## EJERCICIOS DE FORMULACIÓN INORGÁNICA 4ºESO

FÓRMULA	ESTEQUIOMÉTRICA/sistemática	N. stock
NaF		
LiBr		
CaO		
Al <sub>2</sub> Se <sub>3</sub>		
Au <sub>2</sub> O		
AU <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		
PtS		
PtS <sub>2</sub>		
HCI		
H <sub>2</sub> S		
SO <sub>3</sub>		
O <sub>3</sub> Cl <sub>2</sub>		
OF <sub>2</sub>		
BH <sub>3</sub>		
HI		
NH <sub>3</sub>		
CsH		
CaH <sub>2</sub>		
CH <sub>4</sub>		
PbCl <sub>4</sub>		
PbS <sub>2</sub>		
H <sub>2</sub> Se		
K <sub>2</sub> O		
$NCI_3$		
PH <sub>3</sub>		
	Diyoduro de berilio	
	Trióxido de dihierro	
	Yoduro de hidrógeno	
	Monocloruro de oro	
	Pentaóxido de difósforo	
	Dihidruro de cobalto	
	Sulfuro de calcio	
	Monosulfuro de niquel	
		Sulfuro de níquel(III)
		Óxido de cobre(I)
		Oxido de cobre(II)
		Óxido de cloro(I)
		Oxido de magnesio
		Bromuro de aluminio
		Yoduro de fósforo(V)
		Óxido de Titanio(IV)

FÓRMULA	NOMBRE
	Ácido nítrico
	Telurito de Zinc
	Clorito de cobalto(III)
	Hidróxido de rubidio
	Telururo de niquel(III)
	Perclorato de bario
	Carbonato de berilio
	Hidrógeno(tioxidonitrato)
	Amoniaco o azano
	Dióxido de carbono
	Hidruro de magnesio
	Ácido sulfúrico
	Ácido sulfuroso
	Ácido selenhídrico
	Ácido clorhídrico
	lodato de plata
	Trióxido de selenio
	Óxido de hierro(III)
	Peróxido de hidrógeno
	Metano
	Ácido hipoiodoso
	Carbonito de magnesio
	Monóxido de nitrógeno
	Óxido nitrico
	óxido de nitrógeno(V)
	Hiposelenito de níquel(III)
	Hidróxido de alumnio
	Fosfano
	Hidruro hierro(II)
	óxido de azufre(VI)
Al <sub>2</sub> (\$O <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	
CaO <sub>2</sub>	
Be(OH) <sub>2</sub>	
NiSe	
HIO <sub>4</sub>	
Ca\$O <sub>4</sub>	
LiNO <sub>2</sub>	
As <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	
SO <sub>2</sub>	
K <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	

fórmula	nombre
	Bis(trioxidofosfato) de tricalcio
	Nitrito de platino(IV)
	Sulfato de zinc
	Hidróxido de sodio
	Cloruro de de titanio(III)
	Ácido fosforoso
	Hidrógenocarbonato de sódico
	Nitrato de plata
	Arsano
	Dicloruro de trioxígeno
	Hidruro de potasio
	Ácido fosfórico
	Ácido sulfúrico
	Ácido clorhídrico
	Ácido sulfhídrico
	Silicato de aluminio
	Monóxido de dilitio
	óxido de fósforo(V)
	Peróxido de berilio
	Metano
	Nitrito de litio
	Ácido permangánico
	Óxido de aluminio
	Dióxido de plomo
	Óxido de nitrógeno(V)
	Perbromato de cobre(II)
	Estibano
	Hidróxido de hierro(III)
	Hidruro de litio
	Difluoruro de oxígeno
Ca <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	
Cs <sub>2</sub> O	
Mg(OH) <sub>2</sub>	
HgO	
H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub>	
Na <sub>4</sub> P <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	
KHCO₃	
Ni <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	
O <sub>3</sub> Cl <sub>2</sub>	
Li <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	

