

## Solucionario: Ficha\_2

1. Formular y/o nombrar las siguientes sustancias simples, iones y compuestos binarios y ternarios:

$\text{Cu(OH)}_2$	hidróxido de cobre(II)
$\text{MgCl}_2$	cloruro de magnesio
$\text{H}_2\text{S}$	ácido sulfhídrico
$\text{CaO}$	óxido de calcio
$\text{HNO}_3$	ácido nítrico
$\text{CoH}_3$	hidruro de cobalto(III)
$\text{O}^{2-}$	óxido(2-)
$\text{HClO}_4$	ácido perclórico
$\text{Ba(OH)}_2$	hidróxido de bario
$\text{O}_5\text{I}_2$	diyoduro de pentaóxígeno
$\text{Au}_2\text{O}_3$	óxido de oro(III)
$\text{Al(OH)}_3$	hidróxido de aluminio
$\text{Pt}^{2+}$	platino(2+)

Ne	Neón
$\text{As}_2\text{O}_3$	Trióxido de diarsénico/óxido de arsénico(III)
$\text{Zn(OH)}_2$	Hidróxido de zinc/ dihidróxido de zinc
$\text{SiH}_4$	Tetrahidruro de silicio/silano
$\text{PbI}_2$	Diyoduro de plomo/yoduro de plomo(II)
$\text{Ag}_2\text{S}$	Sulfuro de plata
$\text{H}_2\text{CO}_3$	Ácido carbónico
$\text{Mn(OH)}_2$	Dihidróxido de manganeso/hidróxido de manganeso(II)
$\text{SO}_3$	Trióxido de azufre/óxido de azufre(VI)
$\text{NiO}$	Monóxido de níquel/óxido de níquel(II)
$\text{H}_2\text{SO}_4$	Ácido sulfúrico
$\text{NaCl}$	Cloruro de sodio
$\text{Cr(OH)}_3$	trihidróxido de cromo/hidróxido de cromo(III)