

Nombre:

Curso

Número

**I. Reconoce la función inorgánica que se obtiene en los siguientes ejemplos:**

- |                              |                                |
|------------------------------|--------------------------------|
| 1) Oxígeno + Metal _____     | 5) No metal + metal _____      |
| 2) Hidrógeno + metal _____   | 6) Hidrógeno + No metal _____  |
| 3) Hidróxido + oxácido _____ | 7) Hidrácido + metal _____     |
| 4) Óxido básico + agua _____ | 8) Hidróxido + hidrácido _____ |

**II. Determina la fórmula y el nombre de la sal que se forma al hacer reaccionar los compuestos:**

| Compuestos                                           | Fórmula | Nombre |
|------------------------------------------------------|---------|--------|
| Ba(OH) <sub>2</sub> y H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub> |         |        |
| SO <sub>3</sub> y H <sub>2</sub> O                   |         |        |
| NaOH y HBr                                           |         |        |
| Na <sub>2</sub> O Y H <sub>2</sub> O                 |         |        |

**III. Completa la tabla con la función química y el nombre correspondiente.**

| Fórmula                                         | Tipo de Compuesto | Nombre |
|-------------------------------------------------|-------------------|--------|
| Ni(HO) <sub>2</sub>                             |                   |        |
| KBrO <sub>2</sub>                               |                   |        |
| MgCl <sub>2</sub>                               |                   |        |
| Fe <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>6</sub> |                   |        |
| SO <sub>2</sub>                                 |                   |        |