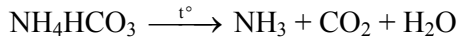
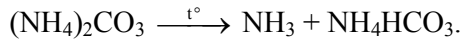


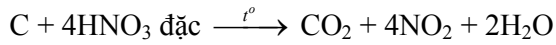


HƯỚNG DẪN GIẢI ĐỀ THI THỬ SỐ 9 – Mã đề 583

Câu 1: Chọn đáp án B



Câu 2: Chọn đáp án A



Lưu ý: H₂O cũng là oxit và được gọi là hidroxit.

Câu 3: Chọn đáp án D



⇒ Tổng hệ số cân bằng = 4 + 10 + 4 + 1 + 5 = 24 ⇒ Chọn **D**.

Câu 4: Chọn đáp án B

Fe và Zn cùng nhúng vào dung dịch HCl khi xảy ra ăn mòn điện hóa thì Zn sẽ bị ăn mòn trước vì Zn là kim loại hoạt động hóa học hơn Fe ⇒ do vậy Fe sẽ không bị ăn mòn

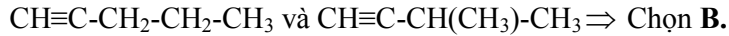
Câu 5: Chọn đáp án A.

Câu 6: Chọn đáp án B

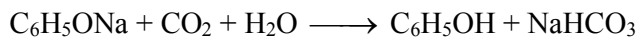
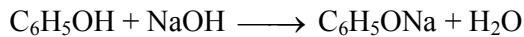
Các chất có M tương đương thì chất có tạo liên kết hidro liên phân tử yếu nhất sẽ có nhiệt độ sôi thấp nhất (este < ancol < axit)

Câu 7: Chọn đáp án B.

Ankin tác dụng được với dung dịch AgNO₃/NH₃ phải là ank-1-in, gồm các chất sau:

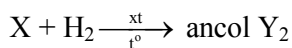
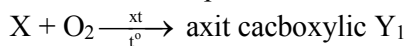


Câu 8: Chọn đáp án A.



⇒ C₆H₅OH có tính axit yếu hơn H₂CO₃ ⇒ Chọn **A**.

Câu 9: Chọn đáp án A.



⇒ Y₁, Y₂ và X có cùng số C

Y₃ là este của Y₁ và Y₂, mà Y₃ có 6C ⇒ Y₁, Y₂ và X đều có 3C

Y₃ có công thức C₆H₁₀O₂ là este không no có 1 liên kết C=C

⇒ Y₁ là CH₂=CH-COOH, Y₂ là CH₃-CH₂-CH₂-OH ⇒ X là CH₂=CH-CHO (andehit acrylic)

Câu 10: Chọn đáp án A.

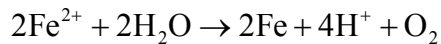
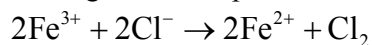


Vòng benzen có nhóm đẩy e như OH thì tăng khả năng thế ; có nhóm hút e như NO₂ thì làm giảm khả năng thế

Câu 11: Chọn đáp án A.

Câu 12: Chọn đáp án C.

Phương trình điện phân:



Dung dịch sau điện phân có môi trường axit, pH < 7

Câu 13: Chọn đáp án C.

Bao gồm các chất: phenol; axit acrylic; triolein; vinyl clorua; axetilen.

Câu 14: Chọn đáp án C.

Bình có miệng quay lên trên là để thu các khí nặng hơn không khí

Câu 15: Chọn đáp án C.

Axit glutamic hay axit α -amino glutaric

Câu 16: Chọn đáp án A.

A đúng: dung dịch NH₂CH₂COONa có môi trường bazơ.

B sai vì có thể tạo ra tối đa $3^3 = 27$ tripeptit.

C sai vì dipeptit không phản ứng với Cu(OH)₂.

D sai vì liên kết giữa nhóm CO với NH của 2 đơn vị α -amino axit mới được gọi là liên kết peptit.

Câu 17: Chọn đáp án B.

(-CO-[CH₂]₄-CO-NH-[CH₂]₆-NH-)_n có nhóm amit -CO-NH- nên thuộc loại tơ poliamit

Câu 18: Chọn đáp án B.

Lúc đầu chỉ xảy ra ăn mòn hóa học giữa Fe và HCl.

