

1° quincena: 08 de junio al 19 de junio del 2020

Nombre de la Materia: Ciencias Naturales II: Físico Química

Profesora: Valeria Gomez

Correo electrónico: val.go.2592@gmail.com

WhatsApp: 3731400673

Alumno:

Curso:

Div:

Tema: Los estados de la materia

Materia es todo aquello que nos rodea que tiene masa y peso, que ocupa un lugar en el espacio, que es perceptible por alguno de nuestros sentidos y que se opone a cambiar de posición, es decir, que tiene inercia. El entorno que nos rodea está compuesto de materia. Gracias a nuestros sentidos somos capaces de reconocer o percibir varios tipos El entorno que nos rodea está compuesto de materia. Gracias a nuestros sentidos somos capaces de reconocer o percibir varios tipos de materia. Algunos de ellos son fácilmente reconocibles como por ejemplo una moneda, la cual la podemos ver, tocar y por tanto reconocer con bastante facilidad, pero hay otros que no podemos percibir con la misma facilidad, como por ejemplo, el aire. La materia está formada por cientos de partículas elementales que se acoplan entre sí para formar átomos que se unen a su vez para formar las moléculas, las cuales están sometidas a dos fuerzas antagónicas, que son cohesión y repulsión. Debido a estas fuerzas y al predominio de una sobre la otra hace que la materia esté presente en tres formas: líquido, sólido y gaseoso, conocidas con el nombre de “estados de la materia” En la naturaleza podemos observar cambios de la materia de manera frecuente, como el tan conocido caso del agua, que puede encontrarse en forma sólida, líquida y gaseosa. Los cuerpos cambian de un estado a otro debido al efecto que produce sobre él la temperatura y la presión, ya sea aumentando o disminuyendo dichos factores De manera general y más visual podemos comprender los distintos cambios de estado por los que puede pasar la materia.



SÓLIDO: Tiene forma y volumen bien definidos debido a que la fuerza de atracción es mayor que la fuerza de repulsión. No se pueden comprimir. No se puede expandir.



LÍQUIDO: Tiene volumen definido pero forma variable ya que depende del recipiente que lo contenga. Hay equilibrio entre sus fuerzas de atracción y repulsión. No se puede comprimir. No se puede expandir.



GASEOSO: No tiene ni forma ni volumen definido, ya que su fuerza de repulsión es mucho mayor a la de atracción. Se pueden expandir y comprimir.

Actividad N° 1: leer la teoría y proponer tres ejemplos de sustancias sólidas, tres ejemplos de sustancias líquidas y tres ejemplos de sustancias gaseosas.