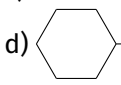


ej:	$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{O}-\text{CH}_3$	metoxieteno (metil vinil éter)
a)	$\text{C}_6\text{H}_5-\text{CH}_2\text{OH}$	fenilmetanol (alcohol bencílico)
b)	$\text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}_2-\text{COOH}$	ácido pent-3-inoico
c)	$\text{CHO}-\text{CHO}$	etanodial
d)	$\text{HCOO}-\text{CH}-\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \end{array}$	metanoato de ciclobutilo
e)	$\text{CH}_3-\text{CHOH}-\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	3-metilbutan-2-ol
f)	$\text{CH}_3-\text{CO}-\text{CH}_2-\text{CO}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$	heptano-2,4-diona
g)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}-\text{CO}-\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	2,4-dimetilpentan-3-ona
h)	$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{O}-\text{C}_6\text{H}_5$	etoxibenceno (etil fenil éter)
i)	$\text{CH}_3-\text{COO}-\text{C}(\text{CH}_3)_3$	etanoato de terc-butilo (acetato de terc-butilo)
j)	$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{COOH}$	ácido but-3-enoico

Cuadro 1: Ejercicio 33, página 51, Formulación Santillana

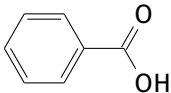
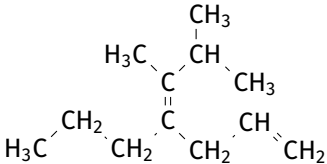
## 1 Ácidos carboxílicos

Esto son ejercicios de la página 43 del Santillana

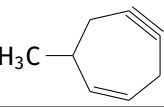
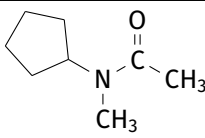
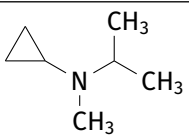
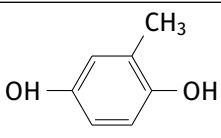
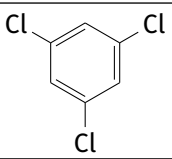
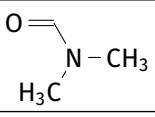
- $\text{HOOC}-\text{COOH}$  ácido etanodioico
- $\text{CH}\equiv\text{C}-\text{CH}_2-\text{COOH}$  ácido but-3-inoico
- $\text{HOOC}-\text{CH}=\text{CH}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}_3$  ácido hex-2-en-4-inoico
-   $\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{C}(=\text{O})\text{OH}$  ácido 3-ciclohexilpropanoico
- $\text{HOOC}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$  ácido butanoico
- $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{COOH}$  ácido pentanoico
- $\text{CH}_3-\text{COOH}$  ácido etanoico (ácido acético)
- ácido isopropilpropanodioico
  - ácido fórmico  $\text{HCOOH}$
  - ácido but-3-enoico  $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{COOH}$
  - ácido ciclobutiletanoico
  - ácido feniletanoico
  - ácido butanodioico  $\text{HOOC}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{COOH}$
  - ácido but-2-enoico  $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{COOH}$
  - ácido 3-isopropilbenzoico
  - ácido 2,4-diclorobenzoico

	Nombre erróneo	Nombre correcto
a)	ácido 2-isopropil-2-metilpropanoico	ácido 2,2,3-trimetilbutanoico
b)	$\text{CH}_3\text{--CH}_2\text{--O--CH}_3$ propanol	etil metil éter
c)	ciclopropanal	no existe (el grupo funcional aldehído tiene que estar en un carbono terminal)
d)	$\text{CH}_3\text{--CH}_2\text{--CH}_2\text{--COO--CH}_3$ propanoato de etilo	butanoato de metilo
e)	ácido 2- <i>terc</i> -butiletanoico	ácido 3,3-dimetilbutanoico
f)	1-metiletan-1-ol	propan-2-ol

