Propiedades físicas de los alcanos

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

$CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_3$

$CH_3-CH(CH_3)-CH(CH_3)-CH_3$

$CH_3-CH_2-CH_3$

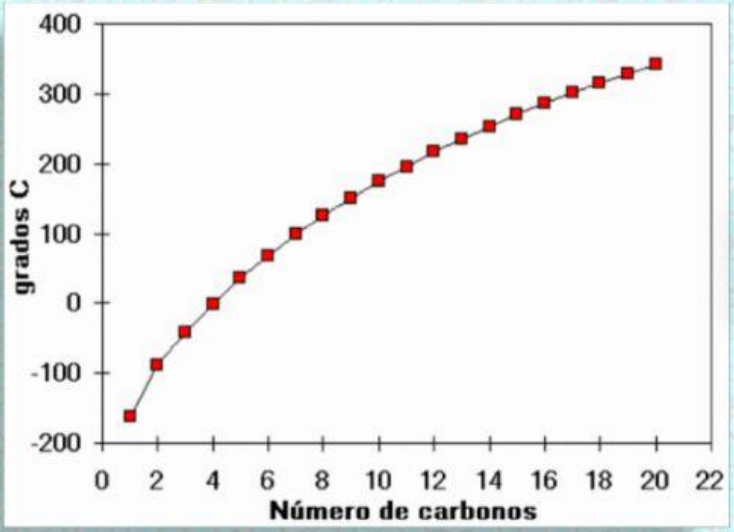
$CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_3$

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*

LIVEWORKSHEETS

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



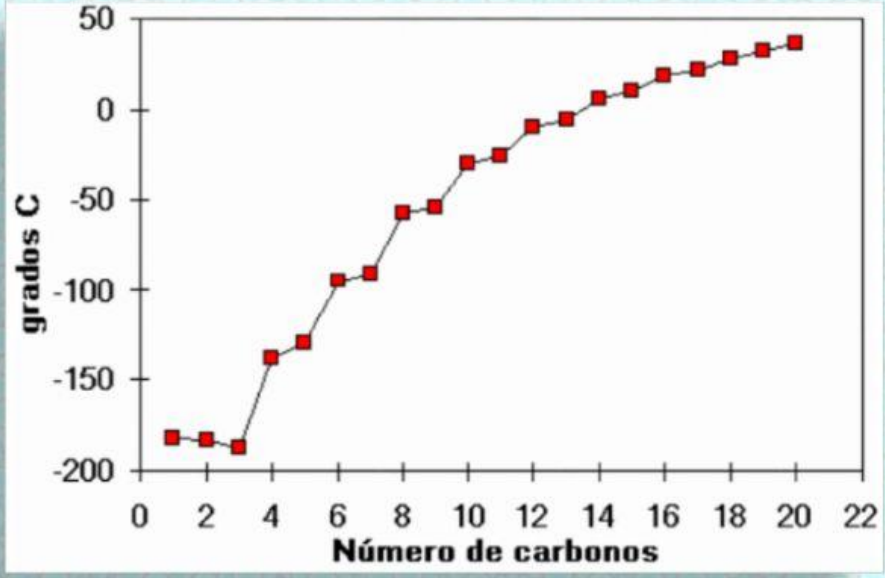
Observe el grafico y seleccione cual es el alcano que funde a 0°C

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*

LIVEWORKSHEETS