FÓRMULA	NOMBRE
IOMOLA	Ácido metaarsenioso
	Hidrógenosulfito de calcio
	Perclorato de sodio
	Nitrito de plata
	·
	Telururo de niquel(III)  Metaarseniato de bario
	Hidrógenofosfato de berilio
	Cloruro de oro(III)
	Tris(tetraoxidosulfato)de dihierro
	Fosfano
	Hidróxido de aluminio
	Ácido metafosforoso
	Ácido fosfóroso
	Peróxido de magnesio
	Ácido disulfúrico
	Periodato de plata
	Silicato de niquel(II)
	Óxido de hierro(III)
	Peróxido de hidrógeno
	Borato de hierro(II)
Al <sub>2</sub> (SO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	
CaO <sub>2</sub>	
Cs <sub>2</sub> O	
KHS	
HIO <sub>4</sub>	
H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub>	
U <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	
NiHAs <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	
Ca(HSe) <sub>2</sub>	
K <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	
	Óxido de cobre(I)
	Óxido de magnesio
	Trióxido de dicromo
	Óxido de nitrógeno(IV)
	dihidrogenotelururo de cobre
	Bromuro de cobre(I)
	Hidrógenosulfito de potasio
	Ácido hipocloroso
	Bis(hidrogenoseleniuro) de calcio
	hidróxido de cobre(II)
	Hidrógenocarbonato de litio
	Hiponitrito de bario
	Metafosfato de cadmio
	Silicato de osmio(IV)
	Hidrógenotelururo de cobre(II)
	Peróxido de rubidio
	I CIONIAO AE IUDIAIO

FÓRMULA	NOMBRE
	Fosfato de plomo(IV)
	Hidrógenocarbonato de calcio
	Hidrógenosulfato de oro(III)
	Hidrogenosulfuro de oro(III)
	Tetrakis(tetraoxidofosfato) de triplomo
	Trióxidocarbonato de cobalto
	Fosfito de calcio
	Bis[dihidrogeno(tetraoxidofosfato)] de bario
	Fosfato de calcio
	Ácido diantimonioso
	Ácido dicrómico
	Ácido hiposulfuroso
	Tris[hidrogeno(trioxidosulfato)] de hierro
	Hidrogeno(tetraoxidofosfato) de disodio
	Ácido fluorhídrico
	Ácido selenhídrico
	Hidruro de plomo(II)
	Seleniuro de hidrógeno
	Borano
	Trihidruro de hierro
	Hidróxido de plata
	Dihidróxido de mercurio
	Hidróxido de zinc
	Óxido de estaño(II)
	Dióxido de azufre
	Peróxido de cobre(I)
	Dióxido de carbono
	Agua oxigenada
	Pentaóxido de difósforo
	Óxido de nitrógeno(III)
Co(H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	
Fe <sub>2</sub> (SiO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	
NaCl	
HMnO <sub>4</sub>	
HCIO <sub>4</sub>	
H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	
H <sub>3</sub> PO <sub>3</sub>	
Ni(OH)3	
CaO <sub>2</sub>	
CoO	
	·

FÓRMULA	NOMBRE TRADICIONAL	
O <sub>2</sub> -2		
HPO <sub>4</sub> -2		
CI-		
HS-		
	Anión carbonato	
	Anión fosfato	
	Anión metafosfato	
	Anión sulfuro	
	Anión disulfato	
	Anión carburo	
	Anión óxido	
CO <sub>2</sub> -2		
PO <sub>3</sub> -3		
HSO <sub>3</sub> -		
SO <sub>2</sub> -2		
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>		
NO+		
MnO <sub>4</sub> -		
SiO <sub>4</sub> -4		
H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>		
	Anión perclorato	
	Catión amonio	
	Anión triyoduro	
	Anión manganato	
	Anión hidrogenocarbonato	
	Catión oxonio (IUPAC)	
	Catión fosfonio	
	Anión hidroxilo	
1O <sub>4</sub> -		
BO <sub>2</sub> -		
Mg+2		
AsO <sub>4</sub> -3		
U+3		
Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> -2		
As <sub>2</sub> O <sub>5</sub> -4		
TcO₄⁻		

