

Ejercicios PAU sobre formulación

Extraordinaria Julio 2019

1a) Formule o nombre los siguientes compuestos:

- 1) trióxido de níquel (*óxido de níquel (III)*), 2) H_2SO_3 ,
3) trióxido de dihierro (*óxido de hierro (III)*), 4) CaCO_3 , 5) H_2S .

2a) Nombre o formule los siguientes compuestos:

- a.1) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-O-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$
a.2) Ácido 2-nitrobenzoico (Ácido o-nitrobenzoico) a.3) 3-metilbutilamina
a.4) 1,2-dicloro-2-hexeno (1,2-diclorohex-2-eno)
a.5) $\text{CH}_3\text{-CH}(\text{CH}_3)\text{-COO-CH}_3$

1d) Formule o nombre los siguientes compuestos:

- 1) HIO_3 , 2) H_3PO_4 , 3) NaHCO_3
4) tetracloruro de plomo (*cloruro de plomo (IV)*),
5) tetraóxido de manganeso (*permanganato de potasio*)

2a) Nombre o formule los siguientes compuestos:

- 1) $\text{CH}_3\text{-CH}(\text{CH}_3)\text{-CH}_2\text{-CHO}$
2) $\text{CH}_3\text{-C}(\text{Cl})=\text{CH-COOH}$
3) 3-cloropentanamida
4) propanonitrilo
5) 1-hexen-3-ino (*hex-1-en-3-ino*).

Junio 2019

1d) Nombre o formule los siguientes compuestos:

- 1) N_2O 2) CuCl_2 3) Ácido perbrómico [hidrogeno(tetraoxidobromato)]
4) $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 5) Clorato de potasio (trioxidoclorato de potasio)

2a) Nombre y/o formule los siguientes compuestos:

- a.1) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)\text{-COOH}$ a.2) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-OH}$
a.3) 4-Bromo-2-butanona (4-bromobutan-2-ona) a.4) 1,3-Butadieno (but-1,3-dieno)
a.5) Etanamida.

1d) Formule o nombre los siguientes compuestos:

- 1) CaCO_3 2) OCl_2 3) H_2SO_3
4) tetrahidruro de estaño (*hidruro de estaño(IV)*)
5) dihidróxido de cadmio (*hidróxido de cadmio*)

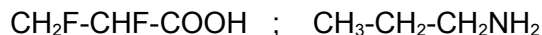
2.a a) Nombre o formule los siguientes compuestos:

- 1) $\text{CH}_3\text{-CH}(\text{CH}_3)\text{-CH}_2\text{-CHO}$ 2) $\text{CH}_3\text{-C}(\text{Cl})=\text{CH-COOH}$
3) 3-Cloropentanamida 4) propanonitrilo
5) Hex-1-en-3-ino

Extraordinaria Julio 2018

1d) Nombre los siguientes compuestos: H_2SO_4 , NaClO_4 , CuS , Fe_2O_3 , HNO_2

2d) Nombre o formule según el caso, los siguientes compuestos: 2-metil-butanal; butanona; Ácido etanoico;



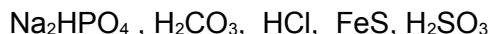
1d) Nombre los siguientes compuestos: $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$, HClO_4 , Na_2S , Co_2O_3 , NaNO_2

d) Nombra o formula según el caso los siguientes compuestos: 3-metil-butanoa; propanamina (propilamina)

Ácido 2-metil-propanoico; $\text{CH}_3-\text{CCl}_2-\text{COOH}$; $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CONH}_2$

Junio 2018

1d) Nombre los siguientes compuestos:



a) Formule o nombre, según corresponda, los siguientes compuestos:

1) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CHO}$ 2) $\text{CH}_3-\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ 3) $\text{CH}_3-\text{CO}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{COOH}$

4) tolueno (metilbenceno) 5) etanoato de etilo (acetato de etilo)

1c) Nombre los siguientes compuestos:



2c) Nombre o formule los siguientes compuestos:

$\text{CH}_3-\text{NH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$, $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CHOH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$, $\text{CH}_3-\text{CHCl}-\text{COOH}$,
Etilfeniléter (etoxibenceno) Pent-3-en-2-ol (3-penten-2-ol)

Junio 2018

Entre los cursos 2010-11 y 2016-17 no se hicieron preguntas específicas de formulación en las Pruebas de Acceso a la Universidad en la Islas Canarias. En su lugar, se preguntaba sobre los nombres o las fórmulas de los compuestos implicados en cualesquiera de los demás ejercicios de la prueba. En 2018, en la EBAU, se retomaron las preguntas de formulación.

