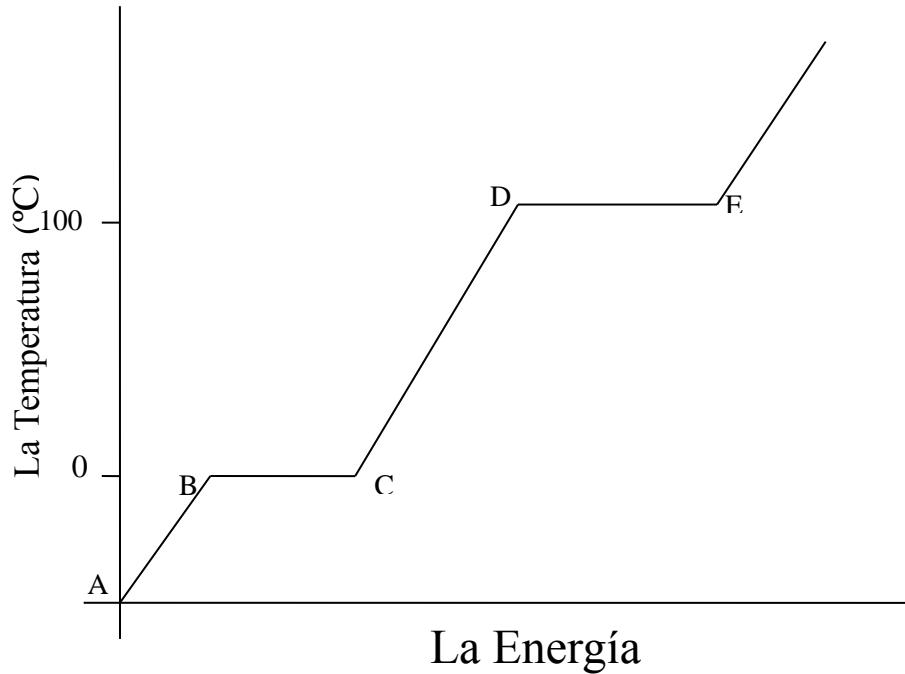


Curva de Calentamiento para Agua



En A empezar a calentar un vaso de hielo a $-20\text{ }^{\circ}\text{C}$. La temperatura es _____.

En B el hielo comienza a _____. La temperatura es _____.

En C el hielo se ha _____ por completo. La temperatura es _____.

En D el agua comienza a _____. La temperatura es _____.

En E el agua se ha _____ por completo. La temperatura es _____.

- El punto de congelación del agua es _____. El punto de ebullición del agua es _____.

A a B La temperatura es _____ C a D La energía cinética es _____

Encima de E La energía potencial es _____ B a C La temperatura es _____

D a E La energía cinética es _____ La energía potencial es _____

Las Problemas de la Energía:

1. Calcule la energía (cal) necesaria para derretir $125,0\text{ g}$ de hielo a $0,0\text{ }^{\circ}\text{C}$. ¿Esto es endotérmico o exotérmico?

2. ¿Cuánta energía (kJ) se necesita para calentar $180,0\text{ g}$ de hielo a $-20,0^{\circ}\text{C}$ para regar a $75,0^{\circ}\text{C}$? ¿Endotérmico o exotérmico?

3. Si $275,0\text{ g}$ de agua líquida a $100,0\text{ }^{\circ}\text{C}$ y $475,0\text{ g}$ a $30,0\text{ }^{\circ}\text{C}$ de agua se mezclan en un recipiente aislado, ¿cuál es la temperatura final?