

BENEMÉRITA UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DE PUEBLA



COMPLEJO REGIONAL CENTRO
BACHILLERATO TECNOLÓGICO
SAN JOSÉ CHIAPA

PROYECTO I DE LA MATERIA DE: MODELOS MATEMATICOS I

NOMBRES:

Axel Iván Martínez Bustos

Christopher Guzman Huerta

Manuel Castillo Vazquez

Gabriel Sanches Arrieta

Omar Nazario Velazquez

GRADO: 2do

GRUPO: B

PROFESOR: Adrián Rosas Jiménez

Hipótesis

Sí, la temperatura es uno de los factores clave que influye en los estados de la materia y en las transiciones entre estos estados.

Hipótesis: Si la temperatura de una sustancia cambia, entonces su estado de agregación también se verá afectado, ya que el incremento o disminución de la temperatura altera la energía cinética de las partículas, provocando cambios en su estructura y disposición.

Esta hipótesis se basa en el hecho de que un aumento de temperatura generalmente eleva la energía cinética de las partículas, haciendo que pasen de un estado sólido a líquido (fusión) o de líquido a gas (evaporación)

Registro de observaciones

- 1. ¿Cuestionario de reflexión hubo alguna diferencia en la temperatura registrada?** Si, una diferencia de 20 grados
- 2. ¿Cuál fue la función de la sal al mezclarla con el hielo?** Mantener el hielo para no derretirse
- 3. ¿Qué sucedió cuando agitaste ligeramente el agua una vez que pasó el tiempo señalado?** nada
- 4. ¿Cuáles fueron tus variables dependientes e independientes?** Temperatura- dependiente, hielo- dependiente
- 5. ¿Usaste un elemento de control?** no
- 6. ¿Son físicos o químicos los cambios observados en este experimento?** Son cambios físicos ya que el hielo se derrite
- 7. Este experimento lo puedes relacionar con la elaboración de la nieve. ¿Cómo es esto?** Si, al usar la sal para mantener el hielo y que tarde mas en derretirse

Conclusión

Este experimento confirma que la temperatura es un factor clave en los cambios de estado de la materia. La mezcla de sal y hielo redujo la temperatura, ralentizando el proceso de fusión del hielo, lo que se refleja en la diferencia de 20 grados observada. Los cambios registrados fueron físicos, ya que implicaron una transición de estado sin modificar la composición química de las sustancias. Este principio es aplicable en la elaboración de nieve casera, donde la sal ayuda a mantener el hielo más tiempo sin derretirse.