	<b>FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO</b> <b>Ejercicios: Formulación y Nomenclatura Inorgánica II</b>	1(8)
	<b>Autor: Manuel Díaz Escalera</b> <a href="http://www.fqdiazescalera.com">http://www.fqdiazescalera.com</a>	

### Ejercicio nº 1

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Hidruro de Litio; b) ácido peryódico; c) hidróxido de litio; d) HCl; e) CaCl<sub>2</sub>; f) H<sub>4</sub>SiO<sub>4</sub>

### Ejercicio nº 2

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Ión sodio; b) Ácido permangánico; c) Clorito de sodio; d) Al<sub>2</sub>S<sub>3</sub>; e) H<sub>3</sub>BO<sub>3</sub>; f) HNO<sub>2</sub>

### Ejercicio nº 3

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Trióxido de azufre; b) Hidrogenosulfato de sodio; c) Hidróxido de calcio; d) Be(ClO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>; e) NiCl<sub>2</sub>; f) H<sub>3</sub>PO<sub>3</sub>

### Ejercicio nº 4

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Heptaóxido de dibromo; b) disulfuro de carbono; c) Permanganato de zinc; d) Sb<sub>2</sub>O<sub>5</sub>; e) CCl<sub>4</sub>; f) ClO<sub>4</sub><sup>1-</sup>

### Ejercicio nº 5

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Ácido difosfórico; b) Carbonato de magnesio; c) Hidruro de Bario; d) Li<sub>2</sub>O; e) Fe(OH)<sub>2</sub>; f) HIO<sub>3</sub>

### Ejercicio nº 6

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Ácido metasilícico; b) óxido de bromo (V); c) pentasulfuro de divanadio; d) CdCl<sub>2</sub>; e) Mg(HCO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>; f) Cr<sup>+3</sup>

### Ejercicio nº 7

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Ácido nítrico; b) Teluro de hidrógeno; c) Óxido cuproso; d) SeO<sub>3</sub>; e) H<sub>3</sub>AsO<sub>4</sub>; 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) H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>; f) HClO<sub>4</sub>


### Ejercicio nº 9

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Ácido dicrómico; b) Seleniuro de hidrógeno; c) Sulfuro de plomo (IV); d) Zn(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>; e) CuBr; f) CuO

### Ejercicio nº 10

Formula o nombra los compuestos siguientes:

	<b>FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO</b> <b>Ejercicios: Formulación y Nomenclatura Inorgánica II</b>	2(8)
	<b>Autor: Manuel Díaz Escalera</b> <a href="http://www.fqdiazescalera.com">http://www.fqdiazescalera.com</a>	

a) Sulfito de cobalto (III); b) trióxido de dinitrógeno; c) ion estroncio; d)  $\text{NiCl}_3$ ; e)  $\text{K}_2\text{SO}_3$ ; f)  $\text{HCl}$

#### 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)  $\text{NH}_3$ ; f)  $\text{MgO}$

#### Ejercicio nº 12

Formula o nombra los compuestos siguientes:

a) Ácido metafosfórico; b) Nitrato de cinc; c) Cloruro de platino (II); d)  $\text{CdO}$ ; e)  $\text{Mg}^{2+}$ ; f)  $\text{SbH}_3$

#### Ejercicio nº 13

Formula o nombra los compuestos siguientes:

a) Óxido de oro (I); b) Hidrogenocarbonato de bario; c) Cloruro de hierro (III); d)  $\text{FeO}$ ; e)  $\text{Se}^{2-}$ ; 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)  $\text{As}^{3-}$ ; e)  $\text{Ag}_2\text{CO}_3$ ; f)  $\text{NaBr}$

#### Ejercicio nº 15

Formula o nombra los compuestos siguientes:

a) óxido de cromo (III); b) Clorato de sodio; c) Ácido disulfúrico; d)  $\text{Ag}_3\text{N}$ ; e)  $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$ ; f)  $\text{SrH}_2$

#### Ejercicio nº 16

Formula o nombra los compuestos siguientes:

a) Hidróxido de níquel (III); b) Ácido metaarsenioso; c) difluoruro de calcio; d)  $\text{MgH}_2$ ; e)  $\text{Ni}^{3+}$ ; f)  $\text{H}_2\text{MnO}_4$

#### 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)  $\text{H}_2\text{O}_2$ ; f)  $\text{HBrO}_3$

#### Ejercicio nº 18


Formula o nombra los compuestos siguientes:

a) Nitrato de calcio; b) óxido de cloro (VII); c) Bromuro de Zinc; d)  $\text{PbS}$ ; e)  $\text{LiO}$ ; f)  $\text{H}_2\text{SO}_4$

