

Ejercicios PAU sobre formulación

A partir del curso 2010-11 no hay preguntas específicas de formulación en las Pruebas de Acceso a la Universidad en la Islas Canarias. En su lugar, se pregunta sobre los nombres o las fórmulas de los compuestos implicados en cualesquiera de los demás ejercicios de la prueba.

Septiembre 2010 específica

a) Formular las siguientes especies químicas:

Seleniuro férrico (Seleniuro de hierro III)	Hidróxido plúmbico (Hidróxido de plomo IV)
Peróxido de sodio (dióxido de disodio)	Ácido nítrico (Ácido trioxonítrico (V))
2,3-Dimetil-2-butanol (2,3-Dimetilbutan-2-ol)	Ácido 4-cloro-3,4-dimetilpentanoico.
N-Etil-N-metilbutilamina	Ácido 2,6-dioxoheptanoico.

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

NaHCO_3	HClO_4
FeH_2	Na_2CO_3
$\text{H}_3\text{C} - \text{C}(\text{CH}_3) = \text{CH} - \text{COO} - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH}_3$	$\text{CH}_2(\text{Cl}) - \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{Br}) - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
$\text{H}_2\text{C} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CHO}$	$\text{H}_3\text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{OH}) - \text{CH}_2 - \text{CN}$

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

a) Formular las siguientes especies químicas:

Óxido de bario (monóxido de bario)	Ácido fosfórico (Tetraoxofosfato (V) de hidrógeno)
Sulfato cuproso [Tetraoxosulfato (VI) de cobre (I)]	Cloruro ferroso [cloruro de hierro (II)]
5-Etil-6-metil-5-deceno (5-Etil-6-metildec-5-eno)	6-Fenil-2-metiloctano
4-Metil-1,3,5-hexanotriol (4-Metilhexano-1,3,5-triol)	1-Metil-2-butenamina (1-Metilbut-2-enamina)

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

CrBr_3	Na_2O_2
$\text{Ni}_2(\text{SO}_3)_3$	$\text{Sr}(\text{OH})_2$
$\text{H}_2\text{C} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CO} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$	$\text{H}_3\text{C} - \text{CH}_2 - \text{O} - \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH}_2$
$\text{H}_2\text{C} = \text{CH} - \text{COO} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$	$\text{H}_3\text{C} - \text{CH}(\text{Cl}) - \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{OH}) - \text{CH}_2 - \text{COOH}$

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

Septiembre 2010 general

a) Formule las siguientes especies químicas:

Cloruro estannoso (Dicloruro de estaño)	Permanganato potásico (Tetraoxomanganato (VII) de potasio)
Ácido nitroso (Dioxonitrato (III) de hidrógeno)	Carbonato magnésico (Trioxocarbonato (IV) de magnesio)
2-metilbutanamida	1,2-dimetilciclopentano
Propanoato de etilo	Ácido 2, 3- dihidroxipentanodioico

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

N_2O_5	SbH_3
Na_2CrO_4	NaClO
$\text{H}_2\text{C} = \text{CH} - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{COO} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$	$\text{H}_3\text{C} - \text{C}(\text{OH})_2 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CHO}$
$\text{H}_3\text{C} - \text{CH}_2 - \text{CO} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$	$\text{H}_3\text{C} - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CONH}_2$

[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:

As_2O_5
 H_3BO_3
 $\text{H}_2\text{C} = \text{CH} - \text{CH} = \text{CH} - \text{COOH}$
 $\text{H}_3\text{C} - \text{CO} - \text{CHOH} - \text{CH}_3$

NO_3^-
 HCO_3^-
 $\text{H}_3\text{C} - \text{CH}_2 - \text{C}(\text{CH}_3)_2 - \text{CHO}$
 $\text{H}_3\text{C} - \text{CHOH} - \text{CHOH} - \text{CONH}_2$

[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-pentalenal (3-Metilpent-4-enal)
3-Etil-4,4-dimetilheptano

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

$\text{Hg}(\text{NO}_2)_2$
 KMnO_4
 $\text{H}_3\text{C} - \text{C} \equiv \text{C} - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2\text{Cl}$
 $\text{HC} \equiv \text{C} - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CO} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$

H_2SeO_3
 SrO_2
 $\text{H}_3\text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{COO} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
 $\text{H}_3\text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{NH}_2$

[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)

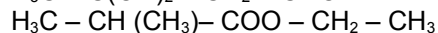
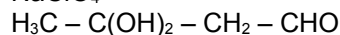
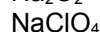
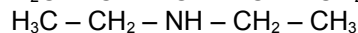
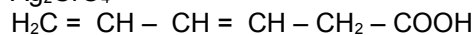
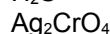
Junio 2010 específica

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:



[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

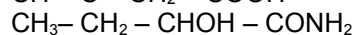
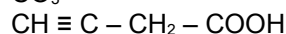
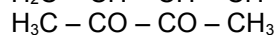
Disulfuro de carbono (Sulfuro de carbono (IV))

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:



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

Septiembre 2009

a) Formular las siguientes especies químicas:

Ácido nítrico (Trioxonitrato (V) de hidrógeno)

Cloruro mercuríco (Dicloruro de mercurio)

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

3-metilbutanamida

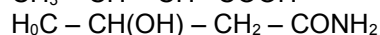
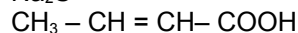
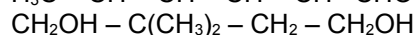
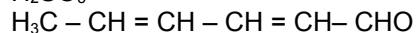
Bromuro férrico (Tribromuro de hierro)

Ácido crómico (Tetraoxocromato (VI) de hidrógeno)

Metil propil éter

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)

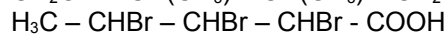
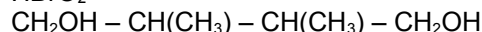
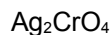
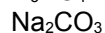
Ácido clórico (Trioxoclorato (V) de hidrógeno)

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

HgS
HMnO₄
H₂C = CH – C ≡ C – CH₂ – CH₃
CH₃ – CH₂ – NH – CH₃

Sn (OH)₄
Ca (ClO₄)₂
H₃C – CH(OH) – CH₂ – CHO
H₃C – CH₂ – COO – CH₂ – CH₃

[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:

Br₂O₅
HNO₂
H₂C = CH – CH = CH – CH₃
H₃C – CO – CH₂ – CH₃

MgI₂
K₂SO₄
CH ≡ C – CH₂ – CH₂OH
CH₃ – CH₂ – CO – COOH

[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-heptadieno (6-metilhepta-1,4-diino)
3-metil-4-pentenal (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:

CS₂
FeH₂
HC ≡ C – CH₂ – CH = CH – CH(CH₃) – CH₃
H₃C – CH₂ – CH(OH) – CH₂ – COOH

HClO₄
Na₂CO₃
H₃C – CH₂ – CH(CH₃) – COO – CH₃
H₃C – CH(Br) – CH(OH) – CH₃

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

a) *Formular* las siguientes especies químicas:

Óxido ferroso [(Óxido de hierro (II))]
Sulfato cuproso [Tetraoxosulfato (VI) de cobre (I)]
Pentanitrilo
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)]

Hidróxido plúmbico [Hidróxido de plomo (IV)]
Bromato níqueloso [(Trioxobromato (V) de níquel (II))]

2,4-Hexadienol (Hexa-2,4-dien-1-ol)
Propanoato de 2-metilpropilo

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-hidroxibutanoico
N-etil pentanamida

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

HBrO_4
 $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
 $\text{HC} \equiv \text{C} - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{C} \equiv \text{CH}$
 $\text{H}_3\text{C} - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH}_2 - \text{C} \equiv \text{N}$

Cl_2O_3
 NH_3
 $\text{H}_3\text{C} - \text{CH}_2 - \text{O} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
 $\text{H}_3\text{C} - \text{CHOH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CHO}$

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

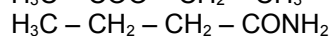
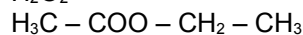
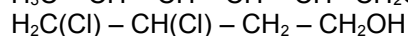
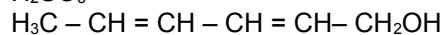
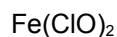
Septiembre 2007

a) *Formular* las siguientes especies químicas:

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

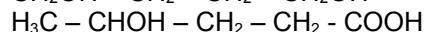
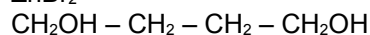
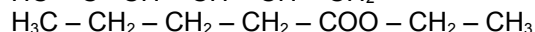
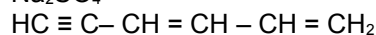
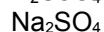
Cloruro plumboso [(Cloruro de plomo (II))]

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)

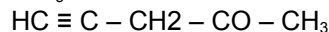
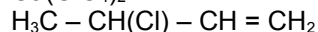
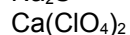
Ácido hipoyodoso [(monoxoyodato (I) de hidrógeno)]

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

3-Hidroxipent-2-enal (3 hidrox-2-pentenal)

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)

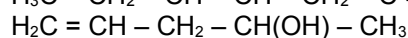
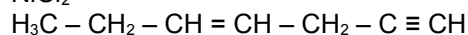
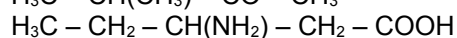
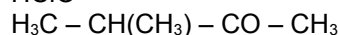
Sulfuro de carbono (IV) (Disulfuro de carbono)

Óxido ferroso [Óxido de hierro (II)]

Etil pentil éter

N,N-Dimetilpentanamida

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



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:

H_2Se
 KIO_4
 $H_3C - CH_2 - CH_2 - COO - CH_3$
 $H_3C - CH_2 - CH_2 - CONH_2$

$Al(OH)_3$
 H_2SO_4
 $H_3C - CH(OH) - CH = CH_2$
 $H_3C - CH = CH - CH_2 - CHO$

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:

Bi_2O_5
 $HClO_4$
 $H_2C = CH - CH_2 - CH_3$
 $H_3C - CH(OH) - CH(OH) - CH_2 - CH_3$

$NaNO_3$
 $K_2Cr_2O_7$
 $H_3C - CH_2 - CO - CH_3$
 $H_3C - CH_2 - CH_2 - NH_2$

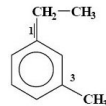
Junio 2006

a) Formular las siguientes especies químicas:

HIO_4
 Na_2S
 $H_3C - CH(CH_3) - CH_2 - CHO$

$CaCl_2$
 $KMnO_4$
 $H_2C = CH - CH(Cl) - COOH$

$H_3C - CH_2 - CH_2 - CO - NH - CH_2 - CH_3$

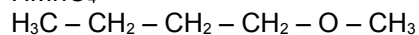
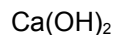
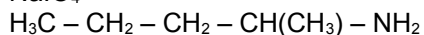


b) Nombrar (de una sola forma), las siguientes especies químicas:

Nitrato ferroso [Trioxonitrato (V) de hierro (II)]
Ácido carbónico [Trioxocarbonato (IV) de hidrógeno]
2-Butenoato de metilo [But-2-enoato de metilo]
3-Hepten-1,6-diino [Hept-3-en-1,6-diino]

Peróxido de sodio
Óxido níquelico [Pentóxido de dinitrogeno]
2- Hidroxibutanal
4-Cloropentanol [4-Cloropentan-1-ol]

a) Formular las siguientes especies químicas:



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-Hidroxibutanal

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))

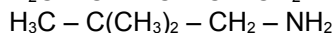
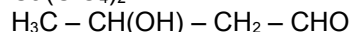
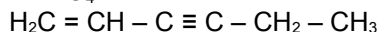
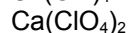
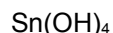
1-etil-2-metilciclopentano.

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:



Formular, las siguientes especies químicas:

Óxido de selenio (IV) (Dióxido de selenio).

Disulfuro de carbono (Sulfuro de carbono (IV)).

Ácido dicrómico (Heptaoxidocromato (VI) de hidrógeno).

Sulfato de aluminio (Tetraoxosulfato (VI) de aluminio)

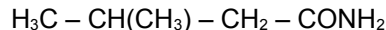
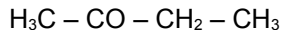
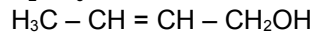
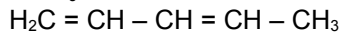
1-bromo-2,3-diclorobutano.

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:



Junio 2005

Formular las siguientes especies químicas:

Hidruro de aluminio (Trihidruro de aluminio).

Cloruro cálcico (Dicloruro de calcio).

Ácido perclórico (Tetraoxoclorato (VII) de hidrógeno).

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

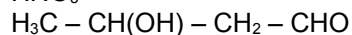
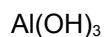
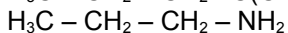
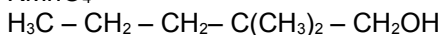
3-metil-2-butanol (3-Metilbutan-2-ol).

2-butenal. (But-2-enal)

Pentanoato de etilo.

Ácido propanoico.

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



Formular las siguientes especies químicas:

Hidróxido plúmbico (Tetrahidróxido de plomo).

Ácido sulfúrico (Tetraoxosulfato (VI) de hidrógeno)

3-bromopropanal.

Etanoato de butilo.

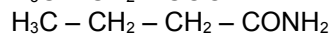
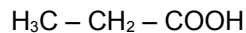
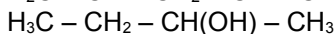
Cloruro estannoso (Dicloruro de estaño).

Carbonato cálcico (Trioxocarbonato (IV) de calcio)

Propadieno.

Ácido butanoico

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



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

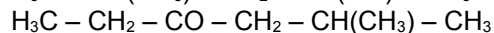
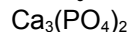
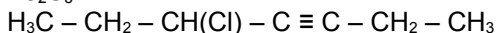
Cloruro de oro (III) (Tricloruro de oro)

Peróxido de Magnesio (Dióxido de magnesio)

Etanoato de propilo

Ácido 2-aminopentanoico

b) Nombrar las siguientes especies químicas:



a) Formular las siguientes especies químicas:

Cloruro de fósforo (III) (Tricloruro de fósforo)

Hidruro cúprico (Dihidruro de cobre)

5-hexen-3-ona

4-hidroxihexanal

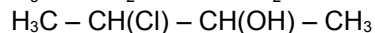
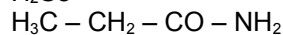
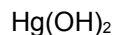
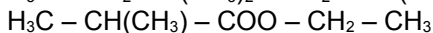
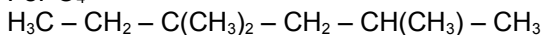
Bromato férrico (trioxobromato (V) de hierro (III))

Hidrogenocarbonato de sodio (Hidrogenotrioxocarbonato (IV) de sodio)

2-bromo-1,4-pentadieno

Ácido 3-hidroxi-4-hexenoico

b) Nombrar las siguientes especies químicas:



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