

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

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

Bi ₂ O ₅		
S O ₃		
Te O ₂		
Cl ₂ O ₇		

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.