

SOLUCIONES de los EXÁMENES del CAPÍTULO 11

EJERCICIO NÚMERO UNO

Rb ₂ O	triioduro de cromo, yoduro de cromo(III)
AuCl ₃	hidróxido de calcio
AgNO ₃	octaazufre, azufre (S ₈)
O ₃	ácido sulfúrico
H ₃ PO ₄	óxido de magnesio
MnCO ₃	cromato de calcio
H ₂ S (en solución acuosa)	ion clorito
PH ₃	óxido de cobre(I)
Ca(ClO ₃) ₂	ácido ortotelúrico
Na ₂ CO ₃	ácido yódico

EJERCICIO NÚMERO DOS

Ag ₂ O	hidróxido de aluminio
HClO	fosfato de hierro(III)
Ba(OH) ₂	dicromato de potasio
P ₄	dióxido de azufre, óxido de azufre(IV)
LiH	sulfuro de zinc o cinc
NaClO ₄	ácido nitroso
CO ₂	bromato de litio
NH ₃	ion cloruro
K ₂ SO ₄	nitrato de mercurio(II)
H ₂ S	sulfito de amonio

EJERCICIO NÚMERO TRES

FeO	permanganato de potasio
HNO ₃	ácido ortoperiódico
BaS	fluoruro de hidrógeno
Ni(OH) ₃	ácido silícico
AlPO ₄	ácido arsenoso o arsenioso
CsH	hidróxido de cromo(II), dihidróxido de cromo
MgF ₂	disulfato de sodio
CoAsO ₄	fluoruro de platino(II), difluoruro de platino
H ₂ O ₂	dióxido de estaño, óxido de estaño(IV)
Ba(ClO) ₂	ion sulfato

EJERCICIO NÚMERO CUATRO

SiO ₂	bromuro de níquel(III), tribromuro de níquel
Au ₂ (SeO ₄) ₃	sulfuro de berilio
ZnH ₂	silicato de platino(IV)
SiH ₄	borato de magnesio
KOH	óxido de cobalto(III), trióxido de dicobalto
N ₂ O ₅	ácido tetrafluorobórico, tetrafluoroborato(1-) de hidrógeno
LiMnO ₄	arsenito de potasio
Sr ₃ (PO ₄) ₂	nitrito de calcio
H ₂ CO ₃	fosfato de zinc
HgCrO ₄	trióxido de azufre, óxido de azufre(VI)

EJERCICIO NÚMERO CINCO

Zn(ClO ₄) ₂	hidróxido de platino(IV), tetrahidróxido de platino
Sb ₂ O ₃	sulfito de cobre(II)
[Fe(H ₂ O) ₆]Cl ₂ , [Fe(OH ₂) ₆]Cl ₂	selenato de aluminio
Ni(NO ₂) ₂	dióxido de nitrógeno, óxido de nitrógeno(IV)
H ₄ P ₂ O ₇	ácido bórico
ClO ₃ ⁻	óxido de oro(III)
HI	hipoclorito de níquel(II)
(NH ₄) ₃ PO ₄	ácido cloroso
CaCr ₂ O ₇	ácido silícico
SrSO ₄	óxido de litio

EJERCICIO NÚMERO SEIS

AsH ₃	ion cobalto(III), ion cobalto(3+)
Pb(TeO ₄) ₂	ácido yodoso
FeCl ₃	permanganato de cesio
MgCO ₃	fluoruro de vanadio(IV), tetrafluoruro de vanadio
HgSiO ₃	trihidruro de aluminio, alano, alumano
Cd(OH) ₂	metasilicato de paladio(II)
[Cr(H ₂ O) ₆]Cl ₃ , [Cr(OH ₂) ₆]Cl ₃	icosazufre, eicosazufre
HPO ₃	ácido metabórico
CrO ₄ ²⁻	arsenato de escandio
H ₂ SO ₃	clorato de oro(III)

EJERCICIO NÚMERO SIETE

Fe^{3+}	yoduro de fosfonio, yoduro de fosfanio
PdO	carbonato de níquel(II)
HIO_4	peróxido de hidrógeno, agua oxigenada, dioxidano
HIO_4	ion oxonio (hidronio)
$(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	ion permanganato
$\text{Ti}(\text{CO}_3)_2$	selenito de estaño(IV)
SbH_3	nitrate de zinc
$\text{Co}(\text{OH})_3$	silano, tetrahidruro de silicio
Pb_2SiO_4	telurato de oro(III), metatelerato de oro(III)
$\text{Cu}(\text{ClO}_4)_2$	triaquatribromocobalto, triquatribromurocobalto(III)