Khi thêm vài giọt CuSO₄ vào thì xảy ra thêm phương trình: $\text{Fe} + \text{Cu}^{2+} \rightarrow \text{Fe}^{2+} + \text{Cu}$

Cặp Fe-Cu xảy ra ăn mòn điện hóa làm cho khí thoát ra nhanh và nhiều hơn \Rightarrow Chọn B.

Câu 19: Chọn đáp án C.

Vì kim loại kiềm có năng lượng ion hóa thấp.

Câu 20: Chọn đáp án B.

Khi đun sôi thì mất tính cứng \Rightarrow Nước cứng tạm thời chứa anion HCO₃⁻

Câu 21: Chọn đáp án B.

(NH₄)₂CO₃ tạo NH₃ và BaCO₃ còn (CH₃NH₃)₂SO₄ tạo BaSO₄ và CH₃NH₂

Câu 22: Chọn đáp án A.

Câu 23: Chọn đáp án C.





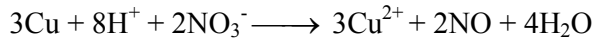
Câu 24: Chọn đáp án B.

Câu 25: Chọn đáp án D.

$$n_{H^+} = n_{OH^-} \Rightarrow 0,5 \cdot (1,98 + 1,1 \cdot 2) = V \cdot (3 + 4 \cdot 2) \Rightarrow V = 0,19 \text{ lít}$$

Câu 26: Chọn đáp án B.

$$n_{Cu} = 0,05; n_{NO_3^-} = 0,08; n_{H^+} = 0,12$$

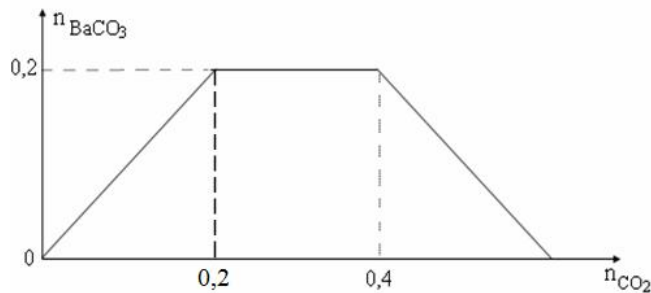


$$\text{Ta có } n_{Cu}/3 = 0,017; n_{H^+}/8 = 0,015; n_{NO_3^-}/2 = 0,04 \Rightarrow \text{Tính theo } H^+$$

$$n_{NO} = n_{H^+}/4 = 0,03 \Rightarrow V = 0,672 \text{ (lít)}$$

Câu 27: Chọn đáp án A.

+ Căn cứ vào bản chất phản ứng và số liệu trên đồ thị, ta thấy lượng CO_2 nhỏ nhất để tạo ra 0,2 mol $BaCO_3$ là 0,2 mol.

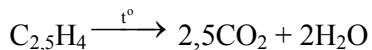


$$\Rightarrow \begin{cases} n_{Ba(OH)_2} = 0,2 \\ n_{NaOH} = 0,4 - 0,2 = 0,2 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} n_{Ba} = 0,2; n_{Na} = 0,2 \\ n_{H_2} = \frac{n_{OH^-}}{2} = 0,3 \end{cases} \Rightarrow \boxed{\begin{cases} m = 0,2(137 + 23) = 32 \text{ gam} \\ V = 0,3 \cdot 22,3 = 6,72 \text{ l} \end{cases}}$$

Câu 28: Chọn đáp án A.

X gồm các chất $C_2H_4, CH_4, C_3H_4, C_4H_4$ có công thức chung là C_xH_4

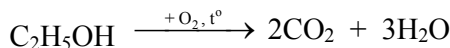
$$\text{Ta có } \overline{M}_x = 17,2 = 34 \Rightarrow 12x + 4 = 34 \Rightarrow x = 2,5$$



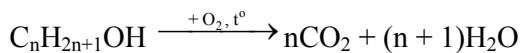
$$0,05 \text{ mol} \rightarrow 0,125 \rightarrow 0,1$$

$$\Rightarrow \text{Khối lượng bình } Ca(OH)_2 \text{ tăng thêm} = m_{CO_2} + m_{H_2O} = 44 \cdot 0,125 + 18 \cdot 0,1 = 7,3 \text{ g}$$

