



NOE AGUILAR CANO  
CUADRO SINOPTICO  
PARCIAL 2  
QUIMICA1  
VENEGAS CASTRO MARIA DE LOS ANGELES  
RECURSOS HUMANOS  
1ER CUATRIMESTRE

SOY NOE AGUILAR CANO Y PUES ESTO ES LO QUE COMPRENDO DE MI  
TEMA PRINCIPAL PUES YO HICE MI CUADRO SINOPTICO  
MI TEMA SE LLAMA la estructura de composición La estructura es la  
forma de organizar los elementos y también son propiedades de la  
materia

La estructura se relaciona con la materia de química y de ahí salen  
composiciones salen átomos y también tiene composiciones también  
esta relacionado con estados de agregación y es lo que define la materia  
por eso se le llama la estructura de composición

Ay también estructura subatómicas

Y pues con eso esta relacionado mi cuadro sinóptico



# LA ESTRUCTURA Y COMPOSICION DE LA MATERIA

## Clasificación de la materia



La materia se puede clasificar en base su composición  
Puede ser un elemento o compuesto y cualquier parte de ella posee característica similares definida y constante  
Esta constituida por dos o mas sustancias puras cada una mantiene su identidad y propiedades específicas es una sustancia pura imposible de descomponer mediante métodos quimicos

## Propiedades de la materia



Los estados de la materias depende de las condiciones de temperatura y presión alas que se encuentran sometida las sustancias y de su naturaleza química en estado solido cada molécula esta en su espacio pequeño entre molécula cercana por que lo que vibra sin cambiar sin cambiar debido su altura de fuerza de cohesión

## Modelación del átomo para entender las propiedades de la materia



Los electrones describen órbitas circulares estables alrededor del núcleo del átomo sin radiar energía.  
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 para adaptarlo a los resultados experimentales era necesario incluir otros tres números

## Estructura subatómica y reactividad.



forma. En los líquidos, en cambio, aunque los átomos también se hallan en contacto, no están fuertemente ligados entre sí, de modo que fácilmente pueden desplazarse, adoptando el líquido la forma de su recipiente. Los átomos o las moléculas de los gases están alejados unos de otros, chocando frecuentemente entre sí, pero desligados, de manera que pueden En un compuesto químico se unen átomos de diferentes elementos para formar una

CONSULTA  
DE LA ANTOLOGIA Y  
ACTIVIDADES EN CLASES  
Y  
PRACTICA



ПРАКТИКА