	<b>FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO</b> <b>Ejercicios: Formulación y Nomenclatura Inorgánica I</b>	1(10)
	<b>Autor: Manuel Díaz Escalera</b> <a href="http://www.fqdiazescalera.com">http://www.fqdiazescalera.com</a>	

### 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) fosforo; 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:

	<b>FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO</b> <b>Ejercicios: Formulación y Nomenclatura Inorgánica I</b>	2(10)
	<b>Autor: Manuel Díaz Escalera</b> <a href="http://www.fqdiazescalera.com">http://www.fqdiazescalera.com</a>	

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) Cl<sub>2</sub>O<sub>7</sub>; d) SO<sub>3</sub>; e) Ni<sub>2</sub>O<sub>3</sub>; f) K<sub>2</sub>O

### Ejercicio nº 16

Nombra los siguientes óxidos utilizando la nomenclatura de Stock:

a) Au<sub>2</sub>O<sub>3</sub>; b) MnO<sub>2</sub>; c) P<sub>2</sub>O; d) SeO<sub>3</sub>; e) Hg<sub>2</sub>O; f) CaO

### Ejercicio nº 17

Nombra los siguientes óxidos utilizando la nomenclatura de Sistemática:

a) Na<sub>2</sub>O; b) I<sub>2</sub>O<sub>5</sub>; c) TeO<sub>2</sub>; d) Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>; e) P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>; f) Ga<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

### Ejercicio nº 18

Nombra los siguientes óxidos utilizando la nomenclatura de Sistemática:

a) Au<sub>2</sub>O; b) CoO; c) CrO<sub>3</sub>; d) BaO; e) Cs<sub>2</sub>O; f) BeO

### Ejercicio nº 19

Nombra los siguientes óxidos utilizando la nomenclatura de Tradicional:

a) K<sub>2</sub>O; b) Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>; c) Cl<sub>2</sub>O; d) SO<sub>2</sub>; e) Br<sub>2</sub>O<sub>3</sub>; f) P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>

### Ejercicio nº 20


Nombra los siguientes óxidos utilizando la nomenclatura de Tradicional:

a) Cu<sub>2</sub>O; b) SO<sub>3</sub>; c) P<sub>2</sub>O<sub>3</sub>; d) I<sub>2</sub>O; e) Ni<sub>2</sub>O<sub>3</sub>; f) Cl<sub>2</sub>O<sub>5</sub>

### 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

	<b>FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO</b> <b>Ejercicios: Formulación y Nomenclatura Inorgánica I</b>	3(10)
	<b>Autor: Manuel Díaz Escalera</b> <a href="http://www.fqdiazescalera.com">http://www.fqdiazescalera.com</a>	

### Ejercicio nº 22

Formula los siguientes compuestos del hidrógeno:

a) hidruro de cobre (II); b) amoniaco; 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)

	<b>FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO</b> <b>Ejercicios: Formulación y Nomenclatura Inorgánica I</b>	4(10)
	<b>Autor: Manuel Díaz Escalera</b> <a href="http://www.fqdiazescalera.com">http://www.fqdiazescalera.com</a>	

### 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) CaI<sub>2</sub>; c) GeBr<sub>2</sub>; d) ZnS; e) CdCl<sub>2</sub>; f) CsBr

### Ejercicio nº 37

Nombra los siguientes compuestos binarios:

a) KCl; b) HgH; c) FeS; d) PbS; e) Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>; f) AlH<sub>3</sub>

### Ejercicio nº 38

Nombra los siguientes compuestos binarios:

a) SrS; b) GeI<sub>4</sub>; c) CuBr<sub>2</sub>; d) PF<sub>3</sub>; e) SbCl<sub>3</sub>; f) MgH<sub>2</sub>

### Ejercicio nº 39

Nombra los siguientes compuestos binarios:

a) Na<sub>2</sub>O; b) Mn<sub>2</sub>O<sub>3</sub>; c) HCl; d) H<sub>2</sub>Te; e) CuO; f) ZnI<sub>2</sub>

### Ejercicio nº 40

Nombra los siguientes compuestos binarios:

a) MgI<sub>2</sub>; 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:

	<b>FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO</b> <b>Ejercicios: Formulación y Nomenclatura Inorgánica I</b>	5(10)
	<b>Autor: Manuel Díaz Escalera</b> <a href="http://www.fqdiazescalera.com">http://www.fqdiazescalera.com</a>	

a)  $\text{Cd}(\text{OH})_2$ ; b)  $\text{Pb}(\text{OH})_4$ ; c)  $\text{AgOH}$ ; 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 perbromico; 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 bromico

#### Ejercicio nº 46

Nombra los siguientes ácidos:

a)  $\text{HBO}_2$ ; b)  $\text{HIO}$ ; c)  $\text{HClO}_2$ ; d)  $\text{H}_3\text{PO}_3$ ; e)  $\text{HNO}_2$ ; f)  $\text{H}_2\text{SO}_3$

