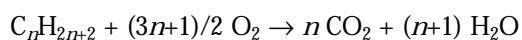


- a) A: $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
 B: $\text{HC}\equiv\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
- b) El ciclohexano.
- c) $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
 $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$

29. Se quema totalmente un hidrocarburo saturado, y la relación de masas de CO_2 y H_2O obtenida es 55/27. ¿De qué hidrocarburo se trata?

La reacción de combustión de un hidrocarburo saturado es:

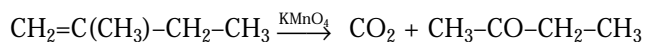
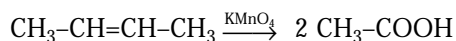


Se puede entonces escribir:

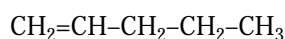
$$\frac{44 \cdot n}{18 \cdot (n+1)} = \frac{55}{27}$$

$n = 5$. Pentano e isómeros.

30. Escribir las reacciones de oxidación (con KMnO_4) del buteno y 2-metil-1-buteno.



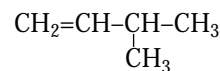
31. Escribir la fórmula semidesarrollada y el nombre I.U.P.A.C. de todos los alquenos isómeros de fórmula C_5H_{10} .



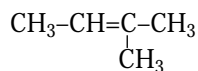
1-penteno



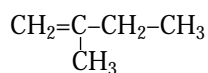
2-penteno



3-metil-1-buteno

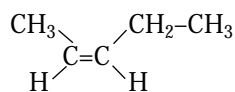


2-metil-2-buteno

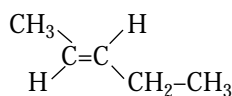


2-metil-1-buteno

Además el 2-penteno puede presentarse en forma de isómero *cis* o isómero *trans*.



cis-2-penteno



trans-2-penteno