{ gam}$</p>	<p>0,25đ 0,25đ/pư=0,75 Tìm a,b: 0,5đ Tìm m: 0,5đ</p>