

**ĐÁP ÁN ĐỀ THI GIỮA KÌ 1 - NĂM HỌC 2019 - 2020**  
**MÔN HÓA HỌC 12**

**I. TRẮC NGHIỆM: 6 ĐIỂM** mỗi câu đúng 1/3đ

MÃ ĐỀ	121	122	123	124
CÂU 1	C	B	C	A
CÂU 2	C	B	A	D
CÂU 3	D	D	D	B
CÂU 4	B	B	D	D
CÂU 5	C	C	A	C
CÂU 6	C	A	B	B
CÂU 7	C	D	B	B
CÂU 8	A	B	D	C
CÂU 9	B	A	A	C
CÂU 10	D	A	C	D
CÂU 11	D	C	A	B
CÂU 12	A	C	D	A
CÂU 13	A	D	C	D
CÂU 14	D	C	C	C
CÂU 15	B	D	B	C
CÂU 16	B	A	A	C
CÂU 17	A	A	B	A
CÂU 18	C	B	C	A

**II. TỰ LUẬN: 6 ĐIỂM**

CÂU	ĐÁP ÁN	ĐIỂM
1	(HS viết đúng phương trình: 4 x 0,5đ/1pt) 1) $C_6H_5NH_2 + HCl \rightarrow C_6H_5NH_3Cl$ 2) $HOOC-CH_2-CH(NH_2)-COOH + 2NaOH \text{ dư} \rightarrow NaOOC-CH_2-CH(NH_2)-COONa + 2H_2O$ 3) $CH_3-CH(NH_2)-COOH + C_2H_5OH \text{ (xt)} \rightleftharpoons CH_3-CH(NH_2)-COOC_2H_5 + H_2O$ 4) $n NH_2-(CH_2)_6-COOH \rightarrow (-NH-(CH_2)_6-NH-)_n + nH_2O$	0,5 đ 0,5 đ 0,5 đ 0,5 đ
2	- Cho quỳ tím vào các dung dịch, dung dịch nào làm quỳ tím chuyển màu xanh là metyl amin - Cho dung dịch $Br_2$ vào 2 dung dịch còn lại, ở dung dịch nào tạo kết tủa trắng là anilin (HS làm cách khác nếu đúng vẫn cho điểm tối đa)	0,5 đ 0,5 đ

3	<p><b>a) (0,5 đ)</b>  Theo đề bài: <math>n_{\text{CO}_2}=0,8 \text{ mol} \Rightarrow n_{\text{C}}=0,8 \text{ mol}</math>  <math>n_{\text{H}_2\text{O}}=0,75 \text{ mol} \Rightarrow n_{\text{H}}=1,5 \text{ mol}</math>  <math>n_{\text{N}_2}=0,05 \text{ mol} \Rightarrow n_{\text{N}}=0,1 \text{ mol}</math>  <math>\Rightarrow m_{\text{O}}=18,9-(12 \cdot 0,8 + 1 \cdot 1,5 + 0,1 \cdot 14)=6,4 \text{ gam} \Rightarrow n_{\text{O}}=0,4 \text{ mol}</math>  Đặt CTPT của X là: <math>\text{C}_x\text{H}_y\text{O}_z\text{N}_t</math>  Ta có: <math>x:y:z:t = 0,8:1,5:0,4:0,1 = 8:15:4:1 \Rightarrow</math> CTĐGN của X là <math>\text{C}_8\text{H}_{15}\text{O}_4\text{N}</math>  <math>\Rightarrow</math> CTPT của X là: <math>\text{C}_8\text{H}_{15}\text{O}_4\text{N}</math></p> <p><b>b) (0,5đ)</b> X là <math>\text{CH}_3\text{-OOC-CH(NH}_2\text{)-CH}_2\text{-CH}_2\text{-COO-C}_2\text{H}_5</math>  Hay <math>\text{CH}_3\text{-OOC-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH(NH}_2\text{)-COO-C}_2\text{H}_5</math></p> <p><math>\text{CH}_3\text{-OOC-CH(NH}_2\text{)-CH}_2\text{-CH}_2\text{-COO-C}_2\text{H}_5 + 2\text{NaOH dư} \rightarrow \text{NaOOC-CH(NH}_2\text{)-CH}_2\text{-CH}_2\text{-COONa}</math>  +  <math>\text{CH}_3\text{OH} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}</math></p> <p><math>\text{NaOOC-CH(NH}_2\text{)-CH}_2\text{-CH}_2\text{-COONa} + 3\text{HCl dư} \rightarrow \text{HOOC-CH(NH}_3\text{Cl)-CH}_2\text{-CH}_2\text{-COOH} + 2\text{NaCl}</math></p>	0,5 đ
		0,5 đ