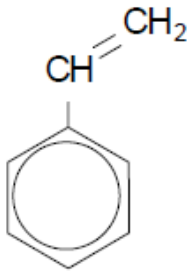


COLEGIO CLARETIANO EL LIBERTADOR
TALLER DE REPASO. QUÍMICA
GRADO ONCE

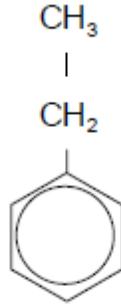
NOMBRE: _____

1. Escriba el nombre de las siguientes estructuras aromáticas

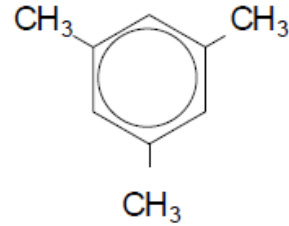
1.-



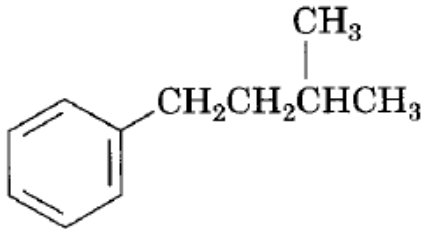
71.-



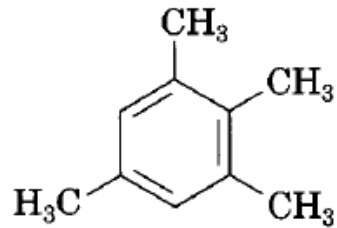
2.-



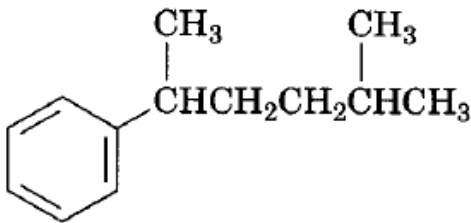
3.-



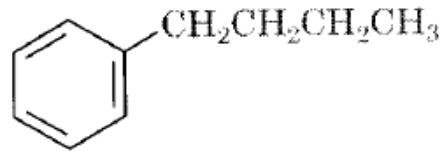
4.-



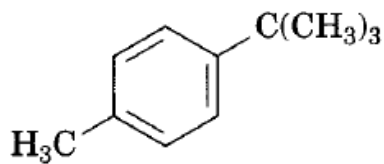
75.-



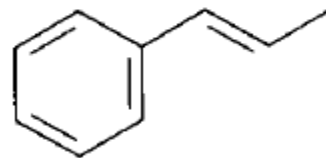
76.-



77.-

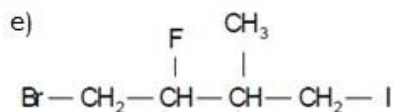
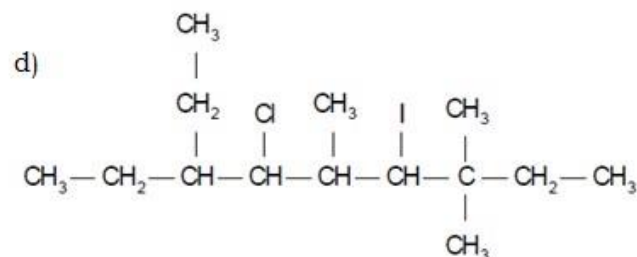
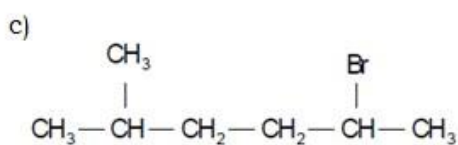
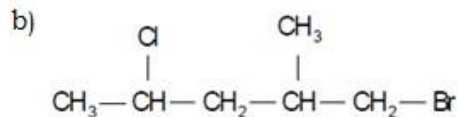
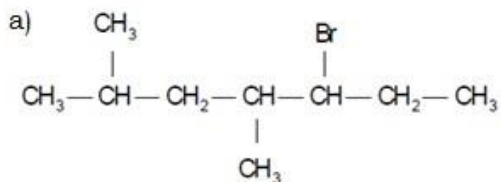