#### Ejemplos finales con soluciones:

- 1. Ácido selenioso
- 2. NH<sub>3</sub>
- 3. CaH<sub>2</sub>
- 4. AuCl<sub>3</sub>
- 5. H<sub>2</sub>Te
- 6. HSiO<sub>3</sub>-
- 7. CrH<sub>2</sub>
- 8. Yoduro de hidrógeno
- 9. Cloruro de potasio
- 10. Sulfuro de hidrógeno
- 11. Ácido bromhídrico
- 12. PbH<sub>2</sub>
- 13. FeO
- 14. Óxido de mercurio(II)
- 15. Peróxido de magnesio
- 16. Sulfuro de aluminio
- 17. Trióxido de azufre
- 18. SnO<sub>2</sub>
- 19. Si<sub>3</sub>N<sub>4</sub>
- 20. HSO<sub>3</sub>-
- 21. Fosfuro de boro
- 22. PCI<sub>5</sub>
- 23. TeBr<sub>4</sub>
- 24. Hidruro de aluminio
- 25. Ion níquel(III)
- 26. Divoduro de tetraoxígeno
- 27. Ion seleniuro
- 28. OF<sub>2</sub>
- 29. LiOH
- 30. Hidróxido de estaño(IV)
- 31. Hidróxido de rubidio
- 32. Co(OH)2
- 33. Cation cloro(I)
- 34. As<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
- 35. Ion bromuro
- 36. Ion hidrogenosulfuro
- 37. Cloruro de hierro(III)
- 38. Aal
- 39. Telururo de platino(IV)
- 40. Bromuro de amonio
- 41. HBr
- 42. HAsO<sub>4</sub>-2
- 43. Ion hidrogenotelururo
- 44. CH<sub>4</sub>
- 45. Sr(HS)<sub>2</sub>
- 46. NH₄HS
- 47. Peróxido de mercurio(II)
- 48. Zn(OH)<sub>2</sub>
- 49. CuCl

- 50. Co(HTe)<sub>2</sub>
- 51. Hidrógeno (monoxidoyodato)
- 52. CU<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>
- 53. RbBrO<sub>3</sub>
- 54. Se-2
- 55. Ácido disulfuroso
- 56. Ácido difosfórico
- 57. Ácido silícico
- 58. Ácido metabórico
- 59. HIO<sub>3</sub>
- 60. H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>
- 61. Ácido dicrómico
- 62. Ácido selénico
- 63. HMnO<sub>4</sub>
- 64. H<sub>4</sub>P<sub>2</sub>O<sub>7</sub>
- 65. HNO<sub>2</sub>
- 66. H<sub>4</sub>SiO<sub>4</sub>
- 67. Ion bromito
- 68. PO<sub>4</sub> -3
- 69. Ion metafosfato
- 70. Ion difosfato
- 71. Ion selenito
- 72. SiO<sub>32</sub>
- 73. H<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub>
- 74. AsO<sub>4</sub>3-
- 75. Ion hidrógenofosfato
- 76. NH₄I
- 77. HSO<sub>4</sub>-
- 78. FrHSO<sub>4</sub>
- 79. K<sub>3</sub>AsO<sub>3</sub>
- 80. HS<sub>2</sub>O<sub>7</sub>-
- 81. Sulfuro de antimonio(III)
- 82. CdO<sub>2</sub>
- 83. Nitrito de litio
- 84. Sulfito de titanio(IV)
- 85. Yodito de cadmio
- 86. Fosfato de amonio
- 87. Perclorato de escandio
- 88. Clorito de cinc
- 89. Fosfano
- 90. RbCl
- 91. Hidrógeno (tetraoxidoclorato)
- 92. Mn(NO<sub>2</sub>)<sub>2</sub>
- 93. Au(BrO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>
- 94. Dihidrógeno (tetraoxidocromato)
- 95. Tetracloruro de carbono
- 96. Permanganato de calcio
- 97. Difosfato de cromo(III)
- 98. Metasilicato de berilio
- 99. Metaborato de cesio

#### 100. Arseniato de plomo (IV)

101. Heptaoxidodisulfato de cobre

102. Ion dihidrógenosilicato

103. Al<sub>2</sub>(CrO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>

104. Ion hidrógenocarbonato105. Ion hidrógenodisulfato

106. Hidrógenosulfito de potasio

107. Fe<sub>2</sub>(HPO<sub>4</sub>)<sub>3</sub> 108. AgH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> 109. CsHCO<sub>3</sub>

110. lon hidrógenocromato

111. HgH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>

112. Dihidrógenoarseniato de bario

113. Mg(HSiO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> 114. Li<sub>2</sub>H<sub>2</sub>P<sub>2</sub>O<sub>7</sub>

