

**CONSOLIDACIÓN**

Ficha: Los números que identifican a un átomo

FÓRMULA	CON PREFIJOS NUMERALES	CON NÚMEROS DE OXIDACIÓN	FORMULACIÓN TRADICIONAL
$K_2O$	Monóxido de dipotasio	Óxido de potasio	—
$Fe_2O_3$	Trióxido de dihierro	Óxido de hierro(III)	—
$CO_2$	Dióxido de carbono	Óxido de carbono(IV)	—
$N_2O_5$	Pentaóxido de dinitrógeno	Óxido de nitrógeno(V)	—
$Na_2O_2$	Dióxido de disodio	Peróxido de sodio	—
$H_2O_2$	Dióxido de dihidrógeno	Peróxido de hidrógeno	—
$BaO_2$	Dióxido de bario	Peróxido de bario	—
$KH$	Hidruro de potasio	Hidruro de potasio	—
$FeH_2$	Dihidruro de hierro	Hidruro de hierro(II)	—
$AuH_3$	Trihidruro de oro	Hidruro de oro(III)	—
$HF$	Fluoruro de hidrógeno	—	Ácido fluorídrico
$HI$	Yoduro de hidrógeno	—	Ácido yodhídrico
$H_2Se$	Seleniuro de hidrógeno	—	Ácido selenhídrico
$PH_3$	Trihidruro de fósforo	—	Fosfina
$SiH_4$	Tetrahidruro de silicio	—	Silano
$BH_3$	Trihidruro de boro	—	Borano
$NaCl$	Monocloruro de sodio	Cloruro de sodio	—
$K_2S$	Monosulfuro de potasio	Sulfuro de potasio	—
$MnS$	Monosulfuro de manganeso	Sulfuro de manganeso(II)	—
$PCl_5$	Pentacloruro de fósforo	Cloruro de fósforo(V)	—
$NaOH$	Monhidróxido de sodio	Hidróxido de sodio	—
$Ca(OH)_2$	Dihidróxido de calcio	Hidróxido de calcio	—
$Fe(OH)_3$	Trihidróxido de hierro	Hidróxido de hierro(III)	—
$Cd(OH)_2$	Dihidróxido de cadmio	Hidróxido de cadmio(II)	—