

Nomenclatura inorgánica IUPAC_2005 

Sales binarias. Formulación y nomenclatura

**Actividad 3.1** 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. Cu_2S	<input type="text"/>	<input type="text"/>
2. LiBr	<input type="text"/>	<input type="text"/>
3. CaCl_2	<input type="text"/>	<input type="text"/>
4. Co_2S_3	<input type="text"/>	<input type="text"/>
5. AgI	<input type="text"/>	<input type="text"/>
6. NiBr_2	<input type="text"/>	<input type="text"/>
7. V_2S_5	<input type="text"/>	<input type="text"/>
8. Hg_3N_2	<input type="text"/>	<input type="text"/>
9. PCl_5	<input type="text"/>	<input type="text"/>
10. CCl_4	<input type="text"/>	<input type="text"/>

**Actividad 3.2** Escribe la fórmula que corresponde a cada compuesto:

	Nombre de composición con prefijos numerales	Nombre de composición con números de oxidación
1.	difluoruro de berilio <input type="text"/>	cloruro de cobalto(II) <input type="text"/>
2.	seleniuro de dipotasio <input type="text"/>	bromuro de hierro(III) <input type="text"/>
3.	difosfuro de tricalcio <input type="text"/>	cloruro de aluminio <input type="text"/>
4.	sulfuro de diplata <input type="text"/>	yoduro de mercurio(I) <input type="text"/>
5.	cloruro de sodio <input type="text"/>	cloruro de cadmio <input type="text"/>
6.	dicloruro de bario <input type="text"/>	fluoruro de sodio <input type="text"/>
7.	trisulfuro de diníquel <input type="text"/>	cloruro de mercurio(II) <input type="text"/>
8.	nitruro de trisodio <input type="text"/>	sulfuro de estaño(II) <input type="text"/>
9.	sulfuro de cinc <input type="text"/>	bromuro de potasio <input type="text"/>
10.	carburo de dimagnesio <input type="text"/>	sulfuro de oro(I) <input type="text"/>

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

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