

**QUÍMICA ORGÁNICA - RECOPILATORIO DE PREGUNTAS DE EXÁMENES (2011-2020)**

Con el fin de facilitar la preparación del examen, se recopilan en este documento las preguntas de los exámenes de los últimos años (**2011-2020**) relativas a los contenidos de Química Orgánica.

Las **reacciones orgánicas** y la **isomería** sólo han sido objeto de examen desde el año **2018**, por lo que para estos contenidos se incluyen ejemplos adicionales en un documento aparte que puede consultarse en la página web de la Universidad de Murcia:

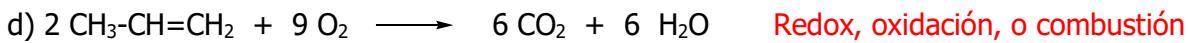
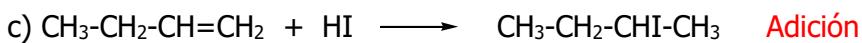
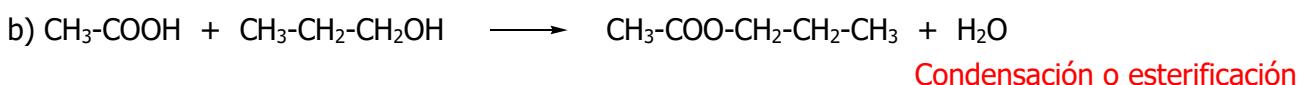
<https://www.um.es/web/vic-estudios/contenido/acceso/pau/ebau-materias-coordinadores/quimica>

En dicha página web se encuentra también disponible un documento con un resumen de los contenidos teóricos sobre reacciones orgánicas e isomería, y otro documento con una relación de nombres comunes en Formulación Orgánica, que es necesario conocer.

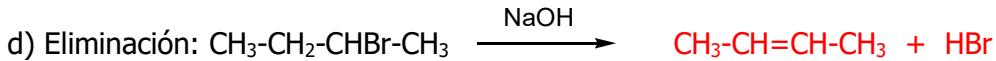
Se incluyen también preguntas de las Pruebas de Acceso para Mayores de 25 años.

A) Reacciones orgánicas**🌀 2018 (junio, opción B)**

Indique el tipo de reacción orgánica:

**🌀 2018 (septiembre, opción B)**

Teniendo en cuenta el tipo de reacción indicado en cada caso, escriba los productos mayoritarios esperados para las siguientes reacciones:



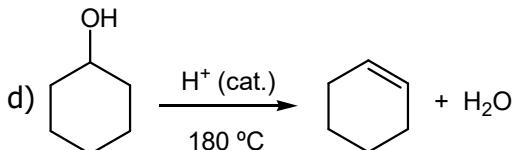
🌀 2019 (junio, opción B)

Complete las siguientes reacciones orgánicas con los productos mayoritarios esperados, según el tipo de reacción indicado:

- Sustitución: $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{Br} + \text{NaCN} \longrightarrow \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CN} + \text{NaBr}$
- Adición: $\text{CH}_3\text{-C}\equiv\text{C-CH}_3 + 2 \text{ I}_2 \longrightarrow \text{CH}_3\text{-ClI}_2\text{-ClI}_2\text{-CH}_3$
- Eliminación: $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CHI-CH}_3 + \text{KOH} \xrightarrow{\Delta} \text{CH}_3\text{-CH=CH-CH}_3 + \text{KI} + \text{H}_2\text{O}$
- Condensación: $\text{CH}_3\text{-CH(CH}_3\text{)-COOH} + \text{CH}_3\text{-NH}_2 \longrightarrow \text{CH}_3\text{-CH(CH}_3\text{)-CO-NH-CH}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- Combustión: $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-COOH} + 5 \text{ O}_2 \longrightarrow 4 \text{ CO}_2 + 4 \text{ H}_2\text{O}$

🌀 2019 (septiembre, opción A)

Indique el tipo de reacción orgánica que ha tenido lugar:

- $\text{CH}_3\text{-C}\equiv\text{C-CH}_3 + 2 \text{ H}_2 \xrightarrow{\text{Pt (cat.)}} \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$ Reacción de adición
(o hidrogenación, o reducción)
- $2 \text{ CH}_3\text{-CH}_2\text{OH} \xrightarrow{\text{H}^+ (\text{cat.})} \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-O-CH}_2\text{-CH}_3 + \text{H}_2\text{O}$ Reacción de condensación
- $\text{CH}_3\text{Cl} + \text{NH}_3 \longrightarrow \text{CH}_3\text{-NH}_2 + \text{HCl}$ Reacción de sustitución
-  Reacción de eliminación (o de deshidratación)

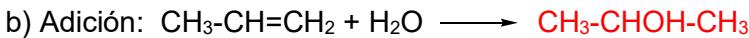
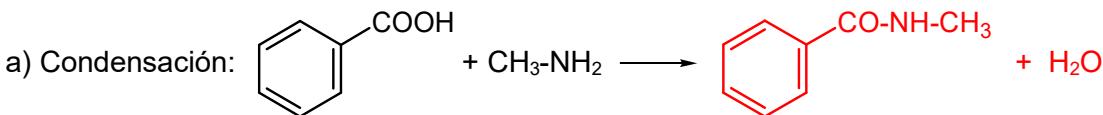
🌀 2019 (mayores de 25)

Teniendo en cuenta el tipo de reacción indicado en cada caso, escriba los productos mayoritarios esperados para las siguientes reacciones:

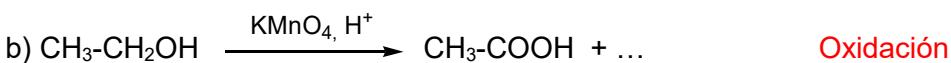
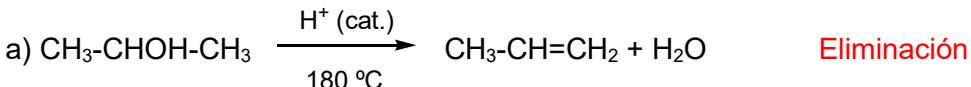
- Sustitución: $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{Br} + \text{KOH} \longrightarrow \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{OH} + \text{KBr}$
- Adición: $\text{CH}_3\text{-CH=CH}_2 + \text{Br}_2 \longrightarrow \text{CH}_3\text{-CHBr-CH}_2\text{Br}$
- Eliminación: $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CHOH-CH}_3 \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4, 180^\circ\text{C}} \text{CH}_3\text{-CH=CH-CH}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- Oxidación: $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{OH} \xrightarrow{\text{KMnO}_4, \text{H}^+} \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-COOH}$

🌀 2020 (julio, pregunta 9)

Complete las siguientes reacciones orgánicas con todos los productos mayoritarios esperados, según el tipo de reacción indicado:

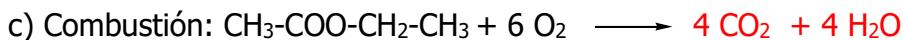
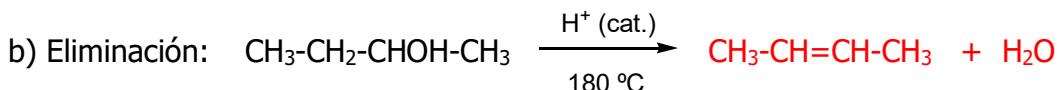
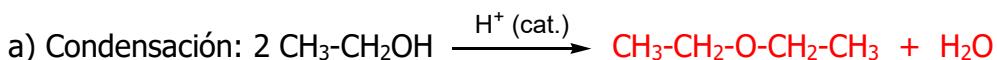


Indique el tipo de reacción orgánica que ha tenido lugar (una sola palabra es suficiente):



🌀 2020 (septiembre, pregunta 9)

Complete las siguientes reacciones orgánicas con todos los productos mayoritarios esperados, según el tipo de reacción indicado:

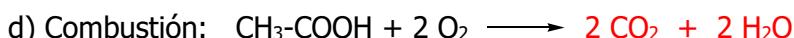
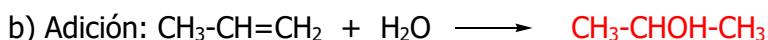
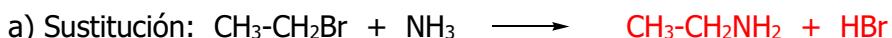


Indique el tipo de reacción orgánica que ha tenido lugar (una sola palabra es suficiente):



🌀 2020 (mayores de 25)

Teniendo en cuenta el tipo de reacción indicado en cada caso, escriba los productos mayoritarios esperados para las siguientes reacciones:



B) Isomería

2018 (junio, opción A)

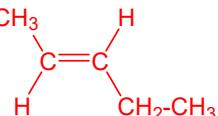
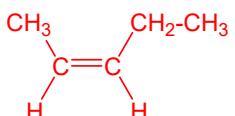
Escriba las fórmulas semidesarrolladas de los siguientes pares de compuestos e indique el tipo de isomería que presentan entre sí:

a) pentan-2-ona y pentan-3-ona



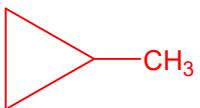
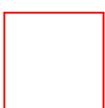
Presentan isomería estructural de posición

b) *cis*-pent-2-eno y *trans*-pent-2-eno



Presentan isomería espacial geométrica

c) ciclobutano y metilciclopropano



Presentan isomería estructural de cadena

d) propan-1-ol y etil metil éter



Presentan isomería estructural de función.

NOTA: También puede decirse: "isomería constitucional" en vez de "isomería estructural"

"estereoisomería" en vez de "isomería espacial"

"cis-trans" o "Z-E", en vez de (o añadido a) "geométrica"

No es necesario especificar que los isómeros geométricos son diastereoisómeros

2018 (septiembre, opción A)

Escriba las fórmulas semidesarrolladas de los siguientes compuestos e indique justificadamente cuáles pueden presentar isomería espacial óptica: (1 punto)

a) pent-3-en-1-ol $\text{CH}_2\text{OH-CH}_2\text{-CH=CH-CH}_3$ Como no existe ningún carbono asimétrico (con los cuatro sustituyentes diferentes) no puede presentar isomería espacial óptica.

b) 2-clorobutano $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CHCl-CH}_3$ Sí puede presentar isomería espacial óptica, pues el carbono 2 es asimétrico (está unido a cuatro sustituyentes distintos).