78

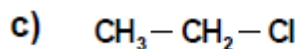
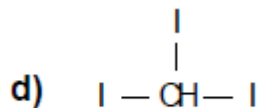
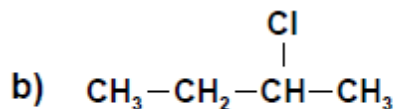
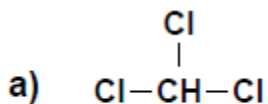


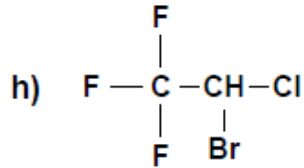
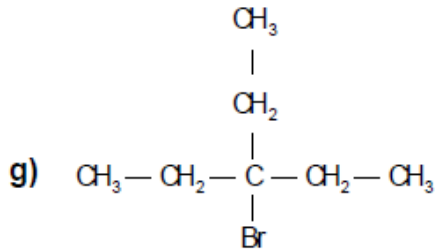
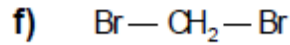
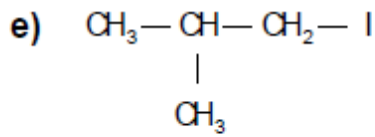
Halogenuros de alquilo y arilo

79.- Nombre los siguientes halogenuros de alquilo según la nomenclatura IUPAC



80.- Escriba el nombre IUPAC de los siguientes compuestos





81.- Escribe las fórmulas estructurales de los siguientes derivados de alquilo

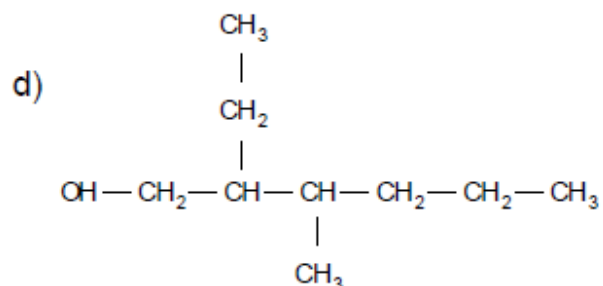
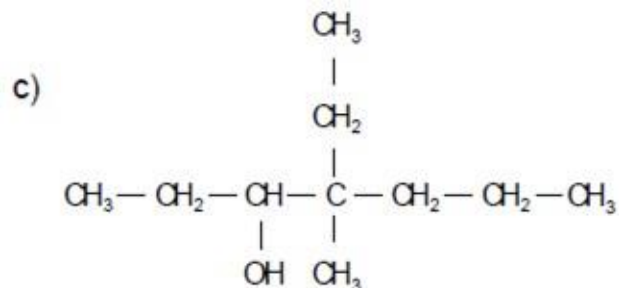
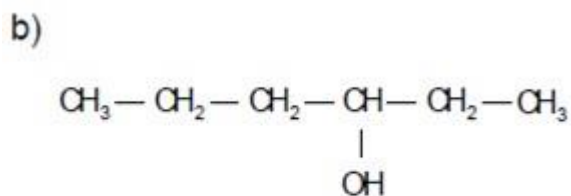
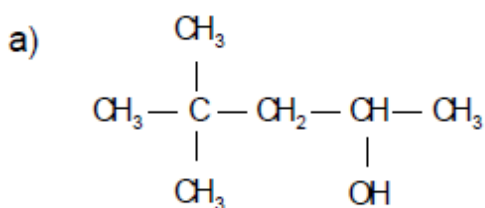
- cloroetano
- 2-cloropropano
- 1,2-dibromoetano
- 2-cloro-2-metilpropano
- 2-cloro-3-etil-4-metilpentano
- 1-cloro-2,2-dimetilpropano
- 1,3,5-triclorociclohexano
- o-dibromobenceno
- 4,4-difluoro-2-penteno
- 1-cloro-3-metilciclobutano

4.- Escribe la fórmula estructural de los siguientes compuestos:

- cloruro de isobutilo
- yoduro de propilo
- fluoruro de pentilo
- yoduro de ter-butilo
- bromuro de sec-butilo