#### Ejercicio nº 47

Nombra los siguientes ácidos:

a)  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ; b)  $\text{HIO}_3$ ; c)  $\text{HBrO}_3$ ; d)  $\text{H}_2\text{CO}_3$ ; e)  $\text{H}_2\text{SeO}_4$ ; f)  $\text{HNO}_3$

#### 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)  $\text{BrO}_3^-$ ; b)  $\text{NO}_2^-$ ; c)  $\text{CO}_3^{2-}$ ; d)  $\text{PO}_4^{3-}$ ; e)  $\text{SO}_4^{2-}$ ; f)  $\text{IO}_2^-$

#### Ejercicio nº 51


Nombra los siguientes iones:

a)  $\text{SO}_3^{2-}$ ; b)  $\text{IO}_4^-$ ; c)  $\text{BrO}^-$ ; d)  $\text{SiO}_3^{2-}$ ; e)  $\text{NO}_3^-$ ; f)  $\text{ClO}^-$

#### 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)

	<b>FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO</b> <b>Ejercicios: Formulación y Nomenclatura Inorgánica I</b>	6(10)
	<b>Autor: Manuel Díaz Escalera</b> <a href="http://www.fqdiazescalera.com">http://www.fqdiazescalera.com</a>	

### 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)  $\text{AgClO}_3$ ; b)  $\text{CdSeO}_4$ ; c)  $\text{Ni}(\text{NO}_3)_2$ ; d)  $\text{Sr}_3(\text{PO}_4)_2$ ; e)  $\text{BaCO}_3$ ; f)  $\text{CaSO}_4$

### Ejercicio nº 56

Nombra las siguientes sales:

- a)  $\text{Mg}(\text{NO}_2)_2$ ; b)  $\text{Co}_3(\text{PO}_3)_2$ ; c)  $\text{CuSO}_4$ ; d)  $\text{Al}_2(\text{SO}_3)_3$ ; e)  $\text{PbCO}_4$ ; f)  $\text{Fe}(\text{BrO}_3)_2$

## RESPUESTAS

### Solución nº 1

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

### Solución nº 2

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

### Solución nº 3

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

### Solución nº 4

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

### Solución nº 5

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


### 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

	<b>FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO</b> <b>Ejercicios: Formulación y Nomenclatura Inorgánica I</b>	7(10)
	<b>Autor: Manuel Díaz Escalera</b> <a href="http://www.fqdiazescalera.com">http://www.fqdiazescalera.com</a>	

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)  $\text{Li}_2\text{O}$ ; b)  $\text{CuO}$ ; c)  $\text{ZnO}$ ; d)  $\text{SO}_2$ ; e)  $\text{Br}_2\text{O}_5$ ; f)  $\text{Al}_2\text{O}_3$

**Solución nº 11**

a)  $\text{Hg}_2\text{O}$ ; b)  $\text{Ag}_2\text{O}$ ; c)  $\text{Au}_2\text{O}_3$ ; d)  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ; e)  $\text{N}_2\text{O}_3$ ; f)  $\text{SnO}_2$

**Solución nº 12**

a)  $\text{Cl}_2\text{O}_3$ ; b)  $\text{CrO}_3$ ; c)  $\text{Sb}_2\text{O}_5$ ; d)  $\text{Br}_2\text{O}_7$ ; e)  $\text{B}_2\text{O}_3$ ; f)  $\text{CdO}$

**Solución nº 13**

a)  $\text{FeO}$ ; b)  $\text{P}_2\text{O}_3$ ; c)  $\text{Cl}_2\text{O}$ ; d)  $\text{PtO}_2$ ; e)  $\text{Br}_2\text{O}$ ; f)  $\text{K}_2\text{O}$

**Solución nº 14**

a)  $\text{CaO}$ ; b)  $\text{Cu}_2\text{O}$ ; c)  $\text{Cl}_2\text{O}_7$ ; d)  $\text{SO}_3$ ; e)  $\text{N}_2\text{O}_5$ ; f)  $\text{PbO}_2$

**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)  $\text{CdH}_2$ ; b)  $\text{AgH}$ ; c)  $\text{BH}_3$ ; d)  $\text{PH}_3$ ; e)  $\text{BeH}_2$ ; f)  $\text{AlH}_3$

	<b>FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO</b> <b>Ejercicios: Formulación y Nomenclatura Inorgánica I</b>	8(10)
	<b>Autor: Manuel Díaz Escalera</b> <a href="http://www.fqdiazescalera.com">http://www.fqdiazescalera.com</a>	

**Solución nº 22**

a)  $\text{CuH}_2$ ; b)  $\text{NH}_3$ ; c)  $\text{HF}$ ; d)  $\text{HF}$ ; e)  $\text{MgH}_2$ ; f)  $\text{CaH}_2$

**Solución nº 23**

a)  $\text{SnH}_4$ ; b)  $\text{BiH}_3$ ; c)  $\text{HCl}$ ; d)  $\text{H}_2\text{Se}$ ; e)  $\text{AgH}$ ; f)  $\text{SbH}_3$