115. Cloruro de galio

116. Fosfuro de amonio

117. Borato de platino(IV)

118. Ion dihidrógenosilicato

119. Mn(OH)<sub>4</sub>

120. Hidrógenoseleniuro de sodio

121. Metafosfato de paladio(II)

122. Trióxido de diuranio

123. Seleniuro de fosfonio

124. Dióxido de titanio

125. Ácido mangánico

126. diarseniato de hierro(III)

127. Ion dioxonitrato(III)

128. Carbonato de níquel(III)

129. Dihidrógeno (decaoxidotricromato)

130. H<sub>3</sub>PO<sub>3</sub>

131. Fe(OH)<sub>3</sub>

132. SiH<sub>4</sub>

133. Co(HS)<sub>2</sub>

134. AsH<sub>3</sub>

135. H<sub>4</sub>Sb<sub>2</sub>O<sub>7</sub>

#### EJERCICIOS DE FORMULACIÓN IN ORGÁNICA PARA BACHILLERATO

# $\mathsf{S}_{ ext{oluciones}}$

- 1. H<sub>2</sub>SeO<sub>3</sub>
- 2. Amoníaco
- 3. Hidruro de calcio; Dihidruro de calcio
- 4. Tricloruro de oro; Cloruro de oro (III)
- 5. Telururo de hidrógeno; Ácido
- telurhídrico
- 6. Ion hidrógenometasilicato;
- 7. Hidruro de cromo(II); Dihidruro de cromo
- 8. HI
- 9. KCI
- 10. H<sub>2</sub>S
- 11. HBr
- 12. Dihidruro de plomo; Hidruro de plomo (II)
- 13. Monóxido de hierro; óxido de hierro(III)
- 14. HgO
- 15. MgO<sub>2</sub>
- 16. Al<sub>2</sub>S<sub>3</sub>
- 17. SO<sub>3</sub>
- Dióxido de estaño; óxido de estaño (IV)
- 19. Nitruro de silicio; tetranitruro de trisilicio
- 20. Ion hidrógenosulfito:
- hidrógeno(trioxidosulfato)(1-)
- 21. BP
- 22. Pentacloruro de fósforo; cloruro
- de fósforo(V)
- 23.tetrabromuro de teluro; Bromuro
- de teluro(IV)
- 24. AIH<sub>3</sub>
- 25. Ni³+
- 26. O<sub>4</sub> I<sub>2</sub> 27. Se<sup>2</sup>
- 28. Difluoruro de oxígeno
- 29. Hidróxido de litio
- 30. Sn(OH)<sub>4</sub>
- 31. RbOH
- 32. dihidróxido de cobalto; Hidróxido
- de cobalto(II)
- 33. Cl-
- 34. trióxido de diarsénico; óxido de
- arsénico(III)
- 35. Br-
- 36. HS
- 37. FeCl<sub>3</sub>
- 38. Yoduro de plata; monoyoduro de plata
- 39. PtTe<sub>2</sub>
- Departamento de Física y Química. IES Alcántara

- 40. NH<sub>4</sub>Br
- 41. Bromuro de hidrógeno; Ácido
- bromhídrico
- 42. Ion hidrógenoarseniato;
- hidrógeno (tetraoxidoarseniato) (2-)
- 43. HTe-
- 44. Metano
- 45. Hidrógenosulfuro de estroncio;
- 46. hidrógenosulfuro de amonio
- 47. HgO<sub>2</sub>
- 48. Hidróxido de cinc; Dihidróxido de
- 49. cloruro de cobre(I)
- 50. Hidrógenotelururo de cobalto(II)
- 51. HIO
- 52. sulfito de cobre(I); trioxidosulfato
- de dicobre
- 53. Bromato de rubidio;
- 54. Ion seleniuro
- 55. H<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
- 56. H<sub>4</sub>P<sub>2</sub>O<sub>7</sub>
- 57. H₄SiO₄
- 58. HBO<sub>2</sub>
- 59. Ácido yódico;
- hidrógeno(trioxidoyodato)
- 60. Ácido carbónico;
- 61. H<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub>
- 62. H<sub>2</sub>SeO<sub>4</sub>
- 63. Ácido permangánico;
- 64. Ácido difosfórico;
- 65. Ácido nitroso;
- 66. Ácido (orto)silícico;
- Tetrahidrógeno (tetraoxidosilicato)
- 67. BrO<sub>2</sub>-
- 68. Ion fosfato; tetraoxidofosfato(3-)
- 69. PO<sub>3</sub>-
- 70. P<sub>2</sub>O<sub>7</sub><sup>4</sup>-
- 71. SeO<sub>3</sub><sup>2-</sup>
- 72. Ion metasilicato; trioxidosilicato(2-)
- 73. Ácido dicrómico;
- 74. Ion arseniato;
- tetraoxidoarseniato(3-)
- 75. HPO<sub>4</sub><sup>2</sup>-
- 76. Yoduro de amonio
- 77. Ion hidrógenosulfato;
- 78. Hidrógenosulfato de francio
- 79. Arsenito de potasio;
- 80. Ion hidrógenodisulfato;
- hidrógeno (heptaoxidodisulfato) (1-)
- 81. Sb<sub>2</sub>S<sub>3</sub>