Câu 29: Chọn đáp án B.



$$x \text{ mol} \rightarrow 3x$$



$$x \text{ mol} \rightarrow (n+1)x$$

$$\text{TH}_1: \frac{3x}{(n+1)x} = \frac{5}{3} \Rightarrow n = 0,8 \text{ (loại)}$$

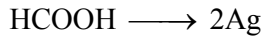


$$\text{TH}_2: \frac{(n+1)x}{3x} = \frac{5}{3} \Rightarrow n = 4 \Rightarrow \text{Y là } \text{C}_4\text{H}_9\text{OH} \Rightarrow \text{Loại C, D}$$

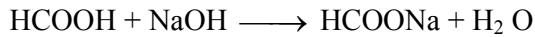
Do $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ tạo ra 1 anken \Rightarrow Y cũng chỉ tạo thêm $(2 - 1) = 1$ anken \Rightarrow Chọn **B**.

Câu 30: Chọn đáp án D.

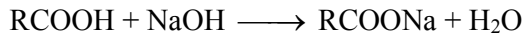
Z có chất trắng bạc \Rightarrow Y là $\text{HCOOH} \Rightarrow$ Loại C



$$0,1 \text{ mol} \leftarrow 21,6/108 = 0,2 \text{ mol}$$



$$0,1 \qquad \qquad \qquad \rightarrow 0,1$$



$$a \qquad \qquad \qquad \rightarrow a$$

$$\Rightarrow \begin{cases} 46.0,1 + (R + 45)a = 8,2 \\ 68.0,1 + (R + 67)a = 11,5 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} Ra + 45a = 3,6 \\ Ra + 67a = 4,7 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} Ra = 1,35 \\ a = 0,05 \end{cases}$$

$$\Rightarrow R = \frac{1,35}{0,05} = 27(\text{C}_2\text{H}_3) \Rightarrow \text{X là } \text{C}_2\text{H}_3\text{COOH} \Rightarrow \text{Chọn D.}$$

$$\%m_{\text{C}_2\text{H}_3\text{COOH}} = \frac{72.0,05}{8,2} \cdot 100\% = 43,9\%.$$

Câu 31: Chọn đáp án A.

$$n\text{HCOOC}_2\text{CH}_5 = 0,04 \Rightarrow m\text{HCOOK} = 0,04.84 = 3,36\text{g} \Rightarrow \text{Chọn A.}$$

Câu 32: Chọn đáp án B.

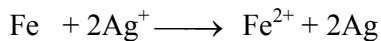
$$m\text{Fe} = 14,8(100\% - 43,24\%) = 8,4\text{g} \Rightarrow n\text{H}_2 = n\text{Fe} = 0,15 \Rightarrow V = 3,36 \Rightarrow \text{Chọn B.}$$

Câu 33: Chọn đáp án D.

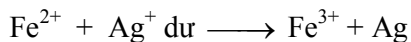
$$n\text{HCl} = (4,8085 - 2,655)/36,5 = 0,059 = n\text{X} \Rightarrow M_{\text{X}} = 2,655/0,059 = 45 \Rightarrow \text{Chọn D.}$$

Câu 34: Chọn đáp án B.

$$n\text{Fe} = 0,15; n\text{AgNO}_3 = 0,39$$



$$0,15 \rightarrow 0,3 \quad \rightarrow 0,15 \rightarrow 0,3$$



$$(0,15) \quad (0,09) \quad \rightarrow 0,09$$

$$\Rightarrow m = 0,39.108 = 42,12 \Rightarrow \text{Chọn B.}$$

Câu 35: Chọn đáp án A.

$$m\text{O} = 8,4 - 6,72 = 1,68\text{g} (0,105 \text{ mol})$$

$$6,72\text{g M cần } 0,105 \text{ mol O} \Rightarrow 5,04\text{g M cần } 0,07875$$



Ta có $2nO = 3nNO \Rightarrow nNO = 0,0525 \Rightarrow V_{NO} = 1,176$ lít \Rightarrow Chọn A.

Câu 36: Chọn đáp án B.

