	FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO Ejercicios: Formulación y Nomenclatura Inorgánica II	1(8)
	Autor: Manuel Díaz Escalera (http://www.fgdiazescalera.com) Colegio Sagrado Corazón, Sevilla (España)	

Ejercicio nº 1

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Hidruro de Litio; b) ácido peryódico; c) hidróxido de litio; d) HCl; e) CaCl₂; f) H₄SiO₄

Ejercicio nº 2

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Ión sodio; b) Ácido permangánico; c) Clorito de sodio; d) Al₂S₃; e) H₃BO₃; f) HNO₂

Ejercicio nº 3

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Trióxido de azufre; b) Hidrogenosulfato de sodio; c) Hidróxido de calcio; d) Be(ClO₄)₂; e) NiCl₂; f) H₃PO₃

Ejercicio nº 4

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Heptaóxido de dibromo; b) disulfuro de carbono; c) Permanganato de zinc; d) Sb₂O₅; e) CCl₄; f) ClO₄¹⁻

Ejercicio nº 5

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Ácido difosfórico; b) Carbonato de magnesio; c) Hidruro de Bario; d) Li₂O; e) Fe(OH)₂; f) HIO₃

Ejercicio nº 6

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Ácido metasilícico; b) óxido de bromo (V); c) pentasulfuro de divanadio; d) CdCl₂; e) Mg(HCO₃)₂; f) Cr⁺³

Ejercicio nº 7

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Ácido nítrico; b) Telururo de hidrógeno; c) Óxido cuproso; d) SeO₃; e) H₃AsO₄; f) NO

Ejercicio nº 8

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Ioduro de plata; b) Fosfato de platino (IV); c) Ácido bromoso; d) HgCl; e) H₃PO₄; f) HClO₄


Ejercicio nº 9

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Ácido dicrómico; b) Seleniuro de hidrógeno; c) Sulfuro de plomo (IV); d) Zn(NO₃)₂; e) CuBr; f) CuO

Ejercicio nº 10

Formula o nombra los compuestos siguientes:

	FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO Ejercicios: Formulación y Nomenclatura Inorgánica II	2(8)
	Autor: Manuel Díaz Escalera (http://www.fgdiazescalera.com) Colegio Sagrado Corazón, Sevilla (España)	

a) Sulfito de cobalto (III); b) trióxido de dinitrógeno; c) ion estroncio; d) NiCl_3 ; e) K_2SO_3 ; f) HCl

Ejercicio nº 11

Formula o nombra los compuestos siguientes:

a) Ácido perclórico; b) clorito de bario; c) Hidróxido de zinc; d) $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$; e) NH_3 ; f) MgO

Ejercicio nº 12

Formula o nombra los compuestos siguientes:

a) Ácido metafosfórico; b) Nitrato de cinc; c) Cloruro de platino (II); d) CdO ; e) Mg^{2+} ; f) SbH_3

Ejercicio nº 13

Formula o nombra los compuestos siguientes:

a) Óxido de oro (I); b) Hidrogenocarbonato de bario; c) Cloruro de hierro (III); d) FeO ; e) Se^{2-} ; f) $\text{Zn}_3(\text{PO}_4)_2$

Ejercicio nº 14

Formula o nombra los compuestos siguientes:

a) Ácido teluroso; b) Sulfuro de aluminio; c) Hidróxido de estaño (IV); d) As^{3-} ; e) Ag_2CO_3 ; f) NaBr

Ejercicio nº 15

Formula o nombra los compuestos siguientes:

a) óxido de cromo (III); b) Clorato de sodio; c) Ácido disulfúrico; d) Ag_3N ; e) $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$; f) SrH_2

Ejercicio nº 16

Formula o nombra los compuestos siguientes:

a) Hidróxido de níquel (III); b) Ácido metaarsenioso; c) difluoruro de calcio; d) MgH_2 ; e) Ni^{3+} ; f) H_2MnO_4

Ejercicio nº 17

Formula o nombra los compuestos siguientes:

a) Dicloruro de cobalto; b) Nitrito de zinc; c) Yoduro de cesio; d) $\text{Mg}(\text{OH})_2$; e) H_2O_2 ; f) HBrO_3

Ejercicio nº 18


Formula o nombra los compuestos siguientes:

a) Nitrato de calcio; b) óxido de cloro (VII); c) Bromuro de Zinc; d) PbS ; e) LiO ; f) H_2SO_4

