

PHẦN 1. TRẮC NGHIỆM

Câu	129	218	367	476
1	A	C	D	A
2	C	B	A	C
3	A	D	B	C
4	D	A	D	B
5	C	D	C	A
6	D	B	B	D
7	C	D	A	A
8	B	A	B	C
9	D	A	B	A
10	B	A	C	B
11	B	C	A	D
12	D	D	B	B
13	D	B	C	C
14	A	C	C	B
15	C	C	D	C
16	B	D	A	D
17	C	D	B	A
18	C	A	C	B
19	B	C	A	A
20	D	B	A	D
21	A	A	D	D
22	B	C	B	D
23	A	A	D	B
24	C	B	C	B
25	D	B	C	A
26	B	B	D	C
27	A	D	A	D
28	A	C	D	C

PHẦN 2. TỰ LUẬN

Câu	Đáp án	Điểm
29	1. $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{NaOH} \xrightarrow{t^\circ} \text{CH}_3\text{COONa} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ 2. $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ (Glucosơ) + $\text{H}_2 \xrightarrow{\text{Ni}, t^\circ} \text{C}_6\text{H}_{14}\text{O}_6$ 3. $\text{CH}_3\text{-NH}_2 + \text{HCl} \longrightarrow \text{CH}_3\text{-NH}_3\text{Cl}$ 4. $\text{H}_2\text{N-CH}_2\text{-COOH} + \text{NaOH} \longrightarrow \text{H}_2\text{N-CH}_2\text{-COONa} + \text{H}_2\text{O}$	0,25 0,25 0,25 0,25
30	a) Gọi CT của X là $\text{C}_n\text{H}_{2n}\text{O}_2$ $\text{C}_n\text{H}_{2n}\text{O}_2 + \frac{3n-2}{2} \text{O}_2 \longrightarrow n\text{CO}_2 + n\text{H}_2\text{O}$ $\frac{3,7}{14n+32} = 0,15$ $\rightarrow \frac{3,7}{14n+32} = \frac{0,15}{n} \rightarrow n = 3 \rightarrow \text{CTPT của X là } \text{C}_3\text{H}_6\text{O}_2$ b) $\text{CH}_3\text{COOCH}_3 + \text{NaOH} \longrightarrow \text{CH}_3\text{COONa} + \text{CH}_3\text{OH}$ 0,05 0,05 $\rightarrow m = 0,05 \cdot 32 = 1,6 \text{ gam}$	0,25 0,25 0,25 0,25
31	a) (0,1 mol X + 0,2 mol Y) có khả năng phản ứng tối đa với 0,3 mol HCl hoặc 0,2 mol NaOH $\longrightarrow \begin{cases} 0,1 \cdot n = 0,2 \\ 0,1 \cdot m + 0,2 \cdot p = 0,3 \end{cases}$ (n = số chức COOH của X, m = số chức NH ₂ của X, p = số chức amin của Y) \longrightarrow X có 2 nhóm COOH, 1 nhóm NH ₂ ; Y có 1 nhóm amin b) BTNT: $\text{C}_X \cdot 0,1 + \text{C}_Y \cdot 0,2 = 0,7$ và $\text{C}_X > 3 \rightarrow \text{C}_X = 5, \text{C}_Y = 1$ \rightarrow X là $\text{C}_5\text{H}_9\text{O}_4\text{N}$, Y là CH_5N	0,5 0,5