EJERCICIO NÚMERO OCHO

NaNO_2	óxido de cromo(III), trióxido de dicromo
$\text{Mg}_3(\text{AsO}_4)_2$	trifluoruro de arsénico, fluoruro de arsénico(III)
BP	hidróxido de mercurio(I)
$\text{Au}_2(\text{SO}_4)_3$	nitrate de hierro(III)
ZnF_2	ion sulfuro
$\text{Ni}(\text{OH})_2$	ion hipoclorito
$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_5$	selenato de bario
Be_2SiO_4	carbonato de hierro(III)
H_2SeO_4	ácido hexafluoroantimónico(V), hexafluoroantimonato(1-) de hidrógeno (preferido por CA)*
$\text{Sc}(\text{ClO}_3)_3$	silicato de cadmio

* IUPAC 2005: hidrogeno(hexafluoruroantimonato).

EJERCICIO NÚMERO NUEVE

Li_3BO_3	bromato de cadmio
MnCl_2	ion hexaamminacromo(III)
$\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$	ion diselenato
$\text{Pd}(\text{ClO}_4)_4^*$	ácido metasilícico
$\text{Be}(\text{OH})_2$	nitrito de estroncio
$\text{Sr}(\text{NO}_3)_2$	heptaóxido de dicloro, óxido de cloro(VII)
ClO_2^-	hidruro de cobre(I)
$\text{Ba}(\text{HSO}_3)_2$	sulfito de estaño(II)
$\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	ion antimonato
$[\text{CoBr}_2(\text{CN})(\text{OH}_2)_3]$	trihidroxidooxidoantimonio, ácido antimónico (H_3SbO_4)

* Hay pocos compuestos conocidos de Pd(IV), en comparación con los de Pd(II). Así pues, se podría haber suprimido el número de oxidación IV de la Tabla Periódica simplificada y de la pág. 10, pero se decidió mantenerlo para que, dada la importancia práctica de la química del paladio, hubiera algo más de juego y no se le considerara un elemento con un número de oxidación único o fijo (el II).

EJERCICIO NÚMERO DIEZ

Sb(OH)_3	monóxido de carbono
ScCl_3	ácido bórico
$[\text{FeCl}_4\text{F}_2]^{3-}$	ortotelurato de calcio
H_2SiO_3	cloruro de hierro(III), triclورو de hierro
HgCl_2	tetracloroferrato(2-) o tetracloruroferrato(II) de sodio
$\text{Sn}_3(\text{PO}_4)_2$	ion carbonato
$\text{H}_3\text{PO}_3, \text{H}_2\text{PHO}_3, [\text{P(OH)}_3]$	tetrahidróxido de plomo, hidróxido de plomo(IV)
$\text{Fe(MnO}_4)_3$	disulfuro de estaño, sulfuro de estaño(IV)
$\text{Mg(IO}_3)_2$	clorito de cromo(III)
$\text{Pt(S}_2\text{O}_7)_2$	cromato de bario

EJERCICIO NÚMERO ONCE

SO_3	bromato de titanio(III), tribromato de titanio
NaBH_4	ion cesio
I_3^-	hexacloruroplatino(IV) de hierro(III), hexacloroplatinato(2-) de hierro(3+)
Au(OH)_3	hidróxido de amonio
HBrO_3	nitrito de cobre(II)
$\text{HClO}_2, [\text{ClO(OH)}]$	tetraóxido de dinitrógeno
Cs_3PO_4	tribromotrihidroximanganato(2-) de sodio o tribromurotrihidroxidomanganato(IV) de sodio
$\text{Cu(ClO}_3)_2$	arsenato de cobalto(II)
CO_3^{2-}	metaborato de níquel(III)
SrTeO_3	clorato de plata

EJERCICIO NÚMERO DOCE

$\text{Sn(BrO}_3)_4$	ion dicromato
FeBO_3	disulfato de platino(IV)
$\text{Mg(ClO}_3)_2$	ion tetrafluorobromato(1-) o tetrafluorurobromato(III)
$\text{Ni}_2(\text{CO}_3)_3$	tetrahidroxiaurato(1-) de potasio, tetrahidroxidoaurato(III) de potasio
MgSO_4	ion dibromodicluroniquelato(1-) o dibromurodicloruroniquelato(III)
Cr(OH)_3	difluoruro de sulfurilo, difluoruro de sulfonilo, difluorurodioxidoazufre
$\text{HClO}_3, [\text{ClO}_2(\text{OH})]$	sulfato de oro(III)
PtO_2	pentaóxido de dibromo, óxido de bromo(V)
CoPO_4	arsenato de cobre(I)
Br_2O_7	tetracloruro de manganeso, cloruro de manganeso(IV)

