



Ensayo

Nombre del Alumno: **Joselyn Itzel Jiménez Morales**

Nombre del tema **Enlaces químicos y tabla periódica**

Parcial **3er**

Nombre de la Materia **Química**

Nombre del profesor **Maria de los Ángeles Venegas Castro**

Nombre de la Licenciatura **Administración de recursos humanos**

Cuatrimestre **1er**

ENLACES QUÍMICOS Y TABLA PERIÓDICA

Tabla periódica

Fue diseñada por el químico Ruso Dmitri Mendeleiev en el año 1869, sin embargo, se considera el descubrimiento de la química más importante, es un cuadro que representa todos los elementos químicos que existen

1

2

Compuestos químicos

Es una sustancia formada por la combinación química de dos o más elementos, cuando los átomos se unen forman compuestos, para formar estos se utilizan símbolos de la tabla periódica

3

Lenguaje compuesto

Los químicos utilizan un lenguaje estándar para representar los cambios que se dan en una reacción, la reacción necesitará calor para efectuarse y por lo tanto la reacción se debe de escribir en forma contraria

4

Enlaces químicos

Mantienen unidas a las moléculas y se crean conexiones temporales que son esenciales para la vida.

5

Estructura de lewis

El diagrama de lewis muestra como los electrones de valencia se distribuyen alrededor de los átomos en una molécula. Los pares compartidos de electrones se dibujan como líneas entre los átomos

6

Cómo se unen los compuestos químicos

Un enlace químico se produce como resultado de la interacción electrostática entre los núcleos y los electrones de los átomos que se unen, los únicos que intervienen son los electrones de valencia quedando inalterados el núcleo