

## HƯỚNG DẪN CHẤM ĐỀ KIỂM TRA CUỐI HỌC KỲ 1, LỚP 10

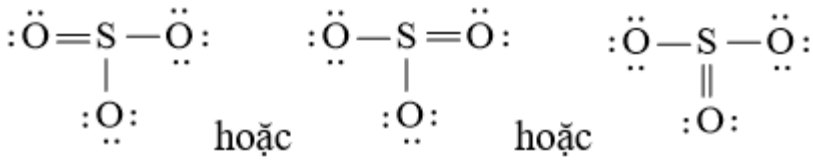
ĐỀ 001

### A. TRẮC NGHIỆM: 7 điểm (đúng mỗi câu được 0,25 điểm)

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

### B. TỰ LUẬN: 3 điểm

<b>Đáp án</b>	<b>Điểm</b>
<p><b>Câu 1. (2,0 điểm)</b></p> <p><math>AlCl_3</math> : <math>\Delta X = 1,55</math> --&gt; liên kết cộng hóa trị có cực  <math>AlF_3</math> : <math>\Delta X = 2,37</math> --&gt; liên ion  <math>CH_4</math> : <math>\Delta X = 0,35</math> --&gt; liên kết cộng hóa trị không cực  <math>NH_3</math> : <math>\Delta X = 0,84</math> --&gt; liên kết cộng hóa trị có cực</p>	<p><b>0,25 điểm</b></p> <p><b>0,25 điểm</b></p> <p><b>0,25 điểm</b></p> <p><b>0,25 điểm</b></p>
<p><b>Câu 2 : ( 1 điểm )</b></p> <p>Viết công thức lewis của HCl đúng            Xác định số cặp e chung là 1, cặp e không dùng chung là 3            Viết công thức lewis của <math>CO_2</math> đúng            Xác định cặp e dùng chung là 4, cặp e không dùng chung là 4</p> <p style="text-align: center;">Số electron riêng của O là 4, số electron chung là 4</p>	<p><b>0,250 điểm</b></p> <p><b>0,25 điểm</b></p> <p>0,25 điểm</p> <p><b>0,25 điểm</b></p>
<p><b>Câu 3 : ( 0,5 điểm )</b></p> <p>Giữa các phân tử HF có các liên kết hydrogen, còn giữa các phân tử HCl thì không. Do đó nhiệt độ sôi của HF cao hơn đáng kể so với HCl</p> <p style="text-align: center;"><b>... H – F ... H – F ... H – F ...</b></p>	<p>0,25</p> <p>0,25</p>
<p><b>Câu 4. (0,5 điểm)</b></p> <p><math>SO_2</math></p> <div style="text-align: center;"> <math>\begin{array}{c} \ddot{O} = \ddot{S} - \ddot{O} : \\ (1) \quad (2) \end{array}</math> </div> <p>Mô hình VSEPR là <math>AE_3</math> : cấu trúc tam giác            Góc liên kết <math>120^\circ</math></p>	<p><b>0,25 điểm</b></p>

Lai hóa $sp^2$	0,25 điểm
$SO_3$  + Mô hình VSEPR là $AE_3$ : cấu trúc tam giác Góc liên kết $120^\circ$ + Lai hóa $sp^2$	

### HƯỚNG DẪN CHẤM ĐỀ KIỂM TRA CUỐI HỌC KỲ 1, LỚP 10

**ĐỀ 002**

**A. TRẮC NGHIỆM: 7 điểm (đúng mỗi câu được 0,25 điểm)**

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

**B. TỰ LUẬN: 3 điểm**

<b>Đáp án</b>	<b>Điểm</b>
<b>Câu 1. (2,0 điểm)</b> $AlCl_3$ : $\Delta X = 1,55$ --> liên kết cộng hóa trị có cực $Al_2O_3$ : $\Delta X = 1,83$ --> liên ion $C_2H_4$ : $\Delta X = 0,35$ --> liên kết cộng hóa trị không cực $H_2O$ : $\Delta X = 1,24$ --> liên kết cộng hóa trị có cực	<b>0,25 điểm</b> <b>0,25 điểm</b> <b>0,25 điểm</b> <b>0,25 điểm</b>
<b>Câu 2 : ( 1 điểm )</b> Viết công thức lewis của $H_2S$ đúng Xác định số cặp e chung là 2, cặp e không dùng chung là 2 Viết công thức lewis của $NH_3$ đúng Xác định cặp e dùng chung là 3, cặp e không dùng chung là 1	<b>0,250 điểm</b> <b>0,25 điểm</b> <b>0,25 điểm</b> <b>0,25 điểm</b>

<p><b>Câu 3 : ( 0,5 điểm )</b></p> <p>Giữa các phân tử H<sub>2</sub>O có các liên kết hydrogen, còn giữa các phân tử H<sub>2</sub>S thì không. Do đó nhiệt độ sôi của H<sub>2</sub>O cao hơn đáng kể so với H<sub>2</sub>S</p> <p style="text-align: center;"> <math display="block">\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\   \quad   \\ \dots\text{O}-\text{H}\dots\text{O}-\text{H}\dots \end{array}</math> </p>	<p>0,25</p> <p>0,25</p>
<p><b>Câu 4. (0,5 điểm)</b></p> <p><b>SO<sub>2</sub></b></p> <p style="text-align: center;"> <math display="block">\begin{array}{c} \ddot{\text{O}}=\ddot{\text{S}}-\ddot{\text{O}}: \\ (1) \quad (2) \end{array}</math> </p> <p>Mô hình VSEPR là AE<sub>3</sub> : cấu trúc tam giác Góc liên kết 120<sup>0</sup></p> <p>Lai hóa sp<sup>2</sup></p> <p><b>SO<sub>3</sub></b></p> <p style="text-align: center;"> <math display="block">\begin{array}{c} :\ddot{\text{O}}=\ddot{\text{S}}-\ddot{\text{O}}: \\   \\ :\ddot{\text{O}}: \end{array} \quad \text{hoặc} \quad \begin{array}{c} :\ddot{\text{O}}-\ddot{\text{S}}=\ddot{\text{O}}: \\   \\ :\ddot{\text{O}}: \end{array} \quad \text{hoặc} \quad \begin{array}{c} :\ddot{\text{O}}-\ddot{\text{S}}-\ddot{\text{O}}: \\    \\ :\ddot{\text{O}}: \end{array}</math> </p> <p>+ Mô hình VSEPR là AE<sub>3</sub> : cấu trúc tam giác Góc liên kết 120<sup>0</sup></p> <p>+ Lai hóa sp<sup>2</sup></p>	<p><b>0,25 điểm</b></p> <p>0,25 điểm</p>