

FORMULACIÓN INORGÁNICA. Hidruros e hidóxidos.

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>NaH</i>			
<i>CoH₂</i>			
<i>Sn(OH)₂</i>			
<i>PbH₄</i>			
<i>FeH₃</i>			
<i>Al(OH)₃</i>			
<i>H₂S</i>			
<i>SnH₂</i>			
<i>CH₄</i>			
<i>LiOH</i>			
<i>BH₃</i>			
<i>HF</i>			

2. Formula los siguientes óxidos:

Nomenclatura	Compuesto
<i>Dihidróxido de hierro</i>	
<i>Silano</i>	
<i>Hidruro de aluminio</i>	
<i>Ácido selenhídrico</i>	
<i>Hidruro de fósforo (5+)</i>	
<i>Hidróxido de calcio</i>	
<i>Hidruro de cinc</i>	
<i>Hidruro de estaño (IV)</i>	

Nomenclatura	Compuesto
<i>Borano</i>	
<i>Ácido sulfhídrico</i>	
<i>Fosfano</i>	
<i>Hidróxido de cadmio</i>	
<i>Cloruro de hidrógeno</i>	
<i>Hidruro de cobalto (III)</i>	
<i>Monohidruro de cobre</i>	
<i>Hidruro de potasio</i>	