

**HƯỚNG DẪN GIẢI ĐỀ THI THỬ SỐ 1 – Mã đề 191****Câu 41:** Đáp án D**Câu 42:** Đáp án C**Câu 43:** Đáp án B**Câu 44:** Đáp án C**Câu 45:** Đáp án B**Câu 46:** Đáp án C**Câu 47:** Đáp án A**Câu 48:** Đáp án B**Câu 49:** Đáp án A**Câu 50:** Đáp án C**Câu 51:** Đáp án C**Câu 52:** Đáp án C**Câu 53:** Đáp án C**Câu 54:** Đáp án C**Câu 55:** Đáp án C**Câu 56:** Đáp án A**Câu 57:** Đáp án B

$$\left\{ \begin{array}{l} \text{FeCl}_3 : 0,1 \\ \text{HCl} : 0,1 \\ \text{CuCl}_2 : 0,1 \end{array} \right. \quad n_e = \frac{It}{F} = \frac{7,72.75.60}{96500} = 0,36$$

$$\left\{ \begin{array}{l} \text{Anot} \left\{ \begin{array}{l} 2\text{Cl}^- - 2e = \text{Cl}_2 \\ 0,36 \quad 0,18 \end{array} \right. \\ \text{catot} \left\{ \begin{array}{l} \text{Fe}^{3+} + 1e = \text{Fe}^{2+} (0,1) \\ \text{Cu}^{2+} + 2e = \text{Cu} (0,1) \\ 2\text{H}^+ + 2e = \text{H}_2 (0,03) \end{array} \right. \end{array} \right. \rightarrow \text{Chọn B}$$

$$\rightarrow \Delta m \downarrow = m_{\text{Cl}_2} + m_{\text{Cu}} + m_{\text{H}_2} = 0,18.71 + 0,1.64 + 0,03.2 = 19,24$$

**Câu 58:** Đáp án D

$$n_{\text{HCl}} = 0,2 + X \left\{ \begin{array}{l} \text{Na}_2\text{CO}_3 : a \\ \text{NaHCO}_3 : b \end{array} \right. \rightarrow \left\{ \begin{array}{l} n_{\text{CO}_2} = 0,05 \rightarrow 0,2 = a + 0,05 \\ n_{\downarrow} = \sum n_{\text{C}} - n_{\text{CO}_2}^{\uparrow} = a + b - 0,05 = 0,2 \end{array} \right. \rightarrow \left\{ \begin{array}{l} a = 0,15 \\ b = 0,1 \end{array} \right.$$

$$\rightarrow m = \frac{0,1.84}{0,042} = 200$$

**Câu 59: Đáp án D**tripanmitin,  
hiđroquinon,alanin,  
phenol,crezol,  
poli(vinyl axetat),

anbumin.

**Câu 60: Đáp án C**

- |  |                         |
|--|-------------------------|
| (1) Cho nhôm vào dung dịch NaOH.                                     | Đúng                    |
| (2) Cho etyl axetat vào dung dịch NaOH, đun nóng.                    | Không phải phản ứng oxi |
| (3) Cho natri tác dụng với nước.                                     | Đúng                    |
| (4) Cho sắt tác dụng với nước ở nhiệt độ lớn hơn 570 <sup>0</sup> C. | Đúng                    |
| (5) Cho từ từ bari vào dung dịch chứa HCl dư.                        | HCl là chất oxi         |

**Câu 61: Đáp án A**

X có công thức cấu tạo quen thuộc là :  $(\text{CH}_3\text{NH}_2)_2\text{CO}_3$  CTCT này không thỏa mãn

Hai khí xanh quỳ chỉ có thể là amin và  $\text{NH}_3$ . Vậy X có thể là :



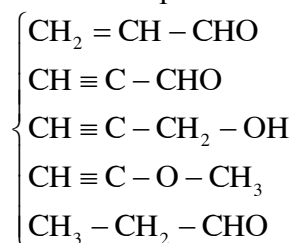
X là muối của axit  $\text{H}_2\text{CO}_3$  với amin và  $\text{NH}_3$

**Câu 62: Đáp án B**

KI	+	$\text{O}_3$
$\text{CuSO}_4$		Điện phân dung dịch
$\text{KClO}_3$		Nhiệt phân
$\text{NaNO}_3$		Nhiệt phân
NaOH,		Điện phân nóng chảy
$\text{NH}_4\text{NO}_3$		
$\text{AgNO}_3$		Nhiệt phân

