

## EVALUACIÓN DE QUÍMICA

Nombre: \_\_\_\_\_

**I. Seleccione la fórmula, según el nombre:**

- |                           |   |  |   |
|---------------------------|---|--|---|
| 1. Óxido plumboso         | <input type="text" value="Pb O"/>   | <input type="text" value="P&lt;sub&gt;2&lt;/sub&gt; O&lt;sub&gt;3&lt;/sub&gt;"/> | <input type="text" value="N&lt;sub&gt;2&lt;/sub&gt; O&lt;sub&gt;5&lt;/sub&gt;"/>  |
| 2. Óxido de bismuto (III) | <input type="text" value="Cl&lt;sub&gt;2&lt;/sub&gt; O&lt;sub&gt;7&lt;/sub&gt;"/> | <input type="text" value="B&lt;sub&gt;2&lt;/sub&gt; O&lt;sub&gt;3&lt;/sub&gt;"/> | <input type="text" value="Bi&lt;sub&gt;2&lt;/sub&gt; O&lt;sub&gt;3&lt;/sub&gt;"/> |
| 3. Anhídrido hipocloroso  | <input type="text" value="S O&lt;sub&gt;3&lt;/sub&gt;"/>                          | <input type="text" value="Cl&lt;sub&gt;2&lt;/sub&gt; O"/>                        | <input type="text" value="Cl&lt;sub&gt;2&lt;/sub&gt; O&lt;sub&gt;7&lt;/sub&gt;"/> |
| 4. Dióxido de carbono     | <input type="text" value="Ca O"/>   | <input type="text" value="C O&lt;sub&gt;2&lt;/sub&gt;"/>                         | <input type="text" value="CL&lt;sub&gt;2&lt;/sub&gt; O&lt;sub&gt;5&lt;/sub&gt;"/> |

**II. Nombra con la nomenclatura 1: clásica y 2: stock:**

Bi <sub>2</sub> O <sub>5</sub>		
S O <sub>3</sub>		
Te O <sub>2</sub>		
Cl <sub>2</sub> O <sub>7</sub>		

**III. Responde las siguientes preguntas**

- Toda combinación química con el oxígeno se llama:  
R.
- Como se llama la combinación química de un **No Metal con el oxígeno**:  
R.
- ¿Cómo se llama la combinación química de un **Metal con el oxígeno**?  
R.