	FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO Ejercicios: Formulación y Nomenclatura Inorgánica I	1(10)
	Autor: Manuel Díaz Escalera (http://www.fgdiazescalera.com) Colegio Sagrado Corazón, Sevilla (España)	

Ejercicio nº 1

Formula los siguientes iones:

a) ion calcio; b) ion aluminio; c) ion germanio (II); d) ion cobalto (III); e) ion platino (IV); f) ion litio

Ejercicio nº 2

Formula los siguientes iones:

a) ion cadmio; b) ion hierro (II); c) ion cromo (VI); d) sulfuro; e) ion estroncio; f) bromuro

Ejercicio nº 3

Formula los siguientes iones:

a) ion sodio; b) ion galio; c) ion plomo (II); d) nitruro; e) ion manganeso (VII); f) ion berilio

Ejercicio nº 4

Formula los siguientes iones:

a) ion platino (IV); b) seleniuro; c) fosfuro; d) ion rubidio; e) cloruro; f) ion estaño (IV)

Ejercicio nº 5

Formula los siguientes iones:

a) ion magnesio; b) ion níquel (III); c) ion plata; d) ion manganeso (II); e) hidruro; f) ion potasio

Ejercicio nº 6

Nombra los siguientes iones:

a) Mn^{2+} ; b) Fe^{2+} ; c) Na^+ ; d) Ca^{2+} ; e) Co^{2+} ; f) Co^{4+}

Ejercicio nº 7

Nombra los siguientes iones:

a) Al^{3+} ; b) Cl^- ; c) N^{3-} ; d) Sb^{3+} ; e) Ga^{3+} ; f) Cr^{2+}

Ejercicio nº 8

Nombra los siguientes iones:

a) Hg^{2+} ; b) Fe^{3+} ; c) K^+ ; d) In^{3+} ; e) I^- ; f) Ag^+

Ejercicio nº 9

Nombra los siguientes iones:

a) Pt^{4+} ; b) Au^+ ; c) O^{2-} ; d) S^{2-} ; e) Br^- ; f) Cr^{7+}


Ejercicio nº 10

Formula los siguientes óxidos:

a) óxido de litio; b) óxido de cobre (II); c) óxido de cinc; d) dióxido de azufre; e) óxido de bromo (V); f) Trióxido de dialuminio

Ejercicio nº 11

Formula los siguientes óxidos:

	FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO Ejercicios: Formulación y Nomenclatura Inorgánica I	2(10)
	Autor: Manuel Díaz Escalera (http://www.fgdiazescalera.com) Colegio Sagrado Corazón, Sevilla (España)	

a) óxido mercurioso; b) óxido de plata; c) óxido de oro (III); d) trióxido de dihierro; e) óxido de nitrógeno (III); f) óxido de estaño (IV)

Ejercicio nº 12

Formula los siguientes óxidos:

a) anhídrido cloroso; b) trióxido de cromo; c) pentaóxido de diantimonio; d) óxido de bromo (VII); e) óxido bórico; f) óxido de cadmio

Ejercicio nº 13

Formula los siguientes óxidos:

a) óxido de hierro (II); b) trióxido de difósforo; c) monóxido de dicloro; d) óxido de platino (IV); e) anhídrido hipobromoso; f) óxido de potasio

Ejercicio nº 14

Formula los siguientes óxidos:

a) óxido de calcio; b) óxido cuproso; c) heptaóxido de dicloro; d) anhídrido sulfúrico; e) anhídrido nítrico; f) óxido de plomo (IV)

Ejercicio nº 15

Nombra los siguientes óxidos utilizando la nomenclatura de Stock:

a) CuO; b) PdO; c) Cl₂O₇; d) SO₃; e) Ni₂O₃; f) K₂O

Ejercicio nº 16

Nombra los siguientes óxidos utilizando la nomenclatura de Stock:

a) Au₂O₃; b) MnO₂; c) P₂O; d) SeO₃; e) Hg₂O; f) CaO

Ejercicio nº 17

Nombra los siguientes óxidos utilizando la nomenclatura de Sistemática:

a) Na₂O; b) I₂O₅; c) TeO₂; d) Fe₂O₃; e) P₂O₅; f) Ga₂O₃

Ejercicio nº 18

Nombra los siguientes óxidos utilizando la nomenclatura de Sistemática:

a) Au₂O; b) CoO; c) CrO₃; d) BaO; e) Cs₂O; f) BeO

Ejercicio nº 19

Nombra los siguientes óxidos utilizando la nomenclatura de Tradicional:

a) K₂O; b) Fe₂O₃; c) Cl₂O; d) SO₂; e) Br₂O₃; f) P₂O₅

Ejercicio nº 20


Nombra los siguientes óxidos utilizando la nomenclatura de Tradicional:

a) Cu₂O; b) SO₃; c) P₂O₃; d) I₂O; e) Ni₂O₃; f) Cl₂O₅

Ejercicio nº 21

Formula los siguientes compuestos del hidrógeno:

a) hidruro de cadmio; b) hidruro de plata; c) trihidruro de boro; d) trihidruro de fósforo; e) hidruro de berilio; f) hidruro de aluminio

	FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO Ejercicios: Formulación y Nomenclatura Inorgánica I	3(10)
	Autor: Manuel Díaz Escalera (http://www.fgdiazescalera.com) Colegio Sagrado Corazón, Sevilla (España)	

Ejercicio nº 22

Formula los siguientes compuestos del hidrógeno:

a) hidruro de cobre (II); b) amoníaco; c) fluoruro de hidrógeno; d) ácido fluorhídrico; e) dihidruro de magnesio; f) hidruro de calcio

Ejercicio nº 23

Formula los siguientes compuestos del hidrógeno:

a) hidruro de estaño (IV); b) trihidruro de bismuto; c) cloruro de hidrógeno; d) seleniuro de hidrógeno; e) hidruro de plata; f) trihidruro de antimonio

Ejercicio nº 24

Formula los siguientes compuestos del hidrógeno:

a) hidruro de sodio; b) tetrahidruro de plomo; c) hidruro de magnesio; d) sulfuro de hidrógeno; e) hidruro de estaño (IV); f) hidruro de estroncio

Ejercicio nº 25

Formula los siguientes compuestos del hidrógeno:

a) hidruro de germanio (II); b) tetrahidruro de germanio; c) ácido clorhídrico; d) hidruro de potasio; e) yoduro de hidrógeno; f) hidruro de litio

Ejercicio nº 26

Nombra los siguientes compuestos del hidrógeno:

a) BaH_2 ; b) CoH_3 ; c) GeH_4 ; d) ZnH_2 ; e) PtH_4 ; f) CsH

Ejercicio nº 27

Nombra los siguientes compuestos del hidrógeno:

a) BeH_2 ; b) NH_3 ; c) HCl ; d) H_2S ; e) BiH_3 ; f) CuH

Ejercicio nº 28

Nombra los siguientes compuestos del hidrógeno:

a) PH_3 ; b) BH_3 ; c) HBr ; d) RaH_2 ; e) HI ; f) LiH

Ejercicio nº 29

Nombra los siguientes compuestos del hidrógeno:

a) NaH ; b) AlH_3 ; c) SnH_2 ; d) CuH_2 ; e) HF ; f) MgH_2

Ejercicio nº 30


Formula los siguientes compuestos binarios:

a) cloruro de litio; b) óxido de bario; c) sulfuro de plomo (II); d) yoduro de cobalto (III); e) fluoruro de fósforo (III); f) sulfuro de calcio

Ejercicio nº 31

Formula los siguientes compuestos binarios:

a) sulfuro de potasio; b) óxido de mercurio (I); c) yoduro de hierro (III); d) tricloruro de antimonio; e) bromuro de hidrógeno; f) óxido de estaño (IV)

	FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO Ejercicios: Formulación y Nomenclatura Inorgánica I	4(10)
	Autor: Manuel Díaz Escalera (http://www.fgdiazescalera.com) Colegio Sagrado Corazón, Sevilla (España)	

Ejercicio nº 32

Formula los siguientes compuestos binarios:

a) óxido de magnesio; b) hidruro de calcio; c) cloruro de cobre (I); d) pentabromuro de yodo; e) tetracloruro de carbono; f) cloruro de sodio

Ejercicio nº 33

Formula los siguientes compuestos binarios:

a) bromuro de cobre (II); b) tetrafluoruro de azufre; c) tribromuro de boro; d) pentafluoruro de bromo; e) cloruro de aluminio; f) hidruro de litio