Alcoholes

82.- Escribe el nombre IUPAC para cada uno de los siguientes compuestos

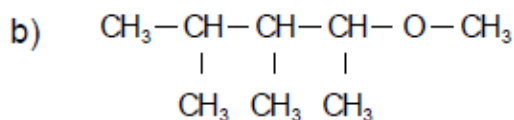
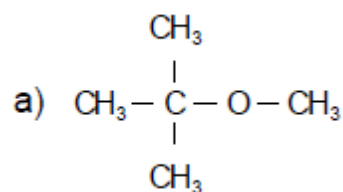


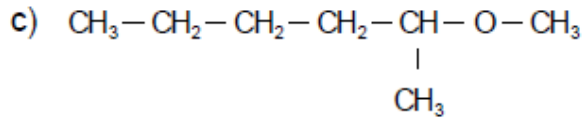
83.- Escribe la fórmula estructural de los siguientes compuestos

- 3-metil-2-butanol
- 2-metil-1-propanol
- 3,5-dimetil-4-heptanol
- 5-etil-3-isopropil-2,2,5,6-tetrametil-3-heptanol
- 4-ter-butil-6-etil-3,6,7-trimetil-4-octanol
- 5-isopropil-7-metil-6-propil-3-nonanol
- 2,3,4-trimetil-3-hexanol
- 3-etil-2,5-dietil-4-heptanol
- 1,2-propanodiol
- 5,7-dietil-2,2-dimetil-5-neopentil-4-nonanol
- 1,2,3-propanotriol

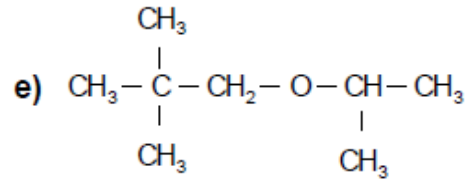
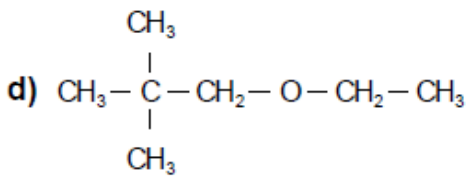
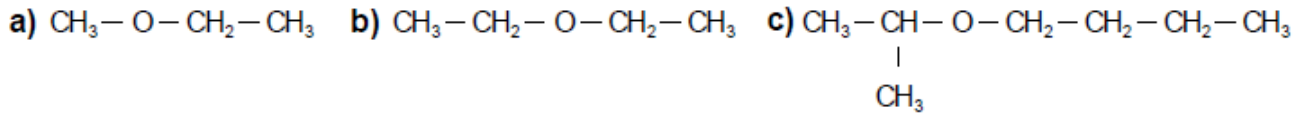
Éteres

84.- Indique los nombres de los siguientes compuestos.





85.- Escriba los nombres comunes para cada uno de los siguientes compuestos:

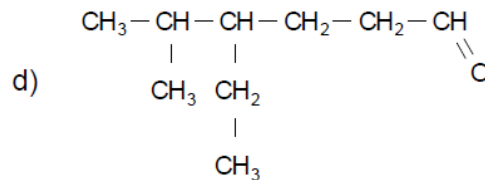
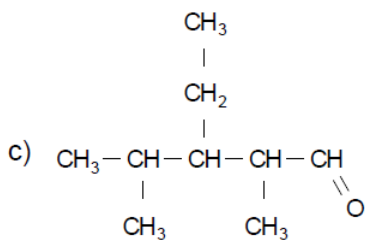
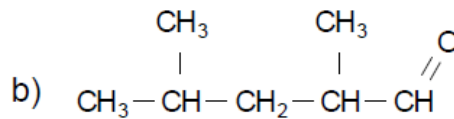
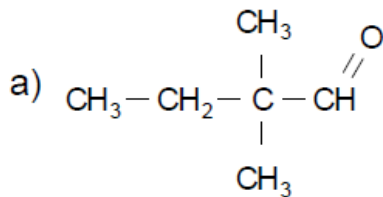


86.- Escribe la fórmula estructural de cada uno de los siguientes éteres:

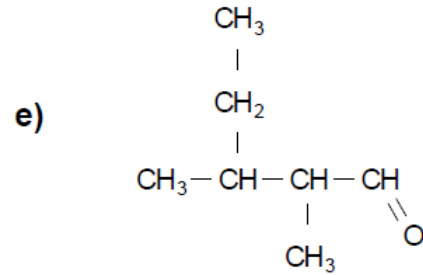
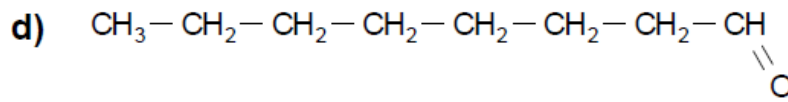
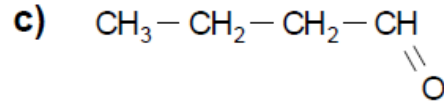
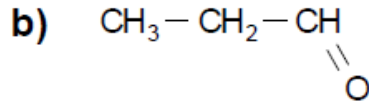
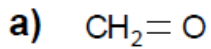
- éter etil propílico
- éter dimetilico
- éter butil pentílico
- éter isobutil metílico
- éter etil isopropílico
- 1-metoxipropano
- 1-isopropoxi-2,2-dimetilbutano

Aldehídos y Cetonas

87.- Nombre los siguientes aldehídos



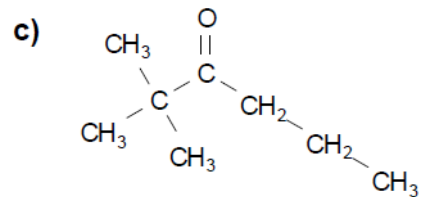
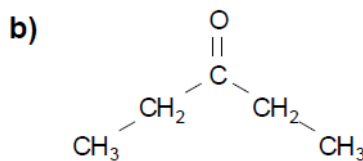
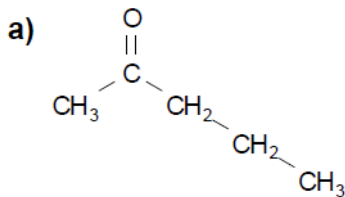
88.- Anota el nombre correspondiente a cada uno de los siguientes compuestos, utilizando el sistema IUPAC:

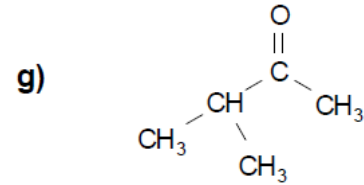
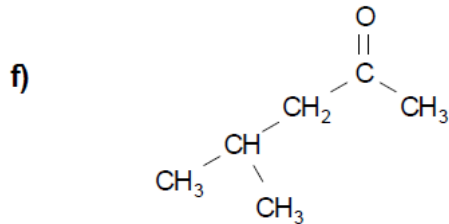
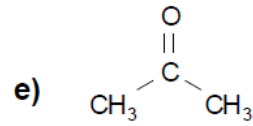
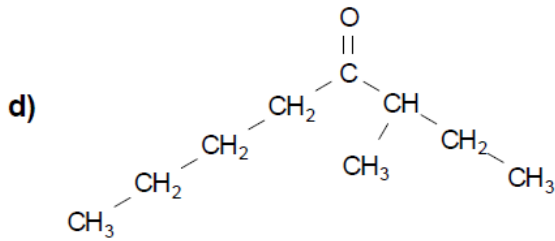


89.- Escribe las estructuras de los siguientes aldehídos y cetonas.

- etanal
- pentanal
- heptanal
- 2-metilpropanal
- 2,2-dimetilbutanal
- 3-etil-2,3-dimetilhexanal
- 2-pentanona
- 4-nonanona
- 3-hexanona
- 3-metil-2-butanona
- 3,3-dimetil-2-pentanona
- 3-isopropil-4-metil-2-heptanona
- 6-ter-butil-3-etil-7-metil-nonanona