82. Peróxido de cadmio; Dióxido de cadmio

83. LiNO<sub>2</sub>

84. Ti(SO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

85. Cd(IO<sub>2</sub>)<sub>2</sub>

86. (NH<sub>4</sub>)<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>

87. Sc(ClO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>

88. Zn(ClO<sub>2</sub>)<sub>2</sub>

89. PH<sub>3</sub>

90. Cloruro de rubidio

91. HCIO<sub>4</sub>

92. Nitrito de manganeso(II); Bis(Dioxidonitrato) de manganeso

93. Bromato de oro(III); Tris[trioxidoobromato] de oro

94. H<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub>

95. CCI<sub>4</sub>

96. Ca(MnO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>

97. Cr<sub>4</sub>(P<sub>2</sub>O<sub>7</sub>)<sub>3</sub>

98. BeSiO<sub>3</sub>

99. CsBO<sub>2</sub>

100. Pb<sub>3</sub>(AsO<sub>4</sub>)<sub>4</sub>

 $101. \ CuS_2O_7$ 

102. H<sub>2</sub>SiO<sub>4<sup>2</sup></sub>

103. Cromato de aluminio;

Tris[tetraoxidoocromato] de aluminio

104. HCO<sub>3</sub>-

105. HS<sub>2</sub>O<sub>7</sub>

106. KHSO<sub>3</sub>

107. Hidrógenofosfato dehierro(III); tris[hidrógenotetraoxidofosfato] de

hierro

108 Dihidrógenofosfato de plata

109. Hidrógenocarbonato de cesio;

110. HCrO<sub>4</sub>-

111. Dihidrógenofosfato de mercurio;

112. Ba(H<sub>2</sub>AsO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>

113. hidrógenometasilicato de

magnesio;

Bis[hidrógenotrioxidoosilicato] de

magnesio

114. dihidrógenodifosfato de litio;

115. GaCl<sub>3</sub>; tricloruro de galio

116. (NH<sub>4</sub>)<sub>3</sub>P

117. Pt<sub>3</sub>(BO<sub>3</sub>)<sub>4</sub>

118. H<sub>2</sub>SiO<sub>4</sub><sup>2-</sup>

119. Hidróxido demanganeso(IV);

tetrahidróxido de manganeso

120. NaHSe

121. Pd(PO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

122. U<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

123. (PH4)<sub>2</sub>Se

124. TiO<sub>2</sub>

125. H<sub>2</sub>MnO<sub>4</sub>

126. Fe<sub>4</sub>(As<sub>2</sub>O<sub>7</sub>)<sub>3</sub>

127. NO<sub>2</sub>-

128. Ni<sub>2</sub>(CO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>

129. H<sub>2</sub>Cr<sub>3</sub>O<sub>10</sub>

130. Ácido fosforoso;

hidrógeno (trioxidofosfato)

131. Trihidróxido de hierro; Hidróxido

de hierro(III)

132. Silano

133. Hidrógenosulfuro de cobalto(II)

134. Arsano; Trihidruro de arsénico

135. Ácido diantimónico:

Tetrahidrógeno (heptaoxidodiantimon

iato)