#### Ejercicio nº 19

Formula o nombra los compuestos siguientes:

a) Ion hipoclorito; b) Óxido de sodio; c) Ácido bromoso; d)  $\text{NaH}$ ; e)  $\text{HBrO}_3$ ; f)  $\text{CaCO}_3$

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

### Ejercicio nº 20

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Carbonato de litio; b) Nitrito de cesio; c) ácido clórico; d) BeO; e) Cs<sub>2</sub>Se; f) NH<sub>4</sub><sup>+</sup>

### Ejercicio nº 21

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Dióxido de azufre; b) Nitrito de litio; c) Ácido ortosilícico; d) Ni<sub>2</sub>O<sub>3</sub>; 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) HNO<sub>3</sub>; e) NaBr; f) H<sub>3</sub>AsO<sub>3</sub>

### Ejercicio nº 23

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Sulfuro de hidrógeno; b) Cloruro de antimonio (III); c) Ácido nitroso; d) Rb<sub>2</sub>O; e) AgOH; f) KNO<sub>3</sub>

### Ejercicio nº 24

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Dicromato de sodio; b) Ácido sulfuroso; c) Tricloruro de cobalto; d) Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>; e) Co<sub>2</sub>(CO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>; f) KH

### Ejercicio nº 25

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Monóxido de carbono; b) Ácido fosforoso; c) Hidróxido de platino (IV); d) NiCO<sub>3</sub>; e) IF<sub>3</sub>; f) SnH<sub>4</sub>

### Ejercicio nº 26

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Yoduro; b) Dióxido de estaño; c) Sulfuro de mercurio (II); d) Au<sub>2</sub>O<sub>3</sub>; e) Cd(OH)<sub>2</sub>; f) H<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub>

### Ejercicio nº 27

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Cloruro de sodio; b) Nitrito de plata; c) Carbonato; d) Be(OH)<sub>2</sub>; e) HPO<sub>2</sub>; f) Ag<sub>3</sub>N

### Ejercicio nº 28


Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Cloruro de litio; b) sulfito de sodio; c) Ácido permangánico; d) Fe<sup>2+</sup>; e) HClO<sub>2</sub>; f) Fe(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

### Ejercicio nº 29

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Trihidruro de fósforo; b) Ácido metabórico; c) Cloruro de bromo (III); d) H<sub>2</sub>SiO<sub>3</sub>; e) MnBr<sub>2</sub>; f) Li<sub>3</sub>N

	<b>FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO</b> <b>Ejercicios: Formulación y Nomenclatura Inorgánica II</b>	4(8)
	<b>Autor: Manuel Díaz Escalera</b> <a href="http://www.fqdiazescalera.com">http://www.fqdiazescalera.com</a>	

### 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)  $\text{NO}_2^-$ ; f)  $\text{AlN}$

### Ejercicio nº 31

Formula o nombra los compuestos siguientes:

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

### Ejercicio nº 32

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Ácido metasilícico; b) Carbonato de plata; c) Sulfuro de plata; d)  $\text{CuSe}$ ; e)  $\text{S}^{2-}$ ; f)  $\text{CrO}_3$

### Ejercicio nº 33

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Ácido disulfúrico; b) Óxido de plata; c) sulfuro de hierro (III); d)  $\text{HClO}$ ; e)  $\text{CaSe}$ ; f)  $\text{CdSO}_3$

### Ejercicio nº 34

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Amoníaco; b) Ion sulfato; c) Dicloruro de hierro; d)  $\text{BaSe}$ ; e)  $\text{SnSO}_4$ ; f)  $\text{Au}_2\text{O}_3$

### 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)  $\text{K}_2\text{O}$ ; f)  $\text{H}_3\text{BO}_3$

### Ejercicio nº 36

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Ácido disulfuroso; b) Sulfato de bario; c) Ácido yódico; d)  $\text{Ca}_3\text{N}_2$ ; e)  $\text{PbS}_2$ ; f)  $\text{HF}$

### Ejercicio nº 37

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Ácido arsénico; b) Hidrogenocarbonato de potasio; c) Seleniuro de cobre (I); d)  $\text{WO}_3$ ; e)  $\text{SnI}_2$ ; f)  $\text{FeCl}_3$


### Ejercicio nº 38

Formula o nombra los compuestos siguientes:

- a) Ácido sulfhídrico; b) tribromuro de aluminio; c) Hidrogenosulfato de cobre (I); d)  $\text{CaF}_2$ ; e)  $\text{Pb}_3(\text{PO}_3)_4$ ; f)  $\text{NH}_4\text{OH}$

### Ejercicio nº 39

Formula o nombra los compuestos siguientes:

	<b>FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO</b> <b>Ejercicios: Formulación y Nomenclatura Inorgánica II</b>	5(8)
	<b>Autor: Manuel Díaz Escalera</b> <a href="http://www.fqdiazescalera.com">http://www.fqdiazescalera.com</a>	

a) Sulfato de sodio; b) ácido sulfuroso; c) heptaóxido de dicloro; d)  $\text{FeCl}_3$ ; e)  $\text{KHSO}_4$ ; f)  $\text{K}^+$

