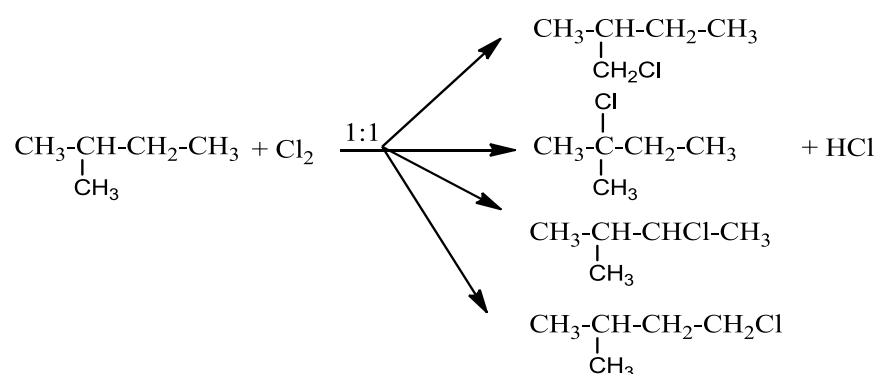
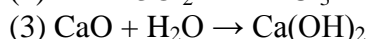
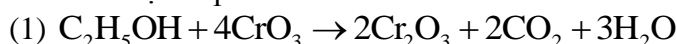


**HƯỚNG DẪN GIẢI ĐỀ THI THỬ SỐ 3 – Mã đề 393****Câu 1:** Chọn đáp án B**Câu 2:** Chọn đáp án B

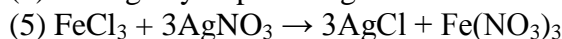
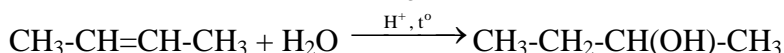
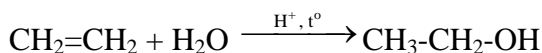
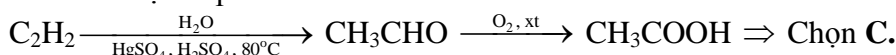
Trong ancol ta luôn có số nguyên tử của oxi luôn nhỏ hơn hoặc bằng số nguyên tử cacbon

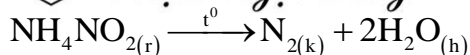
+ Với C_3H_8O (C_3H_7OH) có 2 đồng phân ancol+ Với $C_3H_8O_2$ ($C_3H_6(OH)_2$) có 2 đồng phân ancol+ Với $C_3H_8O_3$ ($C_3H_5(OH)_3$) có 1 đồng phân ancol**Câu 3:** Chọn đáp án DA sai vì phân ure là $(NH_2)_2CO$

B sai vì phân lân cung cấp photpho cho cây dưới dạng ion photphat

C sai vì amophot là hỗn hợp của $NH_4H_2PO_4$ và $(NH_4)_2HPO_4$ D đúng \Rightarrow Chọn **D**.**Câu 4:** Chọn đáp án B \Rightarrow Có 4 sản phẩm monoclo \Rightarrow Chọn **B**.**Câu 5.** Chọn đáp án D.

(4) Không xảy ra phản ứng.

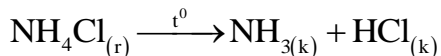
**Câu 6:** Chọn đáp án CCác chất tỏa mặn là: HCHO, HCOONa, HCOOH, HCOOCH₃**Câu 7:** Chọn đáp án A.Hiđrat hóa 2 anken chỉ tạo thành 2 ancol \Rightarrow Cả 2 anken đều nối xõng \Rightarrow Chọn A.**Câu 8:** Chọn đáp án C.**Câu 9:** Chọn đáp án D.A. Na_2CO_3 không bị nhiệt phân, cũng không thăng hoa bởi nhiệt độ \Rightarrow X không thể là Na_2CO_3 .B. NH_4NO_2 tham gia phản ứng nhiệt phân:



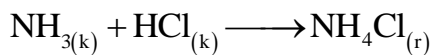
Khí N_2 và hơi nước tạo thành không thể phản ứng chuyển thành NH_4NO_2 , đồng thời NH_4NO_2 cũng không thăng hoa bởi nhiệt \Rightarrow X không thể là NH_4NO_2 .

