

## Óxidos IV

Nombrar :

(Soluciones óxidos III)

- 1 **As<sub>2</sub>O<sub>5</sub>**
- 2 **CO<sub>2</sub>**
- 3 **Cl<sub>2</sub>O<sub>5</sub>**
- 4 **Cl<sub>2</sub>O<sub>3</sub>**
- 5 **P<sub>2</sub>O<sub>3</sub>**
- 6 **Cl<sub>2</sub>O**
- 7 **N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>**
- 8 **N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>**
- 9 **Cl<sub>2</sub>O<sub>7</sub>**
- 10 **SiO<sub>2</sub>**
- 11 **SO<sub>3</sub>**
- 12 **SO<sub>2</sub>**
- 13 **CO<sub>2</sub>**
- 14 **Cl<sub>2</sub>O<sub>7</sub>**
- 15 **Cl<sub>2</sub>O<sub>6</sub>**
- 16 **Br<sub>2</sub>O**
- 17 **Cl<sub>2</sub>O**
- 18 **Br<sub>3</sub>O<sub>8</sub>**
- 19 **BaO**
- 20 **CaO**
- 21 **CO**
- 22 **Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub>**
- 23 **N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>**
- 24 **Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>**
- 25 **N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>**
- 26 **Ag<sub>2</sub>O**
- 27 **PbO<sub>2</sub>**
- 28 **Na<sub>2</sub>O**
- 29 **UO<sub>3</sub>**
- 30 **Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>**
- 31 **FeO**
- 32 **HgO**
- 33 **Hg<sub>2</sub>O**
- 34 **I<sub>2</sub>O<sub>5</sub>**
- 35 **N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>**