

## EJERCICIOS DE FORMULACIÓN DE ÓXIDOS

1. Relaciona con flechas los siguientes compuestos binarios: óxidos.

TeO <sub>3</sub>	Dióxido de silicio
SrO	Trióxido de dinitrógeno
SiO <sub>2</sub>	Agua oxigenada
Ga <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Heptaóxido de diyodo
I <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	Trióxido de telurio
B <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Monóxido de estroncio
N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Dióxido de plomo
H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	Trióxido de digalio
PbO <sub>2</sub>	Pentaóxido de dibismuto
N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Pentaóxido de dinitrógeno

2. Nombra los siguientes óxidos. Pero ten cuidado con las faltas de ortografía y las tildes. Debes escribir los nombre de los compuestos en letras minúsculas. Ej. trióxido de ditalio.

- P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>:
- CO:
- P<sub>2</sub>O<sub>3</sub>:
- CO<sub>2</sub>:
- H<sub>2</sub>O:

3. Formula los siguientes óxidos. Los números se escribirán después del elemento. Ej. Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

- Monóxido de dilitio:
- Dióxido de plomo:
- Trióxido de diyodo:
- Trióxido de dialuminio u óxido de aluminio:
- Monóxido de calcio: