

**A. TRẮC NGHIỆM ( 7 ĐIỂM)**

**Phần I (4 điểm) . Gồm 16 câu, mỗi câu đúng 0,25đ**

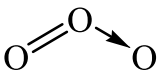
Câu\ Mã đề	1001	1002	1003	1004
1	D	C	D	D
2	B	C	B	C
3	A	D	C	D
4	D	C	B	B
5	A	B	A	B
6	C	A	D	A
7	B	D	B	A
8	A	B	A	B
9	A	D	C	A
10	C	A	D	C
11	D	A	A	A
12	C	D	C	D
13	D	B	C	B
14	B	A	B	C
15	C	B	A	D
16	B	C	D	C

**Phần II (3 điểm). Gồm 3 câu, trong mỗi ý a), b), c), d) ở mỗi câu, học sinh chọn đúng hoặc sai.**

- Học sinh lựa chọn chính xác mỗi ý đúng được **0,25 điểm**.

Câu\ Mã đề	1001	1002	1003	1004
1	SDDS	SDDS	DSDS	SSDD
2	SSDD	DSDS	SDDS	SDDS
3	DSDS	SSDD	SSDD	DSDS

**B. TỰ LUẬN ( 3 ĐIỂM)**

Câu	Nội dung	Điểm	Ghi chú
1	a. CTCT O <sub>3</sub> :  CTCT O <sub>2</sub> : O=O	0,25đ 0,25đ	
	b. H <sub>2</sub> O, CH <sub>3</sub> COOH	0,5đ	
2	-Độ bền liên kết tỉ lệ thuận với năng lượng liên kết	0,5đ	
	- Thứ tự độ bền liên kết HI < HBr < HCl < HF	0,5đ	

<b>3</b>	-H <sub>2</sub> O: 100 °C	0,25đ	
	-H <sub>2</sub> Te: -2 °C, H <sub>2</sub> Se: -42 °C, H <sub>2</sub> S: - 61°C	0,25đ	
	- Do H <sub>2</sub> O có liên kết hydrogen nên nhiệt độ sôi cao nhất	0,25đ	
	- H <sub>2</sub> S, H <sub>2</sub> Se, H <sub>2</sub> Te bị ảnh hưởng bởi tương tác van der Waals nên nhiệt độ sôi tăng dần theo khối lượng của S, Se, Te.	0,25đ	
<b>Tổng</b>		<b>3 điểm</b>	

----- HẾT -----