

EJERCICIOS DE SELECTIVIDAD DE DIVERSOS CURSOS CON SOLUCIONES (ACTUALIZADAS LAS SOLUCIONES SEGÚN LA NOMENCLATURA A UTILIZAR EN EL CURSO 2012/13)

CURSO 96/97

1.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- | | |
|--------------------------------------|-------------------------------------|
| a) Cloruro de calcio | a) Hipoclorito de estroncio |
| b) Hidróxido de berilio | b) Óxido de níquel (II) |
| c) Ácido-2-bromobutanoico | c) p-nitrofenol |
| d) BaO ₂ | d) K ₂ SO ₃ |
| e) Pb(NO ₂) ₂ | e) Ag ₂ CrO ₄ |
| f) CH ₂ =CH ₂ | f) CH ₃ CHO |

2.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- | | |
|---|--|
| a) Carbonato de sodio | a) Sulfato de amonio |
| b) Sulfato de bario | b) Óxido de cobre (I) |
| c) 2,2-dimetilbutano | c) 2-yodopropano |
| d) Zn(OH) ₂ | d) NaClO ₂ |
| e) CaH ₂ | e) Ca ₃ (PO ₄) ₂ |
| f) CH ₃ OCH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₃ | f) (CH ₃ CH ₂) ₃ N |

3.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- | | |
|---------------------------------------|---|
| a) Óxido de molibdeno (IV) | a) Carbonato de cobre (II) |
| b) Ácido nítrico | b) Hidróxido de magnesio |
| c) Bromobenceno | c) 2,3,4-trimetilpentano |
| d) NaClO ₄ | d) NaClO ₄ |
| e) Hg(ClO ₂) ₂ | e) SO ₃ |
| f) CH ₃ COOCH ₃ | f) (CH ₃) ₂ CHCH ₂ COOH |

4.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- | | |
|---|--|
| a) Hidróxido de cobre (I) | a) Bromato de berilio |
| b) Fosfato de cobalto (III) | b) Sulfuro de plata |
| c) 2-Butanol | c) Ácido-2-aminopropanoico |
| d) Fe(HSO ₄) ₂ | d) Cl ₂ O |
| e) AlCl ₃ | e) Cd(OH) ₂ |
| f) (CH ₃) ₃ CCH ₂ CH(CH ₃) ₂ | f) CH ₃ CH ₂ CH(CH ₃)CH ₂ CHO |

5.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- | | |
|--|-----------------------------------|
| a) Hidróxido de aluminio | a) Sulfuro de amonio |
| b) Ácido nitroso | b) Carbonato de rubidio |
| c) Ciclohexano | c) Etino |
| d) K ₂ O ₂ | d) Sb ₂ O ₃ |
| e) NaClO | e) NaH |
| f) CH ₃ COCH ₂ CH ₃ | f) CHCl ₃ |

5.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- | | |
|--|--------------------------------------|
| a) Hidróxido de hierro (III) | a) Óxido de cloro (VII) |
| b) Dicromato de potasio | b) Hidrogenocarbonato de níquel (II) |
| c) m-clorofenol | c) 1,3-butadieno |
| d) Al ₂ S ₃ | d) BeH ₂ |
| e) H ₂ O ₂ | e) KMnO ₄ |
| f) (CH ₃) ₂ CHCH ₂ CH ₂ CH ₃ | f) CH ₃ CHClCOOH |

SOLUCIONES CURSO 96/97

1.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Cloruro de calcio: CaCl_2
- b) Hidróxido de berilio: $\text{Be}(\text{OH})_2$
- c) Ácido-2-bromobutanoico: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHBrCOOH}$

d) BaO_2 : Dióxido de bario; peróxido de bario

e) $\text{Pb}(\text{NO}_2)_2$: nitrito de plomo (II);
bis(dioxidonitrato) de plomo

f) $\text{CH}_2=\text{CH}_2$: eteno

2.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Carbonato de sodio: Na_2CO_3
- b) Sulfato de bario: BaSO_4
- c) 2,2-dimetilbutano: $\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_3$
- d) $\text{Zn}(\text{OH})_2$: hidróxido de cinc

e) CaH_2 : hidruro de calcio; dihidruro de calcio

f) $\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$: butilmetiléter

3.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Óxido de molibdeno (IV): MoO_2
- b) Ácido nítrico: HNO_3
- c) Bromobenceno: $\text{C}_6\text{H}_5\text{Br}$



d) NaClO_4 : perclorato de sodio;
tetraoxidoclorato de sodio

e) $\text{Hg}(\text{ClO}_2)_2$: clorito de mercurio (II);
bis(dioxidoclorato) de mercurio

f) $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$: etanoato o acetato de metilo

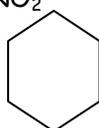
4.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Hidróxido de cobre (I): CuOH
- b) Fosfato de cobalto (III): CoPO_4
- c) 2-Butanol (hoy butan-2-ol): $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{CH}_3$
- d) $\text{Fe}(\text{HSO}_4)_2$: hidrogenosulfato de hierro (II)
- e) AlCl_3 : tricloruro de aluminio; cloruro de aluminio

f) $(\text{CH}_3)_3\text{CCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$: 2,2,4-trimetilpentano

5.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

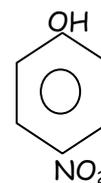
- a) Hidróxido de aluminio: $\text{Al}(\text{OH})_3$
- b) Ácido nitroso: HNO_2
- c) Ciclohexano:



a) Hipoclorito de estroncio: $\text{Sr}(\text{ClO})_2$

b) Óxido de níquel (II): NiO

c) p-nitrofenol:



d) K_2SO_3 : sulfito de potasio
trioxidosulfato de dipotasio

e) Ag_2CrO_4 : cromato de plata;
tetraoxidocromato de diplata

f) CH_3CHO : etanal

a) Sulfato de amonio: $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$

b) Óxido de cobre (I): Cu_2O

c) 2-yodopropano: $\text{CH}_3\text{CHI}\text{CH}_3$

d) NaClO_2 : clorito de sodio;
dioxidoclorato de sodio

e) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$: fosfato de calcio;
bis(tetraoxidofosfato) de tricalcio

f) $(\text{CH}_3\text{CH}_2)_3\text{N}$: trietilamina

a) Carbonato de cobre (II): CuCO_3

b) Hidróxido de magnesio: $\text{Mg}(\text{OH})_2$

c) 2,3,4-trimetilpentano:
 $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$

d) NaClO_4 : perclorato de sodio;
tetraoxidoclorato de sodio

e) SO_3 : trióxido de azufre; óxido de azufre (VI)

f) $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{COOH}$: ácido 3-metilbutanoico

a) Bromato de berilio: $\text{Be}(\text{BrO}_3)_2$

b) Sulfuro de plata: Ag_2S

c) Ácido-2-aminopropanoico: $\text{CH}_3\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$

d) Cl_2O (hoy OCl_2): dicloruro de oxígeno

e) $\text{Cd}(\text{OH})_2$: dihidróxido de cadmio;
hidróxido de cadmio

f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CHO}$: 3-metilpentanal

a) Sulfuro de amonio: $(\text{NH}_4)_2\text{S}$

b) Carbonato de rubidio: Rb_2CO_3

c) Etino: C_2H_2 ; $\text{CH}\equiv\text{CH}$

d) K_2O_2 : Dióxido de dipotasio; peróxido de potasio

e) $NaClO$: hipoclorito de sodio;
oxidoclorato de sodio

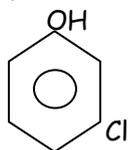
f) $CH_3COCH_2CH_3$: butanona; etilmetilcetona

5.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

a) Hidróxido de hierro (III): $Fe(OH)_3$

b) Dicromato de potasio: $K_2Cr_2O_7$

c) m-clorofenol:



d) Al_2S_3 : trisulfuro de dialuminio; sulfuro de aluminio

e) H_2O_2 : agua oxigenada; peróxido de hidrógeno
dióxido de dihidrógeno

f) $(CH_3)_2CHCH_2CH_2CH_3$: 2-metilpentano

d) Sb_2O_3 : óxido de antimonio (III);
trióxido de diantimonio

e) NaH : hidruro de sodio; monohidruro de sodio

f) $CHCl_3$: triclorometano

a) Óxido de cloro (VII) (hoy dicloruro de
pentaóxígeno): O_5Cl_2

b) Hidrogenocarbonato de níquel (II): $Ni(HCO_3)_2$

c) 1,3-butadieno (hoy buta-1,3-dieno):
 $CH_2=CHCH=CH_2$

d) BeH_2 : hidruro de berilio; dihidruro de berilio

e) $KMnO_4$: permanganato de potasio
tetraoxidomanganato de potasio

f) $CH_3CHClCOOH$: ácido 2-cloropropanoico

1.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Sulfuro de cobre (II)
- b) Hidróxido de níquel (III)
- c) Metilbenceno (Tolueno)
- d) Cl_2O
- e) $CaHPO_4$
- f) $(CH_3)_2CHCOCH_3$
- a) Dióxido de titanio
- b) Nitrito de hierro (II)
- c) Trietilamina
- d) N_2O_5
- e) $Ca(HSO_3)_2$
- f) $CH_2=CH-CH=CH_2$

2.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Óxido de cobalto (II)
- b) Cromato de potasio
- c) o-nitrofenol
- d) $Al(OH)_3$
- e) $HClO_4$
- f) $CH_3OCH_2CH_3$
- a) Trióxido de azufre
- b) Hidróxido de mercurio (II)
- c) 1-cloropropano
- d) HNO_3
- e) Al_2S_3
- f) $CH_3CH_2CH_2COOH$

3.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Ácido nítrico
- b) Óxido de cromo
- c) Ácido butanoico
- d) $Ca_3(PO_4)_2$
- e) PbO_2
- f) $CH_2=CHCOOH$
- a) Peróxido de bario
- b) Sulfato de manganeso (II)
- c) 1-butanol
- d) $HClO$
- e) Fe_2S_3
- f) $CH_3CH_2CH_2CH_2CHO$

4.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Óxido de cobre (I)
- b) Clorato de plomo (II)
- c) Dietiléter
- d) SO_3
- e) $SnSO_4$
- f) $CH_3CH_2CH_2OH$
- a) Óxido de dicloro
- b) Carbonato de sodio
- c) 2,3-dimetilbutano
- d) $MgBr_2$
- e) $Cu(OH)_2$
- f) $CH_3CH_2COCH_3$

5.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Óxido de sodio
- b) Dicromato de potasio
- c) 1,3,5-trimetilbenceno
- d) $Pb(ClO_3)_2$
- e) NH_3
- f) $CH_3CH_2CH=CH_2$
- a) Óxido de magnesio
- b) Óxido de vanadio (V)
- c) 1,2-etanodiol
- d) AgI
- e) $NaHSO_3$
- f) $CH_3CH_2NH_2$

6.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Tetrafluoruro de silicio
- b) Óxido de rubidio
- c) Ácido etanoico
- d) $Pb_3(PO_4)_3$
- e) ZnS
- f) $CH_3CH_2CH_2NH_2$
- a) Yoduro de talio (I)
- b) Sulfato de aluminio
- c) 1,3-pentadieno
- d) $NiBr_2$
- e) $Hg(OH)_2$
- f) $CH_3CH_2CHOHCH_3$

SOLUCIONES CURSO 97/98

1.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

a) Sulfuro de cobre (II): CuS

b) Hidróxido de níquel (III): $\text{Ni}(\text{OH})_3$

c) Metilbenceno (Tolueno): 

d) Cl_2O (hoy OCl_2): dicloruro de oxígeno

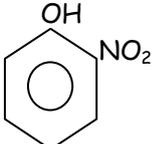
e) CaHPO_4 : hidrogenofosfato de calcio;
hidrogeno(tetraoxidofosfato) de calcio

f) $(\text{CH}_3)_2\text{CHCOCH}_3$: metilbutanona; isopropilmetilcetona

2.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

a) Óxido de cobalto (II): CoO

b) Cromato de potasio: K_2CrO_4

c) o-nitrofenol: 

d) $\text{Al}(\text{OH})_3$: Trihidróxido de aluminio; hidróxido de aluminio

e) HClO_4 : ácido perclórico;
hidrogeno(tetraoxidoclorato)

f) $\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_3$: etilmetiléter

3.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

a) Ácido nítrico: HNO_3

b) Óxido de cromo (aquí falta el número de oxidación)
(Supongamos que sea II): CrO . Si fuera III: Cr_2O_3

c) Ácido butanoico: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$

d) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$: fosfato de calcio;
bis(tetraoxidofosfato) de tricalcio

e) PbO_2 : óxido de plomo (IV); dióxido de plomo

f) $\text{CH}_2=\text{CHCOOH}$: ácido propenoico

4.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

a) Óxido de cobre (I): Cu_2O

b) Clorato de plomo (II): $\text{Pb}(\text{ClO}_3)_2$

c) Dietiléter: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_3$

d) SO_3 : trióxido de azufre; óxido de azufre (VI)

e) SnSO_4 : sulfato de estaño (II);
tetraoxidosulfato de estaño

f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$: propan-1-ol

5.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

a) Óxido de sodio: Na_2O

b) Dicromato de potasio: $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$

a) Dióxido de titanio: TiO_2

b) Nitrito de hierro (II): $\text{Fe}(\text{NO}_2)_2$

c) Trietilamina: $(\text{CH}_3\text{CH}_2)_3\text{N}$

d) N_2O_5 : pentaóxido de dinitrógeno;
óxido de nitrógeno (V)

e) $\text{Ca}(\text{HSO}_3)_2$: hidrogenosulfito de calcio;
bis[hidrogeno(trioxidosulfato)] de calcio

f) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$: buta-1,3-dieno

a) Trióxido de azufre: SO_3

b) Hidróxido de mercurio (II): $\text{Hg}(\text{OH})_2$

c) 1-cloropropano: $\text{CH}_2\text{ClCH}_2\text{CH}_3$

d) HNO_3 : ácido nítrico;
hidrogeno(trioxidonitrato)

e) Al_2S_3 : sulfuro de aluminio;
trisulfuro de dialuminio

f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$: ácido butanoico

a) Peróxido de bario: BaO_2

b) Sulfato de manganeso (II): MnSO_4

c) 1-butanol (hoy butan-1-ol): $\text{CH}_2\text{OHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2$

d) HClO : ácido hipocloroso;
hidrogeno(oxidoclorato)

e) Fe_2S_3 : sulfuro de hierro (III);
trisulfuro de dihierro

f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$: pentanal

a) Óxido de dicloro (hoy se diría dicloruro de oxígeno): OCl_2

b) Carbonato de sodio: Na_2CO_3

c) 2,3-dimetilbutano: $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$

d) MgBr_2 : dibromuro de magnesio; bromuro de magnesio

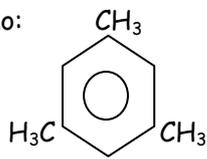
e) $\text{Cu}(\text{OH})_2$: dihidróxido de cobre;
hidróxido de cobre (II)

f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COCH}_3$: butanona; etilmetilcetona

a) Óxido de magnesio: MgO

b) Óxido de vanadio (V): V_2O_5

c) 1,3,5-trimetilbenceno:



d) $\text{Pb}(\text{ClO}_3)_2$: clorato de plomo (II)

e) NH_3 : amoníaco; trihidruro de nitrógeno

f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$: but-1-eno

6.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

a) Tetrafluoruro de silicio: SiF_4

b) Óxido de rubidio: Rb_2O

c) Ácido etanoico: CH_3COOH

d) $\text{Pb}_3(\text{PO}_4)_3$ (debe estar equivocado y el compuesto ha de ser $\text{Pb}_3(\text{PO}_4)_4$: fosfato de plomo (IV), o bien $\text{Pb}_3(\text{PO}_4)_2$ y sería fosfato de plomo (II));

tetrakis(tetraoxidofosfato) de triplomo o bien bis(tetraoxidofosfato) de triplomo

e) ZnS : monosulfuro de cinc; sulfuro de cinc

f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$: propilamina

c) 1,2-etanodiol (hoy se diría etano-1,2-diol):



d) AgI : monoyoduro de plata; yoduro de plata

e) NaHSO_3 : hidrogenosulfito de sodio;