Ejercicio nº 19

Formula o nombra los compuestos siguientes:

a) Ion hipoclorito; b) Óxido de sodio; c) Ácido bromoso; d) NaH ; e) HBrO_3 ; f) CaCO_3

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

Ejercicio nº 20

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Carbonato de litio; b) Nitrito de cesio; c) ácido clórico; d) BeO; e) Cs₂Se; f) NH₄⁺

Ejercicio nº 21

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Dióxido de azufre; b) Nitrito de litio; c) Ácido ortosilícico; d) Ni₂O₃; e) AgCl; f) NaClO

Ejercicio nº 22

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Trihidruro de boro; b) Ácido yodhídrico; c) Sulfato de cadmio; d) HNO₃; e) NaBr; f) H₃AsO₃

Ejercicio nº 23

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Sulfuro de hidrógeno; b) Cloruro de antimonio (III); c) Ácido nitroso; d) Rb₂O; e) AgOH; f) KNO₃

Ejercicio nº 24

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Dicromato de sodio; b) Ácido sulfuroso; c) Tricloruro de cobalto; d) Al₂O₃; e) Co₂(CO₃)₃; f) KH

Ejercicio nº 25

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Monóxido de carbono; b) Ácido fosforoso; c) Hidróxido de platino (IV); d) NiCO₃; e) IF₃; f) SnH₄

Ejercicio nº 26

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Yoduro; b) Dióxido de estaño; c) Sulfuro de mercurio (II); d) Au₂O₃; e) Cd(OH)₂; f) H₂CrO₄

Ejercicio nº 27

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Cloruro de sodio; b) Nitrito de plata; c) Carbonato; d) Be(OH)₂; e) HPO₂; f) Ag₃N

Ejercicio nº 28


Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Cloruro de litio; b) sulfito de sodio; c) Ácido permangánico; d) Fe²⁺; e) HClO₂; f) Fe(NO₃)₂

Ejercicio nº 29

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Trihidruro de fósforo; b) Ácido metabórico; c) Cloruro de bromo (III); d) H₂SiO₃; e) MnBr₂; f) Li₃N

	FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO Ejercicios: Formulación y Nomenclatura Inorgánica II	4(8)
	Autor: Manuel Díaz Escalera (http://www.fgdiazescalera.com) Colegio Sagrado Corazón, Sevilla (España)	

Ejercicio nº 30

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) hidróxido de hierro (III); b) Dióxido de carbono; c) Bicarbonato de calcio; d) seleniuro de plata; e) NO_2^- ; f) AlN

Ejercicio nº 31

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Ion magnesio; b) Óxido de platino (IV); c) sulfato de cromo (III); d) Zn_3N_2 ; e) $\text{Ba}(\text{IO}_3)_2$; f) SnCl_2

Ejercicio nº 32

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Ácido metasilícico; b) Carbonato de plata; c) Sulfuro de plata; d) CuSe ; e) S^{2-} ; f) CrO_3

Ejercicio nº 33

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Ácido disulfúrico; b) Óxido de plata; c) sulfuro de hierro (III); d) HClO ; e) CaSe ; f) CdSO_3

Ejercicio nº 34

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Amoniaco; b) Ion sulfato; c) Dicloruro de hierro; d) BaSe ; e) SnSO_4 ; f) Au_2O_3

Ejercicio nº 35

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Cloruro de bario; b) Ion níquel (II); c) Ácido dicrómico; d) sulfato de hierro (III); e) K_2O ; f) H_3BO_3

Ejercicio nº 36

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Ácido disulfuroso; b) Sulfato de bario; c) Ácido yódico; d) Ca_3N_2 ; e) PbS_2 ; f) HF

Ejercicio nº 37

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Ácido arsénico; b) Hidrogenocarbonato de potasio; c) Seleniuro de cobre (I); d) WO_3 ; e) SnI_2 ; f) FeCl_3


Ejercicio nº 38

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Ácido sulfhídrico; b) tribromuro de aluminio; c) Hidrogenosulfato de cobre (I); d) CaF_2 ; e) $\text{Pb}_3(\text{PO}_3)_4$; f) NH_4OH

Ejercicio nº 39

Formula o nombra los compuestos siguientes:

	FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO Ejercicios: Formulación y Nomenclatura Inorgánica II	5(8)
	Autor: Manuel Díaz Escalera (http://www.fgdiazescalera.com) Colegio Sagrado Corazón, Sevilla (España)	

a) Sulfato de sodio; b) ácido sulfuroso; c) heptaóxido de dicloro; d) FeCl_3 ; e) KHSO_4 ; f) K^+

