



**Nombre de alumno:** Gabriela Montserrat Calvo Vázquez

**Nombre del profesor:** Mahonrry De Jesús Ruiz Guillen

**Nombre del trabajo:** Cuadro Sinóptico

**Materia:** Química 1

**Grado:** Primero **Grupo:** BEN01EMM0121-A

Comitán de Domínguez Chiapas a 07 De Octubre de 2021.

# LOS MODELOS ATÓMICOS Y LA TABLA PERIÓDICA

**UN MODELO ATÓMICO ACTUAL Y SUS APLICACIONES**

UN MODELO ATÓMICO SIRVE PARA COMPRENDER COMO FUNCIONA LA MATERIA, Y CUALES SON SUS REACCIONES

LA PRESENCIA DE UN NÚCLEO ATOMICO CON LAS PARTICULAS CONOCIDAS, TOTALIDAD DE LA MASA ATOMICA EN UN VOLUMEN PEQUEÑO

**MODELO ATÓMICO Y PARTICULAS SUBATOMICAS**

ES AQUELLA QU ES MAS PEQUEÑA QUE EL ATOMO PUEDE SER UNA PARTICULA ELEMENTAL O UNA COMPUESTA

LOS PRIMEROS MODELOS ATOMICOS CONSIDERABAN TRES TIPOS DE PARTICULAS SUBATOMICAS

PROTONES, ELECTRONES Y NEUTRONES.

**CONCEPTOS BASICOS**

TENER CONOCIMIENTOS DE UN TEMA SIGNIFICA POSEER LOS MINIMOS CONOCIMIENTOS REQUIRIDOS DE LA INFORMACIÓN

POR EJEMPLO ES BASICO CONOCER EL ESTUDIO DE LA TABLA PERIODICA

**LOS ISOTOPOS Y SUS APLICACIONES**

LOS ISOTOPOS DE COBALTO SE USAN EN MEDICINA NUCLEAR PARA DETENER LA PROPAGACIÓN DEL CANCER

LOS ISOTOPOS RADIATIVOS PUEDEN USARSE COMO TRAZADORES EN EL PACIENTE

LOS ISOTOPOS INESTABLES DE URANIO SE UTILIZA COMO COMBUSTIBLE DE LAS CENTRALES NUCLEARES

**CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA Y NÚMEROS CUANTIVOS**

CORRESPONDE A LA UBICACIÓN DE LOS ELECTRONES EN LOS ORBITALE DE LOS DIFERENTES NIVELES DE ENERGIA

EL MODELO ATOMICO DE BOHR INTRODUJO UN SOLO NÚMERO CUANTIVO SIN EMBARGO LA MECANICA CUANTIVA REQUIERE DE 3 NUMEROS PARA DESCRIBIR FI ORBITAI

**TABLA PERIÓDICA**

ES UNA DISPOSICIÓN DE LOS ELEMENTOS QUIMICOS EN FORMA DE TABLA ORDENADOS POR SU NÚMERO ATOMICO (NÚMEROS DE POTONES)

ESTE ORDENAMIENTO MUESTRA TENDENCIAS PERIODICAS COMO ELEMENTOS CON COMPORTAMIENTO SIMILAR EN LA MIASMA COLUMNA

# LOS MODELOS ATÓMICOS Y LA TABLA PERIÓDICA

## ELEMENTOS QUIMICOS

SON UN TIPO DE MATERIA CONSTITUIDA POR ATOMOS DE LA MISMA CLASE

ALGUNOS ELEMENTOS SE HAN ENCONTRADO EN LA NATURALEZA Y OTROS OBTENIDOS DE MANERA ARTIFICIAL, FORMANDO PARTE DE SUSTANCIAS SIMPLES O DE COMPUESTOS QUIMICOS

## GRUPO

LA PALABRA GRUPO TIENE DOS USOS POR UN LADO, PERMITE NOMBRAR A UNA COLUMNA DE LA TABLA PERIODICA DE LOS ELEMENTOS

POR OTRO, SE TRATA DE UNA ENTIDAD FUNCIONAL QUE CONSISTE EN CIERTOS ATOMOS CUYA PRESENCIA PROVEE UNA CIERTA PROPIEDAD

## PERIODO

EL TÉRMINO PERIODO SE REFIERE A UNA FILA HORIZONTAL DE LA TABLA PERIODICA

LOS ELEMENTOS EN EL MISMO PERIODO TODOS TIENEN EL MISMO NIVEL DE ENERGIA DE ELECTRONES

## BLOQUE

LOS BLOQUES O REGIONES SE DENOMINAN SEGÚN LA LETRA QUE HACE REFERENCIA AL ORBITAL MÁS EXTERNO

ESTÁ ORGANIZADA Y SUBDIVIDIDA EN CUATRO BLOQUES DEPENDIENDO DEL ÚLTIMO ORBITAL DE LA CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA

## PROPIEDADES Y SU VARIACIÓN EN LA TABLA PERIODICA

SON PROPIEDADES QUE PRESENTAN LOS ELEMENTOS QUIMICOS Y QUE SE REPITEN SUCUCIONALMENTE EN LA TABLA PERIODICA

ESTO NOS PERMITE, AL CONOCER ESTAS REGLAS DE VARIACIÓN VA SER EL COMPORTAMIENTO QUIMICO DE UN ELEMENTO

## UTILIDADES E IMPORTANCIA DE LOS METALES Y NO METALES PERO LA VIDA SOCIECONOMICA DEL PAIS

DICHOS ELEMENTOS EL NO METAL SON LOS MÁS IMPORTANTES DE LA VIDA DE LOS SERE VIVOS ALGUNOS DE ESTOS ELEMENTOS SON EL OXIGENO Y EL HIDRÓGENO

LOS METALES TAMBIÉN SON IMPORTANTES PERO NO TANTO. ESTOS SON MÁS QUE TODO UTILIZADOS EN INDUSTRIAS, CONSTRUCCIÓN DE CASA ENTRE OTRAS COSAS

PASION POR EDUCAR