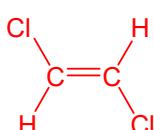
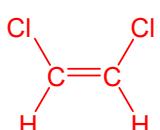
c) butano-2,3-diol $\text{CH}_3\text{-CHOH-CHOH-CH}_3$ Sí puede presentar isomería espacial óptica, pues tiene dos carbonos asimétricos (C2 y C3).

d) but-2-eno $\text{CH}_3\text{-CH=CH-CH}_3$ No puede presentar isomería espacial óptica, pues no tiene ningún carbono asimétrico (ni ninguna otra fuente de quiralidad)

2019 (junio, opción A)

Escriba las fórmulas semidesarrolladas de los siguientes pares de compuestos y explique el tipo de isomería que presentan entre sí:

- a) 3,3-Dimetilpentano y 3-metilhexano. 3,3-dimetilpentano: $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-C}(\text{CH}_3)_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$
 3-metilhexano: $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$
 Isomería estructural de cadena, porque sólo cambia la disposición del esqueleto carbonado.
- b) Dietil éter y metil propil éter. $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-O-CH}_2\text{-CH}_3$ $\text{CH}_3\text{-O-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$
 Isomería estructural de posición, porque cambia la posición de un mismo grupo funcional.
- c) Butanal y butanona. butanal: $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CHO}$ butanona: $\text{CH}_3\text{-CO-CH}_2\text{-CH}_3$
 Isomería estructural de función, porque el grupo funcional cambia (de aldehído a cetona)
- d) *cis*-1,2-Dicloroeteno y *trans*-1,2-dicloroeteno.



Isomería espacial geométrica (cis-trans o Z/E), porque cambia la disposición espacial de los sustituyentes en un alqueno.

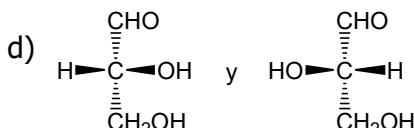
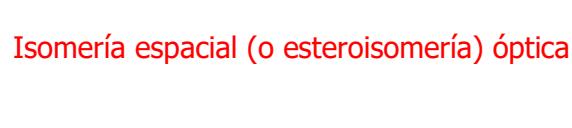
2019 (septiembre, opción B)

Explique el tipo de isomería que presentan los siguientes pares de compuestos:

- a) $\text{CH}_3\text{-CHOH-CH}_2\text{-CH}_3$ y $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{OH}$ Isomería estructural de posición, porque cambia la posición de un mismo grupo funcional.
- b) y Isomería espacial óptica (son enantiómeros), porque son imágenes especulares no superponibles (debido a la presencia de un carbono quiral).
- c) y Isomería espacial geométrica (cis-trans o Z/E), porque cambia la disposición espacial de los sustituyentes en un cicloalcano.
- d) $\text{CH}_3\text{-COO-CH}_3$ y $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-COOH}$ Isomería estructural de función, porque el grupo funcional cambia (de un ácido a un éster)

2019 (mayores de 25, opción A)

Indique qué tipo de isomería presentan los siguientes pares de compuestos orgánicos: (1 punto)

- a) $\text{CH}_3\text{-CH}(\text{CH}_3)\text{-CH}_2\text{-CH}_3$ y $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$ Isomería estructural (o constitucional) de cadena.
- b) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{OH}$ y $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-O-CH}_2\text{-CH}_3$ Isomería estructural (o constitucional) de función.
- c) y Isomería espacial (o esteroisomería) geométrica (o cis-trans).
- d)  y  Isomería espacial (o esteroisomería) óptica.

2020 (julio, pregunta 10)

Escriba las fórmulas semidesarrolladas de los siguientes pares de compuestos orgánicos e indique justificadamente el tipo y subtipo de isomería que presentan entre sí:

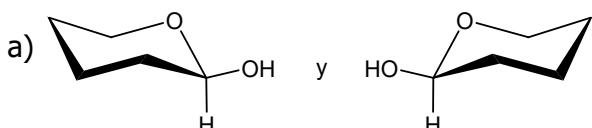
a) Ácido 3-butenoico y propenoato de metilo $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{COOH}$ y $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{COO}-\text{CH}_3$

Isomería estructural (o constitucional) de función, porque el grupo funcional cambia

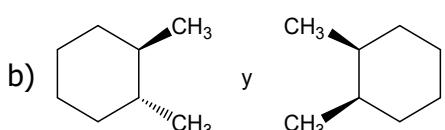
b) Isobutanol y n-butanol. $\text{CH}_3-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}_2\text{OH}$ y $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{OH}$

Isomería estructural (o constitucional) de cadena, porque sólo cambia la disposición del esqueleto carbonado. En ambos el grupo hidroxilo está en posición 1: metilpropan-1-ol y butan-1-ol

Indique justificadamente el tipo y subtipo de isomería que presentan los siguientes compuestos:



Isomería espacial (o estereoisomería óptica) (son enantiómeros), porque son imágenes especulares no superponibles (debido a la presencia de un C quiral).



Isomería espacial (o estereoisomería geométrica (cis-trans o Z/E)), porque cambia la disposición espacial de los sustituyentes en un cicloalcano. (No son isómeros ópticos, porque no son imágenes especulares)

2020 (septiembre, pregunta 10)

Escriba las fórmulas semidesarrolladas de los siguientes pares de compuestos orgánicos e indique justificadamente el tipo y subtipo de isomería que presentan entre sí:

a) 2,4-dimetilhexano y 3-etilhexano.

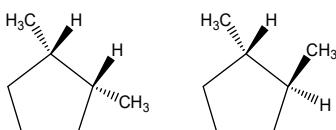


Isomería estructural de cadena, porque sólo cambia la disposición del esqueleto carbonado

b) Butanona y but-2-en-2-ol. $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CO}-\text{CH}_3$ y $\text{CH}_3-\text{C}(\text{OH})=\text{CH}-\text{CH}_3$

Isomería estructural de función, porque el grupo funcional cambia (de cetona a enol)

Indique justificadamente el tipo y subtipo de isomería que presenta el siguiente par de compuestos:



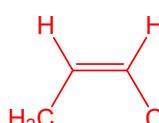
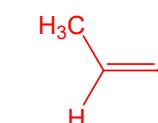
Isomería espacial geométrica (cis-trans o Z/E), porque cambia la disposición espacial de los sustituyentes en un cicloalcano.