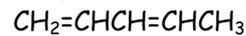
hidrogeno(trioxidosulfato) de sodio

f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_2$: etilamina

a) Yoduro de talio (I): TlI

b) Sulfato de aluminio: $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$

c) 1,3-pentadieno (hoy se diría penta-1,3-dieno):



d) NiBr_2 : dibromuro de níquel;

bromuro de níquel (II)

e) $\text{Hg}(\text{OH})_2$: dihidróxido de mercurio;

hidróxido de mercurio (II)

f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHOHCH}_3$: butan-2-ol

1.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Permanganato de amonio
- b) Cloruro de cobalto (II)
- c) 1-hexilamina
- d) MoO_3
- e) HBrO_2
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COCH}_2\text{CH}_3$

- a) Sulfuro de manganeso (II)
- b) Fosfato de hierro (III)
- c) Ácido propenoico
- d) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$
- e) $\text{Zr}(\text{OH})_4$
- f) $\text{CH}_2=\text{CHCH}=\text{CH}_2$

2.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Ácido perclórico
- b) Peróxido de estroncio
- c) Ácido benzoico
- d) Al_2S_3
- e) LiHCO_3
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{C}\equiv\text{CH}$

- a) Fosfato de sodio
- b) Hidróxido de bismuto (III)
- c) Metanal
- d) N_2O_5
- e) PbSO_3
- f) $(\text{CH}_3\text{CH}_2)_2\text{NH}$

3.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Clorato de hierro (II)
- b) Fluoruro de plata
- c) 2,5-dimetilhexano
- d) HIO
- e) Cu_2O
- f) $\text{CH}_2=\text{CHCH}(\text{CH}_3)_2$

- a) Nitrato de amonio
- b) Hidróxido de bario
- c) Metilbenceno
- d) CrBr_3
- e) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
- f) $\text{CH}_3\text{CHOHCOOH}$

4.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Cromato de plata
- b) Ácido nitroso
- c) 1,2,3-trietilbenceno
- d) Cl_2O_7
- e) BeH_2
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CN}$

- a) Sulfato de níquel (II)
- b) Hidróxido de magnesio
- c) Benzoato de etilo
- d) HF
- e) $\text{Sn}(\text{IO}_3)_2$
- f) $\text{CH}_2=\text{CBrCH}_2\text{CH}_3$

5.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Bromuro de cobre (II)
- b) Óxido de cloro (III)
- c) Trietilamina
- d) CCl_4
- e) $\text{Co}(\text{OH})_3$
- f) $\text{CH}_2\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$

- a) Nitrato de calcio
- b) Hidróxido de cromo (III)
- c) 1,2,3-propanotriol
- d) SbBr_3
- e) H_3PO_4
- f) CH_3COOH

6.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Hipoclorito de magnesio
- b) Óxido de cobre (II)
- c) 3-Metil-2-pentanona
- d) AgNO_2
- e) KH
- f) $\text{CH}_2\text{OHCHOHCH}_3$

- a) Cloruro de calcio
- b) Carbonato de aluminio
- c) m-clorofenol
- d) H_2O_2
- e) $\text{Co}(\text{OH})_2$
- f) $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3$

SOLUCIONES CURSO 98/99

1.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Permanganato de amonio: NH_4MnO_4
- b) Cloruro de cobalto (II): CoCl_2
- c) 1-hexilamina: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$
- d) MoO_3 : trióxido de molibdeno; óxido de molibdeno (VI)

e) HBrO_2 : ácido bromoso;

hidrogeno(dioxidobromato)

f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COCH}_2\text{CH}_3$: pentan-3-ona; dietilcetona

2.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

a) Ácido perclórico: HClO_4

b) Peróxido de estroncio: SrO_2

c) Ácido benzoico: $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$



d) Al_2S_3 : sulfuro de aluminio; trisulfuro de dialuminio

e) LiHCO_3 : hidrogenocarbonato de litio;

hidrogeno(trioxidocarbonato) de litio

f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{C}\equiv\text{CH}$: pent-1-ino

3.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

a) Clorato de hierro (II): $\text{Fe}(\text{ClO}_3)_2$

b) Fluoruro de plata: AgF

c) 2,5-dimetilhexano: $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$

d) HIO : ácido hipoyodoso;

hidrogeno(oxidoyodato)

e) Cu_2O : óxido de cobre (I); óxido de dicobre

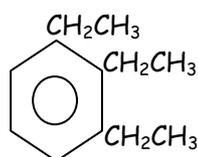
f) $\text{CH}_2=\text{CHCH}(\text{CH}_3)_2$: 3-metilbut-1-eno

4.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

a) Cromato de plata: Ag_2CrO_4

b) Ácido nitroso: HNO_2

c) 1,2,3-trietilbenceno:



d) Cl_2O_7 (hoy O_7Cl_2): dicloruro de heptaoxígeno

e) BeH_2 : hidruro de berilio; dihidruro de berilio

f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CN}$: cianuro de etilo

a) Sulfuro de manganeso (II): MnS

b) Fosfato de hierro (III): FePO_4

c) Ácido propenoico: $\text{CH}_2=\text{CHCOOH}$

d) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$: nitrato de plomo (II);

bis(trioxidonitrato) de plomo

e) $\text{Zr}(\text{OH})_4$: tetrahidróxido de circonio

hidróxido de circonio (IV)

f) $\text{CH}_2=\text{CHCH}=\text{CH}_2$: buta-1,3-dieno

a) Fosfato de sodio: Na_3PO_4

b) Hidróxido de bismuto (III): $\text{Bi}(\text{OH})_3$

c) Metanal: HCHO

d) N_2O_5 : óxido de nitrógeno (V);

pentaóxido de dinitrógeno

e) PbSO_3 : sulfito de plomo (II);

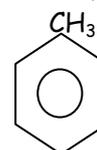
trioxidosulfato de plomo

f) $(\text{CH}_3\text{CH}_2)_2\text{NH}$: dietilamina

a) Nitrato de amonio: NH_4NO_3

b) Hidróxido de bario: $\text{Ba}(\text{OH})_2$

c) Metilbenceno:



d) CrBr_3 : bromuro de cromo (III);

tribromuro de cromo

e) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$: hidrogenocarbonato de calcio;

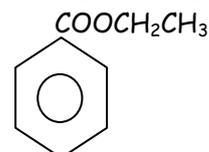
bis[hidrogeno(trioxidocarbonato)] de calcio

f) $\text{CH}_3\text{CHOHCOOH}$: ácido 2-hidroxiipropoico

a) Sulfato de níquel (II): NiSO_4

b) Hidróxido de magnesio: $\text{Mg}(\text{OH})_2$

c) Benzoato de etilo: $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOCH}_2\text{CH}_3$



d) HF : fluoruro de hidrógeno; ácido fluorhídrico

e) $\text{Sn}(\text{IO}_3)_2$: yodato de estaño (II);

bis(trioxidoyodato) de estaño

f) $\text{CH}_2=\text{CBrCH}_2\text{CH}_3$: 2-bromobut-1-eno

5.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Bromuro de cobre (II): CuBr_2
- b) Óxido de cloro (III) (hoy dicloruro de trioxígeno): O_3Cl_2
- c) Trietilamina: $(\text{CH}_3\text{CH}_2)_3\text{N}$
- d) CCl_4 : tetracloruro de carbono
- e) $\text{Co}(\text{OH})_3$: hidróxido de cobalto (III); trihidróxido de cobalto
- f) $\text{CH}_2\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$: 1,3-dicloropropano

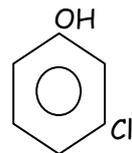
6.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Hipoclorito de magnesio: $\text{Mg}(\text{ClO})_2$
- b) Óxido de cobre (II): CuO
- c) 3-metil-2-pentanona (hoy 3-metilpentan-2-ona):
 $\text{CH}_3\text{COCH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3$

- d) AgNO_2 : nitrito de plata; dioxidonitrato de plata
- e) KH : hidruro de potasio; monohidruro de potasio
- f) $\text{CH}_2\text{OHCHOHCH}_3$: propano-1,2-diol

- a) Nitrato de calcio: $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
- b) Hidróxido de cromo (III): $\text{Cr}(\text{OH})_3$
- c) 1,2,3-propanotriol (hoy propano-1,2,3-triol):
 $\text{CH}_2\text{OHCHOHCH}_2\text{OH}$
- d) SbBr_3 : bromuro de antimonio (III); tribromuro de antimonio
- e) H_3PO_4 : ácido fosfórico; trihidrogeno(tetraoxidofosfato)
- f) CH_3COOH : ácido acético o etanoico

- a) Cloruro de calcio: CaCl_2
- b) Carbonato de aluminio: $\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$
- c) m-clorofenol:



- d) H_2O_2 : agua oxigenada; peróxido de hidrógeno; dióxido de dihidrógeno
- e) $\text{Co}(\text{OH})_2$: hidróxido de cobalto (II); dihidróxido de cobalto
- f) $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3$: butanona; etilmetilcetona

1.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Óxido de cobre (I)
- b) Carbonato de sodio
- c) 2-butino
- d) NH_4Cl
- e) Li_2SO_4
- f) $\text{CH}_2\text{OHCH}_2\text{OH}$

- a) Fluoruro de hidrógeno
- b) Cromato de mercurio (II)
- c) Tribromometano
- d) PCl_3
- e) NaNO_2
- f) CH_3COOH

2.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Pentasulfuro de diarsénico
- b) Hidrogenocarbonato de potasio
- c) Ácido 2-hidroxibutanoico
- d) $\text{Ca}(\text{ClO})_2$
- e) N_2O_5
- f) CH_3COCH_3

- a) Monóxido de carbono
- b) Nitrito de cesio
- c) Propanal
- d) ZnO
- e) HIO_3
- f) $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3$

3.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Óxido de cromo (III)
- b) Fosfato de calcio
- c) Ácido benzoico
- d) BaSO_4
- e) KNO_3
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$

- a) Sulfato de amonio
- b) Hidróxido de cobre (II)
- c) Ácido propanoico
- d) HI
- e) NaHCO_3
- f) $\text{CH}_3\text{NHCH}_2\text{CH}_3$

4.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Óxido de platino (IV)
- b) Yodato de calcio
- c) Benceno
- d) H_2Se
- e) MnO_2
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_3$

- a) Hidruro de berilio
- b) Carbonato de magnesio
- c) Hexanal
- d) AlCl_3
- e) HgSO_3
- f) $\text{CH}_2=\text{CHCH}=\text{CH}_2$

5.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Nitrato de hierro (III)
- b) Perclorato de potasio
- c) Trietilamina
- d) CuO
- e) HIO_3
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_3$

- a) Hipobromito de sodio
- b) Hidróxido de estaño (II)
- c) 1,2-dibromoetano
- d) CoPO_4
- e) CaH_2
- f) CH_3Cl

6.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Fluoruro de calcio
- b) Óxido de antimonio (III)
- c) Nitrobenzono
- d) Na_2O_2
- e) HClO_4
- f) $\text{CH}\equiv\text{CH}$

- a) Hidróxido de hierro (III)
- b) Dióxido de azufre
- c) 2-cloropropanal
- d) PCl_5
- e) HNO_2
- f) CH_4

SOLUCIONES CURSO 99/00

1.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Óxido de cobre (I): Cu_2O
- b) Carbonato de sodio: Na_2CO_3
- c) 2-butino (hoy but-2-ino): $\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CCH}_3$
- d) NH_4Cl : cloruro de amonio
- e) Li_2SO_4 : sulfato de litio;
tetraoxidosulfato de dilitio
- f) $\text{CH}_2\text{OHCH}_2\text{OH}$: etano-1,2-diol

2.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Pentasulfuro de diarsénico: As_2P_5
- b) Hidrogenocarbonato de potasio: KHCO_3
- c) Ácido 2-hidroxibutanoico: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHOHCOOH}$
- d) $\text{Ca}(\text{ClO})_2$: hipoclorito de calcio;
bis(óxido)clorato de calcio
- e) N_2O_5 : óxido de nitrógeno (V); pentaóxido de dinitrógeno
- f) CH_3COCH_3 : propanona; dimetilcetona

3.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Óxido de cromo (III): Cr_2O_3
- b) Fosfato de calcio: $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
- c) Ácido benzoico: $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$



- d) BaSO_4 : sulfato de bario;
tetraoxidosulfato de bario
- e) KNO_3 : nitrato de potasio;
trioxidonitrato de potasio
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$: etanol

4.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Óxido de platino (IV): PtO_2
- b) Yodato de calcio: $\text{Ca}(\text{IO}_3)_2$
- c) Benceno: C_6H_6



- d) H_2Se : seleniuro de hidrógeno; ácido selenhídrico
- e) MnO_2 : óxido de manganeso (IV); dióxido de manganeso
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_3$: propanoato de metilo

5.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Nitrato de hierro (III): $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$
- b) Perclorato de potasio: KClO_4
- c) Trietilamina: $(\text{CH}_3\text{CH}_2)_3\text{N}$
- d) CuO : óxido de cobre (II); monóxido de cobre

- a) Fluoruro de hidrógeno: HF
- b) Cromato de mercurio (II): HgCrO_4
- c) Tribromometano: CHBr_3
- d) PCl_3 : tricloruro de fósforo
- e) NaNO_2 : nitrito de sodio;
dioxidonitrato de sodio
- f) CH_3COOH : ácido acético o etanoico

- a) Monóxido de carbono: CO
- b) Nitrito de cesio: CsNO_2
- c) Propanal: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$
- d) ZnO : óxido de cinc; monóxido de cinc
- e) HIO_3 : ácido yódico;
hidrogeno(trioxido)iodato
- f) $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3$: acetato o etanoato de etilo

- a) Sulfato de amonio: $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
- b) Hidróxido de cobre (II): $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- c) Ácido propanoico: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$

- d) HI : yoduro de hidrógeno; ácido yodhídrico
- e) NaHCO_3 : hidrogenocarbonato de sodio;
hidrogeno(trioxido)carbonato de sodio
- f) $\text{CH}_3\text{NHCH}_2\text{CH}_3$: etilmetilamina

