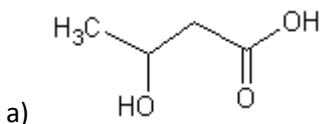
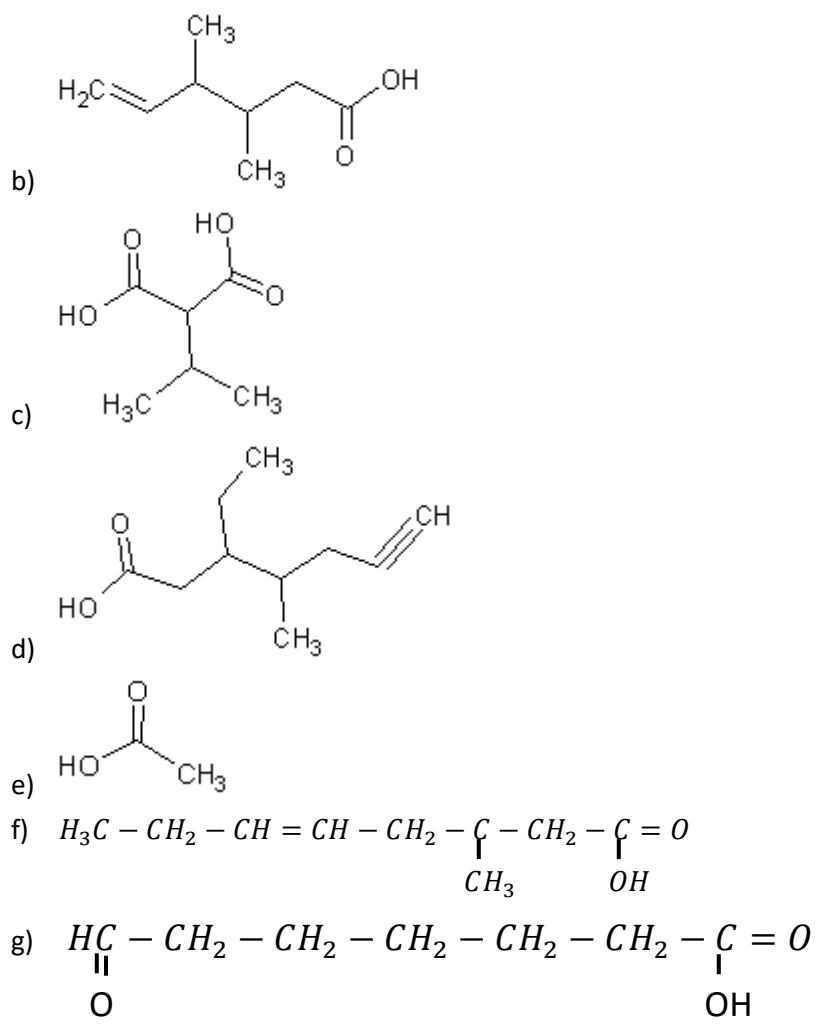


Trabajo de Repaso. Grupos funcionales

Ácidos carboxílicos

- 1) El ácido propanoico tiene un punto de ebullición de 141°C y el 1-butanol tiene un punto de ebullición de 118°C. Tanto el ácido propanoico como el 1-butanol contienen enlaces de hidrógeno. ¿Qué explica el mayor punto de ebullición del ácido propanoico?
- 2) ¿Por qué se clasifican los ácidos carboxílicos como ácidos?
- 3) Escriba una ecuación que muestre la ionización del ácido fórmico cuando se pone en contacto con el agua. Escriba los reactantes y productos.
- 4) ¿Cómo es la acidez de los ácidos orgánicos comparada con la acidez de los ácidos inorgánicos?
- 5) Mencione brevemente las propiedades químicas de los ácidos carboxílicos
- 6) Dibuje las siguientes estructuras:
 - a) Ácido butanoico
 - b) Ácido 3,5-dimetil heptanoico
 - c) Ácido 5-hidroxi-3-isopropil-hexanoico
 - d) Ácido 2,4-dimetil- 3-oxo pentanoico
 - e) Ácido 3-isopropil-4-metil-6-oxo heptanoico
 - f) Ácido 3-hidroxi-3-metil butanoico
 - g) Ácido 4-hexenoico
- 7) Nombre a los siguientes ácidos según nomenclatura propuesta por IUPAC





8) Explique efecto inductivo y resonancia. Ejemplificando