

ĐÁP ÁN**I. PHẦN TRẮC NGHIỆM (7,0 điểm)**

Từ câu 1 □ 28 (0,25 điểm)

Mã đề 101

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16
B	D	A	B	B	B	D	D	D	B	D	C	B	D	D	B
17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28				
C	B	A	B	D	B	C	A	A	B	B	A				

Mã đề 102

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16
A	B	A	C	D	C	D	B	A	C	A	C	B	A	D	D
17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28				
A	B	C	A	A	D	D	D	A	C	C	C				

Mã đề 103

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16
C	B	C	A	D	C	B	D	B	A	C	B	D	B	A	A
17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28				
C	A	D	A	D	D	A	B	C	A	A	A				

Mã đề 104

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16
C	B	D	B	D	C	D	D	B	A	D	B	C	C	C	D
17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28				
C	B	B	A	D	B	D	C	A	D	A	D				

II. PHẦN TỰ LUẬN (3,0 điểm)

Câu	Hướng dẫn chấm
Câu 29	<p>(1,0 điểm) Cân bằng phản ứng oxi hóa – khử có 4 bước: Mỗi bước đúng (0,25 điểm). 4 = 1,0 điểm</p>
Câu 30	<p>(1,0 điểm): Phương trình phản ứng: $C_3H_6(g) + 4,5O_2(g) \square 3CO_2(g) + 3H_2O(g)$ (0,25 điểm) $\Delta_r H_{298}^{\circ} = \text{tổng } E_b(\text{cđ}) - \text{tổng } E_b(\text{sp})$ (0,25 điểm) $= [6E_b(C-H) + E_b(C-C) + E_b(C=C) + 4,5E_b(O=O)] - [3.2.E_b(C=O) + 3.2E_b(O-H)]$ (0,25 điểm) $= 6.418 + 346 + 612 + 4,5.495 - 6.799 - 6.467$ $= -1902,5 \text{ kJ}$ (0,25 điểm)</p>
Câu 31	<p>(0,5 điểm) $n_{FeSO_4} = 0,012 \text{ mol}$ $10FeSO_4 + 2KMnO_4 + 8H_2SO_4 \square 5Fe_2(SO_4)_3 + K_2SO_4 + 2MnSO_4 + 8H_2O$ (0,25 điểm) $\square n_{KMnO_4} = 2,4.10^{-3} \text{ mol}$ $m_{\text{dd } KMnO_4} = 0,0024.158.100/10 = 3,792 \text{ g}$ (0,25 điểm)</p>
Câu 32	<p>(0,5 điểm) $\%O_3 = 48x.100/150 = 24.$ $\square x = 0,75 \text{ mol}$ (0,25 điểm) Để tạo thành 0,75 mol O_3 cần cung cấp nhiệt lượng là 106,8 kJ nhiệt lượng 2 mol O_3 thì cần $106,8.2/0,75 = 284,8 \text{ kJ}$ $\Delta_r H_{298}^{\circ} = \Delta_f H_{298}^{\circ}(\text{sp}) - \Delta_f H_{298}^{\circ}(\text{cđ}) = 284,8 \text{ kJ}$ $= 2 \Delta_f H_{298}^{\circ}(O_3) - 3.0 = 284,8$ $\square \Delta_f H_{298}^{\circ}(O_3) = 142,4 \text{ (kJ/mol)}$ (0,25 điểm)</p>

* Lưu ý: Học sinh có thể làm theo cách khác mà đúng vẫn được điểm tối đa.