

Phần I: Đáp án trắc nghiệm các mã đề.

Mã đề [187]

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

Mã đề [269]

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

Mã đề [327]

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

Mã đề [478]

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

Phần II: Đáp án và biểu điểm tự luận.

Câu	Nội dung	Điểm
29	Hoàn thành phương trình hoá học sau: (1) $3S + 2Al \xrightarrow{t^0} Al_2S_3$ (2) $SO_2 + H_2S \longrightarrow 3S + 2H_2O$ (3) $C + H_2SO_4 \text{ đặc, nóng} \longrightarrow CO_2 + 2SO_2 + 2H_2O$ (4) $2FeS_2 + 11/2O_2 \xrightarrow{t^0} Fe_2O_3 + 4SO_2$ Chú ý: Sản phẩm viết đúng nhưng thiếu cân bằng 2 pt trở lên trừ 0,25đ	0,25 0,25 0,25 0,25
30	(a) Lập công thức đơn giản nhất của Safrol? - Công thức: $C_xH_yO_z \Rightarrow x : y : z = \frac{\%C}{12} : \frac{\%H}{1} : \frac{\%O}{16} = 5 : 5 : 1$ - CTĐGN: C_5H_5O (b) Xác định công thức phân tử của Safrol? - CTTN: $(C_5H_5O)_n = 162 \Rightarrow n = 2$ - CTPT: $C_{10}H_{10}O_2$	0,25 0,25 0,25 0,25
	(a) - Đổi $0,012 \text{ mg} = 12 \mu\text{g}$, $50 \text{ lít} = 0,05\text{m}^3$	

31	- Lượng SO ₂ trong kk đo được trong 1 giờ ở thành phố đó là: $12/0,05 = 240 \mu\text{g}/\text{m}^3$	0,25
	* Vì $240 \mu\text{g}/\text{m}^3 < 350 \mu\text{g}/\text{m}^3$	
	* KL: Không khí ở đó không bị ô nhiễm.	0,25
	(b)	
- Công thức: C _x H _y N _{2t} O _t		
- M = 194; 49,48% Carbon; 5,15% Hydrogen => x=8, y=10.	0,25	
- C ₈ H ₁₀ N _{2t} O _t : $8.12 + 10.1 + 14.2t + 16.t = 194.$ => t=2.		
=> C ₈ H ₁₀ N ₄ O ₂ .	0,25	