

Nombre:			
Curso:		Examen 8	
Fecha:		3ª Evaluación	

1.- Nombra los siguientes compuestos utilizando distintas nomenclaturas.

CsF	Fluoruro de Cesio Monofluoruro de Cesio	Au₂(Cr₂O₇)₃	Dicromato Aúrico
SiO₂	Dióxido de Silicio Óxido de Silicio (IV) Óxido Silícico	Fe₂(SeO₂)₃	Hiposeleniito férrico
PtO₂	Dióxido de Platino Óxido de Platino (IV) Óxido Platínico	HBrO	Ácido Hipobromoso
CH₄	Metano Tetrahidruro de Carbono Hidruro de Carbono (IV)	H₂TeO₄	Ácido Telúrico
NiH₃	Trihidruro de Níquel Hidruro de Níquel (III) Hidruro Niquélico	Sn(BrO₄)₄	Perbromato estáñico
FeO	Monóxido de Hierro Óxido de Hierro (II) Óxido Ferroso	Ni(ClO₃)₃	Clorato Niquélico
Ni(OH)₂	Hidróxido Niqueloso Hidróxido de Níquel(II) Dihidróxido de Níquel	CoH₂	Dihidruro de Cobalto Hidruro de Cobalto (II) Hidruro Cobaltoso
CaO	Monóxido de Calcio Óxido Cálxico Óxido de Calcio	Cs₂SO₃	Sulfito de Cesio
K₂Se	Seleniuro de Potasio Seleniuro Potásico Monoseleniuro de Potasio	FeH₃	Trihidruro de Hierro Hidruro de Hierro (III) Hidruro Férrico
CaBr₂	Dibromuro de Calcio Bromuro Cálxico Bromuro de Calcio	Ni(OH)₂	Dihidróxido de Níquel Hidróxido de Níquel (II) Hidróxido Niqueloso

2.- Formula cada uno de los siguientes compuestos:

Óxido de Oro (III) **Au₂O₃**

Hipoyodito Mercurioso **HgIO**

Tricloruro de Antimonio **SbCl₃**

Piroarseniato Cuproso **Cu₄As₂O₅**

Óxido de Estroncio **SrO**

Hipoyodito Bórico **Ba(IO)₂**

Ácido Clorhídrico **HCl**

Ácido piroantimonioso **H₄Sb₂O₅**

Arsano **AsH₃**

Fosfato Aluminico **AlPO₄**

Óxido de Manganeso (VI) **MnO₂**

Bismutano **BiH₃**

Pentóxido de Dicloro **Cl₂O₅**

Sufuro Aurico **Au₂S₃**

Hidruro Ferroso **FeH₂**

Manganato Cálcico **Ca(MnO₄)₂**

Ácido Sulfhídrico **H₂S**

Cloruro Aluminico **AlCl₃**

Hidróxido Permangánico **Mn(OH)₇**

Hiposeleniito aurico **Au₂(SeO₂)₃**