- a) Hidruro de berilio: BeH_2
- b) Carbonato de magnesio: MgCO_3
- c) Hexanal: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$

- d) AlCl_3 : cloruro de aluminio;
tricloruro de aluminio
- e) HgSO_3 : sulfito de mercurio (II);
trioxidosulfato de mercurio
- f) $\text{CH}_2=\text{CHCH}=\text{CH}_2$: buta-1,3-dieno

- a) Hipobromito de sodio: NaBrO
- b) Hidróxido de estaño (II): $\text{Sn}(\text{OH})_2$
- c) 1,2-dibromoetano: $\text{CH}_2\text{BrCH}_2\text{Br}$
- d) CoPO_4 : fosfato de cobalto (III);
tetraoxido)fosfato de cobalto

- e) HIO_3 : ácido yódico;
hidrogeno(trioxidoyodato)
f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_3$: dietiléter

6.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Fluoruro de calcio: CaF_2
b) Óxido de antimonio (III): Sb_2O_3
c) Nitrobenceno:



- d) Na_2O_2 : peróxido de sodio; dióxido de disodio
e) HClO_4 : ácido perclórico;
hidrogeno(tetraoxidoclorato)
f) $\text{CH}\equiv\text{CH}$: etino; acetileno

- e) CaH_2 : hidruro de calcio; dihidruro de calcio
f) CH_3Cl : clorometano

- a) Hidróxido de hierro (III): $\text{Fe}(\text{OH})_3$
b) Dióxido de azufre: SO_2
c) 2-cloropropanal: $\text{CH}_3\text{CHClCHO}$

- d) PCl_5 : pentacloruro de fósforo
e) HNO_2 : ácido nitroso;
hidrogeno(dioxidonitrato)
f) CH_4 : metano

1.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Sulfuro de hidrógeno
- b) Nitrito de plata
- c) Clorobenceno
- d) $Mn(OH)_2$
- e) H_2SeO_3
- f) CH_3CHO

- a) Hidrogenosulfato de potasio
- b) Óxido de vanadio (IV)
- c) Ácido 2-metilpentanoico
- d) $RbClO_4$
- e) $BaCl_2$
- f) $CH_3CH_2NHCH_3$

2.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Cromato de estaño (IV)
- b) Fluoruro de vanadio (III)
- c) p-nitrofenol
- d) NaH_2PO_4
- e) Tl_2O_3
- f) $CH_3CH=CHCH_2CH_3$

- a) Nitrato de cobre (II)
- b) Hidróxido de cesio
- c) Ácido benzoico
- d) Bi_2O_3
- e) $(NH_4)_2S$
- f) CH_3NH_2

3.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Sulfito de sodio
- b) Hidróxido de níquel (II)
- c) Propanal
- d) $HBrO$
- e) $SnCl_4$
- f) $CH_2=CHCH=CHCH_3$

- a) Ácido cloroso
- b) Yoduro de amonio
- c) Ciclohexano
- d) As_2S_3
- e) $KHCO_3$
- f) $CH_3CH_2COOCH_2CH_3$

4.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Hipoyodito de sodio
- b) Óxido de telurio (IV)
- c) Fenol
- d) $LiCl$
- e) CaH_2
- f) $CH_3CH_2OCH_2CH_3$

- a) Perclorato de cromo (III)
- b) Nitrato de paladio (II)
- c) Propanona
- d) H_2SO_3
- e) $CsOH$
- f) CH_3CH_2Br

5.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Óxido de magnesio
- b) Cromato de mercurio (I)
- c) 3-etil-3-metilpentano
- d) $PbSO_4$
- e) PH_3
- f) $CH_3COCH_2CH_3$

- a) Hidróxido de bario
- b) Permanganato de litio
- c) Dietiléter
- d) $Ca_3(PO_4)_2$
- e) B_2O_3
- f) $CH_3CH_2CH_2Cl$

6.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Sulfuro de cinc
- b) Yodito de cesio
- c) 1,2-dietilbenceno
- d) UO_2
- e) $Sn(NO_3)_4$
- f) CH_3CH_2COOH

- a) Óxido de cobalto (III)
- b) Tetracloruro de titanio
- c) 1,2,4-trimetilciclohexano
- d) SO_2
- e) $HBrO_3$
- f) $CH_3CH_2NH_2$

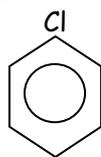
SOLUCIONES CURSO 00/01

1.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

a) Sulfuro de hidrógeno: H_2S

b) Nitrito de plata: $AgNO_2$

c) Clorobenceno: C_6H_5Cl



d) $Mn(OH)_2$: hidróxido de manganeso (II);
dihidróxido de manganeso

e) H_2SeO_3 : ácido selenioso;

dihidrogeno(trioxidoseleniato)

f) CH_3CHO : etanal

2.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

a) Cromato de estaño (IV): $Sn(CrO_4)_2$

b) Fluoruro de vanadio (III): VF_3

c) p-nitrofenol:



d) NaH_2PO_4 : dihidrogenofosfato de sodio;
dihidrogeno(tetraoxidofosfato) de sodio

e) Tl_2O_3 : trióxido de talio; óxido de talio (III)

f) $CH_3CH=CHCH_2CH_3$: pent-2-eno

3.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

a) Sulfito de sodio: Na_2SO_3

b) Hidróxido de níquel (II): $Ni(OH)_2$

c) Propanal: CH_3CH_2CHO

d) $HBrO$: ácido hipobromoso;
hidrogeno(oxidobromato)

e) $SnCl_4$: tetracloruro de estaño; cloruro de estaño (IV)

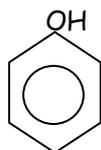
f) $CH_2=CHCH=CHCH_3$: penta-1,3-dieno

4.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

a) Hipoyodito de sodio: $NaIO$

b) Óxido de telurio (IV): TeO_2

c) Fenol: C_6H_5OH



d) $LiCl$: cloruro de litio; monocloruro de litio

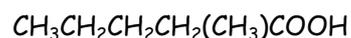
e) CaH_2 : hidruro de calcio; dihidruro de calcio

f) $CH_3CH_2OCH_2CH_3$: dietiléter

a) Hidrogenosulfato de potasio: $KHSO_4$

b) Óxido de vanadio (IV): V_2O_5

c) Ácido 2-metilpentanoico:



d) $RbClO_4$: perclorato de rubidio;
tetraoxidoclorato de rubidio

e) $BaCl_2$: cloruro de bario; dicloruro de bario

f) $CH_3CH_2NHCH_3$: etilmetilamina

a) Nitrato de cobre (II): $Cu(NO_3)_2$

b) Hidróxido de cesio: $CsOH$

c) Ácido benzoico: C_6H_5COOH



d) Bi_2O_3 : trióxido de dibismuto;
óxido de bismuto (III)

e) $(NH_4)_2S$: sulfuro de amonio;
sulfuro de diamonio

f) CH_3NH_2 : metilamina

a) Ácido cloroso: $HClO_2$

b) Yoduro de amonio: NH_4I

c) Ciclohexano:



d) As_2S_3 : trisulfuro de arsénico

e) $KHCO_3$: hidrogenocarbonato de potasio;
hidrogeno(trioxidocarbonato) de potasio

f) $CH_3CH_2COOCH_2CH_3$: propanoato de etilo

a) Perclorato de cromo (III): $Cr(ClO_4)_3$

b) Nitrato de paladio (II): $Pd(NO_3)_2$

c) Propanona: CH_3COCH_3

d) H_2SO_3 : ácido sulfuroso;
dihidrogeno(trioxidosulfato)

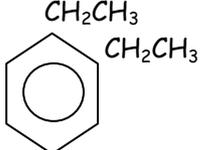
e) $CsOH$: hidróxido de cesio

f) CH_3CH_2Br : bromoetano

5.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Óxido de magnesio: MgO
- b) Cromato de mercurio (I): Hg_2CrO_4
- c) 3-etil-3-metilpentano: $CH_3CH_2C(CH_3CH_2)(CH_3)CH_2CH_3$
- d) $PbSO_4$: sulfato de plomo (II);
tetraoxidosulfato de plomo
- e) PH_3 : fosfano; trihidruro de fósforo
- f) $CH_3COCH_2CH_3$: butanona

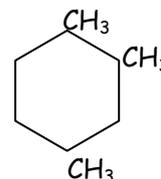
6.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Sulfuro de cinc: ZnS
- b) Yodito de cesio: $CsIO_2$
- c) 1,2-dietilbenceno:


- d) UO_2 : óxido de uranio (IV); dióxido de uranio
- e) $Sn(NO_3)_4$: nitrato de estaño (IV);
tetrakis(trioxidonitrato) de estaño
- f) CH_3CH_2COOH : ácido propanoico

- a) Hidróxido de bario: $Ba(OH)_2$
- b) Permanganato de litio: $LiMnO_4$
- c) Dietiléter: $CH_3CH_2OCH_2CH_3$
- d) $Ca_3(PO_4)_2$: fosfato de calcio;
bis(tetraoxidofosfato) de dicalcio
- e) B_2O_3 : óxido de boro; trióxido de diboro
- f) $CH_3CH_2CH_2Cl$: 1-cloropropano

- a) Óxido de cobalto (III): Co_2O_3
- b) Tetracloruro de titanio: $TiCl_4$
- c) 1,2,4-trimetilciclohexano:



- d) SO_2 : óxido de azufre (IV); dióxido de azufre
- e) $HBrO_3$: ácido brómico;
hidrogeno(trioxidobromato)
- f) $CH_3CH_2NH_2$: etilamina

CURSO 01/02

1.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Permanganato de bario
- b) Dióxido de azufre
- c) Ácido 3-metilbutanoico
- d) NaNO_2
- e) AgF
- f) CH_3COCH_3

- a) Hidróxido de hierro (III)
- b) Sulfato de potasio
- c) Ciclohexano
- d) BaCO_3
- e) H_2O_2
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHCl}_2$

2.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Sulfuro de hidrógeno
- b) Óxido de vanadio (V)
- c) Ácido 3-metilbutanoico
- d) K_2SO_3
- e) $\text{Hg}(\text{OH})_2$
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$

- a) Nitrito de hierro (II)
- b) Peróxido de cobre (II)
- c) 3-pentanona
- d) LiH
- e) K_2HPO_4
- f) $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3$

3.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Hipobromito de sodio
- b) Ácido fosfórico
- c) m-dimetilbenceno
- d) FeO
- e) SiI_4
- f) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$

- a) Perclorato de cromo (III)
- b) Nitrato de paladio (II)
- c) 1,3-propanodiol
- d) FeCl_2
- e) Ag_2O
- f) $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$

4.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Clorato de calcio
- b) Hidróxido de níquel (II)
- c) Propanal
- d) Na_2O_2
- e) Fe_2S_3
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NHCH}_3$

- a) Hidruro de aluminio
- b) Hipoyodito de cobre (II)
- c) o-dibromobenceno
- d) NH_4Cl
- e) BaCr_2O_7
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_3$

5.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Nitrato de plata
- b) Sulfuro de cobalto (II)
- c) o-nitrofenol
- d) SiO_2
- e) TiF_4
- f) CH_3NH_2

- a) Bromato de sodio
- b) Ácido sulfuroso
- c) 2-metil-1-penteno
- d) AuCl_3
- e) LiOH
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$

6.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Hidróxido de platino (IV)
- b) Dióxido de azufre
- c) Propeno
- d) KMnO_4
- e) CsHSO_3
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$

- a) Hidrogenocarbonato de sodio
- b) Sulfuro de plomo (II)
- c) Benceno
- d) Al_2O_3
- e) H_2CrO_4
- f) $\text{CH}\equiv\text{C}-\text{CH}_3$

SOLUCIONES CURSO 01/02

1.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Permanganato de bario: $\text{Ba}(\text{MnO}_4)_2$
- b) Dióxido de azufre: SO_2
- c) Ácido 3-metilbutanoico: $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{COOH}$

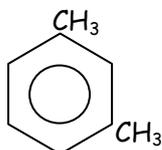
- d) NaNO_2 : nitrito de sodio;
dioxidonitrato de sodio
- e) AgF : fluoruro de plata; monofluoruro de plata
- f) CH_3COCH_3 : propanona; acetona; dimetilcetona

2.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Sulfuro de hidrógeno: H_2S
- b) Óxido de vanadio: V_2O_5
- c) Ácido 3-metilbutanoico: $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{COOH}$
- d) K_2SO_3 : sulfito de potasio;
trioxidosulfato de dipotasio
- e) $\text{Hg}(\text{OH})_2$: hidróxido de mercurio (II);
dihidróxido de mercurio
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$: propanal

3.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Hipobromito de sodio: NaBrO
- b) Ácido fosfórico: H_3PO_4
- c) m-dimetilbenceno:



- d) FeO : óxido de hierro (II); monóxido de hierro
- e) SiI_4 : tetrayoduro de silicio
- f) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$: buta-1,3-dieno

4.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

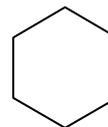
- a) Clorato de calcio: $\text{Ca}(\text{ClO}_3)_2$
- b) Hidróxido de níquel (II): $\text{Ni}(\text{OH})_2$
- c) Propanal: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$

- d) Na_2O_2 : peróxido de sodio; dióxido de disodio
- e) Fe_2S_3 : trisulfuro de dihierro; sulfuro de hierro (III)
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NHCH}_3$: etilmetilamina

5.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

- a) Nitrato de plata: AgNO_3

- a) Hidróxido de hierro (III): $\text{Fe}(\text{OH})_3$
- b) Sulfato de potasio: K_2S
- c) Ciclohexano:



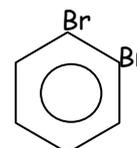
- d) BaCO_3 : carbonato de bario;
trioxidocarbonato de bario
- e) H_2O_2 : agua oxigenada; peróxido de hidrógeno;
dióxido de dihidrógeno
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHCl}_2$: 1,1-dicloropropano

- a) Nitrito de hierro (II): $\text{Fe}(\text{NO}_2)_2$
- b) Peróxido de cobre (II): CuO_2
- c) 3-pentanona (hoy pentan-3-ona):
 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COCH}_2\text{CH}_3$
- d) LiH : hidruro de litio; monohidruro de litio
- e) K_2HPO_4 : hidrogenofosfato de potasio
hidrogeno(tetraoxidofosfato) de dipotasio
- f) $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3$: acetato o etanoato de etilo

- a) Perclorato de cromo (III): $\text{Cr}(\text{ClO}_4)_3$
- b) Nitrato de paladio (II): $\text{Pd}(\text{NO}_3)_2$
- c) 1,3-propanodiol (hoy propano-1,3-diol):
 $\text{CH}_2\text{OHCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$

- d) FeCl_2 : cloruro de hierro (II);
dicloruro de hierro
- e) Ag_2O : óxido de plata; óxido de diplata
- f) $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$: acetato o etanoato de
propilo

- a) Hidruro de aluminio: AlH_3
- b) Hipoyodito de cobre (II): $\text{Cu}(\text{IO})_2$
- c) o-dibromobenceno:

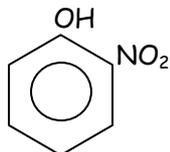


- d) NH_4Cl : cloruro de amonio; monocloruro de
amonio
- e) BaCr_2O_7 : dicromato de bario;
heptaoxidodicromato de bario
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_3$: etilmetiléter

- a) Bromato de sodio: NaBrO_3

b) Sulfuro de cobalto (II): CoS

c) o-nitrofenol:



d) SiO_2 : óxido de silicio (IV); dióxido de silicio

e) TiF_4 : fluoruro de titanio (IV); tetrafluoruro de titanio

f) CH_3NH_2 : metilamina

6.- Formule o nombre los siguientes compuestos:

a) Hidróxido de platino (IV): $\text{Pt}(\text{OH})_4$

b) Dióxido de azufre: SO_2

c) Propeno: $\text{CH}_2=\text{CHCH}_3$

d) KMnO_4 : permanganato de potasio;
tetraoxidomanganato de potasio

e) CsHSO_3 : hidrogenosulfito de cesio;
hidrogeno(trioxidosulfato) de cesio

f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$: etanol

b) Ácido sulfuroso: H_2SO_3

c) 2-metil-1-penteno: (hoy 2-metilpent-1-eno)
 $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$

d) AuCl_3 : cloruro de oro (III); tricloruro de oro

e) LiOH : hidróxido de litio;
monohidróxido de litio

f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$: butan-1-ol

a) Hidrogenocarbonato de sodio: NaHCO_3

b) Sulfuro de plomo (II): PbS

c) Benceno: C_6H_6



d) Al_2O_3 : óxido de aluminio;
trióxido de dialuminio

e) H_2CrO_4 : ácido crómico;
dihidrogeno(tetraoxidocromato)

f) $\text{CH}\equiv\text{C}-\text{CH}_3$: propino

1.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Peróxido de bario
- b) Ácido clórico
- c) 1,2-etanodiol
- d) MnI_2
- e) $FeSO_4$
- f) $CH\equiv CH$
- a) Hidróxido de plata
- b) Fluoruro de hidrógeno
- c) Etanoamida
- d) $(NH_4)_2SO_4$
- e) H_2O_2
- f) CH_3CH_2COOH

2.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Óxido de cromo (III)
- b) Nitrato de magnesio
- c) Ácido benzoico
- d) HgS
- e) H_3BO_3
- f) $CHCl_3$
- a) Dihidrogenofosfato de aluminio
- b) Cloruro de estaño (IV)
- c) 2-propanol
- d) $Cu(BrO_2)_2$
- e) SbH_3
- f) CH_3OCH_3

3.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Sulfito de calcio
- b) Hidróxido de estroncio
- c) Metanal
- d) PtI_2
- e) H_3PO_4
- f) $CH_2=CHCH=CH_2$
- a) Ácido perclórico
- b) Óxido de titanio (IV)
- c) Fenol
- d) PbF_2
- e) NH_4HCO_3
- f) CH_3COOCH_3

4.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Óxido de circonio (IV)
- b) Sulfuro de arsénico (III)
- c) 3-metilpentano
- d) $KMnO_4$
- e) LiH
- f) CH_3COCH_3
- a) Hidróxido de magnesio
- b) Yodato de potasio
- c) Etilmetiléter
- d) $NaClO$
- e) H_2Se
- f) $CH_2BrCHBrCH_2CH_3$

5.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Bromuro de hidrógeno
- b) Fosfato de litio
- c) 2-buteno
- d) $Co(OH)_2$
- e) HNO_2
- f) CH_3CHO
- a) Hidrogenocarbonato de cesio
- b) Óxido de cadmio
- c) o-dimetilbenceno
- d) $Al(OH)_3$
- e) CrF_3
- f) $(CH_3)_3N$

6.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Cromato de calcio
- b) Peróxido de estroncio
- c) 2-pentanona
- d) $HClO_2$
- e) N_2O_5
- f) $CH_2=CHCH_2CH=CHCH_3$
- a) Sulfuro de cinc
- b) Ácido bromoso
- c) Metilpropano
- d) CO
- e) $Fe(NO_3)_3$
- f) $CH_2OHCHOHCH_2OH$

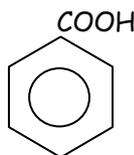
SOLUCIONES CURSO 02/03

1.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Peróxido de bario: BaO_2
- b) Ácido clórico: $HClO_3$
- c) 1,2-etanodiol (hoy etano-1,2-diol): CH_2OHCH_2OH
- d) MnI_2 : yoduro de manganeso (II); diyoduro de manganeso
- e) $FeSO_4$: sulfato de hierro (II); tetraoxidosulfato de hierro
- f) $CH\equiv CH$: etino; acetileno

2.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Óxido de cromo (III): Cr_2O_3
- b) Nitrato de magnesio: $Mg(NO_3)_2$
- c) Ácido benzoico: C_6H_5COOH



- d) HgS : sulfuro de mercurio (II); monosulfuro de mercurio
- e) H_3BO_3 : ácido bórico; trihidrogeno(trioxidoborato)
- f) $CHCl_3$: tricloruro de metano

3.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Sulfito de calcio: $CaSO_3$
- b) Hidróxido de estroncio: $Sr(OH)_2$
- c) Metanal: $HCHO$

- d) PtI_2 : yoduro de platino (II); diyoduro de platino
- e) H_3PO_4 : ácido fosfórico; trihidrogeno(tetraoxidofosfato)
- f) $CH_2=CHCH=CH_2$: buta-1,3-dieno

4.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Óxido de circonio (IV): ZrO_2
- b) Sulfuro de arsénico (III): As_2S_3
- c) 3-metilpentano: $CH_3CH_2CH(CH_3)CH_2CH_3$
- d) $KMnO_4$: permanganato de potasio; tetraoxidomanganato de potasio
- e) LiH : hidruro de litio; monohidruro de litio
- f) CH_3COCH_3 : propanona; acetona; dimetilcetona

5.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

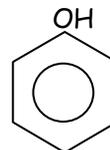
- a) Bromuro de hidrógeno: HBr
- b) Fosfato de litio: Li_3PO_4
- c) 2-buteno (hoy but-2-eno): $CH_3CH=CHCH_3$

- a) Hidróxido de plata: $AgOH$
- b) Fluoruro de hidrógeno: HF
- c) Etanoamida: CH_3CONH_2
- d) $(NH_4)_2SO_4$: sulfato de amonio; tetraoxidosulfato de diamonio
- e) H_2O_2 : agua oxigenada; peróxido de hidrógeno; dióxido de dihidrógeno
- f) CH_3CH_2COOH : ácido propanoico

- a) Dihidrogenofosfato de aluminio: $Al(H_2PO_4)_3$
- b) Cloruro de estaño (IV): $SnCl_4$
- c) 2-propanol (hoy propan-2-ol): $CH_3CHOHCH_3$

- d) $Cu(BrO_2)_2$: bromito de cobre (II); bis(dioxidobromato) de cobre
- e) SbH_3 : estibano; trihidruro de antimonio
- f) CH_3OCH_3 : dimetiléter

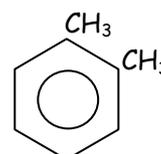
- a) Ácido perclórico: $HClO_4$
- b) Óxido de titanio (IV): TiO_2
- c) Fenol:



- d) PbF_2 : fluoruro de plomo (II); difluoruro de plomo
- e) NH_4HCO_3 : hidrogenocarbonato de amonio; hidrogeno(trioxidocarbonato) de amonio
- f) CH_3COOCH_3 : acetato o etanoato de metilo

- a) Hidróxido de magnesio: $Mg(OH)_2$
- b) Yodato de potasio: KIO_3
- c) Etilmetiléter: $CH_3CH_2OCH_3$
- d) $NaClO$: hipoclorito de sodio; oxidoclorato de sodio
- e) H_2Se : seleniuro de hidrógeno; ácido selenhídrico
- f) $CH_2BrCHBrCH_2CH_3$: 1,2-dibromobutano

- a) Hidrogenocarbonato de cesio: $CsHCO_3$
- b) Óxido de cadmio: CdO
- c) o-dimetilbenceno:



d) $\text{Co}(\text{OH})_2$: hidróxido de cobalto (II);
dihidróxido de cobalto

e) HNO_2 : ácido nitroso;
hidrogeno(dioxidonitrato)

f) CH_3CHO : etanal

d) $\text{Al}(\text{OH})_3$: hidróxido de aluminio;
trihidróxido de aluminio

e) CrF_3 : fluoruro de cromo (III);
trifluoruro de cromo

f) $(\text{CH}_3)_3\text{N}$: trimetilamina

6.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

a) Cromato de calcio: CaCrO_4

b) Peróxido de estroncio: SrO_2

c) 2-pentanona (hoy pentan-2-ona): $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$

d) HClO_2 : ácido cloroso;
hidrogeno(dioxidoclorato)

e) N_2O_5 : óxido de nitrógeno (V); pentaóxido de dinitrógeno

f) $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CH}=\text{CHCH}_3$: hexa-1,4-dieno

a) Sulfuro de cinc: ZnSO_4

b) Ácido bromoso: HBrO_2

c) Metilpropano: $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$

d) CO : óxido de carbono (II);
monóxido de carbono

e) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$: nitrato de hierro (III);
tris(trioxidonitrato) de hierro

f) $\text{CH}_2\text{OHCHOHCH}_2\text{OH}$: propano-1,2,3-triol;
glicerina

1.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Ácido cloroso
- b) Hidróxido de magnesio
- c) Metanol
- d) Na_2S
- e) CoPO_4
- f) $\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CH}$

- a) Óxido de oro (III)
- b) Nitrito de cinc
- c) o-bromofenol
- d) $\text{Al}(\text{HSO}_4)_3$
- e) SiCl_4
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_3$

2.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Hidróxido de berilio
- b) Ácido perclórico
- c) Dietilamina
- d) CuBr_2
- e) $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
- f) CH_3CHO

- a) Hidruro de magnesio
- b) Sulfato de potasio
- c) 3-metilhexano
- d) Sb_2O_3
- e) HIO_3
- f) $\text{CH}_3\text{CHFCH}_3$

3.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Sulfuro de potasio
- b) Ácido brómico
- c) Metilciclohexano
- d) $\text{Bi}(\text{OH})_3$
- e) NaH_2PO_4
- f) $\text{CH}_2=\text{CHCH}=\text{CHCH}_3$

- a) Cromato de plata
- b) Seleniuro de hidrógeno
- c) Ácido benzoico
- d) CaH_2
- e) NO_2
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$

4.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Óxido de platino (II)
- b) Nitrato de hierro (III)
- c) 1,2-dicloroetano
- d) NaH
- e) HBrO
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COCH}_3$

- a) Peróxido de bario
- b) Fluoruro de plomo (II)
- c) Metano
- d) Bi_2O_3
- e) H_2SO_3
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CONH}_2$

5.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Fluoruro de hidrógeno
- b) Hidróxido de litio
- c) Nitrobenceno
- d) Na_2O_2
- e) $\text{Ni}(\text{ClO}_3)_2$
- f) $\text{CH}_2=\text{CHCH}=\text{CH}_2$

- a) Nitrito de sodio
- b) Hidrogenocarbonato de potasio
- c) Ácido 2-hidroxibutanoico
- d) NH_4Cl
- e) SO_2
- f) $(\text{CH}_3)_3\text{N}$

6.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Peróxido de estroncio
- b) Cromato de estaño (IV)
- c) 2-butanol
- d) Li_2SO_4
- e) KOH
- f) CH_3CHBr_2

- a) Hidruro de berilio
- b) Permanganato de sodio
- c) Ácido propenoico
- d) N_2O_3
- e) $\text{Ca}(\text{BrO}_3)_2$
- f) CH_3OCH_3

SOLUCIONES CURSO 03/04

1.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Ácido cloroso: HClO_2
- b) Hidróxido de magnesio: $\text{Mg}(\text{OH})_2$
- c) Metanol: CH_3OH

d) Na_2S : sulfuro de sodio; sulfuro de disodio

e) CoPO_4 : fosfato de cobalto (III);
tetraoxidofosfato de cobalto

f) $\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CH}$: propino

2.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

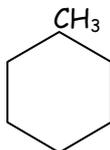
- a) Hidróxido de berilio: $\text{Be}(\text{OH})_2$
- b) Ácido perclórico: HClO_4
- c) Dietilamina: $(\text{CH}_3\text{CH}_2)_2\text{NH}$
- d) CuBr_2 : dibromuro de cobre; bromuro de cobre (II)

e) $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$: dicromato de sodio;
heptoxidodicromato de disodio

f) CH_3CHO : etanal

3.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Sulfuro de potasio: K_2S
- b) Ácido brómico: HBrO_3
- c) Metilciclohexano:



d) $\text{Bi}(\text{OH})_3$: hidróxido de bismuto (III);
trihidróxido de bismuto

e) NaH_2PO_4 : dihidrogenofosfato de sodio;
dihidrogeno(tetraoxidofosfato) de sodio

f) $\text{CH}_2=\text{CHCH}=\text{CHCH}_3$: penta-1,3-dieno

4.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

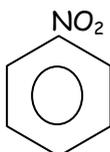
- a) Óxido de platino (II): PtO
- b) Nitrato de hierro (III): $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$
- c) 1,2-dicloroetano: $\text{CH}_2\text{ClCH}_2\text{Cl}$
- d) NaH : hidruro de sodio; monohidruro de sodio

e) HBrO : ácido hipobromoso;
hidrogeno(oxidobromato)

f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COCH}_3$: butanona; etilmetilcetona