Septiembre 2010 específica

a) Formular las siguientes especies químicas:

Seleniuro férrico (Seleniuro de hierro III)

Peróxido de sodio (dióxido de disodio)

2,3-Dimetil-2-butanol (2,3-Dimetilbutan-2-ol)

N-Etil-N-metilbutilamina

Hidróxido plúmbico (Hidróxido de plomo IV)

Ácido nítrico (Ácido trioxonítrico (V))

Ácido 4-cloro-3,4-dimetilpentanoico.

Ácido 2,6-dioxoheptanoico.

b) Nombrar (de una sola forma), las siguientes especies químicas:

NaHCO_3

FeH_2

$\text{H}_3\text{C}-\text{C}(\text{CH}_3)=\text{CH}-\text{COO}-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}_3$

$\text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CHO}$

HClO_4

Na_2CO_3

$\text{CH}_2(\text{Cl})-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{Br})-\text{CH}_2-\text{CH}_3$

$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{OH})-\text{CH}_2-\text{CN}$

[Solución](#) (propuesta por el tribunal)

a) Formular las siguientes especies químicas:

Óxido de bario (monóxido de bario)

Sulfato cuproso [Tetraoxosulfato (VI) de cobre (I)]

5-Etil-6-metil-5-deceno (5-Etil-6-metildec-5-eno)

4-Metil-1,3,5-hexanotriol (4-Metilhexano-1,3,5-triol)

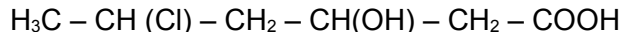
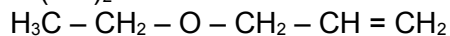
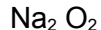
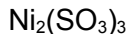
Ácido fosfórico (Tetraoxofosfato (V) de hidrógeno)

Cloruro ferroso [cloruro de hierro (II)]

6-Fenil-2-metiloctano

1-Metil-2-butenamina (1-Metilbut-2-enamina)

b) Nombrar (de una sola forma), las siguientes especies químicas:



[Solución](#) (propuesta por el tribunal)

Septiembre 2010 general

a) Formule las siguientes especies químicas:

Cloruro estannoso (Dicloruro de estaño)

Ácido nitroso (Dioxonitrato (III) de hidrógeno)

2-metilbutanamida

Propanoato de etilo

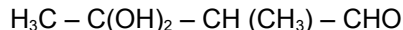
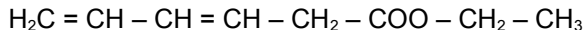
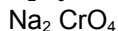
Permanganato potásico (Tetraoxomanganato (VII) de potasio)

Carbonato magnésico (Trioxocarbonato (IV) de magnesio)

1,2-dimetilciclopentano

Ácido 2, 3- dihidroxipentanodioico

b) Nombre, de una sola forma, las siguientes especies químicas:



[Solución](#) (propuesta por el tribunal)

a) Formule las siguientes especies químicas:

Óxido de fósforo (V) (Óxido fosfórico)

Ácido yodoso (Dioxofosfato (III) de hidrógeno)

Ácido 2-bromo-3,3-diclorobutanoico

Trietilamina

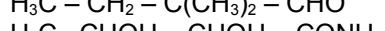
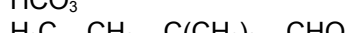
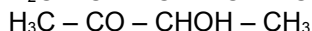
Disulfuro de carbono (Sulfuro de carbono (IV))

Sulfato férrico (Tetraoxosulfato (VI) de hierro (III))

2-metilbutanal

2,2-dimetilbutanoamida

b) Nombre, de una sola forma, las siguientes especies químicas:



[Solución](#) (propuesta por el tribunal)

Junio 2010 general

a) Formule las siguientes especies químicas:

Ácido Bromoso [Dioxobromato (III) de hidrógeno]

Cromato férrico [Tetraoxocromato (VI) de Hierro (III)]

5-Metil-5-hexen-2,4-diona (5-Metil-hex-5-en-2,4-diona)