Ejercicio nº 34

Formula los siguientes compuestos binarios:

a) óxido de aluminio; b) seleniuro de plomo (IV); c) sulfuro de cadmio; d) bromuro de azufre (VI); e) cloruro de antimonio (V); f) óxido de berilio

Ejercicio nº 35

Formula los siguientes compuestos binarios:

a) bromuro de berilio; b) óxido de calcio; c) sulfuro de estroncio; d) cloruro de estaño (II); e) sulfuro de cinc; f) bromuro de litio

Ejercicio nº 36

Nombra los siguientes compuestos binarios:

a) BeO; b) CaI₂; c) GeBr₂; d) ZnS; e) CdCl₂; f) CsBr

Ejercicio nº 37

Nombra los siguientes compuestos binarios:

a) KCl; b) HgH; c) FeS; d) PbS; e) Fe₂O₃; f) AlH₃

Ejercicio nº 38

Nombra los siguientes compuestos binarios:

a) SrS; b) GeI₄; c) CuBr₂; d) PF₃; e) SbCl₃; f) MgH₂

Ejercicio nº 39

Nombra los siguientes compuestos binarios:

a) Na₂O; b) Mn₂O₃; c) HCl; d) H₂Te; e) CuO; f) ZnI₂

Ejercicio nº 40

Nombra los siguientes compuestos binarios:

a) MgI₂; b) ZnO; c) CuCl; d) AgI; e) BaO; f) LiH


Ejercicio nº 41

Formula los siguientes hidróxidos:

a) hidróxido de litio; b) hidróxido de calcio; c) hidróxido de aluminio; d) hidróxido de hierro (II); e) hidróxido de cobre (I); f) hidróxido de cinc

Ejercicio nº 42

Nombra los siguientes hidróxidos:

	FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO Ejercicios: Formulación y Nomenclatura Inorgánica I	5(10)
	Autor: Manuel Díaz Escalera (http://www.fgdiazescalera.com) Colegio Sagrado Corazón, Sevilla (España)	

a) $\text{Cd}(\text{OH})_2$; b) $\text{Pb}(\text{OH})_4$; c) AgOH ; d) $\text{Ni}(\text{OH})_3$; e) $\text{Cr}(\text{OH})_3$; f) $\text{Pt}(\text{OH})_2$

Ejercicio nº 43

Formula los siguientes ácidos:

a) ácido clórico; b) ácido hipobromoso; c) ácido yodoso; d) ácido sulfuroso; e) ácido silícico; f) ácido peryódico

Ejercicio nº 44

Formula los siguientes ácidos:

a) ácido perbrómico; b) ácido selenioso; c) ácido nítrico; d) ácido bórico; e) ácido fosfórico; f) ácido hipocloroso

Ejercicio nº 45

Formula los siguientes ácidos:

a) ácido cloroso; b) ácido yódico; c) ácido sulfúrico; d) ácido nitroso; e) ácido telúrico; f) ácido brómico

Ejercicio nº 46

Nombra los siguientes ácidos:

a) HBO_2 ; b) HIO ; c) HClO_2 ; d) H_3PO_3 ; e) HNO_2 ; f) H_2SO_3

Ejercicio nº 47

Nombra los siguientes ácidos:

a) H_2SO_4 ; b) HIO_3 ; c) HBrO_3 ; d) H_2CO_3 ; e) H_2SeO_4 ; f) HNO_3

Ejercicio nº 48

Formula los siguientes iones:

a) ion nitrato; b) ion fosfito; c) ion sulfito; d) ion perclorato; e) ion hipoyodito; f) ion carbonato

Ejercicio nº 49

Formula los siguientes iones:

a) ion nitrito; b) ion sulfato; c) ion clorito; d) ion bromato; e) ion peryodato; f) ion fosfato

Ejercicio nº 50

Nombra los siguientes iones:

a) BrO_3^- ; b) NO_2^- ; c) CO_3^{2-} ; d) PO_4^{3-} ; e) SO_4^{2-} ; f) IO_2^-

Ejercicio nº 51


Nombra los siguientes iones:

a) SO_3^{2-} ; b) IO_4^- ; c) BrO^- ; d) SiO_3^{2-} ; e) NO_3^- ; f) ClO^-

Ejercicio nº 52

Formula las siguientes sales:

a) nitrito de calcio; b) fosfato de cinc; c) clorito de oro (III); d) hipoyodito de estaño (II); e) carbonato de platino (IV); f) sulfito de plomo (IV)

	FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO Ejercicios: Formulación y Nomenclatura Inorgánica I	6(10)
	Autor: Manuel Díaz Escalera (http://www.fgdiazescalera.com) Colegio Sagrado Corazón, Sevilla (España)	

Ejercicio nº 53

Formula las siguientes sales:

a) sulfato de plata; b) clorato de níquel (III); c) yodito de magnesio; d) fosfato de aluminio; e) nitrato de aluminio; f) carbonato de hierro (II)

Ejercicio nº 54

Formula las siguientes sales:

a) fosfato de cobre (I); b) sulfato de potasio; c) carbonato de cadmio; d) sulfito de cobalto (III); e) carbonato de calcio; f) nitrato de hierro (II)

Ejercicio nº 55

Nombra las siguientes sales:

a) AgClO_3 ; b) CdSeO_4 ; c) $\text{Ni}(\text{NO}_3)_2$; d) $\text{Sr}_3(\text{PO}_4)_2$; e) BaCO_3 ; f) CaSO_4

Ejercicio nº 56

Nombra las siguientes sales:

a) $\text{Mg}(\text{NO}_2)_2$; b) $\text{Co}_3(\text{PO}_3)_2$; c) CuSO_4 ; d) $\text{Al}_2(\text{SO}_3)_3$; e) PbCO_4 ; f) $\text{Fe}(\text{BrO}_3)_2$

RESPUESTAS

Solución nº 1

a) Ca^{2+} ; b) Al^{3+} ; c) Ge^{2+} ; d) Co^{3+} ; e) Pt^{4+} ; f) Li^+

Solución nº 2

a) Cd^{2+} ; b) Fe^{2+} ; c) Cr^{6+} ; d) S^{2-} ; e) Sr^{2+} ; f) Br^-

Solución nº 3

a) Na^+ ; b) Ga^{3+} ; c) Pb^{2+} ; d) N^{3-} ; e) Mn^{7+} ; f) Be^{2+}

Solución nº 4

a) Pt^{4+} ; b) Se^{2-} ; c) P^{3-} ; d) Rb^+ ; e) Cl^- ; f) Sn^{4+}

Solución nº 5

a) Mg^{2+} ; b) Ni^{3+} ; c) Ag^+ ; d) Mn^{2+} ; e) H^- ; f) K^+


Solución nº 6

a) ion manganeso (II); b) ion hierro (II); c) ion sodio; d) ion calcio; e) ion cobalto (II); f) ion cobalto (IV)

Solución nº 7

a) ion aluminio; b) cloruro; c) nitruro; d) ion antimonio (III); e) ion galio; f) ion cromo (II)

Solución nº 8

	FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO Ejercicios: Formulación y Nomenclatura Inorgánica I	7(10)
	Autor: Manuel Díaz Escalera (http://www.fgdiazescalera.com) Colegio Sagrado Corazón, Sevilla (España)	

a) ion mercurio (II); b) ion hierro (III); c) ion potasio; d) ion indio; e) yoduro; f) ion plata

Solución nº 9

a) ion platino (IV); b) ion oro (I); c) óxido; d) sulfuro; e) bromuro; f) ion cromo (VII)

Solución nº 10

a) Li_2O ; b) CuO ; c) ZnO ; d) SO_2 ; e) Br_2O_5 ; f) Al_2O_3

Solución nº 11

a) Hg_2O ; b) Ag_2O ; c) Au_2O_3 ; d) Fe_2O_3 ; e) N_2O_3 ; f) SnO_2

Solución nº 12

a) Cl_2O_3 ; b) CrO_3 ; c) Sb_2O_5 ; d) Br_2O_7 ; e) B_2O_3 ; f) CdO

Solución nº 13

a) FeO ; b) P_2O_3 ; c) Cl_2O ; d) PtO_2 ; e) Br_2O ; f) K_2O

Solución nº 14

a) CaO ; b) Cu_2O ; c) Cl_2O_7 ; d) SO_3 ; e) N_2O_5 ; f) PbO_2

Solución nº 15

a) óxido de cobre (II); b) óxido de paladio (II); c) óxido de cloro (VII); d) óxido de azufre (VI); e) óxido de níquel (III); f) óxido de potasio