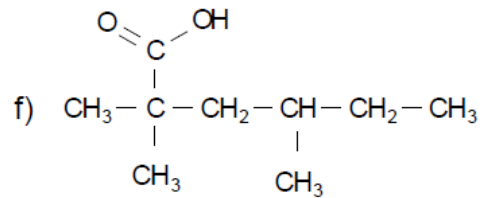
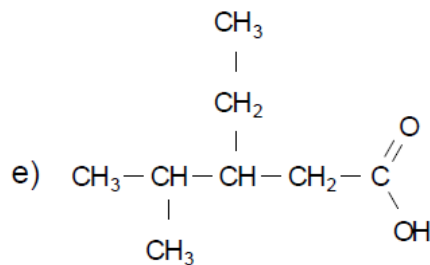
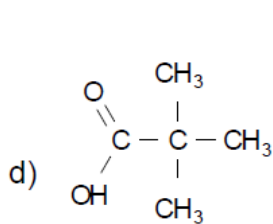
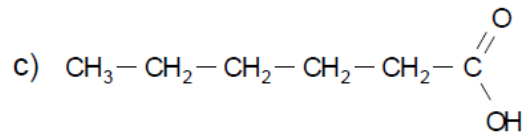
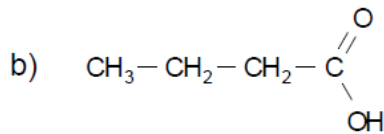
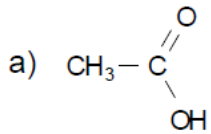
90.- Escribe los nombres comunes de las siguientes cetonas.





Ácidos Carboxílicos

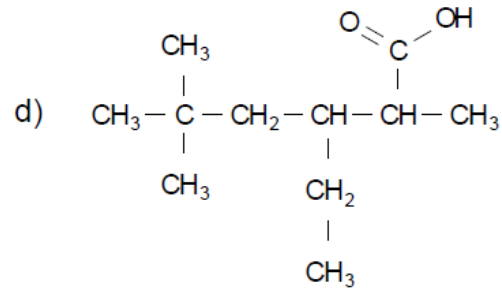
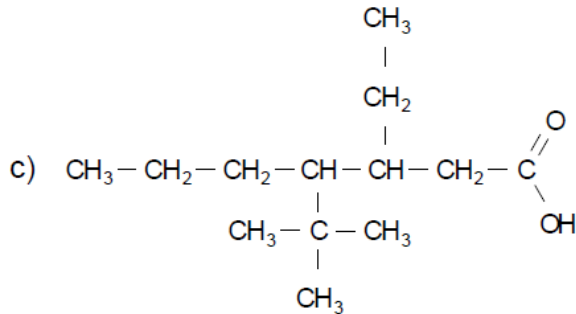
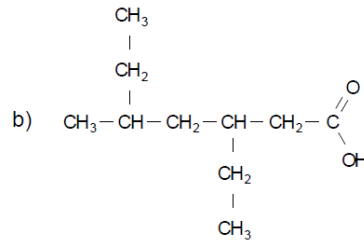
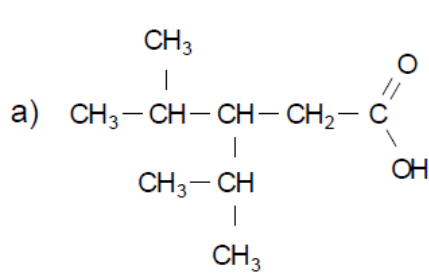
91.- Utiliza la nomenclatura IUPAC para dar nombre a los siguientes compuestos.



92.- Escribe las fórmulas estructurales de los siguientes ácidos carboxílicos.

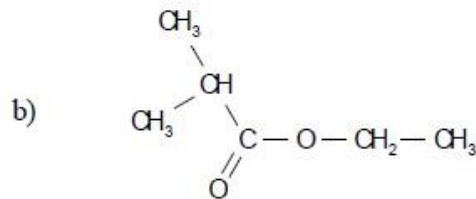
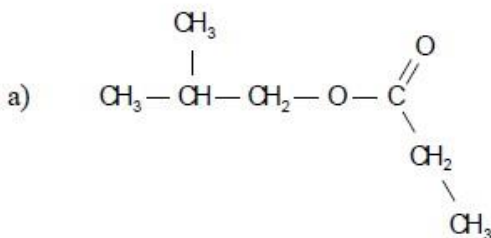
- ácido propanoico
- ácido pentanoico
- ácido metanoico
- ácido octanoico
- ácido 2,3-dimetilbutanoico
- ácido 3,3-dimetilpentanoico
- ácido 2,3,3-trimetilbutanoico
- ácido 4-etil-3-isopropil-5-metiloctanoico
- ácido 4,4-dietil-3-metilhexanoico

93.- Utiliza las reglas IUPAC para dar nombre a los siguientes ácidos carboxílicos.