**Câu 63: Đáp án A**

Cho $\text{NaHSO}_4$ thấy :	Cho $\text{BaCl}_2$ thấy:
$\text{BaCl}_2$ : Có kết tủa trắng $\text{BaSO}_4$	$\text{Na}_2\text{SO}_4$ : Có kết tủa trắng $\text{BaSO}_4$
$\text{NaHCO}_3$ : Có khí $\text{CO}_2$ bay lên	Cho $\text{Na}_2\text{S}$ thấy:
$\text{Na}_2\text{S}$ : Khí mùi trứng thối bay ra	$\text{AlCl}_3$ : Xuất hiện kết tủa
	NaOH: không có kết tủa

**Câu 64: Đáp án B****Câu 65: Đáp án C****Câu 66: Đáp án B**



$$\begin{cases} n_{\text{Ca}^{2+}} = 0,35 \\ n_{\text{CaCO}_3} = 0,1 \end{cases} \xrightarrow{\text{BTNT.Ca}} n_{\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2} = 0,25 \rightarrow \sum n_{\text{C}} = 0,6 \rightarrow n_{\text{axit}} = n_{\text{CO}_2} - n_{\text{H}_2\text{O}} = 0,1$$

$$\Delta m \uparrow = 0,644 + m_{\text{H}_2\text{O}} - 10 = 25,4 \rightarrow n_{\text{H}_2\text{O}} = 0,5$$

$$\rightarrow n_{\text{O}^{\text{trong axit}}} = 2n_{\text{X}} = 0,2 \rightarrow m_{\text{axit}} = \sum m_{\text{C+H+O}} = 0,6.12 + 0,5.2 + 0,2.16 = 11,4$$

**Câu 67:** Đáp án C

$$a : \text{C}_n\text{H}_{2n+3}\text{N} \rightarrow \begin{cases} \text{CO}_2 : na \\ \text{H}_2\text{O} : a(n+1,5) \\ \text{N}_2 : 0,5a \end{cases} \rightarrow n_{\text{O}_2}^{\text{phan.ung}} = 1,5na + 0,75a \rightarrow n_{\text{N}_2}^{\text{khong khi}} = 6na + 3a$$

$$\xrightarrow{\text{BTNT.mito}} 3,875 = 0,5a + 6na + 3a \quad a = \frac{11,25}{14n + 17}$$

$$\rightarrow \begin{cases} a = 0,25 \\ n = 2 \end{cases} \rightarrow \text{X} \begin{cases} \text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2 \\ \text{CH}_3\text{NHCH}_3 \end{cases}$$

Để dàng suy ra trường hợp 1C và 3C không thỏa mãn

**Câu 68:** Đáp án D

$$\begin{cases} n_{\text{X}} = 0,03 \\ m_{\text{X}} = 1,38 \\ n_{\text{Ag}} = 0,08 > 0,03.2 \end{cases} \rightarrow \bar{M}_{\text{X}} = \frac{1,38}{0,03} = 46 \rightarrow \begin{cases} \text{HCHO} : a \\ \text{RCHO} : b \end{cases} \rightarrow \begin{cases} a + b = 0,03 \\ 4a + 2b = 0,08 \end{cases} \rightarrow \begin{cases} a = 0,01 \\ b = 0,02 \end{cases}$$

$$\rightarrow R + 29 = \frac{1,38 - 0,01.30}{0,02} \rightarrow R = 25 \rightarrow \text{CH} \equiv \text{C} - \text{CHO}$$

$$\rightarrow m \begin{cases} \text{HCHO} : x \\ \text{CH} \equiv \text{C} - \text{CHO} : 2x \end{cases} \rightarrow n_{\text{H}_2} = 0,21 = x + 2.3x = 4x \rightarrow x = 0,03 \rightarrow m = 4,14$$

