

## NOMENCLATURA DE LOS COMPUESTOS INORGÁNICOS

### EJERCICIOS

Formular y nombrar los compuestos químicos de la siguiente tabla

<b>Formular</b>		<b>Nombrar</b>	
1.	Cloruro de nitrógeno (III) (Tricloruro de nitrógeno)	1.	$\text{Cu}^{2+}$
2.	Hidróxido de calcio	2.	$\text{ClO}_3^-$
3.	Peróxido de litio (Dióxido de dilutio)	3.	$\text{H}_2\text{SO}_4$
4.	Óxido de hierro (II)	4.	$\text{K}_2\text{MnO}_4$
5.	Sulfuro de sodio	5.	$\text{HClO}_4$
6.	Hidróxido de plomo (II)	6.	$\text{CO}_3^{2-}$
7.	Peróxido de potasio (Dióxido de dipotasio)	7.	$\text{H}_3\text{PO}_4$
8.	Hidróxido de plata	8.	$\text{CaI}_2$
9.	Óxido de estaño (IV)	9.	$\text{NH}_4\text{ClO}_3$
10.	Hidróxido de aluminio	10.	$\text{NaHSO}_4$
11.	Sulfuro de bario	11.	$\text{HCO}_3^-$
12.	Óxido de plata (I)	12.	$\text{PH}_5$
13.	Hidróxido de sodio	13.	$\text{H}_2\text{O}_2$
14.	Sulfuro de hidrógeno (Ácido sulfhídrico)	14.	$\text{HSO}_4^-$
15.	Óxido de plomo (IV)	15.	$\text{K}_2\text{O}_2$
16.	Hidróxido de cobre (II)	16.	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$
17.	Cloruro de níquel (II)	17.	$\text{FeCl}_3$
18.	Peróxido de bario (Dióxido de bario)	18.	$\text{NaMnO}_4$
19.	Hidruro de fósforo (III)	19.	$\text{F}^-$
20.	Hidróxido de potasio	20.	$\text{NaHCO}_3$
21.	Ácido trioxoclórico (V) (Ácido clórico)	21.	$\text{Al}^{3+}$
22.	Tetraoxomanganato (VII) de sodio (Permanganato sódico)	22.	$\text{PO}_3^-$
23.	Hidruro de potasio	23.	$\text{Fe}_2\text{O}_3$
24.	Peróxido de cobre (I)	24.	$\text{LiHCO}_3$
25.	Ácido tetraoxocrómico (VI) (Ácido crómico)	25.	$\text{Mg}^{2+}$
26.	Tetraoxosulfato (VI) de aluminio (Sulfato de aluminio)	26.	$\text{Li}_2\text{O}$
27.	Hidruro de magnesio	27.	$\text{FeS}$
28.	Hidróxido de bario	28.	$\text{Na}_2\text{HPO}_4$
29.	Trioxoclorato (V) de potasio (Clorato potásico)	29.	$\text{Pb}^{2+}$
30.	Óxido de bario	30.	$\text{SO}_3^{2-}$
31.	Cloruro de plata	31.	$\text{CuO}_2$
32.	Hidruro de estroncio	32.	$\text{NaH}_2\text{PO}_4$
33.	Hidróxido de plomo (IV) (Hidróxido plúmbico)	33.	$\text{H}_2\text{CrO}_4$
34.	Tetraoxoclorato (VII) de potasio (Perclorato potásico)	34.	$\text{Hg}^{2+}$
35.	Ion cobre(I) (Ion cuproso)	35.	$\text{NO}_3^-$
36.	Óxido de sodio	36.	$\text{H}_2\text{MnO}_4$
37.	Sulfuro de hierro(III) (Sulfuro férico)	37.	$\text{BaO}_2$
38.	Ion trioxosulfato (IV) (Ion sulfito)	38.	$\text{PCl}_3$
39.	Hidróxido de hierro (II) (Hidróxido ferroso)	39.	$\text{CuH}_2$