**Solución nº 24**

a)  $\text{NaH}$ ; b)  $\text{PbH}_4$ ; c)  $\text{MgH}_2$ ; d)  $\text{H}_2\text{S}$ ; e)  $\text{SnH}_4$ ; f)  $\text{SrH}_2$

**Solución nº 25**

a)  $\text{GeH}_2$ ; b)  $\text{GeH}_4$ ; c)  $\text{HCl}$ ; d)  $\text{KH}$ ; e)  $\text{HI}$ ; f)  $\text{LiH}$

**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)  $\text{LiCl}$ ; b)  $\text{BaO}$ ; c)  $\text{PbS}$ ; d)  $\text{CoI}_3$ ; e)  $\text{PF}_3$ ; f)  $\text{CaS}$

**Solución nº 31**

a)  $\text{K}_2\text{S}$ ; b)  $\text{Hg}_2\text{O}$ ; c)  $\text{FeI}_3$ ; d)  $\text{SbCl}_3$ ; e)  $\text{HBr}$ ; f)  $\text{SnO}_2$

**Solución nº 32**

a)  $\text{MgO}$ ; b)  $\text{CaH}_2$ ; c)  $\text{CuCl}$ ; d)  $\text{IBr}_5$ ; e)  $\text{CCl}_4$ ; f)  $\text{NaCl}$

**Solución nº 33**


a)  $\text{CuBr}_2$ ; b)  $\text{SF}_4$ ; c)  $\text{BBr}_3$ ; d)  $\text{BrF}_5$ ; e)  $\text{AlCl}_3$ ; f)  $\text{LiH}$

**Solución nº 34**

a)  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ; b)  $\text{PbSe}_2$ ; c)  $\text{CdS}$ ; d)  $\text{SBr}_6$ ; e)  $\text{SbCl}_5$ ; f)  $\text{BeO}$

**Solución nº 35**

a)  $\text{BeBr}_2$ ; b)  $\text{CaO}$ ; c)  $\text{SrS}$ ; d)  $\text{SnCl}_2$ ; e)  $\text{ZnS}$ ; f)  $\text{LiBr}$

	<b>FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO</b> <b>Ejercicios: Formulación y Nomenclatura Inorgánica I</b>	9(10)
	<b>Autor: Manuel Díaz Escalera</b> <a href="http://www.fqdiazescalera.com">http://www.fqdiazescalera.com</a>	

**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)<sub>2</sub>; c) Al(OH)<sub>3</sub>; d) Fe(OH)<sub>2</sub>; e) CuOH; f) Zn(OH)<sub>2</sub>

**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) HClO<sub>3</sub>; b) HBrO; c) HIO<sub>2</sub>; d) H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>; e) H<sub>2</sub>SiO<sub>3</sub>; f) HIO<sub>4</sub>

**Solución nº 44**

a) HBrO<sub>4</sub>; b) H<sub>2</sub>SeO<sub>3</sub>; c) HNO<sub>3</sub>; d) HBO<sub>2</sub>; e) H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>; f) HClO

**Solución nº 45**

a) HClO<sub>2</sub>; b) HIO<sub>3</sub>; c) H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>; d) HNO<sub>2</sub>; e) H<sub>2</sub>TeO<sub>4</sub>; f) HBrO<sub>3</sub>

**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) NO<sub>3</sub><sup>-</sup>; b) PO<sub>3</sub><sup>3-</sup>; c) SO<sub>3</sub><sup>2-</sup>; d) ClO<sub>4</sub><sup>-</sup>; e) IO<sup>-</sup>; f) CO<sub>3</sub><sup>2-</sup>

	<b>FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO</b> <b>Ejercicios: Formulación y Nomenclatura Inorgánica I</b>	10(10)
	<b>Autor: Manuel Díaz Escalera</b> <a href="http://www.fqdiazescalera.com">http://www.fqdiazescalera.com</a>	

**Solución nº 49**

a)  $\text{NO}_2^-$  ; b)  $\text{SO}_4^{2-}$  ; c)  $\text{ClO}_2^-$  ; d)  $\text{BrO}_3^-$  ; e)  $\text{IO}_4^-$  ; f)  $\text{PO}_4^{3-}$

**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)  $\text{Ag}_2\text{SO}_4$ ; b)  $\text{Ni}(\text{ClO}_3)_3$ ; c)  $\text{Mg}(\text{IO}_2)_2$ ; d)  $\text{AlPO}_4$ ; e)  $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$  ; f)  $\text{FeCO}_3$

**Solución nº 54**

a)  $\text{Cu}_3\text{PO}_4$ ; b)  $\text{K}_2\text{SO}_4$ ; c)  $\text{CdCO}_3$ ; d)  $\text{Co}_2(\text{SO}_3)_3$ ; e)  $\text{CaCO}_3$ ; 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)