3-Metilbutanoato de etilo

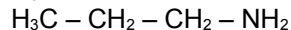
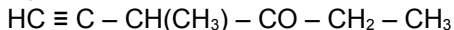
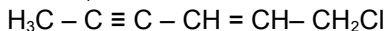
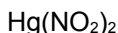
Hidróxido ferroso [Hidróxido de hierro (II)]

Sulfuro plúmbico [Sulfuro de plomo (IV)]

3-Metil-4-pentenal (3-Metilpent-4-enal)

3-Etil-4,4-dimetilheptano

b) Nombre, de una sola forma, las siguientes especies químicas:



[Solución](#) (propuesta por el tribunal)

a) Formule las siguientes especies químicas:

Perbromato ferroso [Tetraoxobromato (VII) de hierro (II)]

Óxido níqueloso [óxido de níquel (II)]

N-Metil-N-etil-pentanamina

2-Cloro-4-fenil-2-pentanol (2-cloro-4-fenilpentan-2-ol)

Pentasulfuro de diarsénico [Sulfuro de arsénico (V)]

Ácido sulfuroso [Trioxosulfato (IV) de hidrógeno]

Ácido-3-aminohexanoico

N-etilbutanamida

b) Nombre, de una sola forma, las siguientes especies químicas:

HIO_3

NaHCO_3

$\text{HC} \equiv \text{C} - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}(\text{Cl}) - \text{C} \equiv \text{CH}$

$\text{H}_3\text{C} - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH}_2 - \text{C} \equiv \text{N}$

Rb_2O_2

SiH_4

$\text{H}_3\text{C} - \text{CH}_2 - \text{CO} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$

$\text{H}_3\text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CHO}$

[Solución](#) (propuesta por el tribunal)

Junio 2010 específica

a) Formule las siguientes especies químicas:

Hidruro de níquel (III) (Trihidruro de níquel)

Ácido crómico (Tetraoxocromato (VI) de hidrógeno)

Tolueno (Metilbenceno)

Propanamida

Cloruro ferroso (Dicloruro de hierro)

Carbonato cálcico (Trioxocarbonato (IV) de calcio)

2,3-dimetil-1-buteno (2,3-dimetilbut-1-eno)

Ácido 2, 3 dimetilpentanodioico

b) Nombre, de una sola forma, las siguientes especies químicas:

H_2S

Ag_2CrO_4

$\text{H}_2\text{C} = \text{CH} - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{COOH}$

$\text{H}_3\text{C} - \text{CH}_2 - \text{NH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$

Na_2O_2

NaClO_4

$\text{H}_3\text{C} - \text{C}(\text{OH})_2 - \text{CH}_2 - \text{CHO}$

$\text{H}_3\text{C} - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{COO} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$

[Solución](#) (propuesta por el tribunal)

a) Formule las siguientes especies químicas:

Óxido de arsénico (V) (Óxido arsénico)

Ácido fosfórico (Tetraoxofosfato (V) de hidrógeno)

1-bromo-2,2-diclorobutano

Trimetilamina

Disulfuro de carbono (Sulfuro de carbono (IV))

Sulfito ferroso (Trioxosulfato (IV) de hierro (II))

2-Metil-1,5-hexadien-3-ino (2-metilhexa-1,5-dien-3-ino)

Butanoato de 2-metilpropano

b) Nombre, de una sola forma, las siguientes especies químicas:

P_2O_5

PbSO_4

$\text{H}_2\text{C} = \text{CH} - \text{CH} = \text{CH} - \text{CHO}$

$\text{H}_3\text{C} - \text{CO} - \text{CO} - \text{CH}_3$

H_2S

CO_3^{2-}

$\text{CH} \equiv \text{C} - \text{CH}_2 - \text{COOH}$

$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CHOH} - \text{CONH}_2$

[Solución](#) (propuesta por el tribunal)

Septiembre 2009

a) Formular las siguientes especies químicas:

Ácido nítrico (Trioxonitrato (V) de hidrógeno)

Cloruro mercúrico (Dicloruro de mercurio)

1,3-butadieno (Buta-1,3-dieno)

Bromuro férrico (Tribromuro de hierro)