2020 (mayores de 25, opción A)

a) Butano y 2-metilpropano $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ y $\text{CH}_3-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}_3$ Estructural de cadena.

b) Propan-1-ol y propan-2-ol $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{OH}$ y $\text{CH}_3-\text{CH}(\text{OH})-\text{CH}_3$ Estructural de posición.

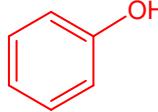
c) Propanal y propanona $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CHO}$ y $\text{CH}_3-\text{CO}-\text{CH}_3$ Estructural de función

d) *cis*-Buteno y *trans*-buteno  y  Isomería espacial geométrica (o *cis-trans*)

C) Formulación

🌀 2011 (junio, opción A)

ácido acético CH3-COOH

fenol C6H5OH, 

but-2-ino CH3-C≡C-CH3

(CH3-CH2-CH2)2NH dipropilamina / *N*-propilpropan-1-amina / *N*-propil-1-propanamina

CH3-CH2-CHBr-CH2-CH(CH3)-CH3 3-bromo-5-metilhexano

🌀 2011 (junio, opción B)

butanona CH3-CH2-CO-CH3

4-metilpent-1-ino CH3-CH(CH3)-CH2-C≡CH / CH≡C-CH2-C(CH3)2

C6H5-CO-NH2 benzamida

CH3-CH2-CHO propanal / propionaldehído / aldehído propiónico

CH3-O-CH2-CH2-CH2-CH3 butil metil éter / 1-metoxibutano

🌀 2011 (septiembre, opción A)

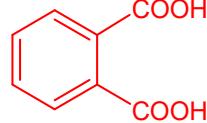
2-metilbutan-2-ol CH3-C(CH3)OH-CH2-CH3

triclorometano CHCl3

C6H5-O-C6H5 difenil éter / éter difenílico

HCO-NH2 formamida / metanamida

🌀 2011 (septiembre, opción B)

ácido 1,2-bencenodicarboxílico 

etanal CH3-CHO

CH3-CH(CH3)-CH(CH3)-CH3 2,3-dimetilbutano

NH2-CH2-CH2-NH2 etano-1,2-diamina / 1,2-etanodiamina / etilendiamina

🌀 2011 (mayores de 25, opción A)

etano-1,2-diol CH2OH-CH2OH

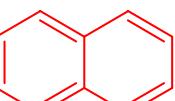
ciclohexano 

CH3-CH2-CH2-CO-NH2 butanamida / butiramida

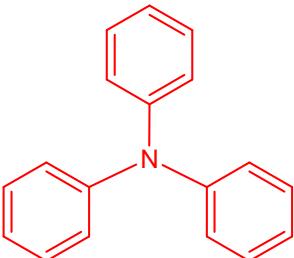
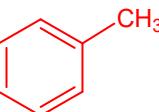
🌀 **2011 (mayores de 25, opción B)**

- pent-2-ino $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-C}\equiv\text{C-CH}_3$
 $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-COOH}$ ácido propanoico / ácido propiónico
 $\text{CH}_3\text{-CHO}$ acetaldehído / etanal / aldehído acético

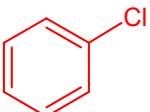
🌀 **2012 (junio, opción A)**

- ciclopenteno 
buta-1,3-dieno $\text{CH}_2=\text{CH-CH=CH}_2$
naftaleno 
 $\text{CH}_3\text{-CO-CH}_2\text{-CH}_3$ butanona / etil metil cetona
 $\text{CH}_3\text{-CHO}$ acetaldehído / etanal / aldehído acético

🌀 **2012 (junio, opción B)**

- ciclohexano 
trifenilamina $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{N}$ / 
tolueno $\text{C}_6\text{H}_5\text{-CH}_3$ / 
 $\text{CH}_3\text{-CHOH-CH}_3$ propan-2-ol / 2-propanol / isopropanol / alcohol isopropílico
 $\text{CH}_2=\text{CH}_2$ eteno / etileno

🌀 **2012 (septiembre, opción A)**

- clorobenceno $\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}$ / 
ácido 2-metilpentanoico $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH(CH}_3\text{)-COOH}$
 $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-NH-CH}_3$ *N*-metiletanamina
 $\text{CH}_3\text{-CHOH-CH}_3$ propan-2-ol / 2-propanol / isopropanol / alcohol isopropílico

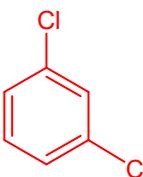
🌀 **2012 (septiembre, opción B)**

metilamina.....	CH ₃ -NH ₂
ácido propanoico.....	CH ₃ -CH ₂ -COOH
CH ₃ -CH=CH-CO-CH ₃	pent-3-en-2-ona
CH ₃ -CH ₂ -CO-NH ₂	propanamida / propionamida

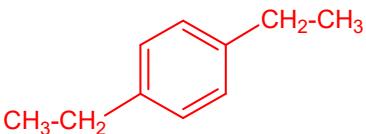
🌀 **2012 (mayores de 25, opción A)**

ácido fórmico	HCOOH
propan-2-ol.....	CH ₃ -CHOH-CH ₃
N(CH ₂ -CH ₃) ₃	trietilamina / <i>N,N</i> -dietiletanamina
CH ₃ -CH ₂ -CH ₂ -O-CH ₃	1-metoxipropano / metil propil éter

