



INSTITUCIÓN EDUCATIVA LA SIERRA

Creada por Resolución N°012065 del 05 de octubre de 2015 y 014399 del 20 de noviembre de 2015.

DANE: 105001026581 NIT:900935808-1

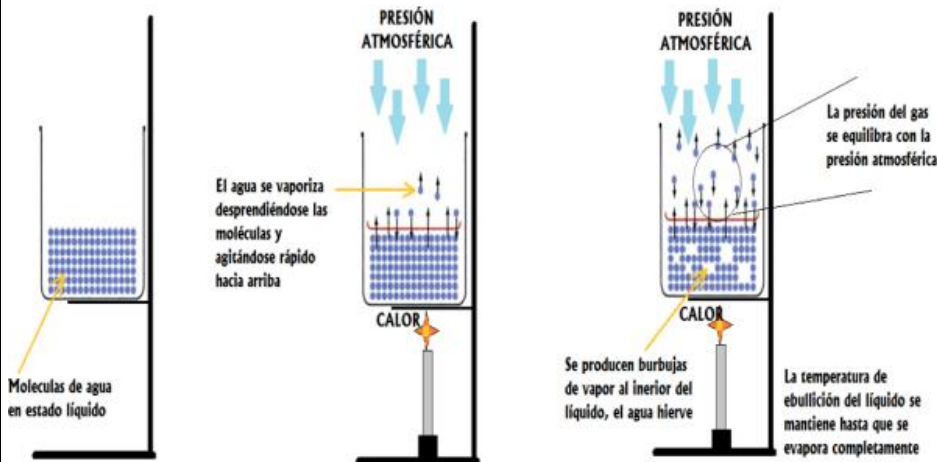
ie.lasierracolegiomaestro@gmail.com

Grado: 8°		Docente: Hansley Rocio Valencia M.
Periodo: 1	1 horas	Área: Ciencias Naturales Física
Objetivo: Reconocer el comportamiento de la materia en estado líquido al someterse a altas temperaturas.		
COMPETENCIA		Explicación de fenómenos Lingüística
CONTENIDO		La materia y su punto de ebullición

INFORMATE PRIMERO:

Punto de ebullición

Todo líquido consigue evaporarse, es decir pasar de líquido a gas cuando las moléculas de la superficie se separan por el incremento de la temperatura, de manera que dicho vapor se hace mayor cada vez más tratando incluso de empujar la capa de aire que tiene por encima de igual presión. Al conseguirse que la presión exterior (presión atmosférica) se iguale con la presión del vapor del líquido que se evapora, el líquido hierve, lo que hace que se determine el punto de ebullición de dicho líquido.



En la figura se muestra un líquido que se coloca al calor, mientras las moléculas no reciben el calor, no se eleva su temperatura y se conserva la totalidad en estado líquido, a colocar el calor, las moléculas se agitan, rompiendo la tensión superficial de la superficie y saliendo en forma de gas. Cuando la presión del gas liberado iguala a la presión atmosférica o la supera, se comienzan a formar burbujas de gas al interior del líquido (hierve), haciendo que se determine la temperatura de ebullición.



INSTITUCIÓN EDUCATIVA LA SIERRA

Creada por Resolución N°012065 del 05 de octubre de 2015 y 014399 del 20 de noviembre de 2015.

DANE: 105001026581 NIT:900935808-1

ie.lasierracolegiomaestro@gmail.com

Cuando la presión atmosférica disminuye por ejemplo cuando es mayor la altitud, los líquidos que se calientan, alcanzan el punto de ebullición más rápido, lo que se traduce en una menor temperatura, es decir a mayor altitud, los líquidos hervirán a una menor temperatura

ACTIVIDAD

1. ¿Qué pasa si la presión del vapor no alcanza a la presión atmosférica?
2. ¿Si se coloca en la estufa una olla de agua en dos ciudades una a nivel del mar y otra a 2600m SNM, sobre cuál de las dos se ofrece mayor resistencia o presión de la atmósfera?
3. En consecuencia de lo anterior, ¿dónde hervirá el agua más rápido? y ¿Dónde será mayor la temperatura de ebullición?