

FECHA: _____

NOMBRE Y APELLIDOS: _____

1. Formula o nombra los siguientes compuestos:

$\text{Na}_2\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_7$	dihidrogenodifosfato de sodio	Dihidrogeno (heptaoxidodifosfato) de disodio	-
NH_4HCO_2	Hidrogenocarbonito de amonio	Hidrogeno (dioxidocarbonato) de amonio	Hidroxidooxidocarbonato (1-) de amonio
$\text{Cu}(\text{HSO}_4)_2$	Hidroxidotrioxidosulfato (1-) de cobre (2+)	Bis(hidrogeno(tetraoxidosulfato)) de cobre	Hidrogenosulfato de cobre (II)
KNO_2	Nitrito de potasio	Dioxidonitrato (1-) de potasio	Dioxidonitrato de potasio
$\text{Fe}(\text{ClO})_3$	Hipoclorito de hierro (III)	Tris(oxidoclorato) de hierro	Oxidoclorato de hierro (3+)
MnO_4^-	ion permanganato	ion tetraoxidomanganato	-
PbH_4	Plumbano	Hidruro de plomo (IV)	Tetrahidruro de plomo
BaO_2	Dioxido de bario	Peroxido de bario	-
CCl_4	Tetracloruro de carbono	Cloruro de carbono (IV)	-
NO	Monóxido de nitrógeno	Óxido de nitrógeno (II)	-
$\text{Ca}(\text{HSe})_2$	Bis(hidrogenoseleniuro) de calcio	Hidrogenoseleniuro de calcio	-
Ni_2S_3	Trisulfuro de diniquel	Sulfuro de niquel (III)	-
H_4SiO_4	Ácido ortosilícico	Tetrahidroxidosilicio	Tetrahidrogeno(tetraoxidosilicato)
FeHBO_3	Hidrogenoborato de hierro (II)	Hidroxidodioxidoborato (2-) de hierro (2+)	Hidrogeno(trioxidoborato) de hierro
$\text{Hg}(\text{OH})_2$	Dihidroxido de mercurio	Hidróxido de mercurio (II)	-

