

FORMULACIÓN QUÍMICA – COMPUESTOS BINARIOS – 2º ESO

Nombra mediante nomenclatura de prefijos multiplicadores los siguientes compuestos:

Na ₂ O		SO ₃	
HCl		BH ₃	
AlH ₃		KI	
AgCl		BeCl ₂	
CO ₂		PCl ₅	
SF ₆		CH ₄	

Formula los siguientes compuestos (el tamaño de los subíndices lo dejamos normal)

Ejemplo: Óxido de litio - Li₂O

Óxido de dicesio		Trihidruro de fósforo	
Yoduro de sodio		Cloruro de hidrógeno	
Tetrahidruro de estaño		Óxido de diplatá	
Óxido de plomo		Difluoruro de oxígeno	
Tetrahidruro de carbono		Bromuro de litio	
Trihidruro de nitrógeno		Sulfuro de dipotasio	

Nombra mediante nomenclatura de números de oxidación (n.º romanos) los siguientes compuestos:

Ejemplo: Li₂O: Óxido de litio (I) *Recuerda dejar hueco entre el nombre y el paréntesis.*

Na ₂ O		SO ₃	
HCl		BH ₃	
AlH ₃		KI	
AgCl		BeCl ₂	
CO ₂		PCl ₅	
SF ₆		CH ₄	

Formula los siguientes compuestos (el tamaño de los subíndices lo dejamos normal)

Óxido de hierro (III)		Hidruro de radio (2+)	
Fluoruro de sodio (I)		Óxido de zinc (2+)	
Galano		Sulfuro de plata (I)	
Ácido clorhídrico		Hidruro de germanio (4+)	
Fosfano		Óxido de níquel (II)	
Hidruro de nitrógeno (III)		Óxido de azufre (6+)	