



FÍSICA Y QUÍMICA 3º E.S.O.

Formulación y Nomenclatura Inorgánica: ÓXIDOS - SOLUCIONES

Nº	Fórmula	Nomenclatura estequiométrica (sistemática)	Nomenclatura de Stock
1	K ₂ O	Óxido de dipotasio	Óxido de potasio
2	SrO	Óxido de estroncio	Óxido de estroncio
3	Al ₂ O ₃	Trióxido de dialuminio	Óxido de aluminio
4	CO ₂	Dióxido de carbono	Óxido de carbono(IV)
5	SnO	Monóxido de estaño	Óxido de estaño(II)
6	PbO ₂	Dióxido de plomo	Óxido de plomo(IV)
7	N ₂ O	Monóxido de dinitrógeno	Óxido de nitrógeno(I)
8	SO ₃	Trióxido de azufre	Óxido de azufre(VI)
9	O ₅ Br ₂	Dibromuro de pentaoxígeno	-----
10	CoO	Monóxido de cobalto	Óxido de cobalto(II)
11	Fe ₂ O ₃	Trióxido de dihierro	Óxido de hierro(III)
12	Ag ₂ O	Óxido de diplata	Óxido de plata
13	CO	Monóxido de carbono	Óxido de carbono(II)
14	TeO ₂	Dióxido de telurio	Óxido de telurio(IV)
15	CaO	Óxido de calcio	Óxido de calcio
16	Na ₂ O	Óxido de disodio	Óxido de sodio
17	O ₃ Cl ₂	Dicloruro de trioxígeno	-----
18	SnO ₂	Dióxido de estaño	Óxido de estaño(IV)
19	CuO	Monóxido de cobre	Óxido de cobre(II)
20	Au ₂ O ₃	Trióxido de dioro	Óxido de oro(III)
21	Hg ₂ O	Monóxido de mercurio	Óxido de mercurio(I)
22	N ₂ O ₅	Pentóxido de dinitrógeno	Óxido de nitrógeno(V)
23	SeO ₂	Dióxido de selenio	Óxido de selenio(IV)
24	O ₇ I ₂	Diyoduro de heptaoxígeno	-----
25	CrO ₃	Trióxido de cromo	Óxido de cromo(VI)
26	P ₂ O ₅	Pentóxido de difósforo	Óxido de fósforo(V)
27	Rb ₂ O	Óxido de dirubidio	Oxido de rubidio
28	Au ₂ O	Monóxido de dioro	Óxido de oro(I)
29	NiO	Monóxido de níquel	Óxido de níquel(II)
30	Hg ₂ O	Monóxido de mercurio	Óxido de mercurio(I)
31	SO ₃	Trióxido de azufre	Óxido de azufre(VI)
32	MgO	Óxido de magnesio	Óxido de magnesio
33	As ₂ O ₃	Trióxido de diarsénico	Óxido de arsénico(III)
34	TeO	Monóxido de telurio	Óxido de telurio(II)
35	Sb ₂ O ₅	Pentóxido de diantimonio	Óxido de antimonio(V)
36	MnO ₂	Dióxido de manganeso	Óxido de manganeso(IV)
37	PtO ₂	Dióxido de platino	Óxido de platino(IV)
38	Cu ₂ O	Monóxido de dicobre	Óxido de cobre(I)