Solución nº 16

a) óxido de oro (III); b) óxido de manganeso (IV); c) óxido de fósforo (I); d) óxido de selenio (VI); e) óxido de mercurio (I); f) óxido de calcio

Solución nº 17

a) óxido de sodio; b) pentaóxido de diyodo; c) dióxido de telurio; d) trióxido de dihierro; e) pentaóxido de difósforo; f) trióxido de digalio

Solución nº 18

a) óxido de dioro; b) óxido de cobalto; c) trióxido de cromo; d) óxido de bario; e) óxido de dicesio; f) óxido de berilio

Solución nº 19


a) óxido potásico; b) óxido férrico; c) anhídrido hipocloroso; d) anhídrido sulfuroso; e) anhídrido bromoso; f) anhídrido fosfórico

Solución nº 20

a) óxido cuproso; b) anhídrido sulfúrico; c) anhídrido fosforoso; d) anhídrido hipoyodoso; e) óxido níquelico; f) anhídrido clórico

Solución nº 21

a) CdH_2 ; b) AgH ; c) BH_3 ; d) PH_3 ; e) BeH_2 ; f) AlH_3

	FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO Ejercicios: Formulación y Nomenclatura Inorgánica I	8(10)
	Autor: Manuel Díaz Escalera (http://www.fgdiazescalera.com) Colegio Sagrado Corazón, Sevilla (España)	

Solución nº 22

a) CuH_2 ; b) NH_3 ; c) HF ; d) HF ; e) MgH_2 ; f) CaH_2

Solución nº 23

a) SnH_4 ; b) BiH_3 ; c) HCl ; d) H_2Se ; e) AgH ; f) SbH_3

Solución nº 24

a) NaH ; b) PbH_4 ; c) MgH_2 ; d) H_2S ; e) SnH_4 ; f) SrH_2

Solución nº 25

a) GeH_2 ; b) GeH_4 ; c) HCl ; d) KH ; e) HI ; f) LiH

Solución nº 26

a) hidruro de bario; b) hidruro de cobalto (III); c) tetrahidruro de germanio; d) hidruro de cinc; e) tetrahidruro de platino; f) hidruro de cesio

Solución nº 27

a) hidruro de berilio; b) amoníaco; c) ácido clorhídrico; d) ácido sulfhídrico; e) hidruro de bismuto (V); f) hidruro de cobre (I)

Solución nº 28

a) trihidruro de fósforo; b) trihidruro de boro; c) ácido bromhídrico; d) hidruro de radio; e) yoduro de hidrógeno; f) hidruro de litio

Solución nº 29

a) hidruro de sodio; b) hidruro de aluminio; c) dihidruro de estaño; d) dihidruro de cobre; e) ácido fluorhídrico; f) hidruro de magnesio

Solución nº 30

a) LiCl ; b) BaO ; c) PbS ; d) CoI_3 ; e) PF_3 ; f) CaS

Solución nº 31

a) K_2S ; b) Hg_2O ; c) FeI_3 ; d) SbCl_3 ; e) HBr ; f) SnO_2

Solución nº 32

a) MgO ; b) CaH_2 ; c) CuCl ; d) IBr_5 ; e) CCl_4 ; f) NaCl

Solución nº 33


a) CuBr_2 ; b) SF_4 ; c) BBr_3 ; d) BrF_5 ; e) AlCl_3 ; f) LiH

Solución nº 34

a) Al_2O_3 ; b) PbSe_2 ; c) CdS ; d) SBr_6 ; e) SbCl_5 ; f) BeO

Solución nº 35

a) BeBr_2 ; b) CaO ; c) SrS ; d) SnCl_2 ; e) ZnS ; f) LiBr

	FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO Ejercicios: Formulación y Nomenclatura Inorgánica I	9(10)
	Autor: Manuel Díaz Escalera (http://www.fgdiazescalera.com) Colegio Sagrado Corazón, Sevilla (España)	

Solución nº 36

a) óxido de berilio; b) yoduro de calcio; c) bromuro de germanio (II); d) sulfuro de cinc; e) cloruro de cadmio; f) bromuro de cesio