5.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

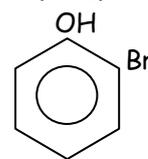
- a) Fluoruro de hidrógeno: HF
- b) Hidróxido de litio: LiOH
- c) Nitrobenzono: $\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$



a) Óxido de oro (III): Au_2O_3

b) Nitrito de cinc: $\text{Zn}(\text{NO}_2)_2$

c) o-bromofenol:



d) $\text{Al}(\text{HSO}_4)_3$: hidrogenosulfato de aluminio;

tris[hidrogeno(tetraoxidosulfato)] de aluminio

e) SiCl_4 : tetracloruro de silicio

f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_3$: propanoato de metilo

a) Hidruro de magnesio: MgH_2

b) Sulfato de potasio: K_2SO_4

c) 3-metilhexano: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$

d) Sb_2O_3 : óxido de antimonio (III);
trióxido de diantimonio

e) HIO_3 : ácido yódico;
hidrogeno(trioxidoyodato)

f) $\text{CH}_3\text{CHFCH}_3$: 2-fluorpropano

a) Cromato de plata: Ag_2CrO_4

b) Seleniuro de hidrógeno: H_2Se

c) Ácido benzoico: $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$



d) CaH_2 : hidruro de calcio; dihidruro de calcio

e) NO_2 : óxido de nitrógeno (IV);
dióxido de nitrógeno

f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$: etanol; alcohol etílico

a) Peróxido de bario: BaO_2

b) Fluoruro de plomo (II): PbF_2

c) Metano: CH_4

d) Bi_2O_3 : trióxido de dibismuto;
óxido de bismuto (III)

e) H_2SO_3 : ácido sulfuroso;
dihidrogeno(trioxidosulfato)

f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CONH}_2$: propanoamida

a) Nitrito de sodio: NaNO_2

b) Hidrogenocarbonato de potasio: KHCO_3

c) Ácido 2-hidroxibutanoico:
 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHOHCOOH}$

d) Na_2O_2 : peróxido de sodio; dióxido de disodio

e) $\text{Ni}(\text{ClO}_3)_2$: clorato de níquel (II);
bis(trioxidoclorato) de níquel

f) $\text{CH}_2=\text{CHCH}=\text{CH}_2$: buta-1,3-dieno

6.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

a) Peróxido de estroncio: SrO_2

b) Cromato de estaño (IV): $\text{Sn}(\text{CrO}_4)_2$

c) 2-butanol (hoy butan-2-ol): $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{CH}_3$

d) Li_2SO_4 : sulfato de litio;
tetraoxidosulfato de dilitio

e) KOH : hidróxido de potasio; monohidróxido de potasio

f) CH_3CHBr_2 : 1,1-dibromoetano

d) NH_4Cl : cloruro de amonio

e) SO_2 : óxido de azufre (IV); dióxido de azufre

f) $(\text{CH}_3)_3\text{N}$: trimetilamina

a) Hidruro de berilio: BeH_2

b) Permanganato de sodio: NaMnO_4

c) Ácido propenoico: $\text{CH}_2=\text{CHCOOH}$

d) N_2O_3 : óxido de nitrógeno (III);
trióxido de dinitrógeno

e) $\text{Ca}(\text{BrO}_3)_2$: bromato de calcio;
bis(trioxidobromato) de calcio

f) CH_3OCH_3 : dimetiléter; metoximetano

1.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Óxido de cobalto (II)
- b) Dicromato de potasio
- c) Propino
- d) $\text{Sn}(\text{OH})_4$
- e) HBrO_2
- f) CH_3CONH_2

- a) Hidrogenocarbonato de sodio
- b) Peróxido de estroncio
- c) Nitrobenzeno
- d) PH_3
- e) Ag_2CrO_4
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHClCH}_2\text{CH}_3$

2.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Trióxido de azufre
- b) Peróxido de calcio
- c) Ciclohexanona
- d) HIO_3
- e) $\text{Al}(\text{HSeO}_4)_3$
- f) $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3$

- a) Ortoarseniato de sodio
- b) Cloruro de amonio
- c) Butano-1,4-diol
- d) $\text{Co}(\text{OH})_2$
- e) NH_3
- f) $\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$

3.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Nitrito de hierro (II)
- b) Hidruro de berilio
- c) Trimetilamina
- d) TiO_2
- e) KOH
- f) HOCH_2COOH

- a) Yoduro de oro (III)
- b) Peróxido de hidrógeno
- c) But-2-eno
- d) KMnO_4
- e) HBrO_3
- f) CH_3COCH_3

4.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Sulfuro de hidrógeno
- b) Tetrahidruro de silicio
- c) Fenol
- d) LiClO_3
- e) MnO_2
- f) $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_2\text{CH}_3$

- a) Sulfato de aluminio
- b) Hidróxido de mercurio (II)
- c) 2-metilhexan-3-ol
- d) HNO_3
- e) Cl_2O_5
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_3$

5.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Hidrogenosulfato de potasio
- b) Óxido de aluminio
- c) Metilbutano
- d) SF_4
- e) HIO
- f) $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_3$

- a) Hidróxido de magnesio
- b) Yodato de bario
- c) Ácido propanoico
- d) H_3PO_4
- e) K_2O_2
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$

6.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Sulfito de manganeso (II)
- b) Cloruro de amonio
- c) m-dimetilbenceno
- d) CaO
- e) GaH_3
- f) CH_3COOH

- a) Hidróxido de hierro (III)
- b) Ácido crómico
- c) But-2-ino
- d) N_2O
- e) CdS
- f) CH_3NHCH_3

SOLUCIONES CURSO 04/05

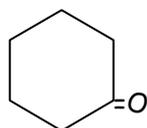
1.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Óxido de cobalto (II): CoO
- b) Dicromato de potasio: $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
- c) Propino: $\text{CH}\equiv\text{CCH}_3$

- d) $\text{Sn}(\text{OH})_4$: hidróxido de estaño (IV);
tetrahidróxido de estaño
- e) HBrO_2 : ácido bromoso;
hidrogeno(dioxidobromato)
- f) CH_3CONH_2 : etanoamida

2.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Trióxido de azufre: SO_3
- b) Peróxido de calcio: CaO_2
- c) Ciclohexanona:



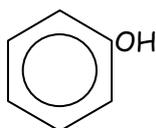
- d) HIO_3 : ácido yódico;
hidrogeno(trioxidoyodato)
- e) $\text{Al}(\text{HSeO}_4)_3$: hidrogenoseleniato de aluminio;
tris[hidrogeno(tetraoxidoseleniato)] de aluminio
- f) $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3$: acetato o etanoato de etilo

3.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Nitrito de hierro (II): $\text{Fe}(\text{NO}_2)_2$
- b) Hidruro de berilio: BeH_2
- c) Trimetilamina: $(\text{CH}_3)_3\text{N}$
- d) TiO_2 : óxido de titanio (IV); dióxido de titanio
- e) KOH : hidróxido de potasio; monohidróxido de potasio
- f) HOCH_2COOH : ácido hidroxietanoico

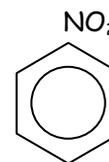
4.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Sulfuro de hidrógeno: H_2S
- b) Tetrahidruro de silicio: SiH_4
- c) Fenol: $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$



- d) LiClO_3 : clorato de litio;
trioxidoclorato de litio
- e) MnO_2 : óxido de manganeso (IV); dióxido de manganeso
- f) $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_2\text{CH}_3$: pent-2-eno

- a) Hidrogenocarbonato de sodio: NaHCO_3
- b) Peróxido de estroncio: SrO_2
- c) Nitrobenceno: $\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$



- d) PH_3 : fosfano; trihidruro de fósforo
- e) Ag_2CrO_4 : cromato de plata;
tetraoxidocromato de diplata
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHClCH}_2\text{CH}_3$: 3-cloropentano

- a) Ortoarseniato de sodio: Na_3AsO_4
- b) Cloruro de amonio: NH_4Cl
- c) Butano-1,4-diol: $\text{CH}_2\text{OHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$

- d) $\text{Co}(\text{OH})_2$: hidróxido de cobalto (II);
dihidróxido de cobalto
- e) NH_3 : amoníaco; trihidruro de nitrógeno
- f) $\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$: metilpropiléter;
metoxipropano

- a) Yoduro de oro (III): AuI_3
- b) Peróxido de hidrógeno: H_2O_2
- c) But-2-eno: $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3$
- d) KMnO_4 : permanganato de potasio;
tetraoxidomanganato de potasio
- e) HBrO_3 : ácido brómico;
hidrogeno(trioxidobromato)
- f) CH_3COCH_3 : propanona; acetona; dimetilcetona

- a) Sulfato de aluminio: $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- b) Hidróxido de mercurio (II): $\text{Hg}(\text{OH})_2$
- c) 2-metilhexan-3-ol:
 $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CHOHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$

- d) HNO_3 : ácido nítrico;
hidrogeno(trioxidonitrato)
- e) Cl_2O_5 (hoy O_5Cl_2): dicloruro de pentaoxígeno
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_3$: dimetiléter; etoxietano

5.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

a) Hidrogenosulfato de potasio: KHSO_4

b) Óxido de aluminio: Al_2O_3

c) Metilbutano: $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3$

d) SiF_4 : tetrafluoruro de silicio

e) HIO : ácido hipoyodoso;
hidrogeno(oxidoyodato)

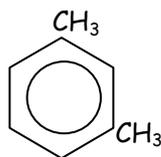
f) $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_3$: propan-2-ol

6.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

a) Sulfito de manganeso (II): MnSO_3

b) Cloruro de amonio: NH_4Cl

c) m-dimetilbenceno:



d) CaO : óxido de calcio; monóxido de calcio

e) GaH_3 : trihidruro de galio; hidruro de galio

f) CH_3COOH : ácido acético o etanoico

a) Hidróxido de magnesio: $\text{Mg}(\text{OH})_2$

b) Yodato de bario: $\text{Ba}(\text{IO}_3)_2$

c) Ácido propanoico: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$

d) H_3PO_4 : ácido fosfórico;
trihidrogeno(tetraoxidofosfato)

e) K_2O_2 : peróxido de potasio;
dióxido de dipotasio

f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$: propanal

a) Hidróxido de hierro (III): $\text{Fe}(\text{OH})_3$

b) Ácido crómico: H_2CrO_4

c) But-2-ino: $\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CCH}_3$

d) N_2O : óxido de dinitrógeno;
óxido de nitrógeno (I)

e) CdS : sulfuro de cadmio;
monosulfuro de cadmio

f) CH_3NHCH_3 : dimetilamina

1.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Óxido de vanadio (V)
- b) Nitrato de calcio
- c) Ácido pentanoico
- d) BaCrO_4
- e) Mg(OH)_2
- f) HCHO
- a) Fosfato de cobalto (III)
- b) Peróxido de bario
- c) Dimetilamina
- d) BeH_2
- e) H_2SO_3
- f) $\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_3$

2.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Nitrato de hierro (II)
- b) Sulfuro de hidrógeno
- c) But-3-en-1-ol
- d) As_2O_3
- e) Cr(OH)_3
- f) HCOOH
- a) Ácido nitroso
- b) Yoduro de níquel (II)
- c) 1,2-etanodiol
- d) HMnO_4
- e) ZrO_2
- f) HOCH_2CHO

3.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Sulfito de aluminio
- b) Hidróxido de berilio
- c) 1-butino
- d) WO_3
- e) NH_4F
- f) $\text{CH}_2=\text{CHCH}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$
- a) Ácido hipocloroso
- b) Fosfato de plata
- c) Pentan-2-ol
- d) PbO_2
- e) NaH
- f) $\text{HOOCCH}_2\text{COOH}$

4.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Ácido yódico
- b) Hidróxido de cromo (III)
- c) Butanal
- d) $\text{Ni}_3(\text{PO}_4)_2$
- e) SnO_2
- f) $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{COCH}_3$: Pent-4-en-2-ona
- a) Óxido de mercurio (II)
- b) Clorato de potasio
- c) Ácido 3-metilhexanoico
- d) MgH_2
- e) Co(OH)_3
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NHCH}_3$

5.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Yoduro de mercurio (I)
- b) Hipoclorito de calcio
- c) Fenol
- d) N_2O
- e) NH_4MnO_4
- f) CH_3CONH_2
- a) Nitrito de plata
- b) Peróxido de estroncio
- c) Dimetiléter
- d) K_2O
- e) FeCl_2
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHOHCOOH}$

6.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Hidrogenocarbonato de sodio
- b) Óxido de manganeso (III)
- c) Ácido 2-aminobutanoico
- d) Na_2CrO_4
- e) CuI
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$
- a) Sulfito de estaño (II)
- b) Hidróxido de cobre (II)
- c) *m*-dimetilbenceno
- d) Ag_2O
- e) KBrO
- f) $\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$

SOLUCIONES CURSO 05/06

1.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Óxido de vanadio (V): V_2O_5
- b) Nitrato de calcio: $Ca(NO_3)_2$
- c) Ácido pentanoico: $CH_3CH_2CH_2CH_2COOH$
- d) $BaCrO_4$: cromato de bario;
tetraoxidocromato de bario
- e) $Mg(OH)_2$: hidróxido de magnesio;
dihidróxido de magnesio
- f) HCHO: metanal

2.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Nitrato de hierro (II): $Fe(NO_3)_2$
- b) Sulfuro de hidrógeno: H_2S
- c) But-3-en-1-ol: $CH_2OHCH_2CH=CH_2$
- d) As_2O_3 : óxido de arsénico (III); trióxido de diarsénico
- e) $Cr(OH)_3$: hidróxido de cromo (III); trihidróxido de cromo
- f) HCOOH: ácido metanoico

3.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

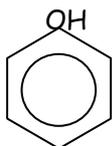
- a) Sulfito de aluminio: $Al_2(SO_3)_3$
- b) Hidróxido de berilio: $Be(OH)_2$
- c) 1-butino (hoy but-1-ino): $CH\equiv CCH_2CH_3$
- d) WO_3 : óxido de wolframio (VI); trióxido de wolframio
- e) NH_4F : fluoruro de amonio; monofluoruro de amonio
- f) $CH_2=CHCH(CH_3)CH_3$: 3-metilbut-1-eno

4.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Ácido yódico: HIO_3
- b) Hidróxido de cromo (III): $Cr(OH)_3$
- c) Butanal: $CH_3CH_2CH_2CHO$
- d) $Ni_3(PO_4)_2$: fosfato de níquel (II)
bis(tetraoxidofosfato) de triníquel
- e) SnO_2 : óxido de estaño (IV); dióxido de estaño
- f) $CH_2=CHCH_2COCH_3$: pent-4-en-2-ona

5.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Yoduro de mercurio (I): Hg_2I_2
- b) Hipoclorito de calcio: $Ca(ClO)_2$
- c) Fenol: C_6H_5OH



- d) N_2O : óxido de nitrógeno (I); óxido de dinitrógeno
- e) NH_4MnO_4 : permanganato de amonio
tetraoxidomanganato de amonio
- f) CH_3CONH_2 : etanoamida

- a) Fosfato de cobalto (III): $CoPO_4$
- b) Peróxido de bario: BaO_2
- c) Dimetilamina: $(CH_3)_2NH$
- d) BeH_2 : hidruro de berilio; dihidruro de berilio
- e) H_2SO_3 : ácido sulfuroso;
dihidrogeno(trioxidosulfato)
- f) $CH_3OCH_2CH_3$: etilmetiléter; metoxietano

- a) Ácido nitroso: HNO_2
- b) Yoduro de níquel (II): NiI_2
- c) 1,2-etanodiol (hoy etano-1,2-diol):
 CH_2OHCH_2OH
- d) $HMnO_4$: ácido permangánico;
hidrogeno(tetraoxidomanganato)
- e) ZrO_2 : óxido de cinc; dióxido de cinc
- f) $HOCH_2CHO$: hidroxietanal

- a) Ácido hipocloroso: $HClO$
- b) Fosfato de plata: Ag_3PO_4
- c) Pentan-2-ol: $CH_3CHOHCH_2CH_2CH_3$
- d) PbO_2 : óxido de plomo (IV); dióxido de plomo
- e) NaH: hidruro de sodio; monohidruro de sodio
- f) $HOOCCH_2COOH$: ácido propanodiico

- a) Óxido de mercurio (II): HgO
- b) Clorato de potasio: $KClO_3$
- c) Ácido 3-metilhexanoico:
 $CH_3CH_2CH_2CH(CH_3)CH_2COOH$
- d) MgH_2 : hidruro de magnesio;
dihidruro de magnesio
- e) $Co(OH)_3$: hidróxido de cobalto (III)
trihidróxido de cobalto
- f) $CH_3CH_2NHCH_3$: etilmetilamina

