

FORMULACIÓN QUÍMICA

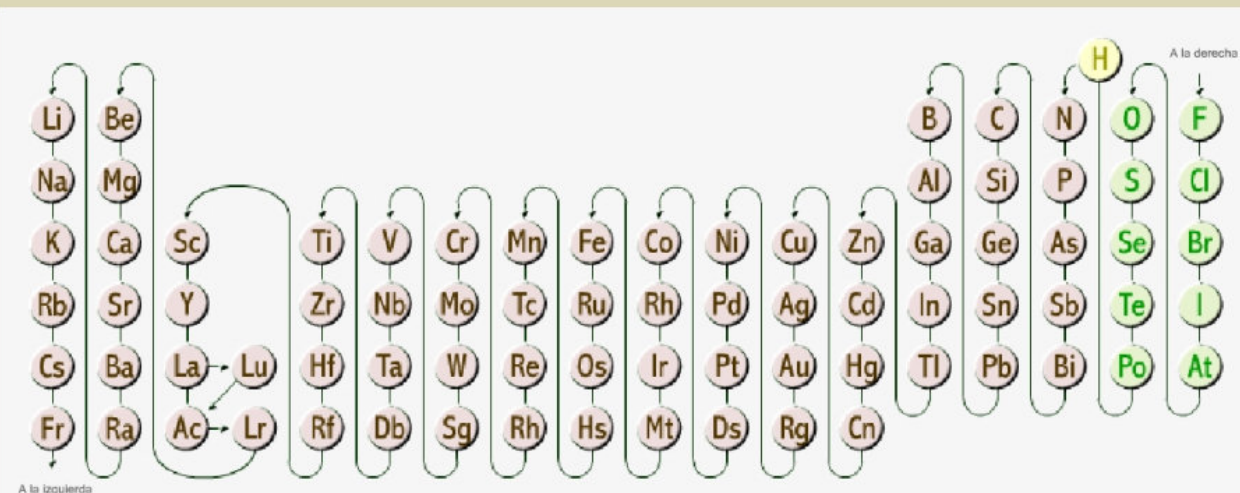
Formulación y nomenclatura en Química Inorgánica

Tablas de uso frecuente para la formulación y nomenclatura en Química Inorgánica.

NÚMEROS DE OXIDACIÓN MÁS FRECUENTES

ALCALINOS	ALCALINOTÉRREOS	METALES DE TRANSICIÓN						TÉRREOS	CARBONÍDEOS	NITROGENÍDEOS	ANFÓGENOS	HALÓGENOS
Li	Be	Fe +2	Cu +1	Zn +2	Al	B -3	C -4	N -3	O -2	F -1		
Na	Mg	Co +2	Hg +2	Cd +2	Ga	B +3	C +2	P +3	S -2			
K +1	Ca +2	Ni +3			In		C +4	As +5	Se +4	Cl +1		
Rb	Sr	Ag +1	Au +1	Pt +2	Tl		Si +4	Sb	Te +6	Br +3		
Cs	Ba						Ge +2			I +5		
Fr	Ra						Sn +4	Bi +3	Po +2	At +7		
							Pb +4					

SECUENCIA DE ELEMENTOS PARA LA NOMENCLATURA SISTEMÁTICA



NOMBRES PARENTALES DE HIDRUROS PROGENITORES

BH₃ Borano	CH₄ Metano	NH₃ Azano⁽¹⁾	H₂O Oxidano⁽¹⁾	HF Fluorano ⁽²⁾
AlH ₃ Alumano	SiH ₄ Silano	PH ₃ Fosfano	H ₂ S Sulfano ⁽³⁾	HCl Clorano ⁽²⁾
GaH ₃ Galano	GeH ₄ Germano	AsH ₃ Arsano	H ₂ Se Selano ⁽³⁾	HBr Bromano ⁽²⁾
InH ₃ Indigano	SnH ₄ Estannano	SbH₃ Estibano	H ₂ Te Telano ⁽³⁾	HI Yodano ⁽²⁾
TlH ₃ Talano	PbH ₄ Plumbano	BiH ₃ Bismutano	H ₂ Po Polano ⁽³⁾	HAt Astatano ⁽²⁾

(1) - Además de estos nombres sistemáticos, se mantienen los nombres "agua - H₂O" y "amoníaco - NH₃" por su arraigo histórico.

(2) - Normalmente, estos haluros de hidrógeno se nombrarán como "fluoruro de hidrógeno - HF", "cloruro de hidrógeno - HCl", etc.

(3) - Los hidruros del grupo 16 se nombrarán preferentemente utilizando la nomenclatura de composición como "sulfuro de dihidrógeno - H₂S", etc.