Solución nº 37

a) cloruro de potasio; b) hidruro de mercurio (I); c) sulfuro de hierro (II); d) sulfuro de plomo (II); e) óxido de hierro (III); f) hidruro de aluminio

Solución nº 38

a) sulfuro de estroncio; b) tetrayoduro de germanio; c) bromuro de cobre (II); d) trifluoruro de fósforo; e) cloruro de antimonio (III); f) hidruro de magnesio

Solución nº 39

a) óxido de sodio; b) trióxido de dimanganeso; c) ácido clorhídrico; d) telururo de hidrógeno; e) óxido de cobre (II); f) yoduro de cinc

Solución nº 40

a) yoduro de magnesio; b) óxido de cinc; c) cloruro de cobre (I); d) yoduro de plata; e) óxido de bario; f) hidruro de litio

Solución nº 41

a) LiOH; b) Ca(OH)₂; c) Al(OH)₃; d) Fe(OH)₂; e) CuOH; f) Zn(OH)₂

Solución nº 42

a) hidróxido de cadmio; b) hidróxido de plomo (IV); c) hidróxido de plata; d) hidróxido de níquel (III); e) hidróxido de cromo (III); f) hidróxido de platino (II)

Solución nº 43

a) HClO₃; b) HBrO; c) HIO₂; d) H₂SO₃; e) H₂SiO₃; f) HIO₄

Solución nº 44

a) HBrO₄; b) H₂SeO₃; c) HNO₃; d) HBO₂; e) H₃PO₄; f) HClO

Solución nº 45

a) HClO₂; b) HIO₃; c) H₂SO₄; d) HNO₂; e) H₂TeO₄; f) HBrO₃

Solución nº 46


a) ácido bórico; b) ácido hipoyodoso; c) ácido cloroso; d) ácido fosforoso; e) ácido nitroso; f) ácido sulfuroso

Solución nº 47

a) ácido sulfúrico; b) ácido yódico; c) ácido brómico; d) ácido carbónico; e) ácido selénico; f) ácido nítrico

Solución nº 48

a) NO₃⁻; b) PO₃³⁻; c) SO₃²⁻; d) ClO₄⁻; e) IO⁻; f) CO₃²⁻

	FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO Ejercicios: Formulación y Nomenclatura Inorgánica I	10(10)
	Autor: Manuel Díaz Escalera (http://www.fgdiazescalera.com) Colegio Sagrado Corazón, Sevilla (España)	

Solución nº 49

a) NO_2^- ; b) SO_4^{2-} ; c) ClO_2^- ; d) BrO_3^- ; e) IO_4^- ; f) PO_4^{3-}

Solución nº 50

a) ion bromato; b) ion nitrito; c) ion carbonato; d) ion fosfato; e) ion sulfato; f) ion yodito

Solución nº 51

a) ion sulfito; b) ion peryodato; c) ion hipobromito; d) ion silicato; e) ion nitrato; f) ion hipoclorito

Solución nº 52

a) $\text{Ca}(\text{NO}_2)_2$; b) $\text{Zn}_3(\text{PO}_4)_2$; c) $\text{Au}(\text{ClO}_2)_3$; d) $\text{Sn}(\text{IO})_2$; e) $\text{Pt}(\text{CO}_3)_2$; f) $\text{Pb}(\text{SO}_3)_2$

Solución nº 53

a) Ag_2SO_4 ; b) $\text{Ni}(\text{ClO}_3)_3$; c) $\text{Mg}(\text{IO}_2)_2$; d) AlPO_4 ; e) $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$; f) FeCO_3

Solución nº 54

a) Cu_3PO_4 ; b) K_2SO_4 ; c) CdCO_3 ; d) $\text{Co}_2(\text{SO}_3)_3$; e) CaCO_3 ; f) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$

Solución nº 55

a) clorato de plata; b) seleniato de cadmio; c) nitrato de níquel (II); d) fosfato de estroncio; e) carbonato de bario; f) sulfato de calcio

Solución nº 56

a) nitrito de magnesio; b) fosfito de cobalto (II); c) sulfato de cobre (II); d) sulfito de aluminio; e) carbonato de plomo (II); f) bromato de hierro (II)