- a) Nitrito de plata: $AgNO_2$
- b) Peróxido de estroncio: SrO_2
- c) Dimetiléter: CH_3OCH_3

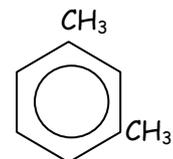
- d) K_2O : óxido de potasio; óxido de dipotasio
- e) $FeCl_2$: cloruro de hierro (II);
dicloruro de hierro
- f) $CH_3CH_2CHOHCOOH$:
ácido 2-hidroxibutanoico

6.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Hidrogenocarbonato de sodio: NaHCO_3
- b) Óxido de manganeso (III): Mn_2O_3
- c) Ácido 2-aminobutanoico: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$

- d) Na_2CrO_4 : cromato de sodio;
tetraoxidocromato de disodio
- e) CuI : yoduro de cobre (I); monoyoduro de cobre
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$: propilamina

- a) Sulfito de estaño (II): SnSO_3
- b) Hidróxido de cobre (II): $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- c) m-dimetilbenceno:



- d) Ag_2O : óxido de plata; óxido de diplata
- e) KBrO : hipobromito de potasio;
oxidobromato de potasio
- f) $\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$: propilmetiléter;
metoxipropano

1.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Nitrato de magnesio
- b) Óxido de cinc
- c) Etilmetilamina
- d) $Al_2(CO_3)_3$
- e) HCl
- f) CH_3CH_2CHO

- a) Sulfato de níquel (II)
- b) Cloruro de amonio
- c) Ácido 2-cloropentanoico
- d) OsO_4
- e) NaH
- f) $CH_3OCH_2CH_3$

2.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Sulfuro de mercurio (II)
- b) Ácido nítrico
- c) Metilciclohexano
- d) B_2O_3
- e) CuOH
- f) $CH_3CH_2COCH_3$

- a) Hidróxido de plomo (IV)
- b) Clorito de bario
- c) 5-hidroxipentan-2-ona
- d) $LiHSO_3$
- e) K_2O_2
- f) $CH_3CH=CHCH_3$

3.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Bromuro de cadmio
- b) Sulfato de calcio
- c) 1,3-dinitrobenceno
- d) NaOH
- e) CF_4
- f) $CH\equiv CCH_2CH_2OH$

- a) Hidróxido de antimonio (V)
- b) Perclorato de berilio
- c) Dimetiléter
- d) V_2O_5
- e) H_2S
- f) CH_3CONH_2

4.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Arseniato de cobalto (II)
- b) Sulfuro de galio (III)
- c) 1,2-diclorobenceno
- d) Sc_2O_3
- e) H_3PO_4
- f) $CH_3CH_2CH_2OH$

- a) Permanganato de potasio
- b) Seleniuro de plata
- c) Butilamina
- d) SO_3
- e) H_2O_2
- f) $CH_3CH_2CHICH_3$

5.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Yodito de estroncio
- b) Hidróxido de estaño (IV)
- c) Metilpentan-3-ona
- d) SiH_4
- e) CsCl
- f) $BrCH_2CH_2OH$

- a) Cromato de paladio (II)
- b) Nitrito de cobre (II)
- c) Ácido etanoico
- d) PtO_2
- e) HIO_3
- f) $CH_3CH_2COOCH_3$

6.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Ácido sulfúrico
- b) Hipoclorito de sodio
- c) Metilbutano
- d) Bi_2O_3
- e) PH_3
- f) CH_3NH_2

- a) Dicromato de hierro (III)
- b) Sulfato de manganeso (II)
- c) Etanal
- d) CaH_2
- e) $HClO_3$
- f) $ClCH_2COOH$

SOLUCIONES CURSO 06/07

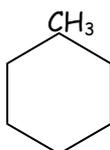
1.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Nitrato de magnesio: $Mg(NO_3)_2$
- b) Óxido de cinc: ZnO
- c) Etilmetilamina: $CH_3CH_2NHCH_3$

- d) $Al_2(CO_3)_3$: carbonato de aluminio;
tris(trioxidocarbonato) de dialuminio
- e) HCl : ácido clorhídrico; cloruro de hidrógeno
- f) CH_3CH_2CHO : propanal

2.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

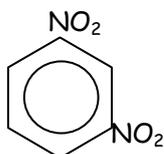
- a) Sulfuro de mercurio (II): HgS
- b) Ácido nítrico: HNO_3
- c) Metilciclohexano:



- d) B_2O_3 : óxido de boro; trióxido de diboro
- e) $CuOH$: hidróxido de cobre (I); monohidróxido de cobre
- f) $CH_3CH_2COCH_3$: butanone;; etilmetilcetona

3.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

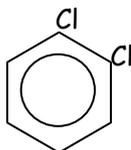
- a) Bromuro de cadmio: $CdBr_2$
- b) Sulfato de calcio: $CaSO_4$
- c) 1,3-dinitrobenceno:



- d) $NaOH$: hidróxido de sodio; monohidróxido de sodio
- e) CF_4 : tetrafluoruro de carbono
- f) $CH\equiv CCH_2CH_2OH$: but-3-in-1-ol

4.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Arseniato de cobalto (II): $Co_3(AsO_4)_2$
- b) Sulfuro de galio (III): Ga_2S_3
- c) 1,2-diclorobenceno:



- d) Sc_2O_3 : óxido de escandio; trióxido de diescandio
- e) H_3PO_4 : ácido fosfórico;
trihidrogeno(tetraoxidofosfato)
- f) $CH_3CH_2CH_2OH$: propan-1-ol

5.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Yodito de estroncio: $Sr(IO_2)_2$
- b) Hidróxido de estaño (IV): $Sn(OH)_4$

- a) Sulfato de níquel (II): $NiSO_4$
- b) Cloruro de amonio: NH_4Cl
- c) Ácido 2-cloropentanoico:
 $CH_3CH_2CH_2CHClCOOH$
- d) OsO_4 : óxido de osmio (VIII);
tetraóxido de osmio
- e) NaH : hidruro de sodio; monohidruro de sodio
- f) $CH_3OCH_2CH_3$: etilmetiléter; metoxietano

- a) Hidróxido de plomo (IV): $Pb(OH)_4$
- b) Clorito de bario: $Ba(ClO_2)_2$
- c) 5-hidroxipentan-2-ona: $CH_3COCH_2CH_2CH_2OH$

- d) $LiHSO_3$: hidrogenosulfito de litio;
hidrogeno(trioxidosulfato) de litio
- e) K_2O_2 : peróxido de potasio;
dióxido de dipotasio
- f) $CH_3CH=CHCH_3$: but-2-eno

- a) Hidróxido de antimonio (V): $Sb(OH)_5$
- b) Perclorato de berilio: $Be(ClO_4)_2$
- c) Dimetiléter: CH_3OCH_3

- d) V_2O_5 : óxido de vanadio (V);
pentaóxido de divanadio
- e) H_2S : sulfuro de hidrógeno;
ácido sulfhídrico
- f) CH_3CONH_2 : etanoamida

- a) Permanganato de potasio: $KMnO_4$
- b) Seleniuro de plata: Ag_2Se
- c) Butilamina: $CH_3CH_2CH_2CH_2NH_2$

- d) SO_3 : óxido de azufre (VI); trióxido de azufre
- e) H_2O_2 : peróxido de hidrógeno;
dióxido de dihidrógeno; agua oxigenada
- f) $CH_3CH_2CHICH_3$: 2-yodobutano

- a) Cromato de paladio (II): $PdCrO_4$
- b) Nitrito de cobre (II): $Cu(NO_2)_2$

- c) Metilpentan-3-ona: $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{COCH}_2\text{CH}_3$
- d) SiH_4 : silano; tetrahidruro de silicio
- e) CsCl : cloruro de cesio; monocloruro de cesio

f) $\text{BrCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$: 2-bromoetanol

6.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Ácido sulfúrico: H_2SO_4
- b) Hipoclorito de sodio: NaClO
- c) Metilbutano: $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3$
- d) Bi_2O_3 : óxido de bismuto (III); trióxido de dibismuto
- e) PH_3 : fosfano; trihidruro de fósforo

- f) CH_3NH_2 : metilamina

- c) Ácido etanoico: CH_3COOH
- d) PtO_2 : óxido de platino (IV); dióxido de platino
- e) HIO_3 : ácido yódico;
hidrogeno(trioxidoyodato)
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_3$: propanoato de metilo

- a) Dicromato de hierro (III): $\text{Fe}_2(\text{Cr}_2\text{O}_7)_3$
- b) Sulfato de manganeso (II): MnSO_4
- c) Etanal: CH_3CHO
- d) CaH_2 : hidruro de calcio; dihidruro de calcio
- e) HClO_3 : ácido clórico;
hidrogeno(trioxiclorato)
- f) ClCH_2COOH : ácido cloroacético o
cloroetanoico

1.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Carbonato de cinc
- b) Óxido de titanio (IV)
- c) Ácido etanoico
- d) $\text{Sc}(\text{OH})_3$
- e) HgSO_4
- f) HCHO

- a) Arseniato de hierro (III)
- b) Peróxido de hidrógeno
- c) But-3-en-1-ol
- d) MgH_2
- e) H_2S
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_3$

2.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Hidrogenocarbonato de sodio
- b) Óxido de oro (III)
- c) Metilbutano
- d) PH_3
- e) HClO_2
- f) $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$

- a) Hidróxido de galio
- b) Bromato de estroncio
- c) Propan-1-ol
- d) H_2SO_3
- e) I_2O_3
- f) CH_3CONH_2

3.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Óxido de paladio (IV)
- b) Nitrato de cobalto (III)
- c) Propanoato de metilo
- d) Na_2O_2
- e) SiF_4
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3$

- a) Permanganato de cobalto (II)
- b) Ácido bórico
- c) Penta-1,3-dieno
- d) Bi_2O_5
- e) NH_4Cl
- f) $\text{CH}\equiv\text{CH}$

4.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Bromuro de cadmio
- b) Ácido selénico
- c) Penta-1,3-dieno
- d) $\text{Sc}(\text{OH})_3$
- e) KH_2PO_4
- f) $(\text{CH}_3)_3\text{N}$

- a) Dicromato de potasio
- b) Seleniuro de hidrógeno
- c) Pent-4-en-2-ol
- d) LiH
- e) OsO_4
- f) CH_3CHO

5.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Dicromato de potasio
- b) Hidróxido de vanadio (V)
- c) Fenol
- d) $(\text{NH}_4)_2\text{S}$
- e) AlPO_4
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$

- a) Óxido de rubidio
- b) Hipoclorito de berilio
- c) propan-2-amina
- d) $\text{Sn}(\text{CO}_3)_2$
- e) CCl_4
- f) $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$

6.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Fluoruro de boro
- b) Nitrito de cobre (I)
- c) Metanal
- d) AsH_3
- e) HIO
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$

- a) Cromato de plata
- b) Peróxido de litio
- c) 1,3-etilmetilbenceno
- d) CO
- e) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$
- f) $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3$

SOLUCIONES CURSO 07/08

1.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Carbonato de cinc: $ZnCO_3$
- b) Óxido de titanio (IV): TiO_2
- c) Ácido etanoico: CH_3COOH
- d) $Sc(OH)_3$: hidróxido de escandio; trihidróxido de escandio
- e) $HgSO_4$: sulfato de mercurio (II); tetraoxidosulfato de mercurio
- f) $HCHO$: metanal
- a) Arseniato de hierro (III): $FeAsO_4$
- b) Peróxido de hidrógeno: H_2O_2
- c) But-3-en-1-ol: $CH_2OHCH_2CH=CH_2$
- d) MgH_2 : hidruro de magnesio; dihidruro de magnesio
- e) H_2S : sulfuro de hidrógeno; ácido sulfhídrico
- f) $CH_3CH_2OCH_3$: etilmetiléter; metoxietano

2.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Hidrogenocarbonato de sodio: $NaHCO_3$
- b) Óxido de oro (III): Au_2O_3
- c) Metilbutano: $CH_3CH(CH_3)CH_2CH_3$
- d) PH_3 : fosfano; trihidruro de fósforo
- e) $HClO_2$: ácido cloroso; hidrogeno(dioxido)clorato
- f) CH_3COOCH_3 : etanoato o acetato de metilo
- a) Hidróxido de galio: $Ga(OH)_3$
- b) Bromato de estroncio: $Sr(BrO_3)_2$
- c) Propan-1-ol: $CH_2OHCH_2CH_3$
- d) H_2SO_3 : ácido sulfuroso; dihidrogeno(trioxido)sulfato
- e) I_2O_3 (hoy O_3I_2): diyoduro de trioxígeno
- f) CH_3CONH_2 : etanoamida

3.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

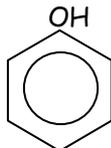
- a) Óxido de paladio (IV): PdO_2
- b) Nitrato de cobalto (III): $Co(NO_3)_3$
- c) Propanoato de metilo: $CH_3CH_2COOCH_3$
- d) Na_2O_2 : peróxido de sodio; dióxido de disodio
- e) SiF_4 : tetrafluoruro de silicio
- f) $CH_3CH_2CH_3$: propano
- a) Permanganato de cobalto (II): $Co(MnO_4)_2$
- b) Ácido bórico: H_3BO_3
- c) Penta-1,3-dieno: $CH_2=CHCH=CH_2CH_3$
- d) Bi_2O_5 : óxido de bismuto (III); pentaóxido de dibismuto
- e) NH_4Cl : cloruro de amonio; monocloruro de amonio
- f) $CH\equiv CH$: etino; acetileno

4.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Bromuro de cadmio: $CdBr_2$
- b) Ácido selénico: H_2SeO_4
- c) Penta-1,3-dieno: $CH_2=CHCH=CH_2CH_3$
- d) $Sc(OH)_3$: hidróxido de escandio; trihidróxido de escandio
- e) KH_2PO_4 : dihidrogenofosfato de litio; dihidrogeno(tetraoxido)fosfato de potasio
- f) $(CH_3)_3N$: trimetilamina
- a) Dicromato de potasio: $K_2Cr_2O_7$
- b) Seleniuro de hidrógeno: H_2Se
- c) Pent-4-en-2-ol: $CH_3CHOHCH_2CH=CH_2$
- d) LiH : hidruro de litio; monohidruro de litio
- e) OsO_4 : óxido de osmio (VIII); tetraóxido de osmio
- f) CH_3CHO : etanal

5.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Dicromato de potasio: $K_2Cr_2O_7$
- b) Hidróxido de vanadio (V): $V(OH)_5$
- c) Fenol: C_6H_5OH
- d) $(NH_4)_2S$: sulfuro de amonio; sulfuro de diamonio
- e) $AlPO_4$: fosfato de aluminio; tetraoxido)fosfato de aluminio
- f) $CH_3CH_2CH_2CH_2CH_2COOH$: ácido hexanoico
- a) Óxido de rubidio: Rb_2O
- b) Hipoclorito de berilio: $Be(ClO)_2$
- c) propan-2-amina: $CH_3CH(NH_2)CH_3$



