

Boletín Formulación

Óxidos

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

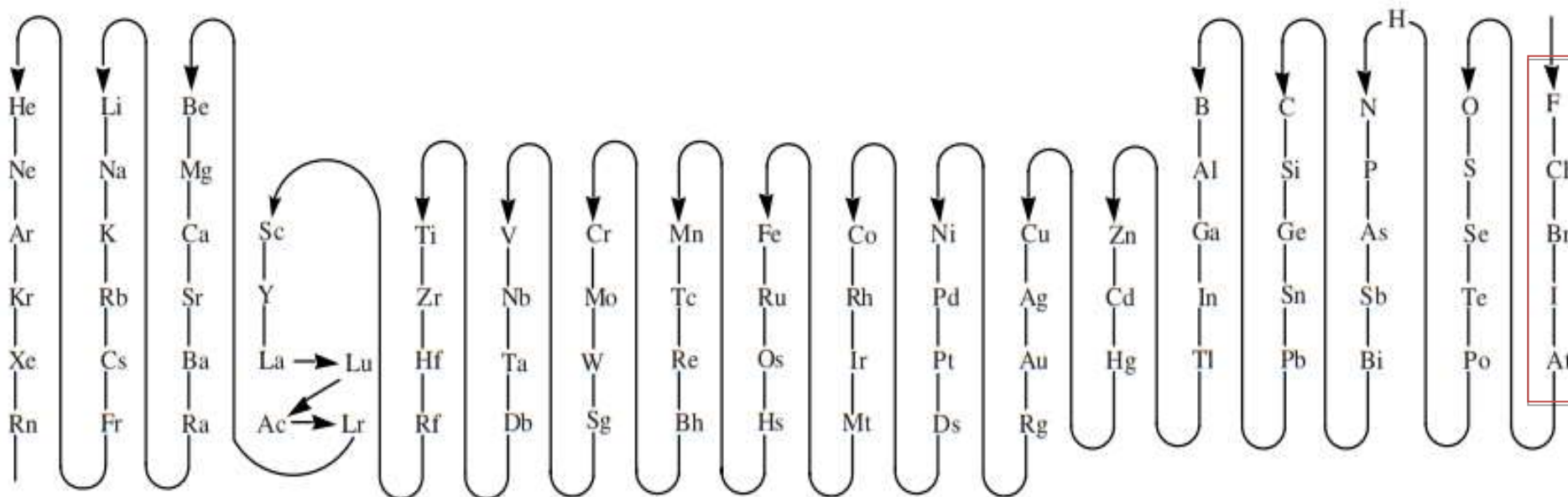
H +1 -1																	He 0
Li +1	Be +2											B +3	C +4	N -3 +3, +5	O -2	F -1	Ne 0
Na +1	Mg +2											Al +3	Si +4	P -3 +3, +5	S -2 +2, +4, +6	Cl -1 +1, +3 +5, +7	Ar 0
K +1	Ca +2	Sc +3	Ti +2, +3 +4	V +2, +3 +4, +5	Cr +2, +3 +4, +6	Mn +2, +3 +4, +7	Fe +2, +3	Co +2, +3	Ni +2, +3	Cu +1, +2	Zn +2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

Nombra los siguientes compuestos:

- | | | |
|-----------------------------------|------------------------------------|------------------------------------|
| 1. Na ₂ O | 8. SO ₃ | 15. O ₅ I ₂ |
| 2. Co ₂ O ₃ | 9. Al ₂ O ₃ | 16. Fe ₂ O ₃ |
| 3. O ₅ Br ₂ | 10. CuO | 17. Au ₂ O ₃ |
| 4. As ₂ O ₅ | 11. SiO ₂ | 18. O ₇ Br ₂ |
| 5. K ₂ O | 12. Li ₂ O | 19. CO ₂ |
| 6. OF ₂ | 13. O ₃ Cl ₂ | 20. CoO |
| 7. O ₂ Cl | 14. Sc ₂ O ₃ | |



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.