

Boletín Formulación - Binarios e hidróxidos I

H +1 -1																	He 0
Li +1	Be +2											B +3	C -4 +2,+4	N -1,-2,-3 +1,+2 +3,+4,+5	O -2	F -1	Ne 0
Na +1	Mg +2											Al +3	Si -4 +2,+4	P -3 +1,+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 +1,+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 +1,+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 (II)
3. hidruro de uranio(V)
4. hidróxido de molibdeno (IV)
5. peróxido de bario.
6. dihidróxido de cobre.
7. sulfuro de plata.
8. triseleniuro de dinitrógeno.
9. dicloruro de heptaoxígeno
10. heptahidróxido de osmio
11. tetrahidróxido de hafnio
12. ácido telurhídrico
13. monóxido de mercurio
14. metano
15. monóxido de platino
16. pentaóxido de dinitrógeno
17. triseleniuro de cobalto
18. sulfuro de antimonio(V)
19. tricloruro de indio.
20. dibromuro de pentaoxígeno.

Nombra los siguientes compuestos:

1. NaOH
2. H₂S_(ac)
3. O₃Br₂
4. Fe(OH)₃ (nº de oxid.)
5. HBr
6. HCl_(aq)
7. NH₃
8. LiOH
9. OF₂
10. SrH₂
11. Ga(OH)₃
12. Cu₂O₂
13. CO₂
14. Cs₂O
15. O₃l₂
16. CH₄
17. FeO
18. Ir₂O₃
19. Sn(OH)₂
20. Pd(OH)₄
21. CoO (nº de oxid.)