



**Nombre de alumnos: Daniela  
Elizabeth Vázquez López**

**Nombre del profesor: María de los  
Ángeles Venegas**

**Nombre del trabajo: Cuadro  
Sinóptico**

**Materia: Química**

**Grado: 1°**

**Grupo: A"**

Comitán de Domínguez Chiapas a 15 de Octubre de 2022.

Estructura y composición de la materia

2.1. Clasificación de la materia

Sustancia pura: Puede ser un elemento o compuesto y cualquier parte de ellas poseen características similares

También podríamos decir que una sustancia es pura cuando se encuentra compuesta en su totalidad

2.1.1 Estado de agregación de la materia

Los estados comunes de agregación de la materia son sólidos, líquidos y gases existen un cuarto estado, el plasma

Y en años recientes el mundo científico dio a conocer un quinto estado llamado condensación de base –Einstein. Los estados de la materia dependen de las condiciones de temperatura.

2.2 .Modelos del átomo para entender las propiedades de la materia

El primero en utilizar el término de átomo fue Demócrito (filósofo griego, del año 500 indivisible  
Los electrones solo se pueden encontrar en ciertas orbitas.

El modelo atómico de Bohr fue sustituido por el modelo atómico de sommerfeld ya que para adaptarlo a los resultados experimentales era necesario incluir otros tres números cuánticos

2.3 Estructura subatómica y reactividad

Estructura atómica de la materia, es la disposición que presenta los elementos más pequeños que la conforman (átomos, electrones, neutrones, núcleo) y que define las propiedades de cada uno de los materiales

En un sólido, los átomos también están formado por dos tipos de partículas