

ĐÁP ÁN CHẤM HOÁ 10
ĐÁP ÁN ĐỀ 101

I. TRẮC NGHIỆM

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

ĐÁP ÁN ĐỀ 102

II. TRẮC NGHIỆM

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

ĐÁP ÁN ĐỀ 103

I. TRẮC NGHIỆM

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

ĐÁP ÁN ĐỀ 104

II. TRẮC NGHIỆM

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

Đáp án	B	C	C	A	D	A	A	A	B	A	A	B	B	A
---------------	----------	----------	----------	----------	----------	----------	----------	----------	----------	----------	----------	----------	----------	----------

ĐÁP ÁN ĐỀ 105

I. TRẮC NGHIỆM

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

ĐÁP ÁN ĐỀ 106

I. TRẮC NGHIỆM

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

ĐÁP ÁN ĐỀ 107

I. TRẮC NGHIỆM

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

ĐÁP ÁN ĐỀ 108

I. TRẮC NGHIỆM

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

ĐÁP ÁN TỰ LUẬN ĐỀ 101, 103, 105, 107

Câu hỏi	Nội dung	Điểm
Câu 29 (1 điểm)	a, Xác định các nguyên tử có sự thay đổi số oxi hóa. Chỉ rõ chất khử, chất oxi hóa.	0,5
	b) Lập PTHH của pứ theo pp thăng bằng electron.	0,5
Câu 30 (1 điểm)	a. $C_2H_2 + 5/2 O_2 \rightarrow 2CO_2 + H_2O$	0,5
	b. Tính $\Delta_r H_{298}^0$ của phản ứng	0,5
Câu 31 (0,5 điểm)	a. Xét phản ứng: $C_3H_8(g) + 5O_2(g) \rightarrow 3CO_2(g) + 4H_2O(g)$	0,25
	b. $\Delta_r H_{298}^0 = 2.E_{C-C} + 8.E_{C-H} + 5.E_{O=O} - 3.2.E_{C=O} - 4.2.E_{O-H}$ $= 2.346 + 8.418 + 5.495 - 6.799 - 8.467 = - 2019 (kJ).$	0,25
Câu 32 (0,5 điểm)	<p>Các phương trình phản ứng trên được biểu diễn bằng các quá trình oxi hóa khử sau:</p> $\overset{0}{Fe} - 3e \rightarrow Fe^{+3}$ $\overset{0}{O} + 2e \rightarrow O^{-2}$ $N^{+5} + 3e \rightarrow N^{+2}$ <p>Ta có $n_{NO} = 0,25 \text{ mol}$.</p> <p>Đặt số mol Fe là x và số mol nguyên tử oxi là y,</p> <p>Theo quy tắc bảo toàn e ta có: $3x = 2y + 0,75$ (I)</p> <p>Mặt khác B chỉ gồm Fe và O nên ta còn có $56x + 16y = 30$ (II)</p> <p>Từ (I) và (II) $\Rightarrow x = 0,45, y = 0,3$.</p> <p>$\Rightarrow m = m_{Fe} = 0,45.56 = 25,2 (g).$</p>	<p>0,25</p> <p>0,25</p>