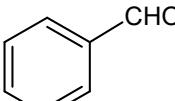
🌀 **2012 (mayores de 25, opción B)**

1,3-diclorobenceno	
acetato de etilo	CH ₃ -COO-CH ₂ -CH ₃
NH(CH ₂ -CH ₃) ₂	dietilamina / <i>N</i> -etiletanamina
CH ₃ -CHO	acetaldehído / etanal / aldehído acético

🌀 **2013 (junio, opción A)**

CH ₃ -CH ₂ -CH ₂ -COOH	ácido butírico / ácido butanoico
CH ₃ -CO-CH ₂ -CH ₃	butanona / etil metil cetona
<i>p</i> -dietilbenceno	
<i>N</i> -metylacetamida	CH ₃ -CO-NH-CH ₃
2,3-diclorobut-2-eno	CH ₃ -CCl=CCl-CH ₃

🌀 **2013 (junio, opción B)**

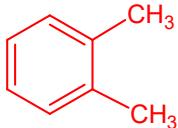
etanamina	CH ₃ -CH ₂ -NH ₂
propano-1,2-diol	CH ₃ -CHOH-CH ₂ OH
	benzaldehído
CH ₂ -CH(CH ₃)-CH(CH ₃)-CH ₂ -CH(CH ₃)-CH ₃	2,3,5-trimetilhexano

🌀 2013 (septiembre, opción A)

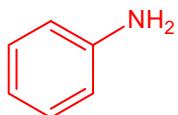
CH≡CH..... etino / acetileno

CH₃-CO-(CH₂)₄-CH₃..... heptan-2-ona / 2-heptanona / metil pentil cetona

o-dimetilbenceno.....



anilina C₆H₅-NH₂ /



🌀 2013 (septiembre, opción B)

CH₂=CH-CH₃ prop-2-eno / 2-propeno / propeno

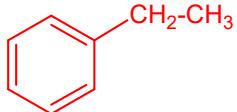
(CH₃)₂CHOH propan-2-ol / 2-propanol / isopropanol / alcohol isopropílico

propanona CH₃-CO-CH₃

N-etil-N-metilpropan-1-amina CH₃CH₂CH₂-N(CH₃)(CH₂CH₃) / (CH₃CH₂CH₂)(CH₃CH₂)(CH₃)N

🌀 2013 (mayores de 25, opción A)

etilbenceno C₆H₅-CH₂-CH₃ /



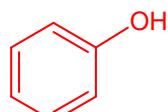
but-2-ino CH₃-C≡C-CH₃

HOOC-CH₂-COOH ácido malónico / ácido propanodioico

CH₃-CH₂-NH₂ etilamina / etanamina

🌀 2013 (mayores de 25, opción B)

fenol C₆H₅OH /



propanal CH₃-CH₂-CHO

CH≡C-CH₂-C≡CH penta-1,4-diíno / 1,4-pentadiíno

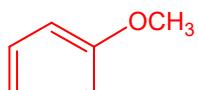
CH₃-CO-NH₂ acetamida / etanamida

CHCl₃ triclorometano / cloroformo

🌀 2014 (junio, opción A)

ácido succínico HOOC-CH₂-CH₂-COOH

metoxibenceno C₆H₅-O-CH₃ /

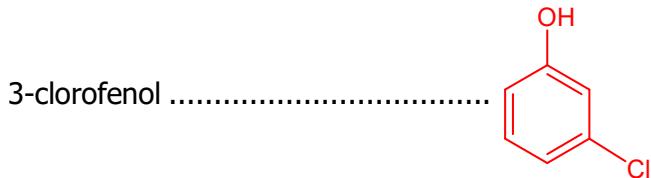


CH₃-CH₂-CO-NH₂ propanamida / propionamida

CHCl₃ triclorometano /cloroformo

CH₃-CH₂-CH₂-CHO butanal / butiraldehído / aldehído butílico

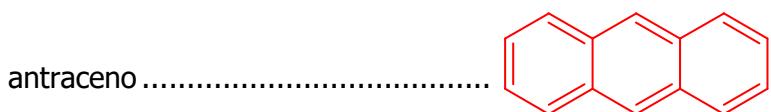
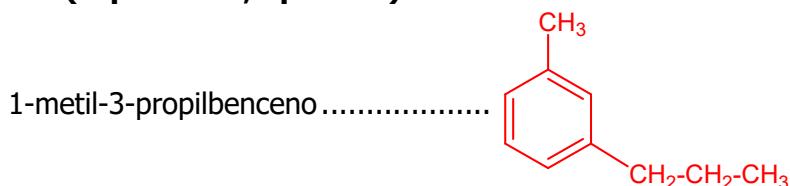
🌀 2014 (junio, opción B)



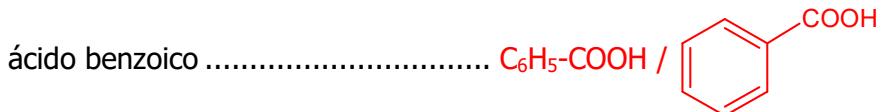
🌀 2014 (septiembre, opción A)



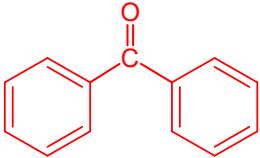
🌀 2014 (septiembre, opción B)



🌀 2014 (mayores de 25, opción A)



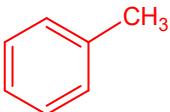
🌀 2014 (mayores de 25, opción B)

benzofenona	<chem>C6H5-CO-C6H5</chem> / 
propanamida.....	<chem>CH3-CH2-CO-NH2</chem>
<chem>CH≡CH</chem>	etino / acetileno
<chem>CH3-O-CH2-CH2-CH2-CH3</chem>	butil metil éter / 1-metoxibutano

