

ĐÁP ÁN VÀ HƯỚNG DẪN CHÂM

Phần 1: Trắc nghiệm (28 câu - 7,0 điểm):

28*0,25=7,0 điểm

Câu	341	342	343	344
1	A	C	A	D
2	C	A	D	C
3	A	C	B	B
4	B	A	A	B
5	B	D	B	B
6	A	B	B	A
7	C	A	A	C
8	C	D	B	B
9	B	A	C	D
10	C	A	C	D
11	D	C	C	A
12	A	C	B	C
13	A	C	C	A
14	D	D	D	A
15	B	B	B	B
16	C	A	D	A
17	C	D	A	B
18	A	D	A	C
19	C	B	B	B
20	A	C	B	A
21	D	D	B	D
22	D	D	C	C
23	D	C	A	D
24	A	A	D	B
25	C	B	B	C
26	B	C	B	C
27	A	C	A	D
28	C	B	B	A

Phần 2: Tự luận (4 câu - 3,0 điểm)

Câu	Đáp án	Điểm
29 (1 điểm)	Mỗi phương trình viết đúng, đầy đủ (Cứ 2 PTHH thiếu điều kiện: -0,25)	0,25x4
30 (1 điểm)	Gọi công thức phân tử của safrol là $C_xH_yO_z$ Dựa vào phổ khối lượng nguyên tử, có $M_{\text{acetone}} = 162$ $\%mC = \frac{12.x}{58} \cdot 100\% = 74,07\% \quad x=5$ $\%mH = \frac{1.y}{58} \cdot 100\% = 6,18\% \quad y=5$ $\%mO = \frac{16.z}{58} \cdot 100\% = 19,75\% \quad z=1$ Công thức phân tử của safrol là $C_{10}H_{10}O_2$	0,25 0,25 0,25 0,25

31 (0,5 điểm)	Tính toán được nồng độ SO_2 ở X là $7,5 \cdot 10^{-6} \text{ mol/cm}^3$. Kết luận: khu vực X không ô nhiễm	0,25
	Tính toán được nồng độ SO_2 ở Y là $1 \cdot 10^{-5} \text{ mol/cm}^3$. Kết luận: khu vực Y ô nhiễm	0,25
32 (0,5 điểm)	Có 4 CTCT	
	Viết được 2 công thức cấu tạo mạch hở chứa 2 nối đôi	0,25
	Viết được 2 công thức cấu tạo mạch hở chứa 1 nối ba	0,25