

**ĐÁP ÁN ĐỀ THI GIỮA KÌ 1 - NĂM HỌC 2018 - 2019**  
**MÔN HÓA HỌC 12**

**I. TRẮC NGHIỆM: 4 ĐIỂM** mỗi câu đúng 1/3đ

MÃ ĐỀ	121	122	123	124
CÂU 1	C	B	D	C
CÂU 2	B	D	C	C
CÂU 3	B	D	A	A
CÂU 4	B	B	B	A
CÂU 5	C	B	D	D
CÂU 6	D	C	C	D
CÂU 7	A	C	B	C
CÂU 8	C	A	C	A
CÂU 9	A	C	A	D
CÂU 10	D	A	D	B
CÂU 11	D	A	A	B
CÂU 12	A	D	B	B

**II. TỰ LUẬN: 6 ĐIỂM**

CÂU	ĐÁP ÁN	ĐIỂM												
<b>1</b>	(2,5đ) Mỗi PTHH đúng 0,5 điểm 1) $\text{NH}_2\text{-CH}_2\text{-COOH} + \text{HCl} \rightarrow \text{ClNH}_3\text{-CH}_2\text{-COOH}$	0,5đ												
	2) $\text{HOOC-CH}_2\text{-CH(NH}_2\text{)-COOH} + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{NaOOC-CH}_2\text{-CH(NH}_2\text{)-COONa} + 2\text{H}_2\text{O}$	0,5đ												
	3) $\text{CH}_3\text{-CH(NH}_2\text{)-COOH} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH (xt: HCl khí)} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{-CH(NH}_2\text{)-COOC}_2\text{H}_5 + \text{H}_2\text{O}$	0,5đ												
	4) $\text{C}_6\text{H}_5\text{-NH}_2 + 3 \text{Br}_2 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_2(\text{Br}_3)\text{NH}_2 + 3\text{HBr}$	0,5đ												
	5) $n \text{NH}_2\text{-(CH}_2\text{)}_6\text{-COOH} \xrightarrow{\text{t}^\circ} [-\text{NH-(CH}_2\text{)}_6\text{-CO-}]_n + 2\text{H}_2\text{O}$	0,5đ												
<b>2</b>	HS chỉ cần nêu hóa chất và hiện tượng													
	<table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <thead> <tr> <th></th> <th>Etyl amin</th> <th>Anilin</th> <th>Lòng trắng trứng</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Quỳ tím</td> <td>Đổi xanh</td> <td>Không đổi màu</td> <td>Không đổi màu</td> </tr> <tr> <td>Dung dịch <math>\text{Br}_2</math></td> <td><del>Đổi trắng</del></td> <td>↓ trắng</td> <td>Không có ↓</td> </tr> </tbody> </table>		Etyl amin	Anilin	Lòng trắng trứng	Quỳ tím	Đổi xanh	Không đổi màu	Không đổi màu	Dung dịch $\text{Br}_2$	<del>Đổi trắng</del>	↓ trắng	Không có ↓	0,5đ
		Etyl amin	Anilin	Lòng trắng trứng										
	Quỳ tím	Đổi xanh	Không đổi màu	Không đổi màu										
Dung dịch $\text{Br}_2$	<del>Đổi trắng</del>	↓ trắng	Không có ↓											
		0,5đ												
	Những cách khác đúng vẫn được điểm tối đa													

<b>3</b>	<p><b>a. (1,5đ)</b></p> <p>- Theo đề bài học sinh tính được số mol các chất có thể dùng hoặc không dùng PTHH để tính ra số nhóm chức -NH<sub>2</sub></p> $\left. \begin{array}{l} n_X = 0,02 \text{ mol} \\ n_{\text{HCl}} = 0,02 \text{ mol} \end{array} \right\} \text{ suy ra X có } \mathbf{1 \text{ nhóm NH}_2}$ <p>- Đặt CTTQ của X là NH<sub>2</sub>-R-COOH</p> <p>PTHH:</p> $\text{NH}_2\text{-R-COOH} + \text{HCl} \rightarrow \text{ClNH}_3\text{-R-COOH}$ $\begin{array}{ccc} 0,02 & & 0,02 \\ & 0,02 & & 0,02 \end{array}$ <p><math>M_{\text{muối}} = 2,79/0,02 = 139,5</math></p> <p><math>\rightarrow \mathbf{R=42} \rightarrow \mathbf{CTPT \text{ của R là } C_3H_6}</math></p> <p>- Mà X là α- amino axit <math>\rightarrow</math> CTCT đúng X : <b>CH<sub>3</sub>-CH<sub>2</sub>-CH(NH<sub>2</sub>)-COOH</b></p> <p><b>Tên: axit – 2 – amino butanoic</b></p> <p><b>b. (1đ)</b></p> <p><b>C1:</b> - Từ CTPT X là C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>O<sub>2</sub>N ta đặt CTPT của peptit Y là C<sub>4n</sub>H<sub>7n+2</sub>O<sub>n+1</sub>N<sub>n</sub> (n là số gốc α-aminoaxit)</p> <p>Theo sơ đồ phản ứng cháy</p> $\begin{array}{ccccccc} C_{4n}H_{7n+2}O_{n+1}N_n + (----)O_2 & \rightarrow & 4n \text{ CO}_2 & + & (7n+2)/2 \text{ H}_2\text{O} & + & n/2 \text{ N}_2 \\ 0,1 \text{ mol} & & 4n \cdot 0,1 \text{ mol} & & (7n+2)/2 \cdot 0,1 \text{ mol} & & \end{array}$ <p>- Theo đề bài ta có PT: <b>44.0,4n + 18. (7n+2)/2.0,1=97,4</b></p> <p>Giải pt tính được <b>n=4</b></p> <p>Vậy trong Y có <b>3 LK peptit</b></p> <p><b>C2:</b> - Từ CTPT X là C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>O<sub>2</sub>N ta đặt CTPT của peptit Y là:</p> <p>H-(NH-C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>-CO)<sub>n</sub>-OH 0,1 mol</p> <p>Quy đổi 0,1 mol Y về hỗn hợp: <math>\left\{ \begin{array}{l} \text{NHCO} \quad 0,1n \text{ mol} \\ \text{CH}_2 \quad 0,3n \text{ mol} \\ \text{H}_2\text{O} \quad 0,1 \text{ mol} \end{array} \right.</math></p> <p>Đốt cháy được <math>\left\{ \begin{array}{l} \text{CO}_2 \quad 0,4n \text{ mol} \\ \text{H}_2\text{O} \quad 0,35n+0,1 \text{ mol} \\ \text{N}_2 \quad 0,05n \text{ mol} \end{array} \right.</math></p> <p>Theo đề bài <math>\Rightarrow 44 \cdot 0,4n + 18(0,35n + 0,1) = 97,4 \Rightarrow n=4</math></p> <p>Vậy trong Y có <b>3 LK peptit</b></p> <p style="text-align: center;"><i>Những cách tính khác hợp lý và ra kết quả đúng đều được điểm tối đa</i></p>	<p>0,5đ</p> <p>0,5đ</p> <p>0,5đ</p> <p>0,5đ</p> <p>0,5đ</p> <p>0,5đ</p> <p>0,5đ</p>
----------	---	---