Ejercicio nº 40

Formula o nombra los compuestos siguientes:

a) Ácido hipocloroso; b) Dióxido de silicio; c) Permanganato potásico; d) AuI_3 ; e) CuOH ; f) CaF_2

RESPUESTAS

Solución nº 1

a) LiH ; b) HIO_4 ; c) LiOH ; d) cloruro de hidrógeno; e) Cloruro de calcio; f) Ácido ortosilícico

Solución nº 2

a) Na^+ ; b) HMnO_4 ; c) NaClO_2 ; d) Sulfuro de aluminio; e) Ácido ortobórico; f) ácido nitroso

Solución nº 3

a) SO_3 ; b) NaHSO_4 ; c) Ca(OH)_2 ; d) perclorato de berilio; e) Cloruro de níquel (II); f) ácido fosforoso

Solución nº 4

a) Br_2O_7 ; b) CS_2 ; c) $\text{Zn(MnO}_4)_2$; d) Óxido de antimonio (V); e) Tetracloruro de carbono; f) Ion perclorato

Solución nº 5

a) $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$; b) MgCO_3 ; c) BaH_2 ; d) óxido de litio; e) Hidróxido de hierro (II); f) ácido yódico

Solución nº 6

a) H_2SiO_3 ; b) Br_2O_5 ; c) V_2S_5 ; d) Cloruro de cadmio; e) Hidrogenocarbonato de magnesio; f) Ion cromo (III)

Solución nº 7


a) HNO_3 ; b) H_2Te ; c) Cu_2O ; d) Trióxido de selenio; e) Ácido ortoarsénico; f) Monóxido de nitrógeno

Solución nº 8

a) AgI ; b) $\text{Pt}_3(\text{PO}_4)_4$; c) HBrO_2 ; d) Cloruro de mercurio (I); e) ácido fosfórico; f) ácido perclórico

Solución nº 9

a) $\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$; b) H_2Se ; c) PbS_2 ; d) Nitrato de zinc; e) bromuro de cobre (I); f) Óxido de cobre (II)

	FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO Ejercicios: Formulación y Nomenclatura Inorgánica II	6(8)
	Autor: Manuel Díaz Escalera (http://www.fgdiazescalera.com) Colegio Sagrado Corazón, Sevilla (España)	

Solución nº 10

a) $\text{Co}_2(\text{SO}_3)_3$; b) N_2O_3 ; c) Sr^{2+} ; d) Cloruro de níquel (III); e) Sulfito de potasio; f) Ácido clorhídrico

Solución nº 11

a) HClO_4 ; b) $\text{Ba}(\text{ClO}_2)_2$; c) $\text{Zn}(\text{OH})_2$; d) Ácido difosfórico; e) Amoníaco; f) Óxido de magnesio

Solución nº 12

a) HPO_3 ; b) ZnNO_3 ; c) PtCl_2 ; d) Óxido de cadmio; e) Ion magnesio; f) trihidruro de antimonio

Solución nº 13

a) Au_2O ; b) $\text{Ba}(\text{HCO}_3)_2$; c) FeCl_3 ; d) óxido de hierro (II); e) Seleniuro; f) Fosfato de zinc

Solución nº 14

a) H_2TeO_3 ; b) Al_2S_3 ; c) $\text{Sn}(\text{OH})_4$; d) Arseniuro; e) Carbonato de plata; f) Bromuro de sodio

Solución nº 15

a) Cr_2O_3 ; b) NaClO_3 ; c) $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$; d) Nitruro de plata; e) Ácido pirofosfórico; f) Hidruro de estroncio

Solución nº 16

a) $\text{Ni}(\text{OH})_3$; b) HAsO_2 ; c) CaF_2 ; d) Hidruro de magnesio; e) Ion níquel (III); f) Ácido mangánico

Solución nº 17

a) CoCl_2 ; b) ZnNO_2 ; c) CsI ; d) Hidróxido de magnesio; e) agua oxigenada; f) Ácido brómico

Solución nº 18

a) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$; b) Cl_2O_7 ; c) ZnBr_2 ; d) Sulfuro de plomo (II); e) peróxido de litio; f) ácido sulfúrico

