

# FORMULACIÓN

1. Une con flechas:

NiO	Cloruro de Potasio
PbH <sub>4</sub>	Trifluoruro de Oro
Na <sub>2</sub> O	Pentaóxido de diarsénico
BeH <sub>2</sub>	Tetrahidruro de Silicio
HCl	Amoniaco
AuF <sub>3</sub>	Monóxido de Magnesio
KCl	Yoduro de Hidrógeno
FeO	Tetrahidruro de Plomo
FeH <sub>3</sub>	Monóxido de Hierro
Ag <sub>2</sub> O	Hidruro de Litio
HF	Monóxido de disodio
CaCl <sub>2</sub>	Difluoruro de Magnesio
NH <sub>3</sub>	Trihidruro de Hierro
CuBr <sub>2</sub>	Agua
Pb <sub>2</sub> O	Dibromuro de Cobre
LiH	Monóxido de Niquel
H <sub>2</sub> O	Dihidruro de Berilio
MgO	Trióxido de dialuminio
HI	Tetrahidruro de Carbono o metano
SiH <sub>4</sub>	Dicloruro de Calcio
As <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Fluoruro de hidrógeno
MgF <sub>2</sub>	Dihidruro de cobre
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Cloruro de hidrógeno
CH <sub>4</sub>	Monóxido de diplomo
CuH <sub>2</sub>	Monóxido de diplata

2. Nombra los siguientes compuestos:

$\text{SO}_2$  =

$\text{Co}_2\text{O}_3$  =

$\text{P}_2\text{O}_3$  =

$\text{N}_2\text{O}_5$  =

$\text{Sb}_2\text{O}_5$  =

3. Formula los siguientes compuestos:

Dióxido de platino =

Heptaóxido de dimanganeso =

Trióxido de dioro =

Monóxido de Carbono =

Dióxido de Cinc =

4. Nombra los siguientes compuestos:

$\text{PCl}_3$  =

$\text{SiCl}_4$  =

$\text{KI}$  =

$\text{NI}_5$  =

$\text{K}_4\text{C}$  =

5. Formula los siguientes compuestos:

Trisulfuro de Diboro =

Dibromuro de Calcio =

Bromuro de cobre =

Trisulfuro de dihierro =

Cloruro de Sodio =

6. Nombra los siguientes compuestos:

$\text{CdH}_2$  =

$\text{Hg}_2\text{H}_2$  =

$\text{PbH}_2$  =

$\text{CsH}$  =

$\text{PH}_3$  =

7. Formula los siguientes compuestos:

Trihidruro de fósforo =

Hexahidruro de diboro =

Tetrahidruro de estaño =

Monohidruro de cobre =

Dihidruro de Bario =