



Institutosdiocesanos.org

FECHA: _____

NOMBRE: _____

H -1, +1																	He 0
Li +1	Be +2											B +3	C +4, +2, -4, -2	N +3, +5, -2, +4, +6, -3, -1, -2, -4, -5	O -1, -2	F -1	Ne 0
Na +1	Mg +2											Al +3	Si +4	P +3, +5, -3, -5	S +2, +4, +6, -2, -4, -6	Cl +1, +3, +5, +7, -1, -3, -5, -7	Ar 0
K +1	Ca +2	Sc +3	Ti +3, +4	V +2, +3, +4, +5	Cr +2, +3, +6	Mn +2, +3, +4, +6, +7	Fe +2, +3	Co +2, +3	Ni +2, +3	Cu +1, +2	Zn +2	Ga +3	Ge +4	As +3, +5, -3, -5	Se +2, +4, +6	Br +1, +3, +5, +7, -1, -3, -5, -7	Kr 0
Rb +1	Sr +2	Y +3	Zr +4	Nb +3, +5	Mo +2, +3, +4, +5, +6	Tc +7	Ru +2, +3	Rh +2, +3	Pd +2, +4	Ag +1	Cd +2	In +3	Sn +2, +4	Sb +3, +5, -3, -5	Te +2, +4, +6	I +1, +3, +5, +7, -1, -3, -5, -7	Xe 0
Cs +1	Ba +2	La +3	Hf +4	Ta +5	W +2, +3, +4, +5, +6	Re +7	Os +2, +3	Ir +2, +3	Pt +2, +4	Au +1, +3	Hg +1, +2	Tl +1, +3	Pb +2, +4	Bi +3, +5	Po +2, +4	At +1, +5, +7, -1, -3, -5, -7	Rn 0
Fr +1	Ra +2	Ac +3	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn						

Nomenclatura de stock es aquella en la que no usamos prefijos, si no que ponemos la valencia del elemento más positivo entre paréntesis, la nomenclatura sistemática es aquella en la que se ponen prefijos para indicar el número de átomos de cada tipo. Por ejemplo:

CuH tiene como nombre sistemático: *monohidruro de cobre* y pero si usamos nomenclatura stock sería *hidruro de cobre(I)*



Institutosdiocesanos.org

FORMULA	STOCK(sin espacio antes del paréntesis)	SISTEMÁTICA
NiH		
ZnH ₂		
TiH ₂		
H ₂ S		
	Selenuro de hidrógeno	
	Fluoruro de hidrógeno	
	Hidruro de nitrógeno(III)	
	Hidruro de plomo(IV)	
		Trihidruro de boro
		Trihidruro de aluminio
		Bromuro de hidrógeno
		Monohidruro de aluminio