C. NaCl tương tự Na_2CO_3 không bị nhiệt phân, cũng không thăng hoa bởi nhiệt độ \Rightarrow X không thể là NaCl .

D. NH_4Cl tham gia phản ứng nhiệt phân:

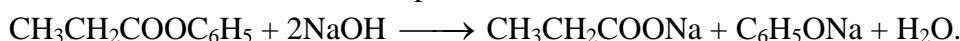


Khí NH_3 và HCl bay lên trên, nhiệt độ giảm, chúng phản ứng với nhau tạo NH_4Cl tồn tại ở dạng hạt rắn nhỏ li ti, các hạt rắn này chạm phải mặt kính và bị giữ lại ở đó \Rightarrow X là NH_4Cl .



Câu 10: Chọn đáp án A.

Vì tạo 2 muối \Rightarrow X là este của phenol \Rightarrow Chọn **A**.



Câu 11: Chọn đáp án A.

Câu 12: Chọn đáp án D.

Vì dầu mỡ bôi trơn máy móc, động cơ là ankan (chỉ chứa C, H) còn chất béo chứa C, H, O.

Câu 13: Chọn đáp án C.

Câu 14: Chọn đáp án B.

Vì do ở dạng ion lưỡng cực nên amino axit là chất rắn, dễ tan trong nước, có vị hơi ngọt và nhiệt độ nóng chảy cao nhưng không màu.

Câu 15: Chọn đáp án B.

(1), (2) sai vì dipeptit chỉ có 1 liên kết peptit còn tripeptit có 2 liên kết peptit.

(3), (4) đúng \Rightarrow Chọn **B**.

Câu 16: Chọn đáp án D.

Xenlulozơ và mủ cao su là polime thiên nhiên; xenlulozơ nitrat là polime nhân tạo; nhựa phenol-fomandehit là polime tổng hợp \Rightarrow Chọn **D**.

Câu 17: Chọn đáp án C.

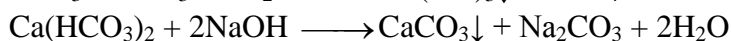
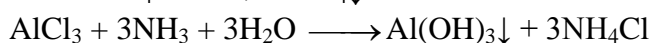
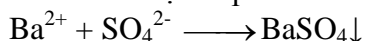
Gồm: alanin, mononatri glutamat, lysin, etyl axetat, phenyl axetat.

Câu 18: Chọn đáp án A.

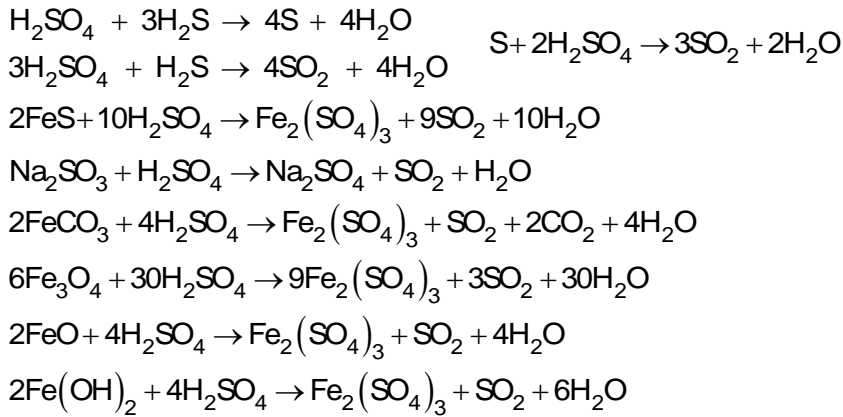
Câu 19: Chọn đáp án A.

Câu 20: Chọn đáp án C.

Câu 21: Chọn đáp án C.



Câu 22: Chọn đáp án B.



