

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