

COMBINACIONES CON OXÍGENO

Recuerda:

1) el oxígeno se presenta de dos formas $\left\{ \begin{array}{l} \text{O}^{2-} \text{ (óxido): se puede combinar con cualquier otro elemento y} \\ \text{(O}_2\text{)}^{2-} \text{ (peróxido o dióxido): solo con metales, el "2" del interior del} \\ \text{paréntesis no se puede simplificar.} \end{array} \right.$

2) se escribe siempre a la derecha excepto cuando se combine con elementos del G-17, halógenos (F, Cl, Br, I) que se escribirá a la izquierda, aunque su estado de oxidación seguirá siendo negativo (-2) y el del halógeno cualquiera de los positivos que tiene.

3) se nombrarán como:

3a) "óxido/peróxido de **elemento(Nºox, en romanos)**" a excepción de las combinaciones con el G17, o bien como

3b) "**pref-óxido de pref-elemento**", para todos los casos (Pref: mono=1, di=2, tri=3, tetra=4, penta=5, hexa=6 y hepta=7)

	Fórmula	Nomenclatura por N° de oxidación	Nomenclatura por prefijos multiplicadores
1	Fe ₂ O ₃	óxido de hierro(II)	trióxido de dihierro
2	CaO		
3			trióxido de diníquel
4	Ag ₂ O		
5		óxido de potasio	
6			dióxido de silicio
7		óxido de antimonio(V)	
8	N ₂ O ₃		
9			dióxido de disodio
10		Peróxido de magnesio	
11			trióxido de azufre
12		Agua (óxido de hidrógeno)	
13	H ₂ O ₂		
14			monóxido de zinc
15		Peróxido de bario	
16	SO		
17		óxido de telurio(IV)	
18			monóxido de manganeso
19	O ₃ I ₂		
20			monóxido de dimercurio
21		óxido de platino(IV)	
22	O ₃ Br ₂		
23			monóxido de dicobre
24	OCl ₂		
25		óxido de estroncio	