**Câu 69:** Đáp án A

A. Làm tón bột giặt tổng hợp khi giặt rửa.

B. Đóng cặn khi đun nấu.

Đúng vì tạo kết tủa  $\text{MCO}_3$

C. Làm giảm mùi vị thực phẩm khi nấu và lâu chín.

Đúng theo SGK

D. Làm ảnh hưởng tới chất lượng vải, sợi sau khi giặt.

Đúng theo SGK

**Câu 70:** Đáp án A

Nhìn nhanh các đáp án thấy tất cả đều có hai trường hợp và  $\begin{cases} \sum n_{\text{H}^+} = 0,5 + 1 = 1,5 \\ n_{\text{Al}_2\text{O}_3}^{\text{X}} = 0,01.5 = 0,05 \end{cases}$

$$n_{\text{Al}_2\text{O}_3}^{\text{X}} = 0,01.5 = 0,05 \rightarrow n_{\text{O}} = 0,15 \xrightarrow{\text{BTNT.oxi}} n_{\text{H}_2\text{O}} = 0,15 \rightarrow n_{\text{H}^+}^{\text{du}} = 0,3$$

Nếu Axit dư  $\rightarrow n_{\text{H}^+}^{\text{pu}} = n_{\text{OH}^-} = 1,5 - 0,3 = 1,2 \xrightarrow{\text{BT.mol.ion}} m = 37,2 \begin{cases} \text{K} : 0,6 \\ \text{Na} : 0,6 \end{cases}$

Có đáp án A nên ta không cần thử trường hợp OH dư nữa

**Câu 71:** Đáp án D



$$\begin{cases} \sum H^+ : V + 4V = 5V \\ \sum OH : 0,86 + 1 = 1,86 \end{cases} \quad PH = 1 \rightarrow [H^+] = 0,1 = \frac{5V - 1,86}{1 + V} \rightarrow V = 0,4$$

$$\rightarrow \begin{cases} Ba^{2+} : 0,5 \\ SO_4^{2-} : 2V = 0,8 \end{cases} \rightarrow m = 0,5 \cdot BaSO_4 = 116,5$$

**Câu 72: Đáp án B**

Bao gồm: mantozơ, glucozơ

**Câu 73: Đáp án A**

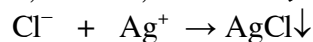
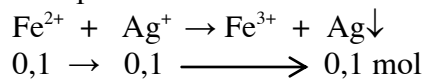
Vì ống nghiệm 2 có phản ứng giữa  $H_2S$  và  $Pb(NO_3)_2$  nên tại ống nghiệm 2 xuất hiện kết tủa đen  $PbS$ .

**Câu 74: Đáp án B**

$$+ \text{Ta có : } \begin{cases} n_{O_2} = 0,4 \\ n_{CO_2} = 0,35 \\ n_{H_2O} = 0,35 \end{cases} \quad \text{Quy M về } \begin{cases} C_xH_6O : a \text{ (mol)} \\ C_yH_4O_2 : b \text{ (mol)} \end{cases}$$

$$+ \text{Và } \rightarrow \begin{cases} \xrightarrow{BINT.H} 6a + 4b = 0,7 \\ \xrightarrow{BINT.O} a + 2b = 0,7 + 0,35 - 0,8 \end{cases} \rightarrow \begin{cases} a = 0,05 \text{ (mol)} \\ b = 0,1 \text{ (mol)} \end{cases} \rightarrow n_{OH^-} = 0,1 \text{ (mol)}$$

$$+ \rightarrow n_{Ba(OH)_2} = 0,05 \text{ (mol)} \rightarrow x\% = \frac{0,05 \cdot 171}{50} = 17,1\%$$

**Câu 75: Đáp án C**

$$0,15 \leftarrow 0,15 \rightarrow 0,15$$

$$\Rightarrow m = 108 \cdot 0,1 + 143,5 \cdot 0,15 = 32,325 \text{ gam}$$

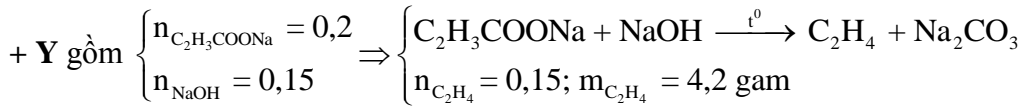
**Câu 76: Đáp án B**

$$+ \text{Z gồm } \begin{cases} H_2O : 36 \text{ gam} \Leftrightarrow 2 \text{ mol} \\ R'OH : 6,4 \text{ gam} \end{cases}$$

$$\Rightarrow n_{H_2O} + n_{R'OH} = 2n_{H_2} = 2,2 \Rightarrow \begin{cases} n_{R'OH} = 0,2 \\ n_{RCOOR'} = 0,2 \end{cases}$$



$$\Rightarrow \begin{cases} M_{R'OH} = 32 \\ M_{R'COOR'} = 86 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} R' = 15 (CH_3-) \\ R = 27 (C_2H_5-) \end{cases}$$



