

**PHẦN I:**

Đề\câu	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
191	A	B	A	B	B	A	B	D	A	D	A	D
192	B	B	D	A	C	B	C	B	D	A	A	A
193	B	A	D	B	B	A	C	C	B	C	A	C
194	A	D	B	A	A	C	D	B	B	C	B	A

**PHẦN II:**

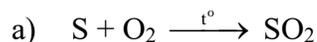
Đề\câu	1a	1b	1c	1d	2a	2b	2c	2d
191	S	D	D	S	S	D	D	S
192	D	S	S	D	D	S	S	D
193	S	S	D	D	S	S	D	D
194	D	S	S	D	S	D	S	D

**PHẦN III:**

Đề\câu	1	2	3	4
191	123	2	3	3
192	2	123	3	3
193	3	2	3	123
194	3	3	2	123

**Đáp án tự luận**

**Câu 1**



$n_{SO_2} = n_S = 6000 \cdot 10^6 \cdot 0,8\% / 32 = 1,5 \cdot 10^6 \text{ mol}$ . Vậy  $V_{SO_2} = 37185000 \text{ lit}$



$n_{H_2SO_4} = 1\% n_{SO_2} = 15000 \text{ mol} \longrightarrow V = \frac{15000}{1 \cdot 10^{-5}} = 1,5 \cdot 10^9 \text{ L}$

**Câu 2.**

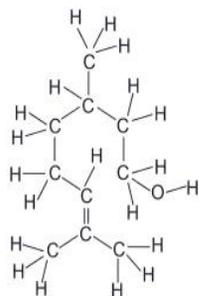
$\% m O = 10,38\%$

CTTQ của geraniol là  $C_xH_yO_z$

$x : y : z = 6,49 : 11,7 : 0,649 = 10 : 18 : 1$ . Vậy CTĐGN là  $C_{10}H_{18}O$ .

Vì phân tử có 1 nguyên tử Oxygen nên CTPT của geraniol là  $C_{10}H_{18}O$

**Câu 3**



CTPT là  $C_{10}H_{20}O$

Số liên kết sigma ( $\sigma$ ) là 30 và số liên kết pi ( $\pi$ ) là 1