****

**INVESTIGACIÓN EXPERIMENTAL “LOS CAMBIOS DE ESTADO”**

**Propósito:** Observar, experimentalmente, los tres estados de la materia en sustancias distintas. También podrán ver cómo un sólido pasa a líquido y a gas en solo unos pocos minutos.

**Preguntas e interpretación de las observaciones:**

1. ¿En qué estado de la materia se encuentra el agua en el vaso?

***En estado líquido***

1. ¿En qué estado de la materia se encuentra la bolita de naftalina antes de echarla al agua?

***En estado sólido***

1. ¿Qué observas que se ve sobre el agua después de un rato?

***Pequeñas burbujitas que se forman en la bolita de naftalina y suben hasta evaporarse.***

1. ¿Qué estado de la materia es este?

***Al inicio se ve cómo la naftalina sólida se derrite en líquida sobre la misma bolita, formando burbujas de naftalina gas. Estas burbujas de gas se elevan a la superficie.***

1. ¿Pueden ver cómo la naftalina pasa a estado líquido en el interior del vaso de agua?

***Con atención y concentración podrán ver la naftalina sólida que se derrite en líquida sobre la misma bolita y la formación de pequeñas burbujitas de gas alrededor de la bolita de naftalina.***

1. Haga un dibujo que muestre la naftalina en todos los estados de la materia observados.
2. Explique cómo la temperatura afecta a los cambios de estado de la materia.

***El aumento de temperatura hace que las sustancias en estado sólido se derritan a liquido y los líquidos pasen al estado de gas.***

**ADVERTENCIA:**

**La naftalina es tóxica. los alumnos deben Siempre lavarse las manos después de manipularla y ¡por ningún motivo echársela a la boca!**

Elaborado por: Carmen Salazar