

COMBINACIONES CON OXÍGENO

Recuerda:

1) el oxígeno se presenta de dos formas

O^{2-} (óxido): se puede combinar con cualquier otro elemento y
 $(\text{O}_2)^{2-}$ (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(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 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 | |