

7. Un *calorímetro* de mezclas es un recipiente adiabático que se utiliza en el laboratorio. Suponé que fabricás un calorímetro casero con un recipiente de *telgopor*; dentro de él ponés 200 g de agua ($c = 1 \text{ cal/g} \cdot ^\circ\text{C}$) a 20°C y sumegís un clavo de hierro ($c = 0,12 \text{ cal/g} \cdot ^\circ\text{C}$) de 30 g, a 150°C . Tapás el recipiente y esperás a que se produzca el equilibrio térmico.

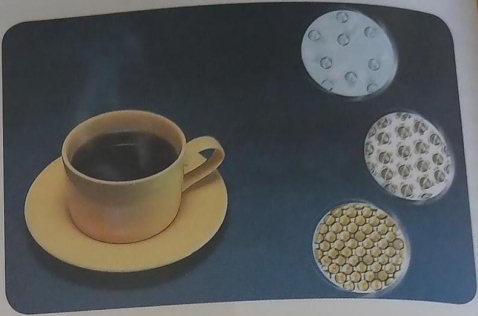
Si medís la temperatura con un termómetro, ¿qué valor indicará?

© Santillana S.A. Prohibida su fotocopia. Ley 11.723

ACTIVIDADES FINALES

Recuperar conceptos

- Analizá las afirmaciones, y completá los casilleros con verdadero (V) o falso (F). No te olvides de justificar tus respuestas.
 - El calor es una medida de la energía química de las partículas que componen un objeto. ☐
 - La temperatura de un cuerpo determina la cantidad de calor que posee. ☐
 - Durante un cambio de estado, la temperatura de un cuerpo permanece constante. ☐
 - Todas las escalas termométricas coinciden en el criterio para elegir el cero. ☐
 - Cuando se toca un objeto y se lo siente frío, podemos decir que en realidad absorbe calor de la mano. ☐
 - Si en una habitación cerrada se tocan objetos de madera y objetos metálicos, se puede comprobar que los metales están más fríos que las maderas. ☐
- Observá la siguiente ilustración. En cada "lupita" se representa la organización de las partículas en un estado de agregación determinado.



- Uní con flechas cada "lupita" con la parte del sistema que corresponde.
- Copió en tu carpeta esta tabla/resumen y completala con las características principales de cada estado de agregación.

Estado de agregación	Características
Sólido	
Líquido	
Gaseoso	