EJERCICIO NÚMERO TRECE

MnS	ion hexafluorocobaltato(4-) o hexafluorurocobaltato(II)
SO ₄ ²⁻	tetrahidroaluminato o tetrahidruroaluminato de litio
CoSeO ₄	óxido de aluminio
Sc ₂ Se ₃	ion disulfato
FeF ₃	selenato de cobalto(II)
SO ₃	cromato de mercurio(II)
Cu(MnO ₄) ₂	hidrogenosulfito de estroncio
Ca(OH) ₂	ion estaño(II) o estaño(2+)
HNO ₂	ácido fosforoso
MnS ₂	hexaclorotitanato(2-) de hexaaquahierro(2+) o hexaclorurotitanato(IV) de hexaaquahierro(II)*

* También podría tratarse del hexaclorurotitanato(III) de hexaaquahierro(III). En un texto de nomenclatura no se discute la distribución electrónica preferida, la posibilidad de procesos redox internos o, hablando en general, la estabilidad relativa de las especies implicadas. [Fe(H₂O)₆][TiCl₆] y [Fe(OH₂)₆][TiCl₆] son el mismo compuesto y ambas fórmulas son correctas, aunque la IUPAC postule la segunda opción como preferida.

EJERCICIO NÚMERO CATORCE

Pd(OH) ₂	perbromato de cesio
NaClO ₄	hidróxido de cobre(II), dihidróxido de cobre, hidróxido de cobre(2+)
H ₂ O ₂	tetracloruromercurato(II) de magnesio, tetracloruromercurato(2-) de magnesio
Ni(BrO ₃) ₃	arsenato de níquel(III)
CaO	hidruro de calcio
Au(ClO) ₃	ion bromato
SrF ₂	pentacarbonilhierro(0)
AsH ₃	sulfito de aluminio
Co ₂ O ₃	trifluoruro de boro
MnO ₄ ⁻	tetracianoplatinato(2-) de potasio o tetracianuroplatinato(II) de potasio

