



## FÍSICA Y QUÍMICA 3º E.S.O.

### Formulación y Nomenclatura Inorgánica: ÓXIDOS

Nº	Fórmula	Nomenclatura estequiométrica (sistemática)	Nomenclatura de Stock
1	K <sub>2</sub> O		
2	SrO		
3	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		
4	CO <sub>2</sub>		
5	SnO		
6	PbO <sub>2</sub>		
7	N <sub>2</sub> O		
8	SO <sub>3</sub>		
9	O <sub>5</sub> Br <sub>2</sub>		-----
10	CoO		
11	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		
12	Ag <sub>2</sub> O		
13	CO		
14	TeO <sub>2</sub>		
15		Óxido de calcio	
16		Óxido de sodio	
17		Dicloruro de trióxígeno	-----
18		Dióxido de estaño	
19		Monóxido de cobre	
20		Trióxido de dioro	
21		Monóxido de mercurio	
22		Pentóxido de dinitrógeno	
23		Dióxido de selenio	
24		Diyoduro de heptaoxígeno	-----
25		Trióxido de cromo	
26		Pentóxido de difósforo	
27			Oxido de rubidio
28			Óxido de oro(I)
29			Óxido de níquel(II)
30			Óxido de mercurio(I)
31			Óxido de azufre(VI)
32			Óxido de magnesio
33			Óxido de arsénico(III)
34			Óxido de telurio(II)
35			Óxido de antimonio(V)
36			Óxido de manganeso(IV)
37			Óxido de platino(IV)
38			Óxido de cobre(I)