

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