COMBINACIONES CON OXÍGENO

Recuerda:

1) el oxígeno se presenta de dos formas
- O^{2-} **(óxido)**: se puede combinar con cualquier otro elemento y
- $(O_2)^{2-}$ **(peróxido o dióxido):** solo con metales, el "2" del interior del paréntesis no se puede simplificar.

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(N°ox, 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 Nº de oxidación	Nomenclatura por prefijos multiplicadores
1	Fe_2O_3	óxido de hierro(II)	trióxido de dihierro
2	CaO		
3			trióxido de diníquel
4	Ag_2O		
5		óxido de potasio	
6			dióxido de silicio
7		óxido de antimonio(V)	
8	N_2O_3		
9			dióxido de disodio
10		Peróxido de magnesio	
11			trióxido de azufre
12		Agua (óxido de hidrógeno)	
13	H_2O_2		
14			monóxido de zinc
15		Peróxido de bario	
16	SO		
17		óxido de telurio(IV)	
18			monóxido de manganeso
19	O_3I_2		
20			monóxido de dimercurio
21		óxido de platino(IV)	
22	O_3Br_2		
23			monóxido de dicobre
24	OCl_2		
25		óxido de estroncio	

LIVEWORKSHEETS