



# UDS

KEVIN ALEXANDER CANO LOPEZ  
SUPER NOTA  
PARCIAL 1  
QUIMICA 1  
VENEGAS CASTRO MARIA DE LOS ANGELES  
RECURSOS HUMANOS  
1ER CUATRIMESTRE





PUES LO QUE YO LE ENTENDI fue que  
Las propiedades con otra se unen y la  
Composición pues que compone las  
Materia y compone formulas químicas también son estructura  
atómicas  
imaginación. Los átomos son tan pequeños que pueden  
colocarse unos 108, o sea 100 millones de ellos, uno después  
de otro, en un centímetro lineal. Su  
El primero en utilizar el término de Átomo fue Demócrito  
Los estados de agregación comunes de agracion de las materias  
son solidas son



**Propiedades de la materia**  
Los estados de agregación comunes de las materias son sólidos, líquidos y gases, conocer un quinto estado llamado condensación de Bose-Einstein. Los estados de la materia dependen de la condición de temperatura y presión a las que se encuentran sometidas.

**CLASIFICACION DE LA MATERIA**  
La materia se puede clasificar en base a su composición. Puede ser un elemento o compuesto y cualquier parte de ella posee características similares, definidas y constantes, podríamos decir que una sustancia es pura cuando se encuentra compuesta en su totalidad por ella y no tiene cantidades de otras sustancias, por ejemplo sería la sacarosa, el agua, el oro ETC.

**Estructura y composición de la materia**



**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 a. De C.), porque creía que los elementos estaban formados por pequeñas partículas indivisibles. Los electrones solo se pueden encontrar en ciertas órbitas (no todas las órbitas están permitidas). La distancia de la órbita al núcleo se determina según el número cuántico  $n$ .

**Estructura subatómica y reactividad.**  
Estructura atómica de la materia, es la disposición que presentan los elementos más pequeños que la conforman (átomos, electrones, protones, neutrones, núcleo), y que define las propiedades de cada uno de los materiales. La pequeñez de los átomos embota la imaginación. Los átomos son tan pequeños que pueden colocarse unos 108, o sea 100 millones de ellos, uno después de otro, en un centímetro lineal. Su radio es del orden de  $10^{-8}$  cm. A su vez, los núcleos tienen dimensiones lineales 10 000 a 100 000 veces más pequeñas. El radio nuclear es de  $10^{-12}$  a  $10^{-13}$  cm.  
En

FUENTE DE CONSULTA  
ANTOLOGIA  
ACTIVIDADES EN CLASES

[304f2ca5b8a22a4fe1baf8d4c705718f.pdf](https://plataformaeducativauds.com.mx/304f2ca5b8a22a4fe1baf8d4c705718f.pdf)  
([plataformaeducativauds.com.mx](https://plataformaeducativauds.com.mx))