- d) $Sn(CO_3)_2$: carbonato de estaño (IV); bis(trioxido)carbonato de estaño
- e) CCl_4 : tetracloruro de carbono
- f) $CH_3CH=CH_2$: propeno

6.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

a) Fluoruro de boro: BF_3

b) Nitrito de cobre (I): CuNO_2

c) Metanal: HCHO

d) AsH_3 : arsano; trihidruro de arsénico

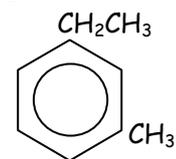
e) HIO : ácido hipoyodoso;
hidrogeno(oxidoyodato)

f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$: propilamina

a) Cromato de plata: Ag_2CrO_4

b) Peróxido de litio: Li_2O_2

c) 1,3-etilmetilbenceno:



d) CO : óxido de carbono (II);
monóxido de carbono

e) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$: nitrato de plomo (II);
bis(trioxidonitrato) de plomo

f) $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3$: butanona; etilmetilcetona

1.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Telururo de hidrógeno
- b) Hidróxido de mercurio (II)
- c) Etanal
- d) FeCl_2
- e) $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
- f) CH_3COCH_3
- a) Cloruro de amonio
- b) Ácido selenioso
- c) Etanoato de metilo
- d) HClO_2
- e) Al_2O_3
- f) $\text{CH}_3\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$

2.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Hidruro de berilio
- b) Cromato de bario
- c) Nitrobenceno
- d) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
- e) H_2O_2
- f) $\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CCH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$
- a) Fluoruro de calcio
- b) Trióxido de wolframio
- c) Metilpropano
- d) H_2S
- e) NaHSO_4
- f) $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$

3.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Ácido crómico
- b) Hidróxido de cobre (II)
- c) Pentan-2-ol
- d) SrO_2
- e) AlH_3
- f) $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$
- a) Hidróxido de calcio
- b) Ácido fosfórico
- c) 1,2-dimetilbenceno
- d) Br_2O_5
- e) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
- f) $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3$

4.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Monóxido de carbono
- b) Nitrito de cobre (II)
- c) Etilmetiléter
- d) LiOH
- e) MnS
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$
- a) Permanganato de potasio
- b) Sulfuro de plata
- c) Heptan-2-ona
- d) PtO_2
- e) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- f) CCl_4

5.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Ácido perclórico
- b) Hidróxido de paladio (II)
- c) Pent-2-eno
- d) Na_3AsO_4
- e) FeCl_2
- f) $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$
- a) Amoniac
- b) Hidrogenosulfato de aluminio
- c) Ácido etanoico
- d) $\text{Ni}(\text{OH})_2$
- e) KNO_3
- f) $\text{CH}_2=\text{CHCOCH}_3$

6.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Sulfito de amonio
- b) Peróxido de bario
- c) Hexa-1,4-dieno
- d) HIO_3
- e) SO_3
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_2$
- a) Ácido perbrómico
- b) Hidróxido de plata
- c) Dimetilamina
- d) NH_4NO_3
- e) Cu_2O
- f) CHCl_3

SOLUCIONES CURSO 08/09

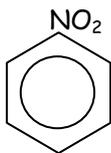
1.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Telururo de hidrógeno: H_2Te
- b) Hidróxido de mercurio (II): $Hg(OH)_2$
- c) Etanal: CH_3CHO
- d) $FeCl_2$: cloruro de hierro (II); dicloruro de hierro

- e) $K_2Cr_2O_7$: dicromato de potasio;
heptaoxidodicromato de dipotasio
- f) CH_3COCH_3 : propanona; acetona; dimetilcetona

2.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Hidruro de berilio: BeH_2
- b) Cromato de bario: $BaCrO_4$
- c) Nitrobenceno: $C_6H_5NO_2$



- d) $Ca_3(PO_4)_2$: fosfato de calcio;
bis(tetraoxidofosfato) de tricalcio
- e) H_2O_2 : peróxido de hidrógeno; dióxido de dióxígeno
agua oxigenada
- f) $CH_3C\equiv CCH_2CH_2Cl$: 5-cloropent-2-ino

3.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Ácido crómico: H_2CrO_4
- b) Hidróxido de cobre (II): $Cu(OH)_2$
- c) Pentan-2-ol: $CH_3CH(OH)CH_2CH_2CH_3$

- d) SrO_2 : peróxido de estroncio; dióxido de estroncio
- e) AlH_3 : hidruro de aluminio; trihidruro de aluminio
- f) $CH_2=CHCH_2CH=CH_2$: penta-1,4-dieno

4.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Monóxido de carbono: CO
- b) Nitrito de cobre (II): $Cu(NO_2)_2$
- c) Etilmetiléter: $CH_3CH_2OCH_3$
- d) $LiOH$: hidróxido de litio; monohidróxido de litio
- e) MnS : sulfuro de manganeso (II);
monosulfuro de manganeso
- f) CH_3CH_2COOH : ácido propanoico

5.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

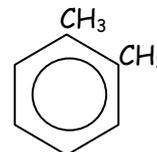
- a) Ácido perclórico: $HClO_4$
- b) Hidróxido de paladio (II): $Pd(OH)_2$
- c) Pent-2-eno: $CH_3CH=CHCH_2CH_3$
- d) Na_3AsO_4 : arseniato de sodio;
tetraoxidoarseniato de trisodio

- a) Cloruro de amonio: NH_4Cl
- b) Ácido selenioso: H_2SeO_3
- c) Etanoato de metilo: CH_3COOCH_3
- d) $HClO_2$: ácido cloroso;
hidrogeno(dioxidoclorato)
- e) Al_2O_3 : óxido de aluminio;
trióxido de dialuminio
- f) $CH_3CH(NH_2)COOH$: ácido 2-aminopropanoico

- a) Fluoruro de calcio: CaF_2
- b) Trióxido de wolframio: WO_3
- c) Metilpropano: $CH_3CH(CH_3)CH_3$

- d) H_2S : sulfuro de hidrógeno; ácido sulfhídrico
- e) $NaHSO_4$: hidrogenosulfato de sodio;
hidrogeno(tetraoxidosulfato) de sodio
- f) $CH_3CH(OH)CH_3$: propan-2-ol

- a) Hidróxido de calcio: $Ca(OH)_2$
- b) Ácido fosfórico: H_3PO_4
- c) 1,2-dimetilbenceno:



- d) Br_2O_5 (hoy O_5Br_2):
dibromuro de pentaóxígeno
- e) $Fe_2(SO_4)_3$: sulfato de hierro (III);
tris(tetraoxidosulfato) de dihierro
- f) $CH_3COCH_2CH_3$: butanona; etilmetilcetona

- a) Permanganato de potasio: $KMnO_4$
- b) Sulfuro de plata: Ag_2S
- c) Heptan-2-ona: $CH_3COCH_2CH_2CH_2CH_2CH_3$
- d) PtO_2 : óxido de platino (IV); dióxido de platino
- e) $Cu(NO_3)_2$: nitrato de cobre (II);
bis(trioxidonitrato) de cobre
- f) CCl_4 : tetracloruro de carbono

- a) Amoníaco: NH_3
- b) Hidrogenosulfato de aluminio: $Al(HSO_4)_3$
- c) Ácido etanoico: CH_3COOH
- d) $Ni(OH)_2$: hidróxido de níquel (II);
dihidróxido de níquel

e) FeCl_2 : cloruro de hierro (II); dicloruro de hierro

f) $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$: 2-metilpentano

6.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

a) Sulfito de amonio: $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_3$

b) Peróxido de bario: BaO_2

c) Hexa-1,4-dieno: $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CH}=\text{CHCH}_3$

d) HIO_3 : ácido yódico;
hidrogeno(trioxidoyodato)

e) SO_3 : óxido de azufre (VI); trióxido de azufre

f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_2$: etilamina

e) KNO_3 : nitrato de potasio;
trioxidonitrato de potasio

f) $\text{CH}_2=\text{CHCOCH}_3$: butenona

a) Ácido perbrómico: HBrO_4

b) Hidróxido de plata: AgOH

c) Dimetilamina: $(\text{CH}_3)_2\text{NH}$

d) NH_4NO_3 : nitrato de amonio;
trioxidonitrato de amonio

e) Cu_2O : óxido de cobre (I); óxido de dicobre

f) CHCl_3 : triclorometano

1.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Nitrito de plata
- b) Hidróxido de magnesio
- c) 1,1-dicloroetano
- d) MoO_3
- e) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
- f) $\text{CH}_2\text{OH}-\text{CH}_2\text{OH}$

- a) Peróxido de rubidio
- b) Hidrogenocarbonato de calcio
- c) Butanona
- d) BeH_2
- e) HClO
- f) CH_3CONH_2

2.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Peróxido de hidrógeno
- b) Hidrogenosulfito de cobre (II)
- c) 2,2,4-trimetilpentano
- d) KClO_4
- e) $\text{Fe}(\text{OH})_2$
- f) CH_3COOH

- a) Cromato de plata
- b) Óxido de estaño (IV)
- c) But-1-eno
- d) CaBr_2
- e) $\text{Zn}(\text{OH})_2$
- f) $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_3$

3.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Sulfito de potasio
- b) Hidróxido de estroncio
- c) Ciclobutano
- d) NaClO
- e) CO_2
- f) CH_3NHCH_3

- a) Bromuro de hidrógeno
- b) Carbonato de calcio
- c) Ácido butanodioico
- d) ZnH_2
- e) AgOH
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$

4.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Permanganato de bario
- b) Peróxido de potasio
- c) Triclorometano
- d) HgO
- e) ZnS
- f) $\text{CH}_2=\text{CHCH}_3$

- a) Hidrogenocarbonato de sodio
- b) Hidróxido de cobre (I)
- c) Pent-1-ino
- d) $\text{Ca}(\text{BrO}_3)_2$
- e) PH_3
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$

5.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Pentafluoruro de antimonio
- b) Óxido de plomo (II)
- c) Hex-4-en-2-ol
- d) V_2O_5
- e) HNO_2
- f) $\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CCH}_3$

- a) Sulfato de manganeso (II)
- b) Hidróxido de cesio
- c) Fenol
- d) TiO_2
- e) CaHPO_4
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_3$

6.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Dióxido de azufre
- b) Ácido hipobromoso
- c) Buta-1,3-dieno
- d) Na_2O_2
- e) BaCO_3
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COCH}_3$

- a) Seleniuro de hidrógeno
- b) Hidróxido de cobalto (II)
- c) Propilamina
- d) PbCrO_4
- e) Au_2O_3
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$

SOLUCIONES CURSO 09/10

1.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Nitrito de plata: AgNO_2
- b) Hidróxido de magnesio: Mg(OH)_2
- c) 1,1-dicloroetano: CHCl_2CH_3
- d) MoO_3 : óxido de molibdeno (VI); trióxido de molibdeno
- e) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$: fosfato de calcio;
bis(tetraoxidofosfato) de tricalcio
- f) $\text{CH}_2\text{OH-CH}_2\text{OH}$: etano-1,2-diol

2.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Peróxido de hidrógeno: H_2O_2
- b) Hidrogenosulfito de cobre (II): $\text{Cu(HSO}_3)_2$
- c) 2,2,4-trimetilpentano: $\text{CH}_3\text{C(CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH(CH}_3)_2$
- d) KClO_4 : perclorato de potasio;
tetraoxidoclorato de potasio
- e) Fe(OH)_2 : hidróxido de hierro (II); dihidróxido de hierro
- f) CH_3COOH : ácido acético o etanoico

3.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Sulfito de potasio: K_2SO_3
- b) Hidróxido de estroncio: Sr(OH)_2
- c) Ciclobutano:
$$\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ | \quad | \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array}$$
- d) NaClO : hipoclorito de sodio;
oxidoclorato de sodio
- e) CO_2 : óxido de carbono (IV); dióxido de carbono
- f) CH_3NHCH_3 : dimetilamina

4.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Permanganato de bario: $\text{Ba(MnO}_4)_2$
- b) Peróxido de potasio: K_2O_2
- c) Triclorometano: CHCl_3
- d) HgO : óxido de mercurio (II); monóxido de mercurio
- e) ZnS : sulfuro de cinc; monosulfuro de cinc
- f) $\text{CH}_2=\text{CHCH}_3$: propeno

5.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Pentafluoruro de antimonio: SbF_5
- b) Óxido de plomo (II): PbO
- c) Hex-4-en-2-ol: $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{CH}=\text{CH}_2\text{CH}_3$

- d) V_2O_5 : óxido de vanadio (V); pentaóxido de divanadio
- e) HNO_2 : ácido nitroso;
hidrogeno(dioxidonitrato)
- f) $\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CCH}_3$: but-2-ino

- a) Peróxido de rubidio: Rb_2O_2
- b) Hidrogenocarbonato de calcio: $\text{Ca(HCO}_3)_2$
- c) Butanona: $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3$
- d) BeH_2 : hidruro de berilio; dihidruro de berilio
- e) HClO : ácido hipocloroso;
hidrogeno(oxidoclorato)
- f) CH_3CONH_2 : etanoamida

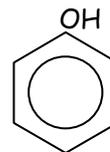
- a) Cromato de plata: Ag_2CrO_4
- b) Óxido de estaño (IV): SnO_2
- c) But-1-eno: $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CH}_3$
- d) CaBr_2 : bromuro de calcio; dibromuro de calcio
- e) Zn(OH)_2 : hidróxido de cinc;
dihidróxido de cinc
- f) $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_3$: propan-2-ol

- a) Bromuro de hidrógeno: HBr
- b) Carbonato de calcio: CaCO_3
- c) Ácido butanodioico: $\text{HOOCCH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$

- d) ZnH_2 : hidruro de cinc; dihidruro de cinc
- e) AgOH : hidróxido de plata;
monohidróxido de plata
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$: cloroetano

- a) Hidrogenocarbonato de sodio: NaHCO_3
- b) Hidróxido de cobre (I): CuOH
- c) Pent-1-ino: $\text{CH}\equiv\text{CCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$
- d) $\text{Ca(BrO}_3)_2$: bromato de calcio;
bis(trioxidobromato) de calcio
- e) PH_3 : fosfano; trihidruro de fósforo
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$: propanal

- a) Sulfato de manganeso (II): MnSO_4
- b) Hidróxido de cesio: CsOH
- c) Fenol: $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$



- d) TiO_2 : óxido de titanio (IV); dióxido de titanio
- e) CaHPO_4 : hidrogenofosfato de calcio;
hidrogeno(tetraoxidofosfato) de calcio
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_3$: metilpropiléter;
metoxipropano

