

COMPUESTOS BINARIOS DE OXÍGENO

Nombra los siguientes óxidos

| Fórmula | | N. con prefijos | N. con números de oxidación | Corrección |
|---------|--------------------------------|-----------------|-----------------------------|---|
| 1.- | CaO | | | <input type="checkbox"/> <input type="checkbox"/> |
| 2.- | Ag ₂ O | | | |
| 3.- | SO | | | |
| 4.- | HgO | | | |
| 5.- | OCl ₂ | | | |
| 6.- | Al ₂ O ₃ | | | |
| 7.- | SnO | | | |
| 8.- | Fe ₂ O ₃ | | | |
| 9.- | PbO ₂ | | | |
| 10.- | Na ₂ O ₂ | | | |



Formula los siguientes compuestos:

| Nombre | | Fórmula | Corrección ✓ ✗ |
|--------|-------------------------|---------|-------------------|
| 1.- | Oxido de dilitio | | |
| 2.- | Oxido de magnesio | | |
| 3.- | Oxido de níquel (III) | | |
| 4.- | Dióxido de estaño | | |
| 5.- | Peróxido de hidrógeno | | |
| 6.- | Dibromuro de trioxígeno | | |
| 7.- | Oxido de sodio | | |
| 8.- | Dióxido de carbono | | |
| 9.- | Oxido de calcio | | |
| 10.- | Oxido de fósforo (V) | | |