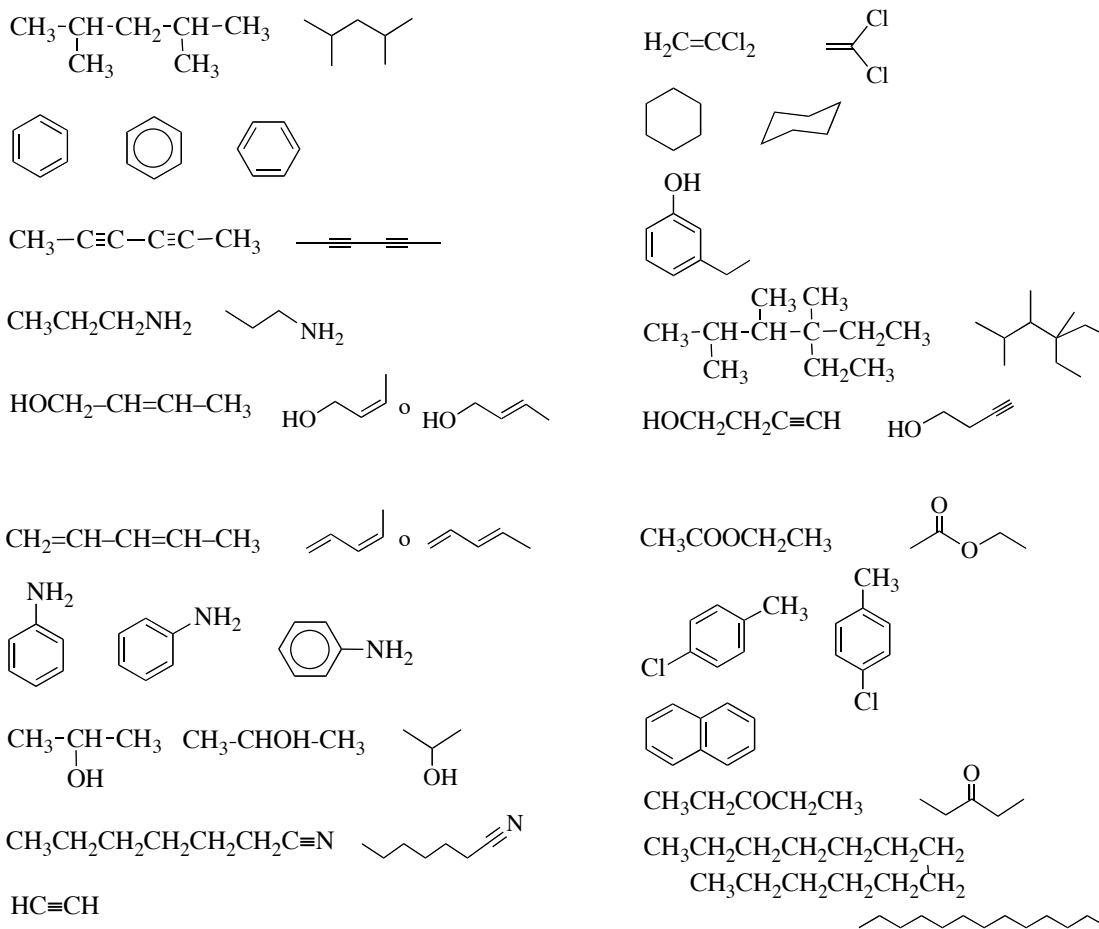
EJERCICIO NÚMERO QUINCE

LiBrO ₃	óxido de zinc
HBO ₂	tetratioxoestannato(4-) o tetrasulfuroestannato(IV) de aluminio*
CoCl ₃	óxido de titanio(III)
VO ₄ ³⁻	ion selenito
PdO ₂	hidróxido de cobalto(II), dihidróxido de cobalto, hidróxido de cobalto(2+)
ZnSiO ₃	ácido peroxonítrico, H-O-O-NO ₂ (comparar con H-O-NO ₂ , ác. nítrico)
Fe(IO) ₃	tetrahidroborato de litio, tetrahidruroborato de litio
[CoClF ₂ (NH ₃) ₃]	diestannano, hexahidruro de diestaño
HgSO ₃	ácido difosfórico
HClO ₄ , [ClO ₃ (OH)]	metafosfato de níquel(II)

* Antes tetratioxoestannato(IV) de aluminio, v. la primera nota de la pág. 65 ("tio").

SOLUCIONES de los EXÁMENES del CAPÍTULO 22

EJERCICIO NÚMERO UNO



En este ejercicio y en los que le siguen inmediatamente, para una molécula determinada se dibujan a menudo distintas fórmulas de constitución más o menos desarrolladas o simplificadas, a veces orientándolas en el plano del papel de maneras alternativas. Sin embargo, **en un examen real** no hay que dibujar tanto, como es lógico, sino que **basta un solo dibujo**. En función del nivel de la asignatura o del tipo de figuras que se usaban en clase, cada persona estará más acostumbrada a un tipo de representación u otra, pero en principio **cualquier figura con la conectividad correcta de los átomos es una respuesta acertada**.

En este ejercicio solo hay una molécula quiral (que puede existir en forma de enantiómeros *R* —con el metilo apuntando hacia el lector— y de enantiómero *S*, v. pág. 109): el cuarto compuesto de la columna derecha. Dado que no se pide dibujar uno de los dos, basta una línea normal para representar cualquier mezcla de ambos, incluyendo por supuesto el racémico (50:50).

Hay dos moléculas que pueden presentarse en forma de estereoisómeros *Z* o *E*. Como no se indica nada en la pregunta —ni si se trata de uno de los dos o de una mezcla— se han dibujado fórmulas supersimplificadas de ambos (a veces, en los libros de texto de QO se dibuja una línea ondulada). Pero no es necesario en un examen, salvo que se pida en el enunciado.

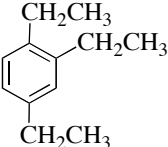
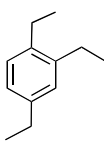
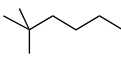
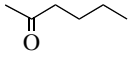
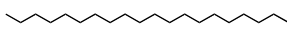
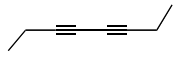

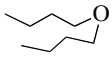

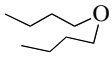

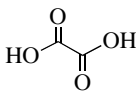
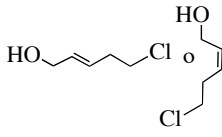

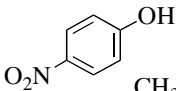
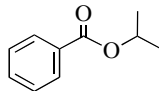
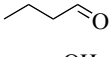
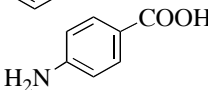
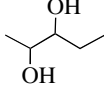
EJERCICIO NÚMERO DOS