Gọi $x = nHOOC-CH_2-CH_2-CH(NH_2)-COOH$; $y = nCH_3-CH(NH_2)-COOH$

$$\Rightarrow \begin{cases} nHCl = x + y = \frac{11,68}{36,5} \\ nKOH = 2x + y = \frac{19}{38} \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} x = 0,18 \\ y = 0,14 \end{cases} \Rightarrow m = 0,18.147 + 0,14.89 = 38,92 \Rightarrow \text{Chọn B.}$$

Câu 37: Chọn đáp án D.

$$n_{\downarrow} = n_{AgCl} = 0,6 \Rightarrow x = 0,6 \Rightarrow 0,1.3 + 0,2.2 + 2y = 0,2 + 0,6 \Rightarrow y = 0,05$$

Dễ thấy $Al(OH)_3$ bị tan 1 phần.

$$n_{OH^-} = 0,85 \Rightarrow \begin{cases} nCu(OH)_2 = 0,05 \\ nMg(OH)_2 = 0,2 \\ nAl(OH)_3 = 0,05 \end{cases} \Rightarrow m_{\downarrow} = 20,4 \Rightarrow \text{Chọn D.}$$

Câu 38: Chọn đáp án A.

Qui đổi X thành Al, Fe và O

$$mO = 12,98.18,49\% = 2,4g \Rightarrow nO = 0,15$$

$$nHNO_3 = 0,6275; nNO = nN_2 = 0,01$$

$$nHNO_3 = 2nO + 4nNO + 12nN_2 + 10nNH_4NO_3 \Rightarrow nNH_4NO_3 = 0,01675$$

$$nNO_3 \text{ trong muối kim loại} = 2nO + 3nNO + 10nN_2 + 8nNH_4NO_3 = 0,564$$

$$\Rightarrow m = m_{\text{kim loại}} + mNO_3 \text{ tạo muối kim loại} + mNH_4NO_3 = 46,888 \Rightarrow \text{Chọn A.}$$

Câu 39: Chọn đáp án B.

X gồm $C_3H_8O_3, CH_4, C_2H_6O, C_nH_{2n}O_2$

$$nCH_4 = 2nC_3H_8O_3 \Rightarrow \text{Qui đổi } CH_4 \text{ và } C_3H_8O_3 \text{ thành } CH_4O \text{ và } C_3H_8O$$

khí đó X trở thành x mol $C_mH_{2m+2}O$ và y mol $C_nH_{2n}O_2$

$$nCO_2 = 0,31; nO_2 = 0,305$$

$$nH_2O = nCO_2 + n_{\text{ancol}} = 0,32 + x$$

$$\text{Bảo toàn O} \Rightarrow x + 2y + 2.0,305 = 2.0,31 + 0,31 + x \Rightarrow y = 0,16 \Rightarrow nX > 0,16$$

$$\bar{C} < \frac{nCO_2}{0,16} = \frac{0,31}{0,16} = 1,9375 \Rightarrow \text{Axit có 1C} \Rightarrow HCOOH \text{ mà } nNaOH = 0,2$$

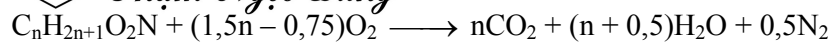
$$\Rightarrow \text{Chất rắn gồm } 0,16 \text{ mol } HCOONa \text{ và } 0,04 \text{ mol } NaOH \text{ dư} \Rightarrow a = 0,16.68 + 0,04.40 = 12,48$$

Câu 40: Chọn đáp án A.

$$nKK = 2,625 \Rightarrow nO_2 = 2,625.20\% = 0,525 \text{ và } nN_2 = 2,625.80\% = 2,1$$

$$nN_2 \text{ thu được} = 49,28/22,4 = 2,2 \Rightarrow nN_2 \text{ của amino axit} = 0,1$$

Amino axit có dạng $C_nH_{2n+1}O_2N$



0,525

0,1

$\Rightarrow n = 2,25 \Rightarrow 2$ amino axit là Gly và Ala

$$\Rightarrow \begin{cases} x + y = 2nN_2 = 0,2 \\ nO_2 = 2,25x + 3,75y = 0,525 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} x = 0,15 \\ y = 0,05 \end{cases} \Rightarrow x : y = 3 : 1 \Rightarrow X \text{ có } 3\text{Gly và } 1\text{Ala}$$

Các CTCT thỏa mãn: G-G-G-A, G-G-A-G, G-A-G-G và A-G-G-G \Rightarrow Chọn A.