

**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

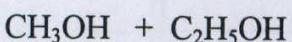
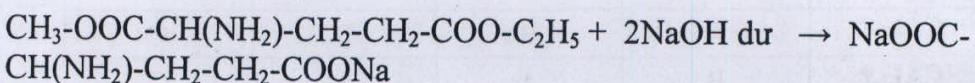
II. TỰ LUẬN: 6 ĐIỂM

CÂU	ĐÁP ÁN	ĐIỂM
1	(HS viết đúng phương trình: 4 x 0,5đ/1pt) 1) $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{HCl} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_3^+$ 2) $\text{HOOC-CH}_2\text{-CH}(\text{NH}_2)\text{-COOH} + 2\text{NaOH dư} \rightarrow \text{NaOOC-CH}_2\text{-CH}(\text{NH}_2)\text{-COONa} + 2\text{H}_2\text{O}$ 3) $\text{CH}_3\text{-CH}(\text{NH}_2)\text{-COOH} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH (xt)} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{-CH}(\text{NH}_2)\text{-COOC}_2\text{H}_5 + \text{H}_2\text{O}$ 4) $n\text{ NH}_2\text{-(CH}_2)_6\text{-COOH} \rightarrow (-\text{NH}-(\text{CH}_2)_6\text{-NH-})_n + n\text{H}_2\text{O}$	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 methyl amin - Cho dung dịch $\text{Br}_2$ vào 2 dung dịch còn lại, ở dung dịch nào tạo kết tủa trắng là anilin <b>(HS làm cách khác nếu đúng vẫn cho điểm tối đa)</b>	0,5 đ 0,5 đ

3

**a) (0,5 đ)**Theo đề bài:  $n_{CO_2} = 0,8 \text{ mol} \Rightarrow n_C = 0,8 \text{ mol}$  $n_{H_2O} = 0,75 \text{ mol} \Rightarrow n_H = 1,5 \text{ mol}$  $n_{N_2} = 0,05 \text{ mol} \Rightarrow n_N = 0,1 \text{ mol}$  $\Rightarrow m_O = 18,9 - (12 \cdot 0,8 + 1 \cdot 1,5 + 0,1 \cdot 14) = 6,4 \text{ gam} \Rightarrow n_O = 0,4 \text{ mol}$ Đặt CTPT của X là:  $C_xH_yO_zN_t$ Ta có:  $x:y:z:t = 0,8:1,5:0,4:0,1 = 8:15:4:1 \Rightarrow$  CTĐGN của X là $C_8H_{15}O_4N$  $\Rightarrow$  CTPT của X là:  $C_8H_{15}O_4N$ 

0,5 đ

**b) (0,5đ) X là  $CH_3-OOC-CH(NH_2)-CH_2-CH_2-COO-C_2H_5$** **Hay  $CH_3-OOC-CH_2-CH_2-CH(NH_2)-COO-C_2H_5$** 

+

0,5 đ