#### Ejercicio nº 40

Formula o nombra los compuestos siguientes:

a) Ácido hipocloroso; b) Dióxido de silicio; c) Permanganato potásico; d)  $\text{AuI}_3$ ; e)  $\text{CuOH}$ ; f)  $\text{CaF}_2$

### RESPUESTAS

#### Solución nº 1

a)  $\text{LiH}$ ; b)  $\text{HIO}_4$ ; c)  $\text{LiOH}$ ; d) cloruro de hidrógeno; e) Cloruro de calcio; f) Ácido ortosilícico

#### Solución nº 2

a)  $\text{Na}^+$ ; b)  $\text{HMnO}_4$ ; c)  $\text{NaClO}_2$ ; d) Sulfuro de aluminio; e) Ácido ortobórico; f) ácido nitroso

#### Solución nº 3

a)  $\text{SO}_3$ ; b)  $\text{NaHSO}_4$ ; c)  $\text{Ca(OH)}_2$ ; d) perclorato de berilio; e) Cloruro de níquel (II); f) ácido fosforoso

#### Solución nº 4

a)  $\text{Br}_2\text{O}_7$ ; b)  $\text{CS}_2$ ; 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)  $\text{MgCO}_3$ ; c)  $\text{BaH}_2$ ; d) óxido de litio; e) Hidróxido de hierro (II); f) ácido yódico

#### Solución nº 6

a)  $\text{H}_2\text{SiO}_3$ ; b)  $\text{Br}_2\text{O}_5$ ; c)  $\text{V}_2\text{S}_5$ ; d) Cloruro de cadmio; e) Hidrogenocarbonato de magnesio; f) Ion cromo (III)

#### Solución nº 7


a)  $\text{HNO}_3$ ; b)  $\text{H}_2\text{Te}$ ; c)  $\text{Cu}_2\text{O}$ ; d) Trióxido de selenio; e) Ácido ortoarsénico; f) Monóxido de nitrógeno

#### Solución nº 8

a)  $\text{AgI}$ ; b)  $\text{Pt}_3(\text{PO}_4)_4$ ; c)  $\text{HBrO}_2$ ; 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)  $\text{H}_2\text{Se}$ ; c)  $\text{PbS}_2$ ; d) Nitrato de zinc; e) bromuro de cobre (I); f) Óxido de cobre (II)

	<b>FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO</b> <b>Ejercicios: Formulación y Nomenclatura Inorgánica II</b>	6(8)
	<b>Autor: Manuel Díaz Escalera</b> <a href="http://www.fqdiazescalera.com">http://www.fqdiazescalera.com</a>	

**Solución nº 10**

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

**Solución nº 11**

a)  $\text{HClO}_4$ ; 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)  $\text{HPO}_3$ ; b)  $\text{ZnNO}_3$ ; c)  $\text{PtCl}_2$ ; d) Óxido de cadmio; e) Ion magnesio; f) trihidruro de antimonio

**Solución nº 13**

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

**Solución nº 14**

a)  $\text{H}_2\text{TeO}_3$ ; b)  $\text{Al}_2\text{S}_3$ ; c)  $\text{Sn}(\text{OH})_4$ ; d) Arseniuro; e) Carbonato de plata; f) Bromuro de sodio

**Solución nº 15**

a)  $\text{Cr}_2\text{O}_3$ ; b)  $\text{NaClO}_3$ ; 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)  $\text{HAsO}_2$ ; c)  $\text{CaF}_2$ ; d) Hidruro de magnesio; e) Ion níquel (III); f) Ácido mangánico

**Solución nº 17**

a)  $\text{CoCl}_2$ ; b)  $\text{ZnNO}_2$ ; c)  $\text{CsI}$ ; d) Hidróxido de magnesio; e) agua oxigenada; f) Ácido brómico

**Solución nº 18**

a)  $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ ; b)  $\text{Cl}_2\text{O}_7$ ; c)  $\text{ZnBr}_2$ ; d) Sulfuro de plomo (II); e) peróxido de litio; f) ácido sulfúrico

**Solución nº 19**


a)  $\text{ClO}^{1-}$ ; b)  $\text{Na}_2\text{O}$ ; c)  $\text{HBrO}_2$ ; d) Hidruro de sodio; e) Ácido brómico; f) Carbonato de calcio

**Solución nº 20**

a)  $\text{Li}_2\text{CO}_3$ ; b)  $\text{CsNO}_2$ ; c)  $\text{HClO}_3$ ; d) Óxido de berilio; e) Seleniuro de cesio; f) Ion amonio

