

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

Từ câu 1 □ 35 (0,2 điểm)

Mã đề 101

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
C	D	D	B	B	D	A	A	A	C	B	B	C	C	A	B	D	B
19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	
A	D	D	A	D	D	A	A	B	A	D	D	A	C	A	B	B	

Mã đề 102

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
A	A	A	D	D	C	D	C	A	C	D	D	B	C	C	B	D	D
19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	
A	B	D	D	D	D	A	D	D	A	C	D	C	C	D	B	A	

Mã đề 103

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
A	C	C	D	A	C	D	D	B	D	A	C	B	A	D	A	D	C
19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	
B	B	B	D	A	B	B	C	A	B	C	D	D	A	D	A	A	

Mã đề 104

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
C	D	D	B	A	A	D	D	B	B	B	D	A	B	C	B	D	A
19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	
A	B	A	D	C	B	A	B	B	B	D	A	D	A	D	D	C	

II. PHẦN TỰ LUẬN (3,0 điểm)

Câu	Hướng dẫn chấm
Câu 1	1,0 điểm - Nguyên nhân chính do lượng CO₂ tăng cao trong không khí. (0,25 điểm) - Giải pháp: + Trồng nhiều cây xanh, bảo vệ rừng, bảo vệ môi trường sống (0,25 điểm) + Hạn chế sử dụng nguồn nguyên liệu hóa thạch, tiết kiệm điện năng,... (0,25 điểm) + Tuyên truyền cho mọi người biết cùng bảo vệ môi trường sống. (0,25 điểm)
Câu 2	(1 điểm: Gọi a, 4a lần lượt là số mol của C₃H₈ và C₄H₁₀. Ta có: $a.44 + 2a.58 = 12000 \Rightarrow a = 75 \text{ mol}$ (0,25 điểm) Nhiệt đốt cháy 12 kg khí gas là: $Q = 75.2220 + 150.2874 = 597600 \text{ kJ}$ (0,25 điểm) Số ngày sử dụng hết khí gas là: $597600.60/100.10000 = 35,86$ tương ứng với 36 ngày. (0,5 điểm)
Câu 3	1 điểm $n_X = 1,9 \text{ mol}$ ta có: $25x + 12x + x = 1,9$ $\Rightarrow X = 0,05 \text{ mol}$ $n_{H_2} = 1,25 \text{ mol}; n_{O_2} = 0,6 \text{ mol}$ và $0,05 \text{ mol Cl}_2$ (0,25 điểm) $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$ 1,2 0,6 1,2 $H_2 + Cl_2 \rightarrow 2HCl$ (0,25 điểm) 0,05 0,05 0,1 $\Rightarrow$ dung dịch Y: $m_{dd} Y = 1,2.18 + 0,1.36,5 = 25,25g$ (0,25 điểm) $\Rightarrow C\% HCl = 3,65.100/25,25 = 14,46\%$ (0,25 điểm)

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