

Nomenclatura inorgánica IUPAC_2005 

Hidruros. Formulación y nomenclatura



Actividad 2.1 Completa esta tabla con el nombre que corresponde en cada caso:

	Nombre de composición con prefijos numerales	Nombre de composición con números de oxidación
1. CoH_2	<input type="text"/>	<input type="text"/>
2. NaH	<input type="text"/>	<input type="text"/>
3. CuH	<input type="text"/>	<input type="text"/>
4. HBr	<input type="text"/>	No procede en este caso
5. PbH_4	<input type="text"/>	<input type="text"/>
6. SbH_3	<input type="text"/>	<input type="text"/>
7. CaH_2	<input type="text"/>	<input type="text"/>
8. H_2Se	<input type="text"/>	No procede en este caso
9. SnH_2	<input type="text"/>	<input type="text"/>
10. NiH_3	<input type="text"/>	<input type="text"/>



Actividad 2.2 Escribe la fórmula que corresponde a cada compuesto:

	Nombre de composición con prefijos numerales	Nombre de composición con números de oxidación
1.	dihidruro de magnesio <input type="text"/>	hidruro de níquel(II) <input type="text"/>
2.	trihidruro de aluminio <input type="text"/>	hidruro de mercurio(I) <input type="text"/>
3.	cloruro de hidrógeno <input type="text"/>	hidruro de hierro(II) <input type="text"/>
4.	hidruro de potasio <input type="text"/>	hidruro de estroncio <input type="text"/>
5.	dihidruro de bario <input type="text"/>	hidruro de cinc <input type="text"/>
6.	yoduro de hidrógeno <input type="text"/>	hidruro de cobalto(II) <input type="text"/>
7.	dihidruro de cadmio <input type="text"/>	hidruro de oro(III) <input type="text"/>
8.	tetrahidruro de platino <input type="text"/>	hidruro de litio <input type="text"/>
9.	fluoruro de hidrógeno <input type="text"/>	hidruro de cobre(II) <input type="text"/>
10.	dihidruro de mercurio <input type="text"/>	hidruro de plomo(II) <input type="text"/>

Encuentra la información necesaria para resolver esta actividades en la siguiente dirección web:

www.lamanzanadnewton.com/materiales/aplicaciones/lfq2/lmn_IUPAC2005.html