

NOMBRA LOS SIGUIENTES COMPUESTOS INORGÁNICOS

(En el caso de que sea un compuesto iónico identifica qué átomo se encuentra como catión y cuál como anión)

COMPUESTO	NOMBRE	CATIÓN	ANIÓN
Na ₂ O	Óxido de sodio	Na	O
PCl ₅	Pentacloruro de fósforo	(es una molécula)	
Al ₂ S ₃	Trisulfuro de dialuminio	Al	S
HBr	Bromuro de hidrógeno	(es una molécula)	
HCl (ac.)	Ácido clorhídrico*	H	Cl
KH	Hidruro de potasio	K	H
CO ₂	Dióxido de carbono	(es una molécula)	
CaF ₂	Difluoruro de calcio	Ca	F
CO	Monóxido de carbono	(es una molécula)	
MgI ₂	Diyoduro de magnesio	Mg	I
SO ₃	Trióxido de azufre	(es una molécula)	
Fe ₂ O ₃	Trióxido de hierro	Fe	O
CCl ₄	Tetracloruro de carbono	(es una molécula)	
NaCl	Cloruro de sodio	Na	Cl
NiH ₃	Trihidruro de níquel	Ni	H
H ₂ O	Óxido de hidrógeno (agua)	(es una molécula)	
CoCl ₃	Tricloruro de cobalto	Co	Cl
Cu ₂ O	Óxido de cobre	Cu	O
NH ₃	Nitruro de trihidrógeno ó trihidruro de nitrógeno (ambas son válidas)	(es una molécula)	
Ag ₂ O	Óxido de plata	Ag	O
Cr ₂ O ₃	Trióxido de cromo	Cr	O
NiCl ₂	Dicloruro de níquel	Ni	Cl
TiCl ₄	Tetracloruro de titanio	Ti	Cl

*El ácido clorhídrico en disolución sí que se disocia dando lugar a cationes (H⁺) y aniones (Cl⁻).