

Boletín Formulación

Óxidos

C
o
o
l
e
x
i
o
o
v
i
a
d
o
A
r
e
n
t
e
i
r
o

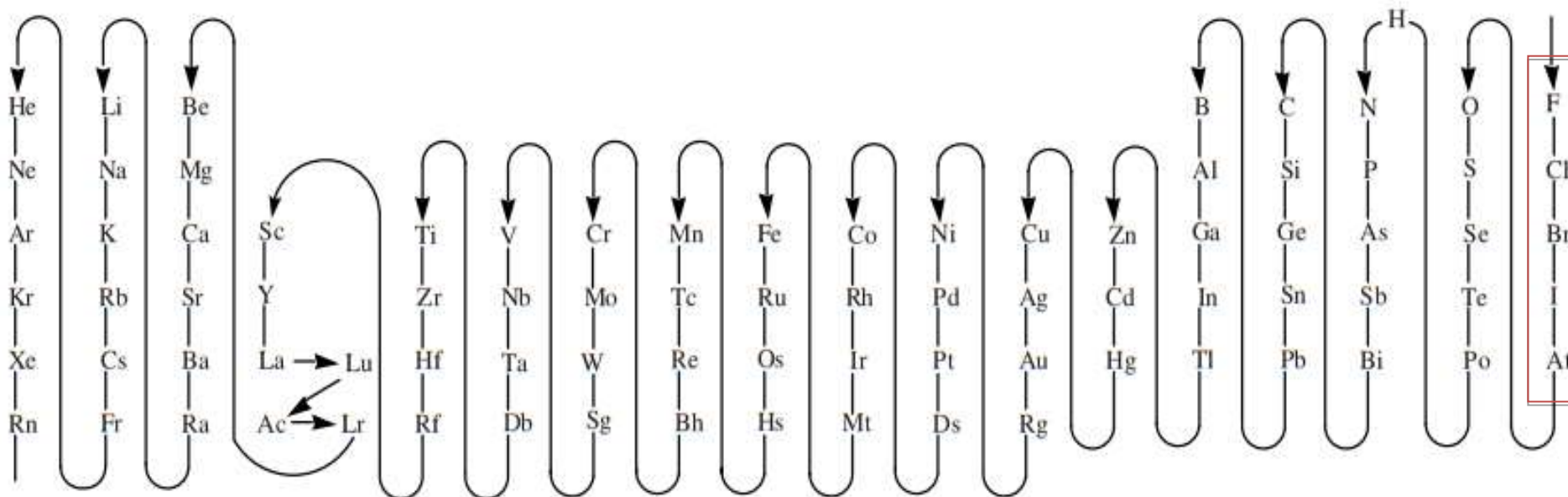
H +1 -1																	He 0
Li +1	Be +2											B +3	C +4	N -3 +3,+5	O -2	F -1	Ne 0
Na +1	Mg +2											Al +3	Si +4	P -3 +3,+5	S -2 +2,+4,+6	Cl -1 +1,+3 +5,+7	Ar 0
K +1	Ca +2	Sc +3	Ti +2,+3 +4	V +2,+3 +4,+5	Cr +2,+3 +4,+6	Mn +2,+3 +4,+7	Fe +2,+3	Co +2,+3	Ni +2,+3	Cu +1,+2	Zn +2	Ga +3	Ge -4 +2,+4	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 (II)
3. óxido de dilitio
4. dicloruro de trioxígeno
5. óxido de bario.
6. óxido de estroncio.
7. óxido de hierro(II)
8. dióxido de plomo
9. dibromuro de heptaoxígeno
10. trióxido de dialuminio
11. trióxido de renio
12. óxido de estaño (II)
13. difluoruro de oxígeno
14. monóxido de dimercurio
15. óxido de vanadio(V)
16. monóxido de platino
17. pentaóxido de dinitrógeno
18. óxido de manganeso(IV)
19. óxido de platino(IV)
20. dibromuro de pentaoxígeno.

Nombra los siguientes compuestos:

1. Na₂O
2. Co₂O₃
3. O₅Br₂
4. As₂O₅
5. K₂O
6. OF₂
7. O₂Cl
8. SO₃
9. Al₂O₃
10. CuO
11. SiO₂
12. Li₂O
13. O₃Cl₂
14. Sc₂O₃
15. O₅I₂
16. Fe₂O₃
17. Au₂O₃
18. O₇Br₂
19. CO₂
20. CoO



En las recomendaciones de la IUPAC 2005, cuando el oxígeno se combina con el grupo de los halógenos, se considera que este último es el más **electronegativo** de los dos. En las combinaciones binarias, el átomo más electronegativo, debe colocarse siempre a la **derecha** y añadir la terminación *-uro* a la raíz del mismo. De este modo, cuando combinamos oxígeno y halógenos ya no se nombran como “óxido de halógeno(número de oxidación)”, sino como “**dihalogenuro de (prefijo)oxígeno**”, utilizando la nomenclatura de composición con prefijos multiplicadores.