

Soluciones de Nomenclatura de compuestos binarios no metal-no metal y metal-no metal

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

Recuerda:

*Para nombrar estos compuestos binarios primero se indica el elemento más electronegativo modificando su nombre con la terminación **-uro**. A continuación se añade el nombre del elemento más electropositivo.*

Se nombran al revés de cómo se formulan.

En la nomenclatura 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.

Fórmula	Nomenclatura IUPAC	Nomenclatura Stock
LiH	Hidruro de litio	Hidruro de litio
AlH ₃	Trihidruro de aluminio	Hidruro de aluminio
FeCl ₂	Dicloruro de hierro	Cloruro de hierro (II)
CaS	Sulfuro de calcio	Sulfuro de calcio
As ₂ Se ₃	Triseleniuro de arsénico	Seleniuro de arsénico (III)
CoBr ₂	Dibromuro de cobalto	Bromuro de cobalto (II)
CuCl	Monocloruro de cobre	Cloruro de cobre (I)
HI	Yoduro de hidrógeno	Yoduro de hidrógeno
Al ₂ S ₃	Trisulfuro de aluminio	Sulfuro de aluminio
CsF	Fluoruro de cesio	Fluoruro de cesio
K ₃ N	Nitruro de potasio	Nitruro de potasio
NaI	Yoduro de sodio	Yoduro de sodio
IBr ₅	Pentabromuro de yodo	Bromuro de yodo (V)
Ag ₃ P	Fosfuro de plata	Fosfuro de plata
CoBr ₂	Dibromuro de cobalto	Bromuro de cobalto (II)