

Sección 6

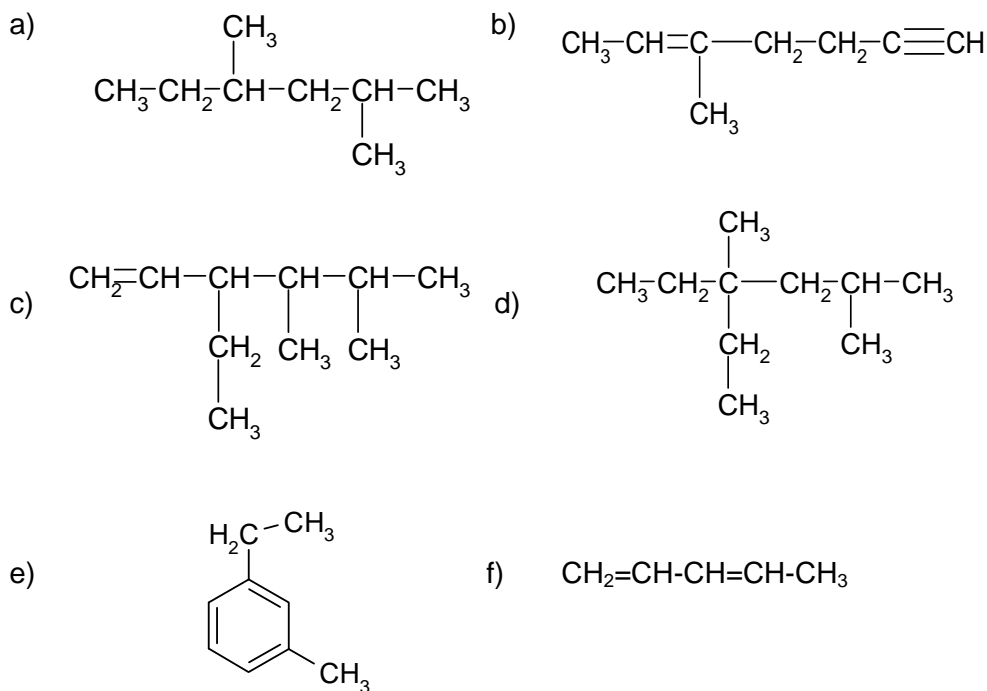
1. A composición centesimal dun hidrocarburo gasoso é 81,82% de carbono.

- ¿Cal é a fórmula molecular máis sinxela posible?
- ¿De que composto se trata?

2. Formula os seguintes compostos:

- | | |
|---------------------------------|--------------------------|
| a) 2,3,5-trimetil-1,4-octadieno | e) 3-etil-ciclopenteno |
| b) 3-etil-1,5-octadieno | f) m-propiltolueno |
| c) 2,4-nonadien-7-ino | g) 3-etil-pentano |
| d) metilciclohexano | h) 1,2,4-trimetilbenceno |

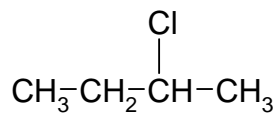
3. Nomea os seguintes compostos:



4. A isomería xeométrica é típica, aínda que non exclusiva, dos compostos con dobre enlace C = C. Escribir a fórmula estrutural dos isómeros xeométricos de cada un dos compostos seguintes, no caso de que o teñan:

- $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{COOH}$
- $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{COOH}$
- $\text{CHCl}=\text{CHBr}$

5. Indica se o seguinte composto presenta isomería óptica. En tal caso, debuxa os dous estereoisómeros.



6. Escribe a reacción axustada do proceso de reformado catalítico de ciclohexano en benceno. ¿Cantos moles de hidróxeno se producen por mol de ciclohexano convertido?
7. Indica cales son os principais compostos responsables da chuvia ácida e explica como se forman na atmosfera.