1-clorobutano, cloruro de butilo	ciclohexeno
2,2,3-trimetilbutano	butilamina, 1-butanamina, butan-1-amina
5-hepten-1-ino, hept-5-en-1-ino	ciclohexanona
2,5-hexanodiol, hexano-2,5-diol	ácido 4-metil-2-pentinoico
benzoato de etilo, bencenocarboxilato de etilo	éter dietílico, éter de dietilo, dietil éter, etoxietano
ciclopentanocarbonitrilo, cianuro de ciclopentilo	isopropilbenceno, (1-metiletil)benceno
6,6,6-trifluoro-2-propoxi-2-hexeno	4-pentenal, pent-4-enal
2-fenil-3-nitro-1-propanol, 2-fenil-3-nitropropan-1-ol	2-bromofenol (<i>o</i> -bromofenol)
fenil metil cetona, acetofenona, 1-feniletanona	1-cloro-1,3-butadieno (clorobutadieno)
4-metoxi-1,2,3-butanotriol, 4-metoxibutano-1,2,3-triol	butanamida, butiramida

En algunas preguntas de este ejercicio y de los ejercicios de número par que le siguen, siempre que hay espacio disponible en la misma línea, se escriben varios nombres correctos, pero no todos los preferidos por el CA ni todos los aceptados y preferidos por la IUPAC (*PIN*) que han aparecido a lo largo del texto. Hay que recurrir al capítulo correspondiente para recordar nombres alternativos. De nuevo hay que precisar que, excepto si el profesor indica lo contrario, **en un examen real es suficiente dar un único nombre correcto**.

En este ejercicio, la cuarta molécula de la columna izquierda puede presentarse en forma de tres estereoisómeros distintos (*RR*, *SS* y una forma *meso/RS*). La octava de la columna izquierda podría tener la configuración *R*, la *S* o ser una mezcla de las dos (si no se indica nada, se supone que un racémico, que es lo más frecuente). La décima de la columna izquierda puede existir en forma de 4 configuraciones, a saber: *2R,3R* / *2R,3S* / *2S,3R* / *2S,3S*. La séptima de la columna izquierda puede implicar dos posibles estereoisómeros, *Z* y *E*. Como entrenamiento a un nivel más avanzado, es conveniente detectar y nombrar los posibles estereoisómeros en los siguientes ejercicios.

EJERCICIO NÚMERO TRES

		$\text{CH}_3-\overset{\text{CH}_3}{\underset{\text{CH}_3}{\text{C}}}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$	
$\text{Cl}_3\text{C}-\text{CCl}_3$		$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{18}\text{CH}_3$	
$\text{CH}_3-\text{CO}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$		CHCl_3	
$\text{CH}_3\text{CH}_2-\text{C}\equiv\text{C}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}_2\text{CH}_3$			$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CN}$
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2-\text{O}-\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$		$\text{CH}_3-\text{CO}-\text{CH}_3$	
$\text{HC}\equiv\text{C}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$		$\text{HOCH}_2-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{Cl}$	
$\text{HOOC}-\text{COOH}$			
$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CHO}$			
$\text{CH}_3-\underset{\text{OH}}{\text{CH}}-\underset{\text{OH}}{\text{CH}}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$			

EJERCICIO NÚMERO CUATRO

6,7-dimetil-1,3-octadieno, 6,7-dimetilocta-1,3-diino
 2-pentanamina, pentan-2-amina
 3-hidroxibenzoato de etilo*
 1,4-ciclohexanodiona, ciclohexano-1,4-diona
 2-cloropropanonitrilo

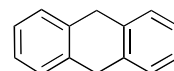
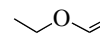
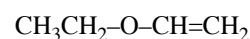
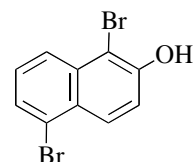
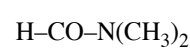
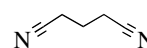
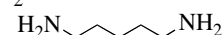
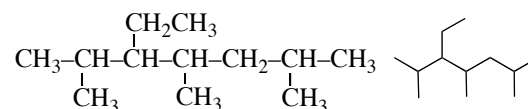
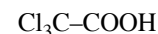
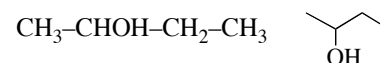
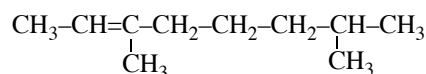
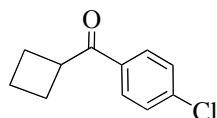
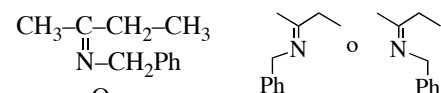
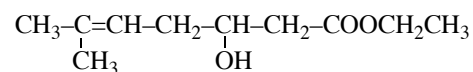
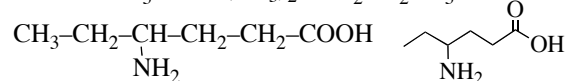
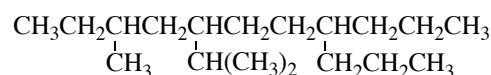
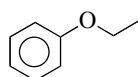
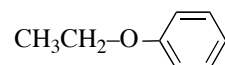
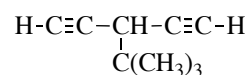
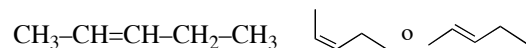
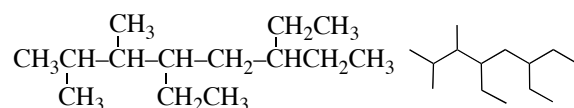
1-fenil-4-penten-1-ona, 3-butenil fenil cetona
 2-bromo-4,6-diyodofenol
 5-amino-3-heptanol, 5-aminoheptan-3-ol
N-etoximetil-*N*-metilpropanamida
 2-formilpropanoato de metilo