Cuadro 2: Ejercicio 34, página 51, Formulación Santillana

a)	$\text{CH}_2=\text{CH--NH--CH}_3$	N-metiletenamina
b)	$\text{CH}_3\text{--CN}$	etanonitrilo
c)	$\text{CH}_3\text{--CO--CH}_3$	propanona
d)	$\text{CH}_3\text{--CHOH--CH}_2\text{OH}$	propano-1,2-diol
e)	$\text{C}_6\text{H}_5\text{--O--CH}_2\text{--CH}_3$	etil fenil éter
f)		ácido benzoico
g)	$(\text{CH}_3)_3\text{C--O--CH}_3$	<i>terc</i> -butil metil éter
h)		5,6-dimetil-4-propilhepta-1,4-dieno
i)	$\text{CHO--CH=CH--CH=CH--CH}_2\text{--CHO}$	hept-2,4-dienal

Cuadro 3: Ejercicio 35, página 51, Formulación Santillana

a)	$\text{CH}_3\text{--COOH}$	ácido etanoico
b)	$\text{NC--CH}_2\text{--CH}_2\text{--CH}_2\text{--CH}_3$	pentanotrilo
c)		5-metilciclohept-1-en-4-ino
d)	$\text{CH}_3\text{--C}\equiv\text{C--CH}_2\text{--CH}_2\text{--COOH}$	ácido hex-4-inoico
e)		<i>N</i> -ciclopentil- <i>N</i> -metiletanoamida
f)		<i>N</i> -isopropil- <i>N</i> -metilciclopropanamina
g)		2-metilbenceno-1,4-diol
h)	$\text{CH}_3\text{--CO--CH}_2\text{--C}\equiv\text{CH}$	pent-4-in-2-ona
i)		1,3,5-triclorobenceno
j)		<i>N,N</i> -dimetilformamida

Cuadro 4: Ejercicio 36, página 52, Formulación Santillana

	Fórmula	Nombre tradicional	Nombre de hidrógeno
a)	HF	ácido fluorhídrico	hidrogeno(fluoruro)
b)	H <sub>2</sub> Se	ácido selenhídrico	dihidrogeno(selenuro)
c)	HClO	ácido hipocloroso	hidrógeno(oxidoclorato)
d)	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	ácido sulfúrico	dihidrogeno(tetraoxidosulfato)
e)	HMnO <sub>4</sub>	ácido permangánico	hidrogeno(tetraoxidomanganato)
f)	HI	ácido yodhídrico	hidrogeno(yoduro)
g)	H <sub>2</sub> Te	ácido telurhídrico	dihidrogeno(telururo)
h)	H <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	ácido dicrómico	dihidrogeno(heptaoxidodicromato)
i)	H <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>	ácido crómico	dihidrogeno(tetraoxidocromato)
j)	HBrO <sub>4</sub>	ácido perbrómico	hidrogeno(tetraoxidobromato)

Cuadro 5: Ejercicio 34, página 28, Formulación Santillana

	Fórmula	Nombre tradicional	Nombre de hidrógeno
a)	HCl	ácido clorhídrico	cloruro de hidrógeno
b)	H <sub>2</sub> MnO <sub>4</sub>	ácido mangánico	dihidrogeno(tetraoxidomanganato)
c)	H <sub>2</sub> S	ácido sulfhídrico	sulfuro de dihidrógeno
d)	H <sub>3</sub> AsO <sub>4</sub>	ácido arsénico	trihidrogeno(tetraoxidoarsenato)
e)	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	ácido fosfórico	trihidrogeno(tetraoxidofosfato)
f)	H <sub>3</sub> PO <sub>3</sub>	ácido fosforoso	trihidrogeno(trioxidofosfato)
g)	HNO	ácido hiponitroso	hidrogeno(óxidonitrato)
h)	H <sub>3</sub> AsO <sub>3</sub>	ácido arsenoso	trihidrogeno(trioxidoarsenato)
i)	H <sub>2</sub> TeO <sub>2</sub>	ácido hipoteluroso	dihidrogeno(dióxidotelurato)
j)	HBr	ácido bromhídrico	bromuro de hidrógeno

Cuadro 6: Ejercicio 35, página 28, Formulación Santillana