Solución nº 19


a) ClO^{1-} ; b) Na_2O ; c) HBrO_2 ; d) Hidruro de sodio; e) Ácido brómico; f) Carbonato de calcio

Solución nº 20

a) Li_2CO_3 ; b) CsNO_2 ; c) HClO_3 ; d) Óxido de berilio; e) Seleniuro de cesio; f) Ion amonio

Solución nº 21

a) SO_2 ; b) LiNO_2 ; c) H_4SiO_4 ; d) Trióxido de diníquel; e) Cloruro de plata; f) Hipoclorito de sodio

	FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO Ejercicios: Formulación y Nomenclatura Inorgánica II	7(8)
	Autor: Manuel Díaz Escalera (http://www.fgdiazescalera.com) Colegio Sagrado Corazón, Sevilla (España)	

Solución nº 22

a) BH_3 ; b) HI ; c) CdSO_4 ; d) Ácido nítrico; e) bromuro de sodio; f) Ácido arsenioso

Solución nº 23

a) H_2S ; b) SbCl_3 ; c) HNO_2 ; d) Óxido de rubidio; e) Hidróxido de plata; f) Nitrato de potasio

Solución nº 24

a) $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$; b) H_2SO_3 ; c) CoCl_3 ; d) trióxido de dialuminio; e) Carbonato de cobalto (III); f) Hidruro de potasio

Solución nº 25

a) CO ; b) H_3PO_3 ; c) $\text{Pt}(\text{OH})_4$; d) Carbonato de níquel (II); e) Trifluoruro de yodo; f) Hidruro de estaño (IV)

Solución nº 26

a) I^- ; b) SnO_2 ; c) HgS ; d) óxido de oro (III); e) Hidróxido de cadmio; f) Ácido crómico

Solución nº 27

a) NaCl ; b) AgNO_2 ; c) CO_3^{2-} ; d) Hidróxido de berilio; e) Ácido metafosforoso; f) Nitrato de plata

Solución nº 28

a) LiCl ; b) Na_2SO_3 ; c) HMnO_4 ; d) ion hierro (II); e) ácido cloroso; f) Nitrato de hierro (II)

Solución nº 29

a) PH_3 ; b) HBO_2 ; c) BrCl_3 ; d) Ácido metasilícico; e) Bromuro de manganeso (II); f) Nitrato de litio

Solución nº 30

a) $\text{Fe}(\text{OH})_3$; b) CO_2 ; c) CaCO_3 ; d) Ag_2Se ; e) Nitrito; f) Nitrato de aluminio

Solución nº 31

a) Mg^{2+} ; b) PtO_2 ; c) $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$; d) nitrato de cinc; e) yodato de bario; f) Cloruro de estaño (II)


Solución nº 32

a) H_2SiO_3 ; b) Ag_2CO_3 ; c) Ag_2S ; d) seleniuro de cobre (II); e) sulfuro; f) óxido de cromo (VI)

Solución nº 33

a) $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$; b) Ag_2O ; c) Fe_2S_3 ; d) Ácido hipocloroso; e) Seleniuro de calcio; f) Sulfito de cadmio

Solución nº 34

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

a) NH_3 ; b) SO_4^{2-} ; c) FeCl_2 ; d) seleniuro de bario; e) Sulfato de estaño (II); f) trióxido de dioro

Solución nº 35

a) BaCl_2 ; b) Ni^{2+} ; c) $\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$; d) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$; e) óxido de potasio; f) Ácido ortobórico

Solución nº 36

a) $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_5$; b) BaSO_4 ; c) HIO_3 ; d) nitruro de calcio; e) sulfuro de plomo (IV); f) fluoruro de hidrógeno

Solución nº 37

a) H_3AsO_4 ; b) KHCO_3 ; c) Cu_2Se ; d) Trióxido de wolframio; e) yoduro de estaño (II); f) Tricloruro de hierro

Solución nº 38

a) H_2S ; b) AlBr_3 ; c) CuHSO_4 ; d) Fluoruro de calcio; e) fosfito de plomo (IV); f) hidróxido de amonio

Solución nº 39

a) Na_2SO_4 ; b) H_2SO_3 ; c) Cl_2O_7 ; d) Tricloruro de hierro; e) Hidrogenosulfato de potasio; f) Ion potasio

Solución nº 40

a) HClO ; b) SiO_2 ; c) KMnO_4 ; d) Yoduro de oro (III); e) Hidróxido de cobre (I); f) Fluoruro de calcio