	<b>Formular</b>		<b>Nombrar</b>
40.	Cloruro de magnesio	40.	NaH <sub>2</sub> PO <sub>3</sub>
41.	Ácido tetraoxomangánico (VI) (Ácido mangánico)	41.	PI <sub>5</sub>
42.	Bromuro de fósforo (III) (Tribromuro de fósforo)	42.	Cu <sup>+</sup>
43.	Hidrógenotrioxocarbonato (IV) de litio (Bicarbonato de litio)	43.	CaO <sub>2</sub>
44.	Ion mercurio(II)	44.	KBr
45.	Cromato de plata [Tetraoxocromato (VI) de plata]	45.	Fe <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>
46.	Ácido ortofosfórico [Tetraoxofosfato (V) de hidrógeno]	46.	NO <sub>2</sub>
47.	Carbonato de bario [Trioxocarbonato (IV) de bario]	47.	SrO <sub>2</sub>
48.	Hidróxido de mercurio (II)	48.	Cu(OH) <sub>2</sub>
49.	Ácido trioxomangánico (IV) (Ácido manganeso)	49.	HClO
50.	Carbonato potásico [Trioxocarbonato (IV) de potasio]	50.	AgBO <sub>2</sub>
51.	Trihidruro de antimonio (estibina)	51.	Li <sub>2</sub> HPO <sub>3</sub>
52.	Permanganato de calcio [Tetraoxomanganato (VII) de calcio]	52.	Li <sub>2</sub> MnO <sub>3</sub>
53.	Trioxoclorato (V) de amonio (Clorato de amonio)	53.	BaO
54.	Hidróxido de calcio (Dihidróxido de calcio)	54.	K <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>
55.	Bromuro de plata (Monobromuro de plata)	55.	Pb <sup>2+</sup>
56.	Cloruro de mercurio (I) (Cloruro mercurioso)	56.	Ca(HCO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
57.	Fosfito diácido de sodio [Dihidrogenotrioxofosfato (III) de sodio]	57.	NaOH
58.	Perclorato de potasio [Tetraoxoclorato (VII) de potasio]	58.	H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>
59.	Fosfina (Trihidruro de fósforo)	59.	SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>
60.	Óxido de hierro (III) (Trióxido de dihierro)	60.	Fe (OH) <sub>2</sub>
61.	Ácido crómico (Ácido tetraoxocrómico VI)	61.	KClO <sub>3</sub>
62.	Acido monoxoyódico (I) (Ácido hipoyodoso)	62.	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>
63.	Ácido tetraoxofosfórico(V) (Ácido ortofosfórico)	63.	FeO
64.	Oxido de platino (IV) (Dióxido de platino)	64.	CrBr <sub>3</sub>
65.	Ácido bromhídrico (Monobromuro de hidrógeno)	65.	Ag <sup>+</sup>
66.	Trioxocarbonato (IV) de potasio (Carbonato potásico)	66.	Ni <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
67.	Bromuro de potasio (Bromuro potásico)	67.	SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>
68.	Ácido trioxosulfúrico (IV) (Ácido sulfuroso)	68.	HNO <sub>2</sub>
69.	Tetraoxosulfato (VI) de hierro(III) (Sulfato férrico)	69.	PO <sub>3</sub> <sup>3-</sup>
70.	Dihidruro de cobre (Hidruro de cobre (II))	70.	Cu <sub>2</sub> O

<b>Formular</b>		<b>Nombrar</b>	
71.	Óxido de cromo (III) (Trióxido de dicromo)	71.	NaMnO <sub>4</sub>
72.	Ácido mangánico (Tetraoxomanganato (VI) de hidrógeno)	72.	Hg(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
73.	Heptaóxido de dimanganeso [Óxido de manganeso (VII)]	73.	MgCl <sub>2</sub>
74.	Ácido hipocloroso [Monoxoclorato (I) de hidrógeno]	74.	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>
75.	Nitrito de hierro (II) [Bis-dióxonitrato (III) de hierro (II)]	75.	H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub>
76.	bis[Tetraoxomanganato (VII) de calcio] (Permanganato de calcio)	76.	HF
77.	Monóxido de nitrógeno (Óxido de nitrógeno II)	77.	BaCO <sub>3</sub>
78.	Ácido perbrómico [Tetraoxobromato (VII) de Hidrógeno]	78.	PtO <sub>2</sub>
79.	Dihidrogenofosfato (V) de hierro (III) [Fosfato monoférrico]	79.	FeI <sub>3</sub>
80.	Sulfuro de estroncio (Monosulfuro de estroncio)	80.	Pb(SO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>
81.	Tricloruro de cromo (Cloruro de cromo (III)).	81.	Li <sub>2</sub> O <sub>2</sub>
82.	Yodato cúprico [Trioxoyodato (V) de cobre (II)]	82.	PCl <sub>5</sub>
83.	Óxido de níquel (III) (Trióxido de diníquel)	83.	NiH <sub>3</sub> .
84.	Ácido nítrico [Ácido trioxonítrico (V)]	84.	N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>
85.	Sulfato de bario [Tetraoxosulfato (VI) de bario]	85.	H <sub>2</sub> Se.
86.	Hidruro de aluminio (Trihidruro de aluminio)	86.	Ag <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>
87.	Hidróxido de cobre (II) (Dihidróxido de cobre)	87.	HMnO <sub>4</sub>
88.	Ácido sulfúrico [Ácido tetraoxosulfúrico (VI)]	88.	NiCl <sub>2</sub> .
89.	Perclorato potásico [Tetraoxoclorato (VII) de potasio]	89.	CaO
90.	Hidruro de estroncio (Dihidruro de estroncio)	90.	NH <sub>3</sub> .

Fuente:

<http://www.gobiernodecanarias.org/educacion/3/Usrn/lentiscal/1-lecciones/Q1/formulacion-1/lecciones/FormulacionPAU-Inorga.htm>

En la anterior página web encuentra las soluciones a los ejercicios de nomenclatura

### VIDEOS

Videos procedentes de You Tube

1 Nomenclatura de los compuestos químicos [inorgánicos](#)

2 Nomenclatura de los compuestos inorgánicos ácidos [oxácidos](#)

3 Nomenclatura [inorgánica](#)

## TEST

- 1 Desarrolla los cinco primeros ejercicios del [pretest](#)
- 2 Desarrolla los cinco primeros ejercicios del test [final](#)
- 3 Desarrolla los ejercicios interactivos de la evaluación sobre nomenclatura y [formulación](#)
- 4 Desarrolla los ejercicios de formulación y nomenclatura de química [inorgánica](#)