Câu 23: Chọn đáp án A.

$\text{Cr}(\text{OH})_3$ và $\text{Zn}(\text{OH})_2$.

Câu 24: Chọn đáp án D.

2 kim loại là Ag và Cu \Rightarrow 2 muối là $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ và $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ còn dư \Rightarrow Chọn **D**.

Câu 25: Chọn đáp án C.

$$\text{pH} = 12 \Rightarrow \text{pOH} = 2 \Rightarrow n_{\text{OH}^- \text{ bd}} = 0,01a$$

$$n_{\text{H}^+ \text{ bd}} = 8.10^{-3}$$

$$\text{pH}_{\text{ sau}} = 11 > 7 \Rightarrow \text{OH}^-_{\text{ dư}}$$

$$\text{Ta có: } \text{pOH}_{\text{ sau}} = 3 \Rightarrow [\text{OH}^-]_{\text{ dư}} = 10^{-3}\text{M} \Rightarrow n_{\text{OH}^- \text{ dư}} = 0,01a - 8.10^{-3} = 10^{-3} \cdot (a + 8) \Rightarrow a = 1,78.$$

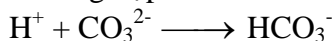
Câu 26: Chọn đáp án A.

$$n_{\text{OH}^-} = 4.n_{\text{Al}^{3+}} - n \downarrow \Rightarrow 0,61 = 4.n_{\text{Al}^{3+}} - 0,11 \Rightarrow n_{\text{Al}^{3+}} = 0,18 \text{ mol}$$

$$n \downarrow (\text{max}) = 78. 0,18 = 14,04 \text{ gam}$$

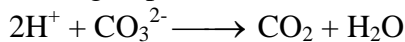
Câu 27: Chọn đáp án C.

Trường hợp 1: Khi nhỏ từ từ axit vào dung dịch muối cacbonat, phản ứng xảy ra theo trình tự



$$\Rightarrow n\text{CO}_2 = n\text{H}^+ - n\text{CO}_3^{2-} = 0,1(x - y)$$

Trường hợp 2: Khi nhỏ từ từ muối cacbonat vào axit thì phản ứng tạo ra ngay CO_2 :



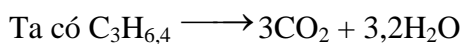
$$n\text{CO}_2 = \frac{1}{2} n\text{H}^+ = 0,05x$$

$$\text{Do } V_1 : V_2 = 4 : 7 \Rightarrow \frac{0,1(x - y)}{0,05x} = \frac{4}{7} \Rightarrow 0,5x = 0,7y \Rightarrow x : y = 7 : 5 \Rightarrow \text{Chọn C.}$$

Câu 28: Chọn đáp án B.

Ta có \bar{M} của C_3H_8 , C_3H_6 và C_3H_4 là $21,2.2 = 42,4$

$$\text{Gọi công thức trung bình của X là } \text{C}_3\text{H}_{\bar{y}} \Rightarrow 36 + \bar{y} = 42,4 \Rightarrow \bar{y} = 6,4$$



$$0,1 \text{ mol} \rightarrow 0,3 \rightarrow 0,32$$

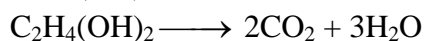
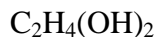
$$\Rightarrow m\text{CO}_2 + m\text{H}_2\text{O} = 44.0,3 + 18.0,32 = 18,96\text{g} \Rightarrow \text{Chọn B.}$$

Câu 29: Chọn đáp án D.