Ésteres

94.- Escribe el nombre IUPAC para cada uno de los siguientes compuestos



95.- Escribe la fórmula estructural de los siguientes compuestos.

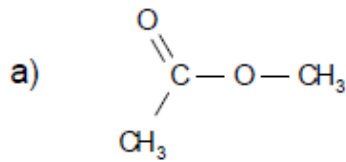
- propanoato de etilo
- 3-metilpentanoato de isopropilo

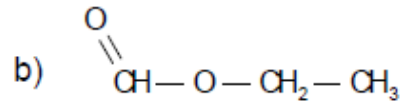
96.- Los ésteres son responsables del sabor y olor de las frutas. Escribe las fórmulas estructurales para los siguientes ésteres

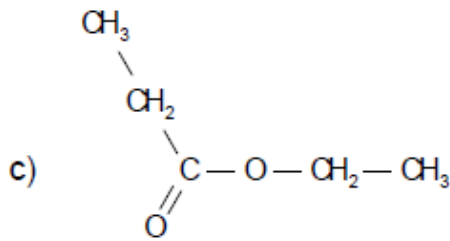
- formiato de etilo (aroma a ron)
- etanoato de pentilo (aroma a plátano)
- acetato de octilo (aroma a naranja)
- butanoato de etilo (aroma a piña)
- butirato de butilo (aroma a piña)
- etanoato de bencilo (aroma a jazmín)
- butirato de bencilo (aroma a rosas)

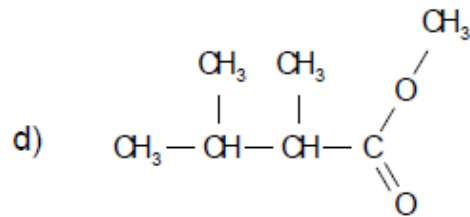
- h) propionato de isobutilo (aroma a ron)
 i) etanoato de isopentilo (aroma a pera)
 j) pentanoato de isopentilo (aroma a manzana)

97.- Identifica los ácidos y alcoholes que dan origen a los siguientes ésteres y da nombre a cada uno de ellos en nomenclatura común y IUPAC.