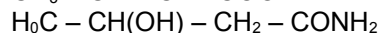
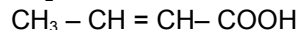
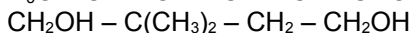
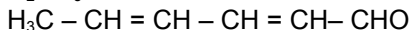
Ácido crómico (Tetraoxocromato (VI) de hidrógeno)

Metil propil éter

3-metilbutanamida

Ácido-2-pentenoico (Ácido pent-2-enoico)

b) Nombrar (de una sola forma), las siguientes especies químicas:



[Solución](#) (propuesta por el tribunal)

a) Formular las siguientes especies químicas:

Amoniaco (Trihidruro de nitrógeno)

Nitrito cúprico (Dioxonitrato (III) de cobre (II))

2,2-dimetilbutanal

2,4, 6-Heptanotriona (Heptano-2,4, 6-triona)

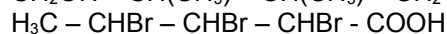
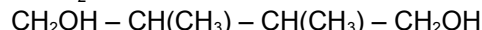
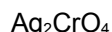
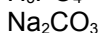
Ácido clórico (Trioxoclorato (V) de hidrógeno)

Ácido Fluorhídrico (Fluoruro de hidrógeno)

3-cloro-4-metilpentanoato de etilo

N-Etil-N-metilpropanamida

b) Nombrar (de una sola forma), las siguientes especies químicas:



[Solución](#) (propuesta por el tribunal)

Junio 2009

Formular según corresponda, las siguientes especies químicas:

Hidruro de hierro (III) (Hidruro férrico)

Ácido yodoso (Dioxoyodato (III) de hidrógeno)

1-etil-2-metilciclopentano

Propanonitrilo

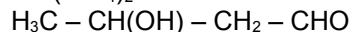
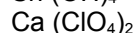
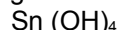
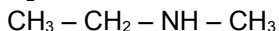
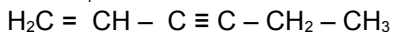
Bromuro cúprico (Dibromuro de cobre)

Carbonato férrico (Trioxocarbonato (IV) de hierro(III))

2,3-dimetil-1-buteno (2,3-dimetilbut-1-eno)

Ácido pentanodioico

Nombrar (de una sola forma), según corresponda, las siguientes especies químicas



[Solución](#) (propuesta por el tribunal)

Formular según corresponda, las siguientes especies químicas:

Óxido de selenio (VI) (Trióxido de selenio)

Ácido crómico (Tetraoxocromato (VI) de hidrógeno)

1-bromo-2,3-diclorobutano

Dimetilamina

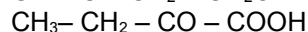
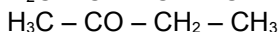
Disulfuro de carbono (Sulfuro de carbono (IV))

Sulfito de aluminio (Trioxosulfato (IV) de aluminio)

2-Metil-1,5-hexadien-3-ino (2-metil-1,5-hexadien-3-ino)

Etanoato de metilo

Nombrar (de una sola forma), según corresponda, las siguientes especies químicas:



[Solución](#) (propuesta por el tribunal)

Septiembre 2008

a) *Formular* las siguientes especies químicas:

Seleniuro férrico [(Seleniuro de hierro (III))]
Peróxido de sodio (dióxido de disodio)
6-metil-1,4-heptadiino (6-metilhepta-1,4-diino)
3-metil-4-pentalenal (3-metilpent-4-enal)

Hidróxido plúmbico [(Hidróxido de plomo (IV))]
Ácido nítrico [(Ácido trioxonítrico (V))]
1-etil-4-propilbenceno (*p*-etilpropilbenceno)
N-metilpropilamina.

b) *Nombrar* (de una sola forma), las siguientes especies químicas:

CS_2
 FeH_2
 $\text{HC} \equiv \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH}_3$
 $\text{H}_3\text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{OH}) - \text{CH}_2 - \text{COOH}$

HClO_4
 Na_2CO_3
 $\text{H}_3\text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{COO} - \text{CH}_3$
 $\text{H}_3\text{C} - \text{CH}(\text{Br}) - \text{CH}(\text{OH}) - \text{CH}_3$

[Solución](#) (propuesta por el tribunal)

a) *Formular* las siguientes especies químicas:

Óxido ferroso [(Óxido de hierro (II))]
Sulfato cuproso [Tetraoxosulfato (VI) de cobre (I)]
Pentanonitrilo
3-pentanona (pentan-3-ona)