* 3-Hidroxibenzenocarboxilato de etilo, *m*-hidroxibenzoato etílico, éster etílico del ácido 3-hidroxibenzoico...

** También *N,N*-dimetilalanina.

1,1,1,4,4,4-hexacloro-2,2,3,3-tetrafluorobutano
 6-octen-2-inal, oct-6-en-2-inal
 1-*tert*-butil-3-isopropilciclopentano
N,N-dimetilfenilamina, ** *N,N*-dimetilbencenamina
 1-fenoxi-1,3-butadieno, 1-fenoxibuta-1,3-dieno

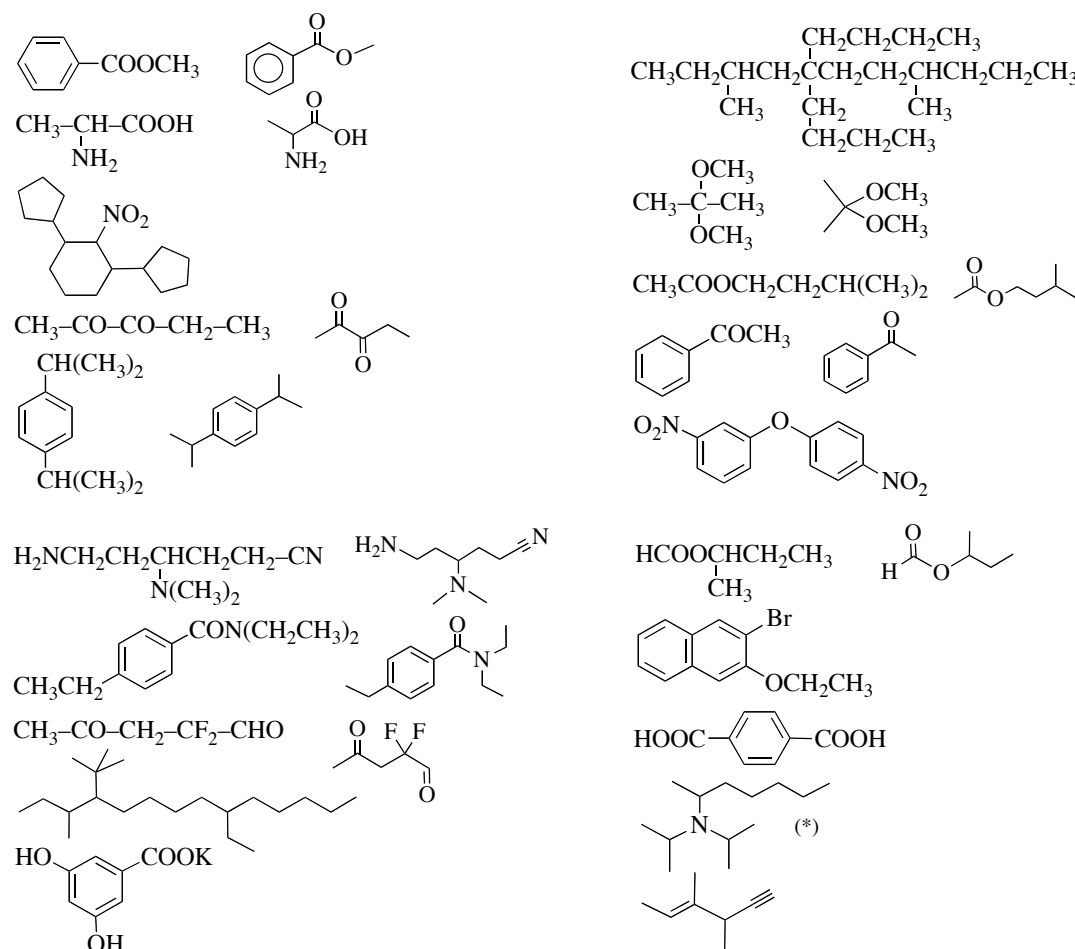
butanodial
 3-ciclohexil-2,5-hexanodiol
 2-metil-2-metoxipropano, *tert*-butil metil éter
 ácido 2-amino-4-nitrobenzoico
 2-ciclodecil-1,1-dicloroeteno

