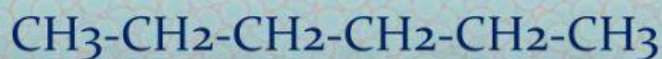


Propiedades físicas de los alcanos

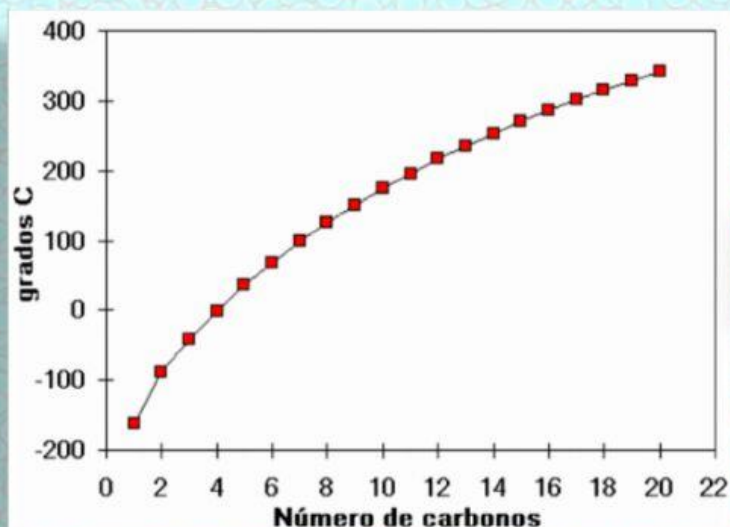
Ordena los siguientes compuestos desde el punto de ebullición más alto al más bajo.



Marque las opciones verdadera de cada una de las siguientes afirmaciones

- Los alcanos son compuestos ☐ polares ☐ apolares
- Las moléculas de los alcanos se encuentran unidas por interacciones de: ☐ London ☐ Puente hidrógeno
- A medida que aumenta la cadena hidrocarbonada el punto de ebullición ☐ disminuye ☐ aumenta, debido a que hay ☐ menor ☐ mayor superficie de contacto, por lo tanto tendrá ☐ mayor ☐ menor fuerza de London

Observe el grafico e indique cual es el alcano que posee un punto de ebullición igual al agua



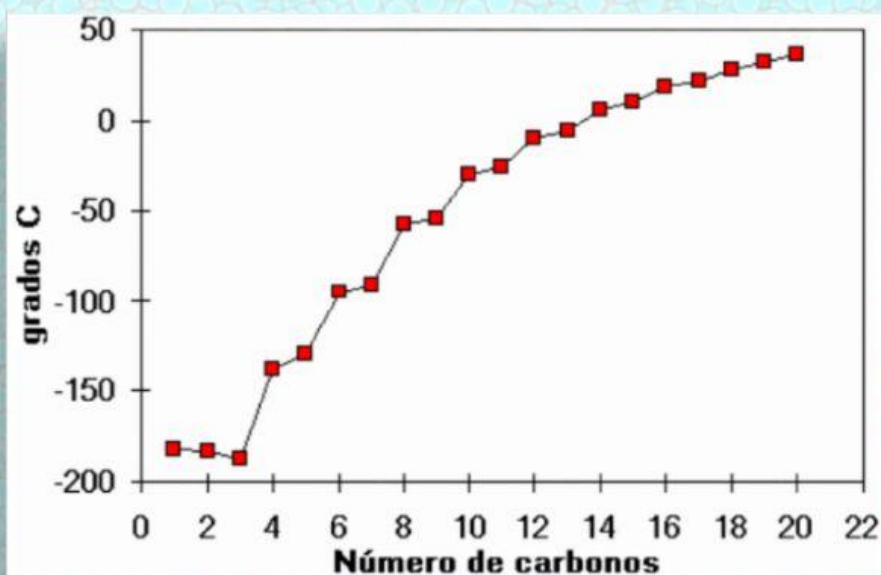
Observe el grafico y seleccione cual es el alcano que funde a 0°C

decano

dodecano

tridecano

tetradecano



Marque las opciones verdadera de cada una de las siguientes afirmaciones

- Los alcanos se disuelven en solventes , debido a que son moléculas .
- Los alcanos son densos que el agua.
- Los alcanos son insolubles en
- Alcanos de igual peso molecular , el isómero que tendrá menor punto de ebullición será el ramificado