Ácido fosfórico [(Tetraoxofosfato (V) de hidrógeno)]
Cloruro ferroso [cloruro de hierro (II)]
Etoxipropano
1,3-propanodiol (propan-1,3-diol)

b) *Nombrar* (de una sola forma), las siguientes especies químicas:

CrBr_3
 $\text{Ni}_2(\text{SO}_3)_3$
 $\text{HC} \equiv \text{C} - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH} = \text{CH}_2$
 $\text{H}_3\text{C} - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CHO}$

H_2O_2
 $\text{Sr}(\text{OH})_2$
 $\text{H}_3\text{C} - \text{CH}(\text{OH}) - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{COOH}$
 $\text{H}_3\text{C} - \text{CH}_2 - \text{COO} - \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH}_3$

[Solución](#) (propuesta por el tribunal)

Junio 2008

a) *Formular* las siguientes especies químicas:

Ácido fosfórico [(Tetraoxofosfato (V) de hidrógeno)]
Permanganato potásico [(Tetraoxomanganato (VII) de potasio)]
2,4-Hexadienol (Hexa-2,4-dien-1-ol)
Propanoato de 2-metilpropilo

Hidróxido plúmbico [Hidróxido de plomo (IV)]
Bromato níqueloso [(Trioxobromato (V) de níquel (II))]
3-aminohexanal
2,2,5-trimetiloctano

b) *Nombrar* (de una sola forma), las siguientes especies químicas:

$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
 $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
 $\text{H}_3\text{C} - \text{C} \equiv \text{C} - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2\text{Cl}$
 $\text{H}_3\text{C} - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH}_2 - \text{CO} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$

H_3AsO_4
 Na_2O_2
 $\text{H}_3\text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{Cl}) - \text{CH}_2 - \text{COOH}$
 $\text{H}_3\text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{NH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$

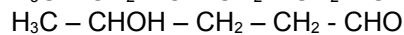
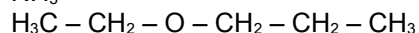
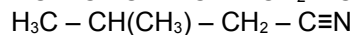
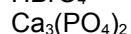
[Solución](#) (propuesta por el tribunal)

a) *Formular* las siguientes especies químicas:

Perclorato ferroso [(Tetraoxoclorato (VII) de hierro (II))]
Óxido cobáltico [Óxido de cobalto (III)]
N,N-dimetilbutanamina
4-fenil-2-pentanol (4-fenilpentan-2-ol)

Pentasulfuro de diarsénico [Sulfuro de arsénico (V)]
Ácido nítrico [(Dioxonitrato (III) de hidrógeno)]
Ácido 3-hidroxi-butanoico
N-etil pentanamida

b) *Nombrar* (de una sola forma), las siguientes especies químicas:



[Solución](#) (propuesta por el tribunal)

Septiembre 2007

a) *Formular* las siguientes especies químicas:

Ácido crómico [(Tetraoxocromato (VI) de hidrógeno)]

Sufuro férrico (Trisulfuro de dihierro)

1-Hexen-5-ino (Hex-1-en-5-ino)

6-metil-3-heptanol (6-Metilheptan-3-ol)

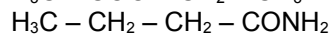
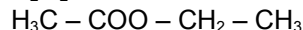
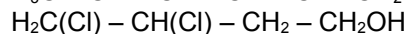
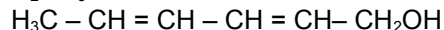
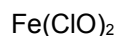
Hidróxido de calcio (Dihidróxido de calcio)

Bromato férrico [(Trioxobromato (V) de hierro (III))]

3-Hidroxipentanal

Ácido 3-pentinoico (Ácido pent-3-inoico)

b) *Nombrar* (de una sola forma), las siguientes especies químicas:



[Solución](#) (propuesta por el tribunal)

a) *Formular* las siguientes especies químicas:

Hidróxido férrico (Trihidróxido de hierro)

Yodato níqueloso (Trioxoyodato (V) de níquel (II))

2-Fenil butanal

2,4-Hexanodiona (Hexano-2,4-diona)

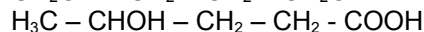
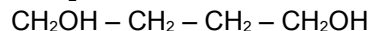
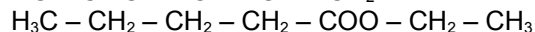
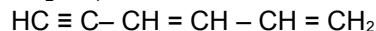
Cloruro plumboso [(Cloruro de plomo (II))]