EJERCICIO NÚMERO CINCO

EJERCICIO NÚMERO SEIS

2,3-dimetil-1-octeno-4,7-diino
 ácido 1-cicloheptenocarboxílico
 3-etil-2,5-hexanodiamina
 9-ciclohexil-5-(1-propenil)-1,3-nonadien-7-ino
 4-ciclopenteno-1,2,3-triona
 1,4-dihidroxi-2-naftalenocarbonitrilo
 3,5-dioxohexanoato de *sec*-butilo
 2-metil-3-butenato de 2,4-dioxopentilo
 1-cloro-2-clorometil-5-isopropenildeca-2,8-dien-4-ol
 3,3-dietil-6,6-dimetil-1,4-ciclohexadieno

1,1,1-tricloro-2,3-butanodiol
 2,4-dimetil-5-oxohexanamida
N-(3-nitrofenil)-*N*-propil-2-aminoetanol
 1-etoxi-1-(2-feniletoksi)butano
 2,2-dihidroxi-4-ciclopenteno-1,3-diona
 3-hidroxi-*N,N*,4-trimetilbencenocarboxamida
 ácido 2-formilpentanodioico
 ácido 4-formil-4-(metoxicarbonil)butanoico
 8-bromo-4-octanona, 8-bromooctan-4-ona
 4-(1-fluoropropil)-3-hidroxi benzoato de etilo

EJERCICIO NÚMERO SIETE

* El nombre actual de la IUPAC no es éste sino *N,N*-di(propan-2-il)heptan-2-amina. Por supuesto, la IUPAC sigue aceptando isopropil y 1-metiletil, pero desde 2004 prefiere propan-2-il para el grupo $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$.

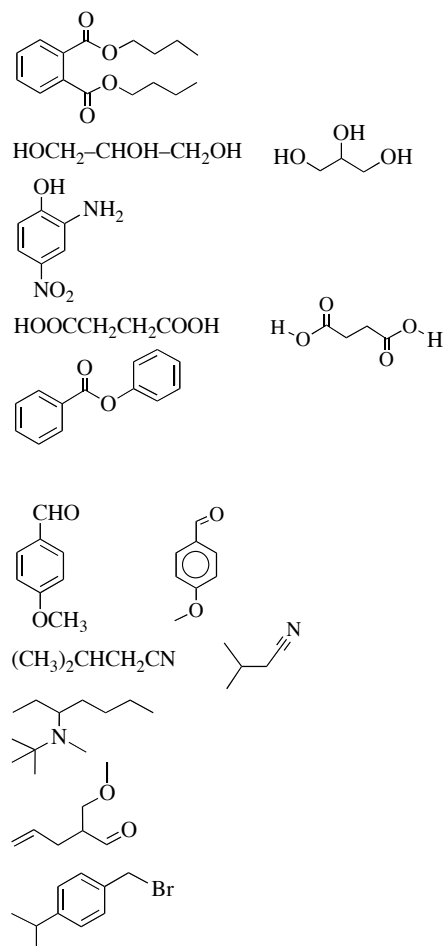
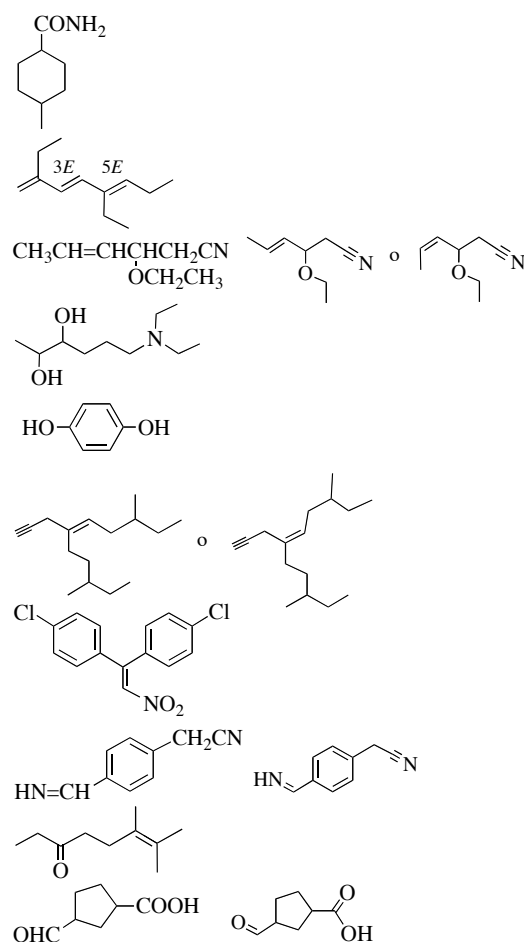
EJERCICIO NÚMERO OCHO

