



## FÍSICA Y QUÍMICA 3º E.S.O.

### Formulación y Nomenclatura Inorgánica

#### OXOÁCIDOS

Nº	Fórmula	Nomenclatura
1	HClO	
2	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	
3	HBrO <sub>4</sub>	
4	HIO	
5	HNO <sub>2</sub>	
6	H <sub>2</sub> SeO <sub>3</sub>	
7	HNO <sub>3</sub>	
8	HIO <sub>3</sub>	
9	H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	
10	HBrO <sub>2</sub>	
11	H <sub>2</sub> TeO <sub>3</sub>	
12	HIO <sub>2</sub>	
13	HNO	
14	HBrO <sub>3</sub>	
15	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	
16	HIO <sub>4</sub>	
17	H <sub>2</sub> SO <sub>2</sub>	
18	HClO <sub>4</sub>	
19		Ácido hiponitroso
20		Ácido brómico
21		Ácido perclórico
22		Ácido hiposulfuroso
23		Ácido sulfuroso
24		Ácido nítrico
25		Ácido yodoso
26		Ácido perbrómico
27		Ácido hipocloroso
28		Ácido yódico
29		Ácido carbónico
30		Ácido sulfúrico
31		Ácido nitroso
32		Ácido hipoyodoso
33		Ácido bromoso
34		Ácido teluroso
35		Ácido clórico
36		Ácido selénico

**OXISALES**

Nº	Fórmula	Nomenclatura
1	Fe(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
2	NaClO	
3	MgSO <sub>4</sub>	
4	Sn(BrO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	
5	CaCO <sub>3</sub>	
6	K <sub>2</sub> TeO <sub>2</sub>	
7	RbIO <sub>4</sub>	
8	NiSO <sub>3</sub>	
9	LiNO <sub>2</sub>	
10	CoSeO <sub>4</sub>	
11	(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	
12	Zn(BrO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
13	CuNO <sub>3</sub>	
14	Cs <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	
15	KClO <sub>4</sub>	
16	Cd(NO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	
17	Cu(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
18	CuClO <sub>2</sub>	
19	HgSO <sub>3</sub>	
20	Pb(SO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	
21		Peryodato de mercurio(II)
22		Carbonato de potasio
23		Hipoclorito de cinc
24		Yodato de oro(III)
25		Perbromato de plata
26		Hiposulfito de bario
27		Carbonato de estroncio
28		Clorato de cobalto(II)
29		Nitrito de sodio
30		Sulfato de aluminio
31		Perclorato de cadmio
32		Nitrato de amonio
33		Seleniato de hierro(II)
34		Bromato de cobre(II)
35		Hipoyodito de litio
36		Sulfito de niquel(III)
37		Bromito de cobre(I)
38		Seleniato de calcio
39		Sulfato de plomo(IV)
40		Hiponitrito de estaño(II)