Ácido perclórico [(Ácido tetraoxoclorico (VII))]

Etil propil éter

3 metil pentanamida

b) *Nombrar* (de una sola forma), las siguientes especies químicas:



[Solución](#) (propuesta por el tribunal)

Junio 2007

a) *Formular* las siguientes especies químicas:

Óxido de aluminio [(Óxido de aluminio (III))]

Sulfito férrico [(Trioxosulfato (IV) de hierro (III))]

Etoxi propano (etil propil éter)

Butanamina (Butilamina)

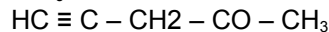
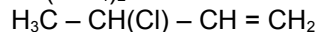
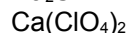
Ácido hipoyodoso [(monoxoyodato (I) de hidrógeno)]

Hidruro plumbico [(Hidruro de plomo (IV))]

3-Hidroxipent-2-enal (3 hidroxipent-2-enal)

Pentanonitrilo

b) *Nombrar* (de una sola forma), las siguientes especies químicas:



a) Formular las siguientes especies químicas:

Hidruro de Aluminio (Trihidruro de Aluminio)
Cromato de plata [Tetraoxocromato (VI) de plata]
2-Fenilhexano
2,4-Hexanodiona (Hexano-2,4-diona)

Sulfuro de carbono (IV) (Disulfuro de carbono)
Óxido ferroso [Óxido de hierro (II)]
Etil pentil éter
N,N-Dimetilpentanamida

b) Nombrar (de una sola forma), las siguientes especies químicas:

BaO₂
HClO
H₃C – CH(CH₃) – CO – CH₃
H₃C – CH₂ – CH(NH₂) – CH₂ – COOH

KMnO₄
NiCl₂
H₃C – CH₂ – CH = CH – CH₂ – C ≡ CH
H₂C = CH – CH₂ – CH(OH) – CH₃

Septiembre 2006

a) Formular las siguientes especies químicas:

Hidruro de cobalto (III) (Trihidruro de cobalto).
Ácido nítrico (ácido trioxonítrico (V))
3-metil-2-pentanona (3-metilpentan-2-ona)
ácido 3-hidroxipentanoico

Sulfuro férrico (Trisulfuro de dihierro)
Cloruro de níquel (III) (Tricloruro de níquel)
1,2 dicloroetano
3-metilbutilamina

b) Nombrar (de una sola forma), las siguientes especies químicas:

H₂Se
KIO₄
H₃C – CH₂ – CH₂ – COO – CH₃
H₃C – CH₂ – CH₂ – CONH₂

Al(OH)₃
H₂SO₄
H₃C – CH(OH) – CH = CH₂
H₃C – CH = CH – CH₂ – CHO

a) Formular las siguientes especies químicas:

Hidróxido de estaño (IV) (Tetrahidróxido de estaño).
Ácido sulfuroso (Ácido Trioxosulfúrico (IV))
Propanodial
3-metil-1-buteno (3-metilbut-1-eno)

Trióxido de dihierro (Óxido de hierro (III))
Cloruro de mercurio (II) (Cloruro mercúrico)
Etil propil éter (Etoxipropano)
Ácido etanoico.

b) Nombrar (de una sola forma), las siguientes especies químicas:

Bi₂O₅
HClO₄
H₂C = CH – CH₂ – CH₃
H₃C – CH(OH) – CH(OH) – CH₂ – CH₃

NaNO₃
K₂Cr₂O₇
H₃C – CH₂ – CO – CH₃
H₃C – CH₂ – CH₂ – NH₂

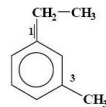
Junio 2006

a) Formular las siguientes especies químicas:

HIO₄
Na₂S
H₃C – CH(CH₃) – CH₂ – CHO

CaCl₂
KMnO₄
H₂C = CH – CH(Cl) – COOH

H₃C – CH₂ – CH₂ – CO – NH – CH₂ – CH₃



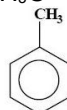
b) Nombrar (de una sola forma), las siguientes especies químicas:

Nitrato ferroso [Trioxonitrato (V) de hierro (II)]	Peróxido de sodio
Ácido carbónico [Trioxocarbonato (IV) de hidrógeno]	Óxido níquelico [Pentóxido de dinitrogeno]
2-Butenoato de metilo [But-2-enoato de metilo]	2-Hidroxiбутanal
3-Hepten-1,6-diino [Hept-3-en-1,6-diino]	4-Cloropentanol [4-Cloropentan-1-ol]

a) Formular las siguientes especies químicas:

CuH_2
 NaIO_4
 $\text{H}_3\text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{NH}_2$

$\text{Ca}(\text{OH})_2$
 HMnO_4
 $\text{H}_3\text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{O} - \text{CH}_3$



$\text{HOOC} - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH}_2 - \text{COOH}$

b) Nombrar (de una sola forma), las siguientes especies químicas:

Ácido sulfuroso [Trioxosulfato (IV) de hidrógeno]	Óxido nítrico [Trióxido de diniquel]
Nitrato de plata [Trioxonitrato (V) de plata]	Bicarbonato sódico [Hidrogenotrioxocarbonato (IV) de sodio].
Nitrobenzeno	4-Cloro-2-butanol [4-Clorobutan-2-ol]
2-Hidroxiбутanal	Propanoato de propilo.

Septiembre 2005

3.- Formular las siguientes especies químicas:

Hidruro de hierro (III) (Hidruro férrico).	Bromuro cúprico (Dibromuro de cobre).
Ácido yodoso (Dioxoyodato (III) de hidrógeno).	Carbonato níqueloso (Trioxocarbonato (IV) de níquel (II))
1-etil-2-metilciclopentano.	2,3-dimetil-1-buteno (2,3-dimetilbut-1-eno).
Propanonitrilo (Cianuro de etilo).	Ácido butanodioico.

Nombrar (de una sola forma) las siguientes especies químicas:

HgS	$\text{Sn}(\text{OH})_4$
HMnO_4	$\text{Ca}(\text{ClO}_4)_2$
$\text{H}_2\text{C} = \text{CH} - \text{C} \equiv \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$	$\text{H}_3\text{C} - \text{CH}(\text{OH}) - \text{CH}_2 - \text{CHO}$
$\text{H}_3\text{C} - \text{C}(\text{CH}_3)_2 - \text{CH}_2 - \text{NH}_2$	$\text{H}_3\text{C} - \text{CH}_2 - \text{COO} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$

Formular, las siguientes especies químicas:

Óxido de selenio (IV) (Dióxido de selenio).	Disulfuro de carbono (Sulfuro de carbono (IV)).
Ácido dicrómico (Heptaoxodicromato (VI) de hidrógeno).	Sulfato de aluminio (Tetraoxosulfato (VI) de aluminio)
1-bromo-2,3-diclorobutano.	2-metil-1,5-hexadien-3-ino (2-metilhex-1,5-dien-3-ino)
Trimetilamina.	Propanoato de etilo.

Nombrar (de una sola forma) las siguientes especies químicas:

I_2O_5	MgCl_2
HNO_3	K_2SO_3
$\text{H}_2\text{C} = \text{CH} - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_3$	$\text{H}_3\text{C} - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2\text{OH}$
$\text{H}_3\text{C} - \text{CO} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$	$\text{H}_3\text{C} - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH}_2 - \text{CONH}_2$

Junio 2005

Formular las siguientes especies químicas:

Hidruro de aluminio (Trihidruro de aluminio).

Ácido perclórico (Tetraoxoclorato (VII) de hidrógeno).

3-metil-2-butanol (3-Metilbutan-2-ol).

Pentanoato de etilo.

Cloruro cálcico (Dicloruro de calcio).

Nitrato mercurioso (Trioxonitrato (V) de mercurio (I))

2-butenal. (But-2-enal)

Ácido propanoico.

Nombrar (de una sola forma), las siguientes especies químicas:

H_2S

$KMnO_4$

$H_3C - CH_2 - CH_2 - C(CH_3)_2 - CH_2OH$

$H_3C - CH_2 - CH_2 - NH_2$

$Al(OH)_3$

HNO_3

$H_3C - CH(OH) - CH_2 - CHO$

$H_3C - CO - CH_3$

Formular las siguientes especies químicas:

Hidróxido plúmbico (Tetrahidróxido de plomo).

