

FORMULACIÓN INORGÁNICA. Sales binarias.

1. Nombra los siguientes óxidos de todas las formas posibles:

Compuesto	Nomenclatura Estequiométrica (NE)	Nomenclatura de Stock (NS)	Nomenclatura de nº de carga (NC)
<i>FeCl₂</i>			
<i>Li₃N</i>			
<i>CaF₂</i>			
<i>AgBr</i>			
<i>CuBr</i>			
<i>Ni₂Si</i>			
<i>K₂Se</i>			
<i>BaCl₂</i>			
<i>MnS</i>			
<i>NaCl</i>			
<i>ScBr₃</i>			
<i>V₂S₅</i>			

2. Formula los siguientes óxidos:

Nomenclatura	Compuesto
<i>Cloruro de cesio</i>	
<i>Yoduro de magnesio</i>	
<i>Yoduro de oro (III)</i>	
<i>Sulfuro de wolframio (6+)</i>	
<i>Arseniuro de cadmio</i>	
<i>Telururo de estaño (4+)</i>	
<i>Sulfuro de cinc</i>	
<i>Fluoruro de cobre (II)</i>	

Nomenclatura	Compuesto
<i>Yoduro de cromo (II)</i>	
<i>Fluoruro de litio</i>	
<i>Cloruro de bario</i>	
<i>Fosfuro de manganeso (3+)</i>	
<i>Nitruro de mercurio (II)</i>	
<i>Bromuro de plata</i>	
<i>Cloruro de titanio (IV)</i>	
<i>Siliciuro de calcio</i>	