6.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

a) Dióxido de azufre: SO_2

b) Ácido hipobromoso: $HBrO$

c) Buta-1,3-dieno: $CH_2=CHCH=CH_2$

d) Na_2O_2 : peróxido de sodio; dióxido de disodio

e) $BaCO_3$: carbonato de bario;

trioxidocarbonato de bario

f) $CH_3CH_2CH_2COCH_3$: pentan-2-ona; metilpropilcetona

a) Seleniuro de hidrógeno: H_2Se

b) Hidróxido de cobalto (II): $Co(OH)_2$

c) Propilamina: $CH_3CH_2CH_2NH_2$

d) $PbCrO_4$: cromato de plomo (II);
tetraoxidocromato de plomo

e) Au_2O_3 : óxido de oro (III); trióxido de dioro

f) CH_3CH_2OH : etanol

1.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Óxido de níquel (III)
- b) Hidróxido de estroncio
- c) Nitrobenceno
- d) PbBr_2
- e) $\text{Zn}(\text{NO}_2)_2$
- f) $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$

- a) Ácido hipobromoso
- b) Hidróxido de cobre (II)
- c) Ácido 2-aminopropanoico
- d) CaO_2
- e) NaHCO_3
- f) $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CHO}$

2.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Ácido fosfórico
- b) Permanganato de bario
- c) Propino
- d) SrO
- e) $\text{Sc}(\text{OH})_3$
- f) $\text{CH}_2\text{OHCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$

- a) Peróxido de bario
- b) Óxido de cobalto (III)
- c) But-2-enal
- d) HClO
- e) CdI_2
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_2$

3.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Dióxido de azufre
- b) Nitrato de amonio
- c) Pentan-2-ona
- d) HClO_2
- e) Ni_2Se_3
- f) CH_2Cl_2

- a) Carbonato de aluminio
- b) Yoduro de plomo (II)
- c) Ácido propinoico
- d) $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- e) HBrO_3
- f) $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{COOH}$

4.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Óxido de calcio
- b) Ácido bórico
- c) Hepta-2,4-dieno
- d) Na_2SO_4
- e) SnS_2
- f) $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHOH}$

- a) Sulfuro de manganeso (III)
- b) Hidrogenocarbonato de cadmio
- c) Ácido benzoico
- d) $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
- e) Rb_2O_2
- f) $\text{CH}\equiv\text{CCOOH}$

5.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Hidróxido de hierro (II)
- b) Sulfuro de hidrógeno
- c) Metilbenceno
- d) $\text{Mg}(\text{HSO}_4)_2$
- e) H_3PO_3
- f) $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3$

- a) Peróxido de sodio
- b) Hidrogenosulfito de cinc
- c) Propano-1,2-diol
- d) CuCl_2
- e) $\text{Pb}(\text{HS})_2$:
- f) CH_3CHO

6.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Óxido de níquel (II)
- b) Carbonato de sodio
- c) 1,1-dicloroetano
- d) AgOH
- e) NaH
- f) $\text{CH}\equiv\text{CCH}_3$

- a) Bromuro de hidrógeno
- b) Ácido nitroso
- c) 2-metilbut-2-eno
- d) K_2O_2
- e) $\text{Pb}(\text{ClO}_3)_4$
- f) $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3$

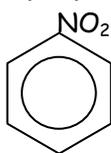
SOLUCIONES CURSO 10/11

1.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

a) Óxido de níquel (III): Ni_2O_3

b) Hidróxido de estroncio: $\text{Sr}(\text{OH})_2$

c) Nitrobenceno: $\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$



d) PbBr_2 : bromuro de plomo (II); dibromuro de plomo

e) $\text{Zn}(\text{NO}_2)_2$: nitrito de cinc;

bis(dioxidonitrato) de cinc

f) $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$: pent-1-eno

2.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

a) Ácido fosfórico: H_3PO_4

b) Permanganato de bario: $\text{Ba}(\text{MnO}_4)_2$

c) Propino: $\text{CH}\equiv\text{CCH}_3$

d) SrO : óxido de estroncio; monóxido de estroncio

e) $\text{Sc}(\text{OH})_3$: hidróxido de escandio;

trihidróxido de escandio

f) $\text{CH}_2\text{OHCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$: propano-1,3-diol

3.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

a) Dióxido de azufre: SO_2

b) Nitrato de amonio: NH_4NO_3

c) Pentan-2-ona: $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$

d) HClO_2 : ácido cloroso;

hidrogeno(dioxidoclorato)

e) Ni_2Se_3 : seleniuro de níquel (III);

triseleniuro de diníquel

f) CH_2Cl_2 : diclorometano

4.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

a) Óxido de calcio: CaO

b) Ácido bórico: H_3BO_3

c) Hepta-2,4-dieno: $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}=\text{CHCH}_2\text{CH}_3$

d) Na_2SO_4 : sulfato de sodio;

tetraoxidosulfato de disodio

e) SnS_2 : sulfuro de estaño (IV); disulfuro de estaño

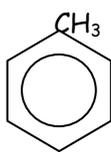
f) $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHOH}$: prop-1-en-1-ol

5.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

a) Hidróxido de hierro (II): $\text{Fe}(\text{OH})_2$

b) Sulfuro de hidrógeno: H_2S

c) Metilbenceno: $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_3$



a) Ácido hipobromoso: HBrO

b) Hidróxido de cobre (II): $\text{Cu}(\text{OH})_2$

c) Ácido 2-aminopropanoico: $\text{CH}_3\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$

d) CaO_2 : peróxido de calcio; dióxido de calcio

e) NaHCO_3 : hidrogenocarbonato de sodio;

hidrogeno(trioxidocarbonato) de sodio

f) $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CHO}$: but-3-enal

a) Peróxido de bario: BaO_2

b) Óxido de cobalto (III): Co_2O_3

c) But-2-enal: $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCHO}$

d) HClO : ácido hipocloroso;

hidrogeno(oxidoclorato)

e) CdI_2 : yoduro de cadmio; diyoduro de cadmio

f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_2$: etilamina

a) Carbonato de aluminio: $\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$

b) Yoduro de plomo (II): PbI_2

c) Ácido propinoico: $\text{CH}\equiv\text{CCOOH}$

d) $\text{Ca}(\text{OH})_2$: hidróxido de calcio;

dihidróxido de calcio

e) HBrO_3 : ácido brómico;

hidrogeno(trioxidobromato)

f) $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{COOH}$:

ácido 3-hidroxitbutanoico

a) Sulfuro de manganeso (III): Mn_2S_3

b) Hidrogenocarbonato de cadmio: $\text{Cd}(\text{HCO}_3)_2$

c) Ácido benzoico: $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$



d) $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$: dicromato de potasio;

heptaoxidodicromato de dipotasio

e) Rb_2O_2 : peróxido de rubidio;

dióxido de dirubidio

f) $\text{CH}\equiv\text{CCOOH}$: ácido propinoico

a) Peróxido de sodio: Na_2O_2

b) Hidrogenosulfito de cinc: $\text{Zn}(\text{HSO}_3)_2$

c) Propano-1,2-diol: $\text{CH}_2\text{OHCH}_2\text{OH}$

d) $\text{Mg}(\text{HSO}_4)_2$: hidrogenosulfato de magnesio

e) H_3PO_3 : ácido fosforoso;
trihidrogeno(trioxidofosfato)

f) $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3$: 2,3-dimetilpentano

6.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

a) Óxido de níquel (II): NiO

b) Carbonato de sodio: Na_2CO_3

c) 1,1-dicloroetano: CHCl_2CH_3

d) AgOH : hidróxido de plata; monohidróxido de plata

e) NaH : hidruro de sodio; monohidruro de sodio

f) $\text{CH}\equiv\text{CCH}_3$: propino

d) CuCl_2 : cloruro de cobre (II);
dicloruro de cobre

e) $\text{Pb}(\text{HS})_2$: hidrogenosulfuro de plomo (II)

f) CH_3CHO : etanal

a) Bromuro de hidrógeno: HBr

b) Ácido nitroso: HNO_2

c) 2-metilbut-2-eno: $\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)=\text{CHCH}_3$

d) K_2O_2 : peróxido de potasio;
dióxido de dipotasio

e) $\text{Pb}(\text{ClO}_3)_4$: clorato de plomo (IV);
tetrakis(trioxidoclorato) de plomo

f) $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3$: butanona; etilmetilcetona

1.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- | | |
|-----------------------------|---|
| a) Bromato de aluminio | a) Ácido selenioso |
| b) Tetrahidruro de silicio | b) Óxido de titanio (IV) |
| c) Penta-1,3-dieno | c) Etanamina |
| d) KH_2PO_4 | d) SF_6 |
| e) CaO | e) KNO_3 |
| f) CH_3CHO | f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COCH}_2\text{CH}_3$ |

2.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- | | |
|-----------------------------|-------------------------|
| a) Dicromato de plata | a) Peróxido de calcio |
| b) Hidróxido de vanadio (V) | b) Sulfuro de hidrógeno |
| c) Butan-2-ol | c) 1,2-dicloroetano |
| d) MnO_2 | d) KMnO_4 |
| e) HIO_2 | e) LiH |
| f) CH_3COOH | f) HCHO |

3.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- | | |
|------------------------------|-----------------------------|
| a) Ácido clórico | a) Fosfato de hierro (III) |
| b) Seleniuro de hidrógeno | b) Hidruro de berilio |
| c) Propanal | c) Nitrobeneno |
| d) SiCl_4 | d) CO |
| e) NaHCO_3 | e) CuBr_2 |
| f) CH_3OCH_3 | f) CH_3NH_2 |

4.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- | | |
|-----------------------------|---|
| a) Ácido fosfórico | a) Nitrato de hierro (III) |
| b) Bromuro de magnesio | b) Óxido de litio |
| c) Ácido benzoico | c) Metanol |
| d) K_2SO_3 | d) CaH_2 |
| e) $\text{Be}(\text{OH})_2$ | e) HBrO |
| f) CH_3CHO | f) $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$ |

5.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- | | |
|--------------------------------|------------------------------|
| a) Hidróxido de estaño (IV) | a) Hidruro de magnesio |
| b) Perclorato de sodio | b) Ácido nítrico |
| c) Propino | c) 1,2-dimetilbeneno |
| d) K_2O_2 | d) Na_2CrO_4 |
| e) $(\text{NH}_4)_2\text{S}$ | e) CsCl |
| f) $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$ | f) HOCH_2CHO |

6.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- | | |
|-------------------------------|--|
| a) Peróxido de estroncio | a) Hipoyodito de calcio |
| b) Nitrato de hierro (II) | b) Óxido de cobalto (III) |
| c) Dietilamina | c) Fenol |
| d) H_2S | d) NaHSO_4 |
| e) $\text{Cr}(\text{OH})_3$ | e) CuH_2 |
| f) CH_3COCH_3 | f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CONH}_2$ |

SOLUCIONES CURSO 11/12

1.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Bromato de aluminio: $\text{Al}(\text{BrO}_3)_3$
- b) Tetrahidruro de silicio: SiH_4
- c) Penta-1,3-dieno: $\text{CH}_2=\text{CHCH}=\text{CHCH}_3$
- d) KH_2PO_4 : dihidrogenofosfato de potasio;
dihidrogeno(tetraoxidofosfato) de potasio
- e) CaO : óxido de calcio; monóxido de calcio
- f) CH_3CHO : etanal

2.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Dicromato de plata: $\text{Ag}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
- b) Hidróxido de vanadio (V): $\text{V}(\text{OH})_5$
- c) Butan-2-ol: $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$
- d) MnO_2 : óxido de manganeso (IV); dióxido de manganeso
- e) HIO_2 : ácido yodoso; hidrogeno(dioxidoyodato)
- f) CH_3COOH : ácido etanoico o acético

3.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Ácido clórico: HClO_3
- b) Seleniuro de hidrógeno: H_2Se
- c) Propanal: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$

- d) SiCl_4 : tetracloruro de silicio
- e) NaHCO_3 : hidrogenocarbonato de sodio;
hidrogeno(trioxidocarbonato) de sodio
- f) CH_3OCH_3 : dimetiléter; metoximetano

4.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Ácido fosfórico: H_3PO_4
- b) Bromuro de magnesio: MgBr_2
- c) Ácido benzoico: $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$



- d) K_2SO_3 : sulfito de potasio; trioxidosulfato de dipotasio
- e) $\text{Be}(\text{OH})_2$: hidróxido de berilio; dihidróxido de berilio
- f) CH_3CHO : etanal

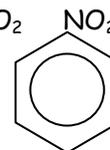
5.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

- a) Hidróxido de estaño (IV): $\text{Sn}(\text{OH})_4$
- b) Perclorato de sodio: NaClO_4

- a) Ácido selenioso: H_2SeO_3
- b) Óxido de titanio (IV): TiO_2
- c) Etanamina: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_2$
- d) SF_6 : hexafluoruro de azufre
- e) KNO_3 : nitrato de potasio;
trioxidonitrato de potasio
- f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COCH}_2\text{CH}_3$: pentan-3-ona

- a) Peróxido de calcio: CaO_2
- b) Sulfuro de hidrógeno: H_2S
- c) 1,2-dicloroetano: $\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$
- d) KMnO_4 : permanganato de potasio;
tetraoxidomanganato de potasio
- e) LiH : hidruro de litio; monohidruro de litio
- f) HCHO : metanal

- a) Fosfato de hierro (III): FePO_4
- b) Hidruro de berilio: BeH_2
- c) Nitrobenceno: $\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$



- d) CO : óxido de carbono (II);
monóxido de carbono
- e) CuBr_2 : bromuro de cobre (II);
dibromuro de cobre
- f) CH_3NH_2 : metilamina

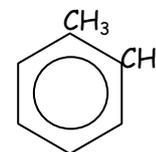
- a) Nitrato de hierro (III): $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$
- b) Óxido de litio: Li_2O
- c) Metanol: CH_3OH

- d) CaH_2 : hidruro de calcio; dihidruro de calcio
- e) HBrO : ácido hipobromoso;
hidrogeno(oxidobromato)
- f) $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$: penta-1,4-dieno

- a) Hidruro de magnesio: MgH_2
- b) Ácido nítrico: HNO_3

c) Propino: $\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CH}$

c) 1,2-dimetilbenceno:



d) K_2O_2 : peróxido de potasio; dióxido de dipotasio

d) Na_2CrO_4 : cromato de sodio;

tetraoxidocromato de disodio

e) $(\text{NH}_4)_2\text{S}$: sulfuro de amonio

e) CsCl : cloruro de cesio; monocloruro de cesio

f) $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$: acetato de metilo

f) HOCH_2CHO : hidroxietanal

6.- Formule o nombre los compuestos siguientes:

a) Peróxido de estroncio: SrO_2

a) Hipoyodito de calcio: $\text{Ca}(\text{IO})_2$

b) Nitrato de hierro (II): $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$

b) Óxido de cobalto (III): Co_2O_3

c) Dietilamina: $(\text{CH}_3\text{CH}_2)_2\text{NH}$

c) Fenol: $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$



d) H_2S : sulfuro de hidrógeno; ácido sulfhídrico

d) NaHSO_4 : hidrogenosulfato de sodio;

hidrogeno(tetraoxidosulfato) de sodio

e) $\text{Cr}(\text{OH})_3$: hidróxido de cromo (III);

trihidróxido de cromo

e) CuH_2 : hidruro de cobre (II);

dihidruro de cobre

f) CH_3COCH_3 : propanona; acetona; dimetilcetona

f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CONH}_2$: propanamida