

A. PHẦN TRẮC NGHIỆM

cautron	139	216	354	480
1	A	A	C	C
2	A	B	B	D
3	B	A	B	D
4	D	B	C	B
5	D	C	B	A
6	B	C	A	C
7	B	B	D	A
8	C	B	D	B
9	A	A	A	B
10	A	B	C	B
11	D	C	D	C
12	B	A	A	C
13	D	D	C	A
14	C	D	C	A
15	D	D	A	D
16	C	D	D	D
17	A	C	A	C
18	A	A	A	B
19	C	D	D	A
20	B	A	B	B
21	B	C	B	D
22	B	B	A	A
23	D	D	D	B
24	C	A	D	D
25	C	C	C	C
26	A	B	B	C
27	C	C	B	D
28	D	D	C	A

B. PHẦN TỰ LUẬN

Câu	Nội dung	Điểm
29	$C_6H_5OH + KOH \longrightarrow C_6H_5OK + H_2O$	0,25
	$2CH_3OH + 2Na \longrightarrow 2CH_3ONa + H_2$	0,25
	$CH_3CHO + H_2 \xrightarrow{Ni, t^\circ} C_2H_5OH$	0,25
	$CH_3-CH_2-OH \xrightarrow{H_2SO_4 \text{ đặc, } 170^\circ} C_2H_4 + H_2O$	0,25
30	a. $C_nH_{2n+2}O + \frac{3n}{2} O_2 \xrightarrow{t^\circ} nCO_2 + (n+1)H_2O$ 0,1 0,45	0,25
	$\longrightarrow 0,1.1,5n = 0,45 \longrightarrow n = 3$	0,5

	b. X là $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH}$	0,25
31	A : $\text{C}_6\text{H}_5\text{Br}$; B: $\text{C}_6\text{H}_5\text{ONa}$; C: $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$	0,5
32	Ta có : $m_Y = m_Z - m_{\text{H}_2} = 3 - 0,1.2 = 2,8 \text{ (gam)}$ $\longrightarrow M_Y = \frac{2,8}{0,05} = 56$	0,25
	Do $M_Y < 29.2$ nên Y chỉ có thể là anđêhit đơn chức \longrightarrow Y là $\text{CH}_2=\text{CH-CHO}$	
	$\begin{array}{l} \text{CH}_2=\text{CH-CHO} \longrightarrow 2\text{Ag} \\ 0,0375 \qquad\qquad\qquad 0,075 \\ \longrightarrow m_{\text{Ag}} = 8,1 \text{ (gam)} \end{array}$	0,25