5-hidroxi-2-yodobenzoato de neopentilo*
 5-etoxi-1,2,3-pentatrieno, 5-etoxipenta-1,2,3-trieno
 2-isopropil-4-nitropentanamida
 2-(2-fenil-1-oxoetil)-3-hexinal
 1-fenil-2-(4-trifluorometil)fenil-1,2-etanodiona
 etenilbenzene (fenileteno o feniletileno), estireno
 9-(2-propenil)-2-fenantrenol, 9-alil-2-fenantrol
 5-fenil-4-(2-oxoetil)hept-2-enodial
 3-imino-*N,N*-dimetil-1-ciclohexenamida
 2-(1,3,5-hexatrienil)-1,3-propanodiol

3-clorometil-6-isopropil-5-metilnonano
 4-fenil-4-octenonitrilo, 4-feniloct-4-enonitrilo
 1,2,4-benzenotriol, benceno-1,2,4-triol
 3-(1,3-ciclopentadienil)-*N*-ciclopentil-1-butanamina
 2-nitrometil-1-pentanol, 2-(nitrometil)pentan-1-ol
 1-bromo-1-fenil-2-metilpropeno
 ácido 4-cicloocteno-1,1-dicarboxílico
 1-fenil-1-hidroxi-5-metil-3-hexanona
 1-benciloxi-2,3,4,5,6-pentafluorobenceno**
 8-metil-4-(4-metoxifenoxi)-1,7-nonadieno

* 5-Hidroxi-2-yodobenzoato de 2,2-dimetilpropilo.

** 1-Fenilmetoxi-2,3,4,5,6-pentafluorobenceno (CA), bencil pentafluorofenil éter.

EJERCICIO NÚMERO NUEVE

EJERCICIO NÚMERO DIEZ

6,6,6-trifenil-2-(2-metoxietoxi)-2-hexeno	ácido 4-fenilbutanoico o 4-fenilbutírico
6-ciano-2-etil-3-hexinamida	3-bromo-2,4,6-heptatrien-1-ol
1,2-naftalenodiona (CA), 1,2-naftoquinona*	<i>N</i> -etil- <i>N</i> ,1-dimetil-1-butanamina
4-amino- <i>N</i> -(2-feniletíl)-2-nitrohexanamida	2- <i>terc</i> -butilbifenilo, 2-(1,1-dimetiletíl)bifenilo
1,3-dinitro-2-(nitrometil)propano	3,5-dioxooctanodial
1-(2-ciclopentenil)-3-isopropilhexano	ciclohexil 4-metilfenil éter**
ác. 6,6-dimetil-5-oxo-1,3,7-ciclooctatrienocarboxílico	3-(3-clorofenil)-3-(4-fluorofenil)pentano
5-formil-2-hidroxiheptanodinitrilo	2-(aminometil)benzoato de <i>sec</i> -butilo***
(<i>R</i>)-3-dietilamino-2-(1-hidroxietil)-2-ciclohexenona****	4-(2,5-dihidroxifenil)-2-metil-2-butanol
ác. (<i>S</i>)-9,9-dicloro-3-hidroximetil-8-nonen-6-inoico*****	1-fenil-8-metil-7-nonen-1-in-5-ona

* Desde 2004, el preferido por la IUPAC (*PIN*) es, sin embargo, naftaleno-1,2-diona.

** Éter ciclohexílico-4-metilfenílico, 4-(ciclohexiloxi)tolueno, *p*-(ciclohexiloxi)tolueno.

*** Éster 1-metilpropílico del ácido 2-(aminometil)benzoico (CA).

**** En la pregunta se ha dibujado una configuración concreta del C unido al OH. Hay que aplicar la regla de la secuencia (págs. 109-110) para ver que se trata del estereoisómero *R*. Como hay un único estereocentro, basta, en la práctica, con escribir (*R*) al principio del nombre.

***** Hay un carbono estereogénico. Tal como se ha dibujado, se trata del estereoisómero *S*.