Ancol không no phải có 3C trở lên

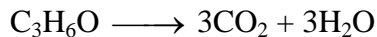


$$\text{Số C trung bình của X} = \frac{n\text{CO}_2}{n\text{X}} = \frac{0,23}{0,07+0,03} = 2,3 \Rightarrow \text{Có 1 ancol có số C} < 2,3 \Rightarrow \text{Ancol đa chức}$$



$$0,07 \quad \quad \quad \rightarrow 0,14 \rightarrow 0,21$$

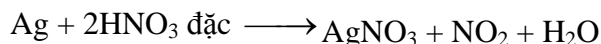
$$\Rightarrow \text{Số C của ancol không no} = \frac{0,23-0,14}{0,03} = 3 \Rightarrow \text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{OH}$$



$$0,03 \quad \quad \quad \rightarrow 0,09$$

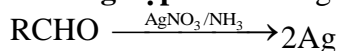
$$\Rightarrow m\text{H}_2\text{O} = 18(0,21 + 0,09) = 5,4\text{g} \Rightarrow \text{Chọn D.}$$

Câu 30: Chọn đáp án A.



$$\text{Ta có } n\text{Ag} = n\text{NO}_2 = 2,24/22,4 = 0,1 \text{ mol}$$

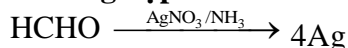
Trường hợp 1: X không phải HCHO



$$0,05 \text{ mol} \leftarrow \quad \quad 0,1 \text{ mol}$$

$$\Rightarrow \text{RCHO} = 3,6/0,05 = 72 \Rightarrow \text{R} = 43 \Rightarrow \text{R là C}_3\text{H}_7 \Rightarrow \text{X là C}_3\text{H}_7\text{CHO} \Rightarrow \text{Chọn A.}$$

Trường hợp 2: X là HCHO



$$0,025 \text{ mol} \leftarrow \quad \quad 0,1 \text{ mol}$$

$$\Rightarrow m\text{HCHO} = 30.0,025 = 0,75 \neq 3,6 \text{ g (loại).}$$

Câu 31: Chọn đáp án C.

$$M_X = 88 \Rightarrow \text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2 \Rightarrow \text{Loại B}$$

$$n\text{X} = 0,24; n\text{NaOH} = 0,3 \Rightarrow n\text{NaOH dư} = 0,06$$

$$m\text{RCOONa} = 18,72 - 0,06.40 = 16,32 \Rightarrow \text{RCOONa} = 16,32/0,24 = 68 \Rightarrow \text{R là H} \Rightarrow \text{Chọn C.}$$

Câu 32: Chọn đáp án D.

$$n\text{CO}_2 = 0,65; n\text{H}_2\text{O} = 1,025 \Rightarrow n_{\text{amin}} = (n\text{H}_2\text{O} - n\text{CO}_2)/1,5 = 0,25 \Rightarrow n\text{N} = 0,25$$

$$\Rightarrow m = m\text{C} + m\text{H} + m\text{N} = 0,65.12 + 1,025.2 + 0,25.14 = 13,35 \Rightarrow \text{Chọn D.}$$

Câu 33: Chọn đáp án A.

$$7,02 \begin{cases} \text{Glu} : a \\ \text{Sac} : b \\ n\text{Ag} = 0,08 \end{cases} \rightarrow \text{glu} + \text{fru} \rightarrow \begin{cases} 180a + 342b = 7,02 \\ 2a + 4b = 0,08 \end{cases} \rightarrow \begin{cases} a = 0,02 \\ b = 0,01 \end{cases}$$

$$\Rightarrow \%m_{\text{glu}} = \frac{0,02.180}{7,02}.100\% = 51,3\% \Rightarrow \text{Chọn A.}$$

Câu 34: Chọn đáp án B.



$$\text{Bảo toàn điện tích} \Rightarrow 0,1 + 0,2.2 = 0,1 + a \Rightarrow a = 0,4 \Rightarrow \text{Chọn B.}$$

Câu 35: Chọn đáp án D.

$$n\text{Fe} = 0,15; n\text{HCl} = 0,1; n\text{H}_2\text{SO}_4 = 0,05 \Rightarrow n\text{H}^+ = 0,2 \Rightarrow n\text{Fe phản ứng} = 0,1$$

$$\Rightarrow m_{\text{muối}} = m\text{Fe phản ứng} + m\text{Cl}^- + m\text{SO}_4^{2-} = 0,1.56 + 0,1.35,5 + 0,05.96 = 13,95\text{g} \Rightarrow \text{Chọn D.}$$