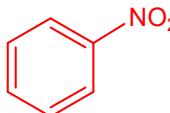
🌀 2015 (junio, opción A)

<chem>CH2OH-CH2-CH2OH</chem>	propano-1,3-diol / 1,3-propanodiol
<chem>CH3-CH2-NH-CH3</chem>	<i>N</i> -metiletanamina
butanal.....	<chem>CH3-CH2-CH2-CHO</chem>
4-metilfenol	
ácido oxálico	<chem>HOOC-COOH</chem>

🌀 2015 (junio, opción B)

<chem>CH3-CH2-O-CH3</chem>	metoxietano / etil metil éter
<chem>CH3-CO-NH2</chem>	acetamida / etanamida
<chem>CH3-CH2-CO-CH2-CH3</chem>	pentan-3-ona / 3-pantanona / dietil cetona
tolueno.....	<chem>C6H5-CH3</chem> / 
4-metil-2-hexino.....	<chem>CH3-CH2-CH(CH3)-C≡C-CH3</chem>

🌀 2015 (septiembre, opción A)

<chem>CH3-CH2-CH2-COOH</chem>	ácido butanoico / ácido butírico
<chem>CHCl3</chem>	triclorometano /cloroformo
2,2-dimetilpentano	<chem>CH3-C(CH3)2-CH2-CH2-CH3</chem>
nitrobenceno.....	<chem>C6H5-NO2</chem> / 
butanoato de metilo	<chem>CH3-CH2-CH2-COO-CH3</chem>

🌀 **2015 (septiembre, opción B)**

- CH₃-CH₂-O-C₆H₅ etil fenil éter / etoxibenceno
(CH₃)₂N-CH₂-CH₃ *N,N*-dimetiletanamina
CH₃-CO-CH₂-CO-CH₂-CH₃ hexano-2,4-diona / 2,4-hexanodiona
acetileno CH≡CH

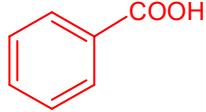
ciclohexano.....



🌀 **2015 (mayores de 25, opción A)**

- etilenglicol CH₂OH-CH₂OH
butanona CH₃-CO-CH₂-CH₃
N,N-dimetilpropan-1-amina CH₃-CH₂-CH₂-N(CH₃)₂
CH₂=CH-CH₂-CH₃ but-1-eno / 1-buteno
CH₃-CH₂-COOH ácido propanoico / ácido propiónico

🌀 **2015 (mayores de 25, opción B)**

- ácido benzoico C₆H₅-COOH / 
propanamida CH₃-CH₂-CO-NH₂
CH₃-CH₂-CH₂OH propan-1-ol / 1-propanol / alcohol propílico
CH₃-CHO acetaldehído / etanal / aldehído acético
CH₃-CH₂-COO-CH₂-CH₃ propanoato de etilo / propionato de etilo

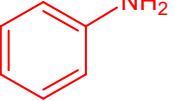
🌀 **2016 (junio, opción A)**

- CH₃-CH₂-COO-CH₂-CH₃ propanoato de etilo / propionato de etilo
CH₃-CH₂-CH(CH₃)-NH₂ 2-butanamina / butan-2-amina
cloroformo CHCl₃
ácido pentanodioico HOOC-CH₂-CH₂-CH₂-COOH
4-metilocta-2,6-diíno CH₃-C≡C-CH(CH₃)-CH₂-C≡C-CH₃

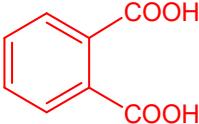
🌀 **2016 (junio, opción B)**

- CH₃-CH₂-CH₂-CH₂-CH₂-CO-NH₂ hexanamida
CH₃-CHCl-CHCl-CH=CH₂ 3,4-dicloropent-1-eno / 3,4-dicloro-1-penteno
CH₃-NH-CH₃ dimetilamina / *N*-metilmetanamina
glicerol CH₂OH-CHOH-CH₂OH
2-etil-5-metilhexanal CH₃-CH(CH₃)-CH₂-CH₂-CH(CH₂CH₃)-CHO

🌀 **2016 (septiembre, opción A)**

$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CHOH-CH}_3$	butan-2-ol / 2-butanol
$\text{CH}_3\text{-CH(CH}_3\text{)-CH}_2\text{-COOH}$	ácido 3-metilbutanoico / ácido 3-metilbutírico
anilina	$\text{C}_6\text{H}_5\text{-NH}_2$ / 
butanodial	$\text{OHC-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CHO}$
isopropil metil éter	$\text{CH}_3\text{-CH(CH}_3\text{)-O-CH}_3$

🌀 **2016 (septiembre, opción B)**

$\text{CH}_3\text{-C}\equiv\text{C-CH}_2\text{-CH}_2\text{-C}\equiv\text{CH}$	hepta-1,5-diíno / 1,5-heptadiíno
$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-NH}_2$	etilamina / etanamina
$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CO-CH}_2\text{-CH}_3$	pentan-3-ona / 3-pantanona / dietil cetona
ácido ftálico	
propanoato de metilo	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-COO-CH}_3$

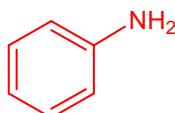
🌀 **2016 (mayores de 25, opción A)**

isopropilo	$\text{CH}_3\text{-CH(CH}_3\text{)-}$
5-hepten-3-in-2-ona	$\text{CH}_3\text{-CH=CH-C}\equiv\text{C-CO-CH}_3$
butanamida	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CO-NH}_2$
$\text{CH}_2\text{OH-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CHOH-CH}_2\text{-CH}_3$	hexano-1,4-diol / 1,4-hexanodiol
$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-NO}_2$	nitroetano

