

ĐÁP ÁN ĐỀ THI GIỮA KÌ 2 - NĂM HỌC 2020- 2021

MÔN HÓA HỌC 10

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

101	102	103	104
1. C	1. B	1. B	1. A
2. A	2. A	2. D	2. D
3. D	3. C	3. D	3. B
4. C	4. B	4. A	4. B
5. C	5. B	5. A	5. C
6. D	6. D	6. B	6. C
7. D	7. A	7. D	7. B
8. B	8. C	8. A	8. D
9. A	9. D	9. B	9. D
10. B	10. C	10. C	10. A
11. B	11. D	11. C	11. C
12. A	12. A	12. C	12. A

II. TỰ LUẬN: 6 ĐIỂM

CÂU	ĐÁP ÁN	ĐIỂM
1	<i>Mỗi PTHH viết đúng được 0,5đ</i> $4\text{HCl} + \text{MnO}_2 \rightarrow \text{MnCl}_2 + \text{Cl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ $2\text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{NaCl}$ $2\text{NaCl}_{(r)} + \text{H}_2\text{SO}_4 \xrightarrow{t^\circ} \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{HCl}$ $\text{HCl} + \text{AgNO}_3 \rightarrow \text{AgCl} + \text{HNO}_3$	0,5đ 0,5đ 0,5đ 0,5đ
2	- Cho lần lượt các khí tác dụng với Ag, khí nào làm Ag chuyển sang màu đen là O₃.(hoặc dung dịch KI/hồ tinh bột) $\text{O}_3 + 2\text{Ag} \rightarrow \text{Ag}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$ - Cho quỳ tím ẩm vào 2 khí còn lại, khí nào làm giấy quỳ tím chuyển màu đỏ là HCl (HS làm cách khác nếu đúng vẫn cho điểm tối đa)	0,5 đ 0,5 đ
3	a. 2đ - Tính : $n_{\text{H}_2} = 5,6 / 22,4 = 0,25$ - Đặt : $n_{\text{Al}} = x$, $n_{\text{Zn}} = y \rightarrow 27x + 65y = 9,2$ (1) -PTHH $2\text{Al} + 6\text{HCl} \rightarrow 2\text{AlCl}_3 + 3\text{H}_2$ $x \rightarrow 3x$ $3x/2$ (mol) $\text{Zn} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$ $y \rightarrow 2y$ y (mol)	0,5đ 0,5đ

$n_{H_2} = 3x/2 + y = 0,25 \quad (2)$ - từ (1) và (2) $\rightarrow x = 0,1, y = 0,1$ - Tính % Al = 29,34 %, $\%Zn = 100 - 29,34 = 70,66 \quad \%$ - Tính số mol HCl_{ph} = $3x + 2y = 0,5 \rightarrow a = 0,5 : 0,4 = 1,25$ b.1đ - Theo câu a ta có: trong 0,3 mol X có $n_{Al} = 0,15, n_{Zn} = 0,15$ $\rightarrow m = 13,8 \text{ gam}$ - BTKL : $m_{O_2} + m_{O_3} = 17 - 13,8 = 3,2 \text{ gam}$ $\rightarrow n_{O_2} = 0,025, n_{O_3} = 0,05$ - Ta có : $X(Al, Zn) + Y(O_2, O_3) \rightarrow T(Al_2O_3, ZnO, \text{kim loại dư})$ $T + HCl \rightarrow AlCl_3, ZnCl_2 + H_2 + H_2O$ - BT nguyên tố: $n_{HCl} = n_{Cl} = 3n_{Al} + 2n_{Zn} = 0,75 \text{ mol}$ - BT e : $3 n_{Al} + 2 n_{Zn} = 4n_{O_2} + 6n_{O_3} + 2 n_{H_2} \rightarrow n_{H_2} = 0,175 \rightarrow V = 3,92 \text{ (lít)}$ * HS có thể làm theo cách khác, nếu đúng vẫn cho điểm tối đa	0,5đ 0,5đ 0,5đ 0,5đ
---	---