**Solución nº 21**

a)  $\text{SO}_2$ ; b)  $\text{LiNO}_2$ ; c)  $\text{H}_4\text{SiO}_4$ ; d) Trióxido de diníquel; e) Cloruro de plata; f) Hipoclorito de sodio

	<b>FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO</b> <b>Ejercicios: Formulación y Nomenclatura Inorgánica II</b>	7(8)
	<b>Autor: Manuel Díaz Escalera</b> <a href="http://www.fqdiazescalera.com">http://www.fqdiazescalera.com</a>	

**Solución nº 22**

a)  $\text{BH}_3$ ; b)  $\text{HI}$ ; c)  $\text{CdSO}_4$ ; d) Ácido nítrico; e) bromuro de sodio; f) Ácido arsenioso

**Solución nº 23**

a)  $\text{H}_2\text{S}$ ; b)  $\text{SbCl}_3$ ; c)  $\text{HNO}_2$ ; 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)  $\text{H}_2\text{SO}_3$ ; c)  $\text{CoCl}_3$ ; d) trióxido de dialuminio; e) Carbonato de cobalto (III); f) Hidruro de potasio

**Solución nº 25**

a)  $\text{CO}$ ; b)  $\text{H}_3\text{PO}_3$ ; c)  $\text{Pt}(\text{OH})_4$ ; d) Carbonato de níquel (II); e) Trifluoruro de yodo; f) Hidruro de estaño (IV)

**Solución nº 26**

a)  $\text{I}^-$ ; b)  $\text{SnO}_2$ ; c)  $\text{HgS}$ ; d) óxido de oro (III); e) Hidróxido de cadmio; f) Ácido crómico

**Solución nº 27**

a)  $\text{NaCl}$ ; b)  $\text{AgNO}_2$ ; c)  $\text{CO}_3^{2-}$ ; d) Hidróxido de berilio; e) Ácido metafosforoso; f) Nitruro de plata

**Solución nº 28**

a)  $\text{LiCl}$ ; b)  $\text{Na}_2\text{SO}_3$ ; c)  $\text{HMnO}_4$ ; d) ion hierro (II); e) ácido cloroso; f) Nitrato de hierro (II)

**Solución nº 29**

a)  $\text{PH}_3$ ; b)  $\text{HBO}_2$ ; c)  $\text{BrCl}_3$ ; d) Ácido metasilícico; e) Bromuro de manganeso (II); f) Nitruro de litio

**Solución nº 30**

a)  $\text{Fe}(\text{OH})_3$ ; b)  $\text{CO}_2$ ; c)  $\text{CaCO}_3$ ; d)  $\text{Ag}_2\text{Se}$ ; e) Nitrito; f) Nitruro de aluminio

**Solución nº 31**

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


**Solución nº 32**

a)  $\text{H}_2\text{SiO}_3$ ; b)  $\text{Ag}_2\text{CO}_3$ ; c)  $\text{Ag}_2\text{S}$ ; 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)  $\text{Ag}_2\text{O}$ ; c)  $\text{Fe}_2\text{S}_3$ ; d) Ácido hipocloroso; e) Seleniuro de calcio; f) Sulfito de cadmio

**Solución nº 34**

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

a)  $\text{NH}_3$ ; b)  $\text{SO}_4^{2-}$ ; c)  $\text{FeCl}_2$ ; d) seleniuro de bario; e) Sulfato de estaño (II); f) trióxido de dioro

**Solución nº 35**

a)  $\text{BaCl}_2$ ; b)  $\text{Ni}^{2+}$ ; 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)  $\text{BaSO}_4$ ; c)  $\text{HIO}_3$ ; d) nitruro de calcio; e) sulfuro de plomo (IV); f) fluoruro de hidrógeno

**Solución nº 37**

a)  $\text{H}_3\text{AsO}_4$ ; b)  $\text{KHCO}_3$ ; c)  $\text{Cu}_2\text{Se}$ ; d) Trióxido de wolframio; e) yoduro de estaño (II); f) Tricloruro de hierro

**Solución nº 38**

a)  $\text{H}_2\text{S}$ ; b)  $\text{AlBr}_3$ ; c)  $\text{CuHSO}_4$ ; d) Fluoruro de calcio; e) fosfito de plomo (IV); f) hidróxido de amonio

**Solución nº 39**

a)  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ ; b)  $\text{H}_2\text{SO}_3$ ; c)  $\text{Cl}_2\text{O}_7$ ; d) Tricloruro de hierro; e) Hidrogenosulfato de potasio; f) Ion potasio

**Solución nº 40**

a)  $\text{HClO}$ ; b)  $\text{SiO}_2$ ; c)  $\text{KMnO}_4$ ; d) Yoduro de oro (III); e) Hidróxido de cobre (I); f) Fluoruro de calcio