

## Soluciones de Nomenclatura de óxidos de metales y no metales

### 1. Nombra los siguientes compuestos según el sistema de nomenclatura de la IUPAC y el sistema Stock

#### **Recuerda:**

*En los óxidos el elemento más electronegativo es el oxígeno, por tanto actúa siempre con estado de oxidación -2-.*

*Su nomenclatura general es:*

**Óxido + de+ nombre del elemento más electropositivo.**

*Según la nomenclatura de la IUPAC la proporción estequiométrica de cada elemento se indica mediante los prefijos multiplicativos adecuados ( mono, di, tri, tetra, penta...)*

*En la nomenclatura Stock el estado de oxidación del elemento más electropositivo se indica mediante números romanos al final de la fórmula. Si éste únicamente presenta un posible estado de oxidación no es necesario indicarlo.*

*Se nombran al revés de cómo se formulan*

Fórmula	Nomenclatura IUPAC?	Nomenclatura Stock
SO <sub>3</sub>	<b>Trióxido de azufre</b>	<b>Óxido de azufre (VI)</b>
CO <sub>2</sub>	<b>Dióxido de carbono</b>	<b>Óxido de carbono (IV)</b>
K <sub>2</sub> O	<b>Óxido de potasio</b>	<b>Óxido de potasio</b>
Cl <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	<b>Trióxido de dicloro</b>	<b>Óxido de cloro (III)</b>
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	<b>Trióxido de dihierro</b>	<b>Óxido de hierro (III)</b>
Cu <sub>2</sub> O	<b>Monóxido de dicobre</b>	<b>Óxido de cobre (I)</b>
NO <sub>2</sub>	<b>Dióxido de nitrógeno</b>	<b>Óxido de nitrógeno(IV)</b>
As <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	<b>Trióxido de diarsénico</b>	<b>Óxido de arsénico (III)</b>
Mn <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	<b>Heptaóxido de dimanganeso</b>	<b>Óxido de manganeso (VII)</b>
CoO	<b>monóxido de cobalto</b>	<b>Óxido de cobalto (II)</b>
PdO	<b>monóxido de paladio</b>	<b>Óxido de paladio (II)</b>
Au <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	<b>Trióxido de dioro</b>	<b>Óxido de oro (III)</b>
TeO <sub>3</sub>	<b>Trióxido de telurio</b>	<b>Óxido de telurio (VI)</b>
NiO	<b>Óxido de níquel</b>	<b>Óxido de níquel (II)</b>
Cr <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	<b>Trióxido de dicromo</b>	<b>Óxido de cromo (III)</b>