 **GUÍA Nº3 SÉPTIMO BÁSICO**

Objetivo: Describir las características de los tres estados de la materia: sólido, líquido y gaseoso.

Calienta, enfría y comprime los átomos y moléculas y ve cómo cambian entre sólido, líquido y fases gaseosas, para lo debes ingresar al siguiente link de simulación de los estados de la materia :

<https://phet.colorado.edu/es/simulation/states-of-matter>

Observa los estados de la materia:



Observa los cambios de estado de la materia



ACTIVIDADES :

1.- Haz un dibujo de una sustancia como un sólido, líquido y gas.

2.- Describe las diferencias y similitudes entre cada estado.

|  |  |
| --- | --- |
|  SEMEJANZAS |  DIFERENCIAS |
|  |  |

3.- Explica cómo se podría cambiar el estado de la materia de una sustancia .

…………………………………………………………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………………………………………………………………

 4.- Describe la diferencia en el movimiento de las partículas en un sólido, en un líquido y en un gas.

…………………………………………………………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………………………………………………………..

……………………………………………………………………………………………………………………………………………….

……………………………………………………………………………………………………………………………………………….

 5.- Predice lo que le sucede a la sustancia cuando se calienta o se enfría.

……………………………………………………………………………………………………………………………………………..

……………………………………………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………………………………………………………

 6.- Describe un método para detener el movimiento de los átomos o moléculas.

……………………………………………………………………………………………………………………………………………..

……………………………………………………………………………………………………………………………………………..

…………………………………………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………………………………………………

7.- Explica por qué algunas moléculas comienzan a pegarse cuando agregas más moléculas.

……………………………………………………………………………………………………………………………………………….

……………………………………………………………………………………………………………………………………………….

……………………………………………………………………………………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………………………………………………