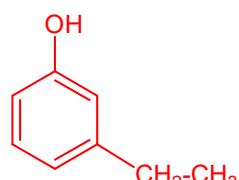
🌀 **2016 (mayores de 25, opción B)**

ácido oxálico	HOOC-COOH
ciclohexano	
$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CHO}$	propanal / propionaldehído / aldehído propiónico
$\text{H}_2\text{N-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-NH}_2$	propano-1,3-diamina / 1,3-propanodiamina
$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-O-CH}_2\text{-CH}_3$	etoxietano / éter dietílico / dietil éter

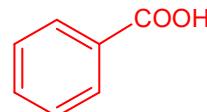
2017 (junio, opción A)

$\text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{C}\equiv\text{CH}$	hepta-1,5-diíno / 1,5-heptadiíno
$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CO}-\text{NH}_2$	propanamida / propionamida
$\text{CH}_3-\text{CHOH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{OH}$	pentano-1,4-diol / 1,4-pantanodiol
$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{COO}-\text{CH}_3$	butanoato de metilo / butirato de metilo
ácido propanoico	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$
anilina	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$ / 
etanal	CH_3CHO

2017 (junio, opción B)

$\text{CH}_3-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CO}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$	isopropil propil cetona / 2-metilhexan-3-ona / 2-metil-3-hexanona
$\text{N}(\text{CH}_3)_3$	trimetilamina / <i>N,N</i> -dimetilmelanamina
$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$	etoxietano / dietil éter / éter dietílico
hexa-2,3-dieno	$\text{CH}_3\text{CH}=\text{C}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
3-etilfenol	
ciclopentano	
cloroformo	CHCl_3

2017 (septiembre, opción A)

$\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$	penta-1,3-dieno / 1,3-pentadieno
$\text{CH}_3\text{COO}-\text{CH}_3$	acetato de metilo / etanoato de metilo
$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CO}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$	hexan-3-ona / 3-hexanona / etil propil cetona
$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH-C}_6\text{H}_5$	difenilamina / <i>N</i> -fenilanilina / <i>N</i> -fenilfenilamina
2,3-dimetilhexano	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
ácido benzoico	$\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$ / 
isopropil propil éter	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$

🌀 **2017 (septiembre, opción B)**

CH₃-CH₂-CHO propanal / propionaldehído / aldehído propiónico

CH₂OH-CH₂-CHOH-CH₂-CHOH-CH₃ hexano-1,3,5-triol / 1,3,5-hexanotriol

CH₃-CH₂-CH₂-CO-NH₂ butanamida / butiramida

butanona CH₃-CO-CH₂-CH₃

ácido pentanodioico HOOC-CH₂-CH₂-CH₂-COOH

vinilo CH₂=CH-

ciclobuteno 

🌀 **2017 (mayores de 25, opción A)**

cloroformo CHCl₃

butanal CH₃-CH₂-CH₂-CHO

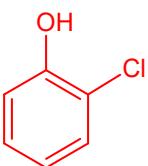
isopropilamina CH₃-CH(CH₃)-NH₂

CH₃-CHOH-CH₂-CH₂-CH₃ pentan-2-ol / 2-pentanol

CH₂=CH-CH₂-CH=CH-CH₃ hexa-1,4-dieno / 1,4-hexadieno

🌀 **2017 (mayores de 25, opción B)**

acetona CH₃-CO-CH₃

2-clorofenol 

CH₃-CH₂-COOH ácido propanoico / ácido propiónico

CH₃-CH₂-CH₂-O-CH₃ 1-metoxipropano / metil propil éter

CH₃-C≡C-CH₂-CH₂-C≡CH hepta-1,5-diíno / 1,5-heptadiíno

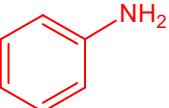
🌀 **2018 (junio, opción A)**

CH₃-C≡C-CH₂-C≡CH hexa-1,4-diíno / 1,4-hexadiíno

CH₃-CO-NH₂ acetamida / etanamida

CH₃-CH₂-CH₂-CH₂-COOH ácido pentanoico

propanal CH₃-CH₂-CHO

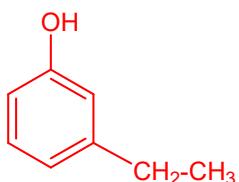
anilina C₆H₅-NH₂ / 

🌀 2018 (junio, opción B)

CH3-CH(CH3)-CO-CH2-CH2-CH3.....isopropil propil cetona / 2-metilhexan-3-ona /
2-metil-3-hexanona

N(CH3)3trimetilamina / *N,N*-dimetilmelanamina

3-etilfenol



ciclopenteno



cloroformo



🌀 2018 (septiembre, opción A)

HOOC-CH2-CH2-CH2-COOH.....ácido pentanodioico / ácido glutárico

CH3-CH2-CH2-CH2-NH2.....butilamina / 1-butanamina / butan-1-amina

glicerol



etanoato de etilo



ciclopentano



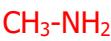
🌀 2018 (septiembre, opción B)

CH3-CO-CH2-CO-CH2-CH3.....hexano-2,4-diona / 2,4-hexanodiona

CH3-CHO.....acetaldehído / etanal / aldehído acético

CH3-O-CH2-CH2-CH3.....1-metoxipropano / metil propil éter

metilamina

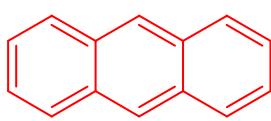


4-clorofenol

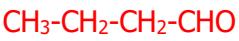


🌀 2018 (mayores de 25, opción A)

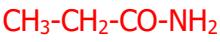
antraceno



butanal.....



propanamida.....



