

Boletín Formulación Binarios

H +1 -1																	He 0
Li +1	Be +2											B +3	C +4	N -3 +3, +5	O -2	F -1	Ne 0
Na +1	Mg +2											Al +3	Si +4	P -3 +3, +5	S -2 +2, +4, +6	Cl -1 +1, +3 +5, +7	Ar 0
K +1	Ca +2	Sc +3	Ti +2, +3 +4	V +2, +3 +4, +5	Cr +2, +3 +4, +6	Mn +2, +3 +4, +7	Fe +2, +3	Co +2, +3	Ni +2, +3	Cu +1, +2	Zn +2	Ga +3	Ge -4 +2, +4	As -3 +3, +5	Se -2 +2, +4, +6	Br -1 +1, +3 +5, +7	Kr 0
Rb +1	Sr +2	Y +3	Zr +2, +3 +4	Nb +3, +4 +5	Mo +2, +3 +4, +6	Tc +4, +6 +7	Ru +2, +3 +4, +7, +8	Rh +2, +3 +4, +6	Pd +2, +4	Ag +1	Cd +2	In +3	Sn +2, +4	Sb -3 +3, +5	Te -2 +4, +6	I -1 +1, +3 +5, +7	Xe 0
Cs +1	Ba +2	La +3	Hf +3, +4	Ta +2, +3 +4, +5	W +2, +3 +4, +6	Re +4, +5 +6, +7	Os +2, +3 +4, +7, +8	Ir +3, +4	Pt +2, +4	Au +1, +3	Hg +1, +2	Tl +1, +3	Pb +2, +4	Bi +3, +5	Po +2, +4	At -1 +1, +3 +5, +7	Rn 0
Fr +1	Ra +2	Ac +3	Rf +4														
			Ce +3, +4	Pr +3	Nd +3	Pm +3	Sm +2, +3	Eu +2, +3	Gd +3	Tb +3	Dy +3	Ho +3	Er +3	Tm +3	Yb +2, +3	Lu +3	
			Th +4	Pa +4, +5	U +3, +4 +5, +6	Np +3, +4 +5, +6	Pu +3, +4 +5, +6	Am +3, +4 +5, +6	Cm +3	Bk +3, +4	Cf +3	Es +3	Fm +3	Md +2, +3	No +2, +3	Lr +3	

Formula los siguientes compuestos:

1. pentóxido de difósforo
2. óxido de hierro (III)
3. hidruro de uranio(V)
4. sulfuro de molibdeno (IV)
5. bromuro de bario.
6. dihidruro de cobre.
7. sulfuro de plata.
8. triseleniuro de dinitrógeno.
9. dicloruro de heptaoxígeno
10. heptahidruro de osmio
11. dicloruro de heptaoxígeno
12. ácido telurhídrico
13. monóxido de mercurio
14. metano
15. dióxido de platino
16. pentaóxido de dinitrógeno
17. triseleniuro de cobalto
18. sulfuro de antimonio(V)
19. tricloruro de indio.
20. dibromuro de pentaóxido.

Nombra los siguientes compuestos:

1. NaCl
2. H₂S_(ac)
3. O₃Br₂
4. Fe₂S₃
5. HBr
6. HCl_(aq)
7. NH₃
8. Li₂Se
9. OF₂
10. SrH₂
11. Ga₂O₃
12. CuCl₂
13. CO₂
14. Cs₂O
15. O₃l₂
16. CH₄
17. FeO
18. Ir₂O₃
19. SnTe
20. PdO₂
21. NCl₃