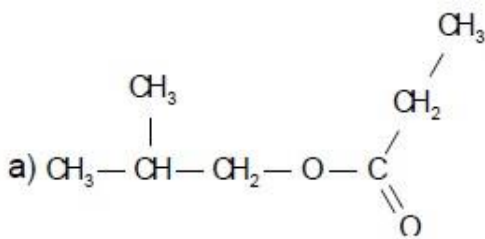


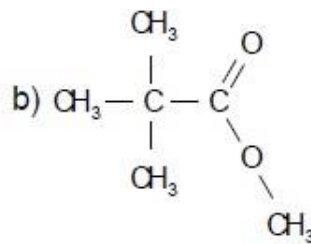


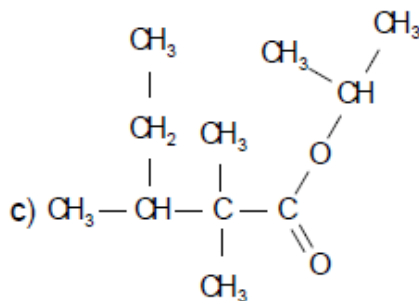


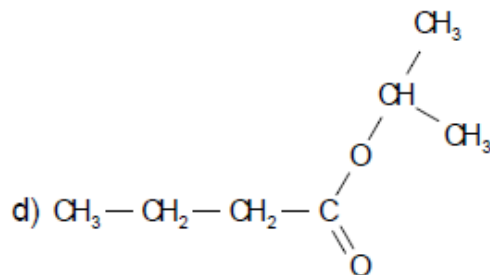


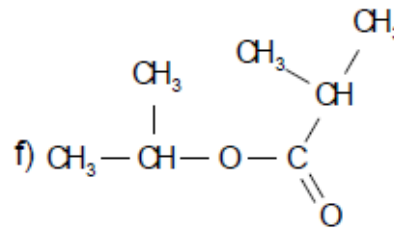
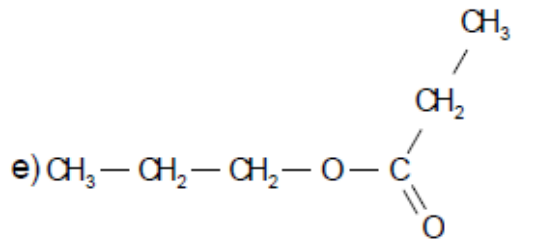
98.- Utilizando el sistema IUPAC, da nombre a los siguientes ésteres.





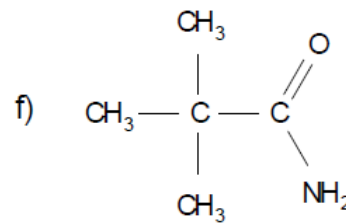
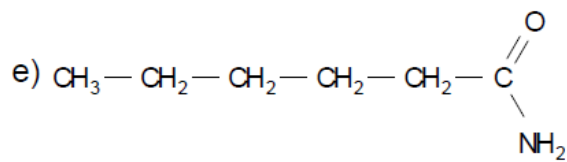
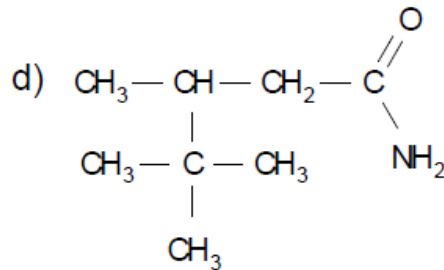
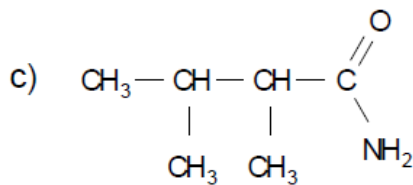
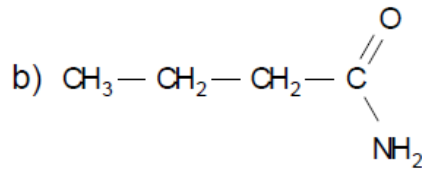
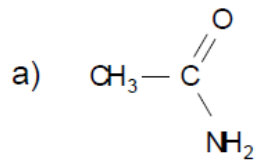