Câu 36: Chọn đáp án C.

$$n\text{Br}_2 = 3n\text{X} \Rightarrow \text{X có 3 liên kết đôi C=C, mà X có thêm 3 nhóm COO} \Rightarrow \text{X có tổng cộng } 6\pi$$



Ta có $n\text{CO}_2 - n\text{H}_2\text{O} = (\text{số } \pi - 1) \cdot \text{số mol} \Rightarrow V/22,4 - b = 5a \Rightarrow V = 22,4(5a + b) \Rightarrow$ Chọn **C**.

Câu 37: Chọn đáp án B.

$$n\text{Al} = m/27 \Rightarrow m\text{Al}(\text{NO}_3)_3 = 213 \cdot m/27 = 71m/9 < 8m$$

$$\Rightarrow m\text{NH}_4\text{NO}_3 = 8m - 71m/9 = m/9 \Rightarrow n\text{NH}_4\text{NO}_3 = m/720$$

$$\begin{cases} x = n\text{N}_2 \\ y = n\text{N}_2\text{O} \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} x + y = 0,24 \\ 28x + 44y = 36 \cdot 0,24 \end{cases} \Rightarrow x = y = 0,12$$

$$\text{Bảo toàn } n_e \Rightarrow 3n\text{Al} = 10n\text{N}_2 + 8n\text{N}_2\text{O} + 8n\text{NH}_4\text{NO}_3$$

$$\Rightarrow 3m/27 = 10 \cdot 0,12 + 8 \cdot 0,12 + 8m/720 \Rightarrow m = 21,6 \Rightarrow \text{Chọn B.}$$

Câu 38: Chọn đáp án B.

Amino axit có dạng $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}\text{O}_2\text{N} \Rightarrow$ Dipeptit X: $\text{C}_{2n}\text{H}_{4n}\text{O}_3\text{N}_2$ và tripeptit Y: $\text{C}_{3n}\text{H}_{6n-1}\text{O}_4\text{N}_3$

$$m\text{CO}_2 + m\text{H}_2\text{O} = 82,35 \Rightarrow 0,15 \cdot 3n \cdot 44 + 0,15 \cdot (3n - 0,5) \cdot 18 = 82,35 \Rightarrow n = 3$$

$$\Rightarrow \text{X có } 6\text{C} \Rightarrow n\text{CO}_2 = 0,6 \Rightarrow m\text{CaCO}_3 = 60\text{g} \Rightarrow \text{Chọn B.}$$

Câu 39: Chọn đáp án C.

$$x : y = 1 : 3 \Rightarrow y = 3x$$

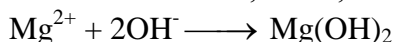
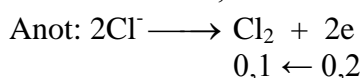
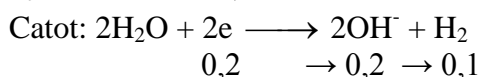
$$\text{Số mol ion } \text{NO}_3^- \text{ gấp } 2,5 \text{ lần tổng số mol } 2 \text{ ion kim loại} \Rightarrow n\text{NO}_3^- (\text{muối}) = 2,5x = n_e$$

$$\Rightarrow n\text{N trong sản phẩm khử} = 3x - 2,5x = 0,5x$$

$$\Rightarrow \text{Số e do } \text{N}^{+5} \text{ nhận tạo sản phẩm khử} = 2,5x/0,5x = 5 \Rightarrow \text{Chọn C.}$$

Câu 40: Chọn đáp án D.

$$n_e = I \cdot t / 96500 = 2,68 \cdot 2 \cdot 3600 / 96500 = 0,2$$



$$m\text{dd giảm} = m\text{H}_2 + m\text{Cl}_2 + m\text{Mg}(\text{OH})_2 = 0,1 \cdot 2 + 0,1 \cdot 71 + 0,1 \cdot 58 = 13,1\text{g} \Rightarrow \text{Chọn D.}$$