

UDS
Mi Universidad



NOMBRE DEL ALUMNO: MANUEL MARTINEZ RAMÍREZ
NOMBRE DEL PROFESORA: - MARÍA DE LOS ÁNGELES VENEGAS CASTRO

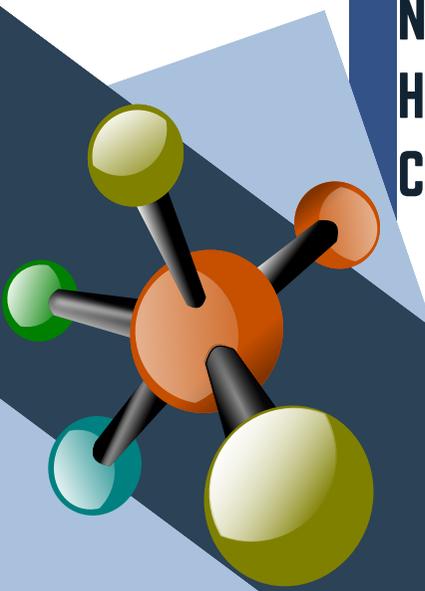
NOMBRE DEL TEMA: ESTRUCTURA Y COMPOSICIÓN DE LA MATERIA

PARCIAL: 2

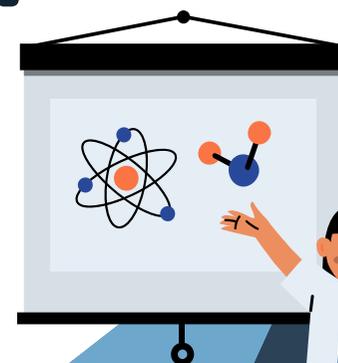
NOMBRE DE LA MATERIA: QUIMICA 1

NOMBRE DE LA LINCECIATURA: BACHILLERATO RECURSOS HUMANOS 1ª

CUATRIMESTRE: 1



CUADRO SINÓPTICO



Estructura y composición de la materia

Clasificación de la materia

Sustancias Puras

Son aquellas que tienen una composición y propiedades definidas

Mezclas

Son aquellas que están formado por 2 o mas elementos

Estados de agregación de la materia

Condensado Bose

Es un gas de bosones comprimida, formateando un súper átomo, con temperatura de -273.15°C

Estado Solido

Posee una forma definida con alta fuerza de cohesión en sus partículas

Estado liquido

Adopta la forma de un recipiente que lo contienen, sus partículas tienen un atracción equivalente

Estado Gaseoso

No tiene ni volumen definido, las partículas están dispersas

Plasma

Fluido gaseoso, no tiene volumen definido, sus partículas están excesivamente dispersas

Modelos atómicos

M. de Dalton

(1803) Postulo que el átomo era una partícula indivisible y muy pequeñas

Modelo de Thomson

(1904) Postilo que el átomo que esta formado por electrones de carga negativa en una esfera de carga positiva

M. de Rutherford

(1911) Postulo que el átomo estaba formado por una corteza y un núcleo

M. de Schrödinger

(1916) Dentro de un mismo nivel energético existen subniveles determinando por el numero cuántico azimutal

Sommerfeld

(1924) Propuso que los electrones son ondas de materia que distribuyen en el espacio según su función



BIBLIOGRAFÍA

Antología de Química I UDS (2023)

