

FORMULACIÓN INORGÁNICA. EXAMEN 1. **(SOLUCIÓN)** 16 – 10 – 06

Formula o nombra, según corresponda, los siguientes compuestos:

H Cl O₃	ácido clórico; trioxoclorato(V) de hidrógeno	ácido sulfhídrico	H ₂ S
Sr (OH)₂	dihidróxido de estroncio; hidróxido de estroncio hidróxido estróncico	fosfina	P H ₃
N₂	nitrógeno	tetraoxosulfato(VI) de zinc	Zn SO ₄
Rb H	hidruro de rubidio, hidruro rubídico	ácido hiponitroso	H N O
K Mn O₄	permanganato potásico tetraoxomanganato(VII) de potasio	sulfuro de hierro(III)	Fe ₂ S ₃
Hg F₂	difluoruro de mercurio, fluoruro de mercurio(II), Fluoruro mercúrico	anhídrido selenioso	Se O ₂
Cl₂ O	monóxido de dicloro, óxido de cloro(I), anhídrido hipocloroso	tetraoxosilicato(IV) de hidrógeno	H ₄ SiO ₄
Li₂ C O₃	carbonato lítico, trioxocarbonato(IV) de litio	óxido cúprico	Cu O
H₂ S O₂	ácido hiposulfuroso, dióxosulfato(II) de hidrógeno	fosfato cálcico	Ca ₃ (PO ₄) ₂
Ba O₂	peróxido de bario	hidruro de aluminio	Al H ₃