**Câu 77:** Đáp án C

$$\begin{cases} \left\{ \begin{array}{l} \sum HNO_3 : 1 \\ n_{HNO_3}^{du} = n_{NaHCO_3} = 0,16 \end{array} \right. \rightarrow n_{HNO_3}^{pu} = 0,84 \\ Z \left\{ \begin{array}{l} NO + 0,15 \\ CO_2 \end{array} \right. \begin{cases} O_2 : 0,03 \\ N_2 : 0,12 \end{cases} \end{cases} \rightarrow n_Z + 0,15 = 0,24 + 0,03 \rightarrow n_Z = 0,12$$

$$n_{binh}^{sau \ phan \ ung} = 0,24$$

Ta cú ngay :

$$0,12 \begin{cases} CO_2 : b \\ NO : 0,12 - b \end{cases} \quad 22 \begin{cases} Fe : a \\ FeCO_3 : b \rightarrow Fe(NO_3)_3 : a + b + 3c \\ Fe_3O_4 : c \end{cases}$$

$$\begin{cases} \xrightarrow{BTDT+BTNT.nito} 3(a + b + 3c) = 0,84 - (0,12 - b) \rightarrow 3a + 2b + 9c = 0,72 \\ \xrightarrow{BTE} 3a + b + c = 3(0,12 - b) \rightarrow 3a + 4b + c = 0,36 \\ \xrightarrow{BTKL} 56a + 116b + 232c = 22 \end{cases} \rightarrow \begin{cases} a = 0,02 \\ b = 0,06 \\ c = 0,06 \end{cases}$$

**Câu 78:** Đáp án B

Ta có công thức:  $n_{CO_2} = n_{OH^-} - n_{\downarrow}$

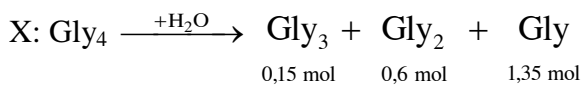
$$0,06 = 2a - 2b$$

$$0,08 = 2a - b$$

$$\Rightarrow a = 0,05, b = 0,02. \text{ Vậy } a : b = 5 : 2$$

**Câu 79:** Đáp án A

$$\frac{32}{M_A} \cdot 100\% = 42,67\% \rightarrow M_A = 75 \quad \underbrace{(C_2H_5O_2N)}_{Gly}$$



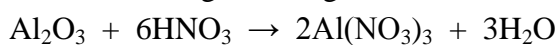
Bảo toàn nhóm Gly:  $n_X = (0,15 \cdot 3 + 0,6 \cdot 2 + 1,35) : 4 = 0,75 \text{ mol}$

$$m = (75 \cdot 4 - 18 \cdot 3) \cdot 0,75 = 184,5 \text{ gam}$$

**Câu 80:** Đáp án B

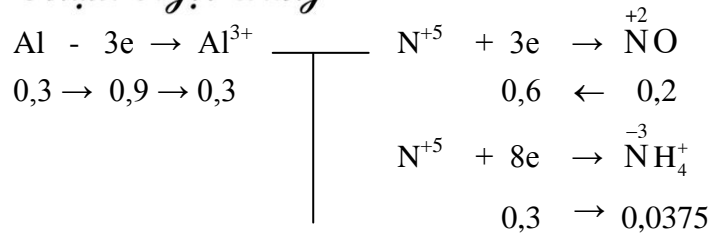
$$\text{Đặt số mol Al và } Al_2O_3 \text{ là } x \text{ và } y \text{ (mol). Ta có phương trình: } \begin{cases} 27x + 102y = 59,1 \\ \frac{3x}{2} = \frac{10,08}{22,4} = 0,45 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} x = 0,3 \\ y = 0,5 \end{cases}$$

Khi cho  $Al_2O_3$  tác dụng với dung dịch  $HNO_3$



$$0,5 \longrightarrow 1 \text{ mol}$$

Khi cho Al tác dụng với dung dịch  $HNO_3$



Muối có: 1,3 mol  $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$  và 0,0375 mol  $\text{NH}_4\text{NO}_3$ . Vậy  $m_{\text{Muối}} = 213 \cdot 1,3 + 80 \cdot 0,0375 = 279,9$  gam