

Fórmulación de Química Inorgánica

VALENCIAS DE LOS PRINCIPALES METALES				
1	Li, Na, K, Rb, Cs, Fr, NH ₄ ⁺ , Ag			
2	Be, Mg, Ca, Ra, Ba, Sr, Zn, Cd			
3	Al			
1, 2	Cu, Hg			
1, 3	Au			
2, 3	Cr, Mn, Fe, Co, Ni			
2, 4	Sn, Pb, Pt			
VALENCIA DE LOS NO METALES (CUANDO SE COMBINAN CON METALES)				
F, Cl, Br, I	1	hipo	---	oso
	3		---	oso
	5		---	ico
	7	per	---	ico
S, Se, Te	2	hipo	---	oso
	4		---	oso
	6		---	ico
N, P, As, Sb	1	hipo	---	oso
	3		---	oso
	5		---	ico
C, Si	2		---	oso
	4		---	ico
B	3		---	ico
Óxidos metálicos				
Compuestos binarios cuyas moléculas están formadas por átomos de oxígeno y metal				
Nomenclatura funcional o antigua.	- Si el metal tiene una valencia se indica: óxido de el nombre del metal (o la raíz del nombre del metal con ico) - Si posee dos valencias, la raíz del nombre del metal lleva sufijo: oso (valencia menor) ico (valencia mayor)			
Ejemplos	K ₂ O: óxido Best UK Casinos potásico (óxido de potasio) FeO: óxido ferroso Fe ₂ O ₃ : óxido férrico			
Óxidos no metálicos				
Compuestos binarios cuyas moléculas están formadas por átomos de oxígeno y no metal				
Ejemplos	SO ₂ : óxido sulfuroso Cl ₂ O ₇ : óxido clórico			
Hidruros				

Compuestos binarios cuyas moléculas están formadas por átomos de hidrógeno y cualquier otro elemento.

Hidruros metálicos

Compuestos binarios cuyas moléculas están formadas por átomos de hidrógeno y de metal.

Ejemplos

Co H₂: Hidruro cobaltoso
Co H₃: Hidruro cobáltico

Hidruros no metálicos

FORMULACIÓN DE ÁCIDOS OXÁCIDOS

F, Cl, Br, I

Ácido hipocloroso



Ácido cloroso



Ácido clórico



Ácido perclórico



N

Ácido hiponitroso



Ácido nitroso



Ácido nítrico

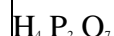


P, As, Sb

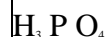
Ácido metafosfórico



Ácido pirofosfórico



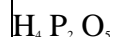
Ácido (orto) fosfórico



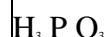
Ácido metafosforoso



Ácido pirofosforoso



Ácido (orto) fosforoso



S, Se, Te

Ácido sulfuroso

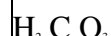


Ácido sulfúrico



C, Si

Ácido carbónico



Ácido metasilícico



Ácido ortosilícico	$H_4 Si O_4$
B	
Ácido metabórico	$H B O_2$
Ácido (orto) bórico	$H_3 B O_2$
Ácido tetrabórico	$H_2 B_4 O_7$
Cr	
Ácido crómico	$H_2 Cr O_4$
Ácido dicrómico	$H_2 Cr_2 O_7$
Mn	
Ácido permangánico	$H Mn O_4$
Ácido mangánico	$H_2 Mn O_4$
® Academia Minas C.B. Todos los derechos Reservados	