Amidas

99.- Escribe el nombre IUPAC a cada amida

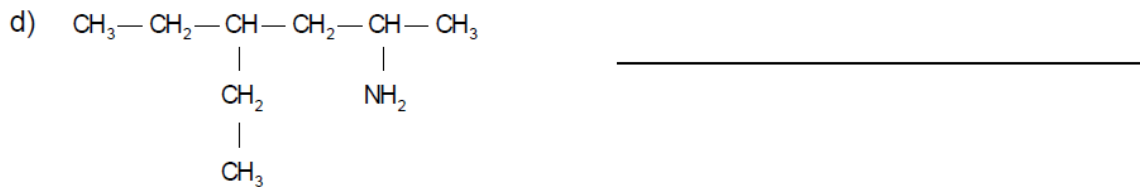
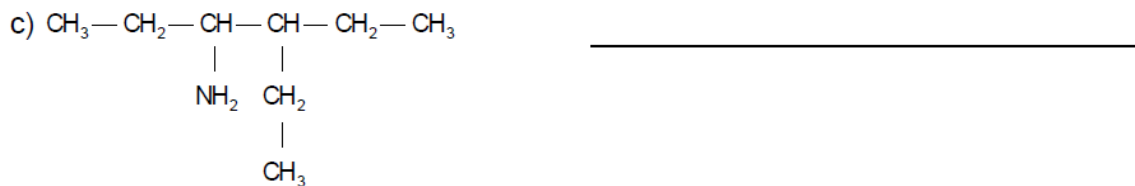
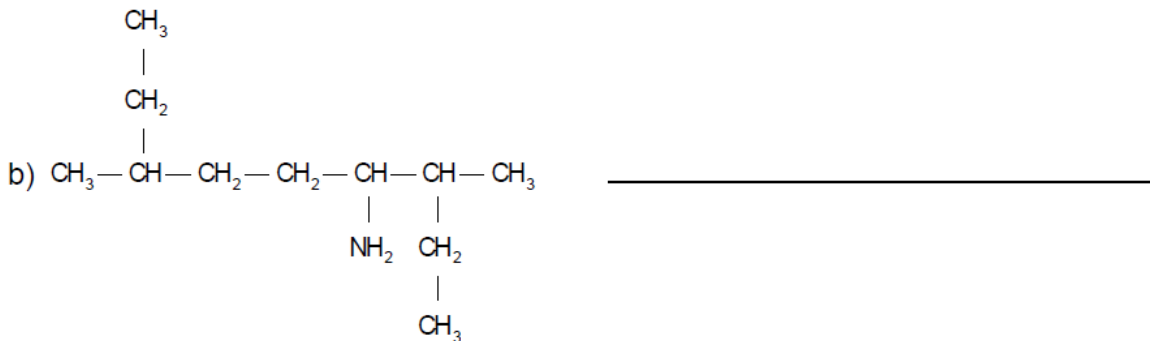
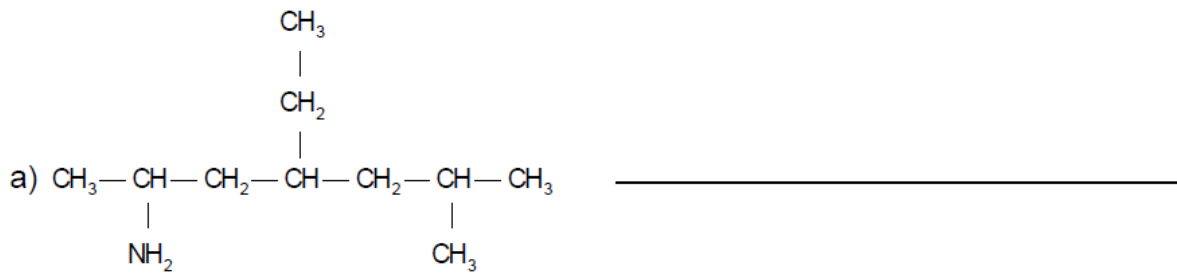


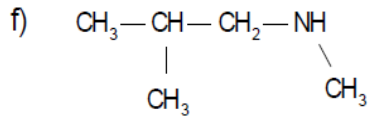
100.- Escribe las fórmulas moleculares de los siguientes compuestos

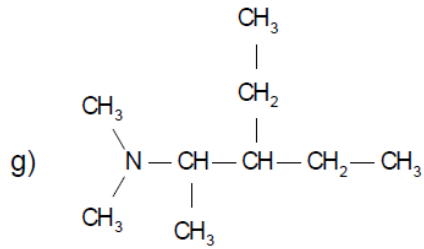
- 2-metilpropanamida
- 3-etil-2,4-dimetilpentanamida
- 2-etilbutanamida
- etanamida
- 3-isopropilhexanamida
- 2,2-dimetilbutanamida

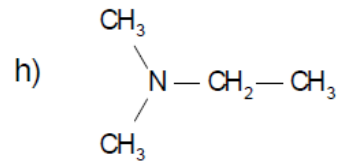
Aminas

101.- Utilizando las reglas IUPAC da nombre a las siguientes aminas.









102.- Escribe la fórmula estructural de las siguientes aminas.

- 3-(dimetilamino)-4-etilhexano
- 1-(etilamino)-3-metilpentano
- 3-(etilmetilamino)pentano
- 2-(dimetilamino)-4-metilpentano
- 2-(etilpropilamino)-4-metilhexano
- 2-(dietilamino)butano
- 2-amino-3,4-dietil-5-metilhexano
- 4-amino-3-etil-2-metilheptano
- 2-(metilamino)-4-isopropil-2-metilheptano