

## EVALUACIÓN DE QUÍMICA

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

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

1. Óxido plumboso

**Pb O****P<sub>2</sub> O<sub>3</sub>****N<sub>2</sub> O<sub>5</sub>**

2. Óxido de bismuto (III)

**Cl<sub>2</sub> O<sub>7</sub>****B<sub>2</sub> O<sub>3</sub>****Bi<sub>2</sub> O<sub>3</sub>**

3. Anhídrido hipocloroso

**S O<sub>3</sub>****Cl<sub>2</sub> O****Cl<sub>2</sub> O<sub>7</sub>**

4. Dióxido de carbono

**Ca O****C O<sub>2</sub>****CL<sub>2</sub> O<sub>5</sub>**

## 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

1. Toda combinación química con el oxígeno se llama:

R. \_\_\_\_\_

2. Como se llama la combinación química de un **Non Metal con el oxígeno**:

R. \_\_\_\_\_

3. ¿Cómo se llama la combinación química de un **Metal con el oxígeno**?

R. \_\_\_\_\_