Ácido sulfúrico (Tetraoxosulfato (VI) de hidrógeno)

3-bromopropanal.

Etanoato de butilo.

Cloruro estannoso (Dicloruro de estaño).

Carbonato cálcico (Trioxocarbonato (IV) de calcio)

Propadieno.

Ácido butanoico

Nombrar (de una sola forma) las siguientes especies químicas:

P_2O_5

H_3PO_4

$H_2C = CH - CH_2 - CH = CH_2$

$H_3C - CH_2 - CH(OH) - CH_3$

$FeCl_2$

$NaClO$

$H_3C - CH_2 - COOH$

$H_3C - CH_2 - CH_2 - CONH_2$

Septiembre 2004

a) Formular las siguientes especies químicas:

Nitrato cúprico (Trioxonitrato (V) de cobre (II))

Ácido sulfuroso (Trioxosulfato (IV) de hidrógeno)

2-cloro-3-hexeno

2,3-dimetilbutanamina

Cloruro de oro (III) (Tricloruro de oro)

Peróxido de Magnesio (Dióxido de magnesio)

Etanoato de propilo

Ácido 2-aminopentanoico

b) Nombrar las siguientes especies químicas:

N_2O_3

Fe_2S_3

$H_3C - CH_2 - CH(Cl) - C \equiv C - CH_2 - CH_3$

$H_3C - CH_2 - CH = CH - CHO$

$HClO_3$

$Ca_3(PO_4)_2$

$H_3C - CH(CH_3) - CH_2 - CH(OH) - CH_3$

$H_3C - CH_2 - CO - CH_2 - CH(CH_3) - CH_3$

a) Formular las siguientes especies químicas:

Cloruro de fósforo (III) (Tricloruro de fósforo)

Hidruro cúprico (Dihidruro de cobre)

Hidrogenocarbonato de sodio (Hidrogenotrioxocarbonato (IV) de sodio)

5-hexen-3-ona

4-hidroxihexanal

Bromato férrico (trioxobromato (V) de hierro (III))

2-bromo-1,4-pentadieno

Ácido 3-hidroxi-4-hexenoico

b) Nombrar las siguientes especies químicas:

NiH_3
 FePO_4
 $\text{H}_3\text{C} - \text{CH}_2 - \text{C}(\text{CH}_3)_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH}_3$
 $\text{H}_3\text{C} - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{COO} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$

$\text{Hg}(\text{OH})_2$
 H_2Se
 $\text{H}_3\text{C} - \text{CH}_2 - \text{CO} - \text{NH}_2$
 $\text{H}_3\text{C} - \text{CH}(\text{Cl}) - \text{CH}(\text{OH}) - \text{CH}_3$

Junio 2004

a) *Formular* las siguientes especies químicas:

Ácido brómico (Trioxobromato (V) de hidrógeno)
Hidruro de bario (Dihidruro de bario)
2,3-dimetilbutano
propanoato de metilo

Óxido férrico (trióxido de dihierro)
Ácido perclórico (Tetraoxoclorato (VII) de hidrógeno)
2-metil-1-propanol
Ácido 2-aminopropanoico

b) *Nombrar* las siguientes especies químicas:

H_3PO_4
 $\text{Ca}(\text{OH})_2$
 $\text{H}_3\text{C} - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
 $\text{H}_3\text{C} - \text{CH}(\text{OH}) - \text{CH}_2 - \text{CH}_2\text{OH}$

H_2S
 AgNO_3
 $\text{H}_3\text{C} - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{COOH}$
 $\text{H}_3\text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CONH}_2$

a) *Formular* las siguientes especies químicas:

Trihidróxido de níquel (Hidróxido de níquel (III))
Nitrato férrico (Trioxonitrato (V) de hierro (III))
Etilmetil éter
3-metilbutanal

Cloruro cálcico (Dicloruro de calcio)
Ácido carbónico (Ácido trioxocarbónico (IV))
3-etil-1-pentanol
Ácido propanodioico

b) *Nombrar* las siguientes especies químicas:

Na_2O_2
 K_2SO_4
 $\text{H}_3\text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH}_2$
 $\text{H}_3\text{C} - \text{CH}_2 - \text{NH}_2$

Al_2O_3
 CoCl_3
 $\text{H}_3\text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CHO}$
 $\text{H}_2\text{C} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{COOH}$