CH≡C-CH2-CH3.....but-1-ino / 1-butino

CH3-CH2-CH2-CH2-COOH.....ácido pentanoico

🌀 2018 (mayores de 25, opción B)

benceno	<chem>C6H6</chem> / 
propan-2-amina	<chem>CH3-CH(NH2)-CH3</chem>
<chem>CH3-CHOH-CH3</chem>	propan-2-ol / 2-propanol / isopropanol / alcohol isopropílico
<chem>CH3-O-CH2-CH3</chem>	metoxietano / etil metil éter
<chem>CH3-CO-CH2-CH2-CH3</chem>	pentan-2-ona / 2-pentanona / metil propil cetona

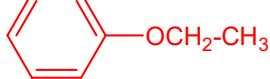
🌀 2019 (junio, opción A)

<chem>CH3-CH2-CH2-COO-CH2-CH3</chem>	butanoato de etilo / butirato de etilo
<chem>C6H5-NH2</chem>	anilina / fenilamina / aminobenceno

🌀 2019 (junio, opción B)

2-metilhex-1-eno.....	<chem>CH2=C(CH3)-CH2-CH2-CH2-CH3</chem>
naftaleno	
pentano-2,4-diol	<chem>CH3-CHOH-CH2-CHOH-CH3</chem>
<chem>H-CHO</chem>	formaldehído / metanal
<chem>CH3-COO-CH2-CH2-CH3</chem>	acetato de propilo / etanoato de propilo

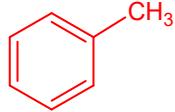
🌀 2019 (septiembre, opción A)

antraceno	
ciclohexino.....	
etil fenil éter	
<chem>CH3-CH2-CHO</chem>	propanal / propionaldehído / aldehído propiónico
<chem>H-COO-CH2-CH3</chem>	formiato de etilo / metanoato de etilo

🌀 2019 (septiembre, opción B)

ciclooctano	
<chem>CH≡CH</chem>	acetileno / etino
pentano-2,4-diona	<chem>CH3-CO-CH2-CO-CH3</chem>
<chem>CH3-CH2-CH(NH2)-CH2-CH3</chem>	pentan-3-amina, 3-pantanamina
nitrobenceno.....	

🌀 2019 (mayores de 25, opción A)

tolueno.....	<chem>C6H5-CH3</chem> / 
hexa-2,4-dieno.....	<chem>CH3-CH=CH-CH=CH-CH3</chem>
butan-2-ol	<chem>CH3-CH2-CHOH-CH3</chem>
<chem>CH3-CH2-COO-CH3</chem>	propanoato (o propionato) de metilo
<chem>CH3-CH2-NH-CH2-CH2-CH3</chem>	etilpropilamina (N-etilpropanamina)

🌀 2019 (mayores de 25, opción B)

Naftaleno.....	
Pent-2-ino	<chem>CH3-CH2-C≡C-CH3</chem>
Pentano-2,4-diona	<chem>CH3-CO-CH2-CO-CH3</chem>
<chem>CH3-CH2-O-CH2-CH3</chem>	etoxietano (dietil éter)
<chem>CH3-CH2-COOH</chem>	ácido propanoico (ácido propiónico)

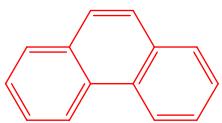
🌀 2020 (julio, pregunta 9)

<chem>CH3-CH2-CO-CH2-CH2-CO-CH3</chem>	heptan-2,5-diona / 2,5-heptanodiona
<chem>CH3-CH2-CO-NH2</chem>	propanamida / propionamida
etilenglicol	<chem>CH2OH-CH2OH</chem>
propil vinil éter	<chem>CH2=CH-O-CH2-CH2-CH3</chem>
1-nitropropano.....	<chem>CH3-CH2-CH2-NO2</chem>

🌀 2020 (julio, pregunta 10)

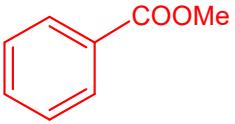
Pantan-2-amina.....	<chem>CH3-CH2-CH2-CH(NH2)-CH3</chem>
<chem>CH3-CN</chem>	acetonitrilo / etanonitrilo

🌀 2020 (septiembre, pregunta 9)

<chem>CH3-CH2-C(CH3)=CH2</chem>	2-metilbut-1-eno / 2-metil-1-buteno
<chem>CH3-CH(OH)-CH2-CH2OH</chem>	butano-1,3-diol / 1,3-butanodiol
fenantreno	
ácido 4-metilpentanoico	<chem>CH3-CH(CH3)-CH2-CH2-COOH</chem>
ciclohexeno	

🌀 **2020 (septiembre, pregunta 10)**

2-nitropentano..... CH3-CH2-CH2-CH(NO2)-CH3

benzoato de metilo 

🌀 **2020 (mayores de 25, opción A)**

CH3-COO-CH2-CH3 Etanotano (o acetato) de etilo

CH3-CH2-CH2-NH2 Propilamina / 1-propanamina / propan-1-amina

🌀 **2020 (mayores de 25, opción B)**

Ciclohexano 

But-2-ino CH3-C≡C-CH3

Pantan-2-ona CH3-CH2-CH2-CO-CH3

CH3-O-CH2-CH3 Metoxietano (etil metil éter)

CHCl3 Cloroformo / triclorometano