

## PRÁCTICA DE EVALUACIÓN



Completa esta tabla con el nombre que corresponde en cada caso:

|                     | Tipo de compuestos | Nombre del compuesto |
|---------------------|--------------------|----------------------|
| HgO                 |                    |                      |
| HNO <sub>3</sub>    |                    |                      |
| Ni(OH) <sub>2</sub> |                    |                      |
| NaCl                |                    |                      |
| H <sub>2</sub> S    |                    |                      |
| KH                  |                    |                      |
| NH <sub>3</sub>     |                    |                      |
| HClO                |                    |                      |
| MgCl <sub>2</sub>   |                    |                      |
| KBrO <sub>2</sub>   |                    |                      |



Escribe la formula correspondiente en cada compuesto:

| Nombre                 | Fórmula | Nombre                     | Fórmula |
|------------------------|---------|----------------------------|---------|
| Ácido nitroso          |         | Dióxido de carbono         |         |
| Bromato de plata I     |         | Agua                       |         |
| Ácido clorhídrico      |         | Oxido de aluminio III      |         |
| Ácido cloroso          |         | Hidroxido de sodio I       |         |
| Óxido de cobre II      |         | Nitrato de plata II        |         |
| Cloruro de magnesio II |         | Tetranitrato de tricarbóno |         |
| Pentóxido de difosforo |         | Hidruro de sodio I         |         |
| Disulfuro de carbono   |         | Ácido Fluorhídrico         |         |
| Hidroxido de potasio I |         | Sulfito de calcio II       |         |
| Ácido selénico         |         | Ácido hipocloroso          |         |