



Nombre de alumno:
Liliana Guadalupe
Espinosa Roblero

Nombre del profesor: María de los
Ángeles Venegas Castro.

Nombre del trabajo: Super nota

Materia: Química

PASIÓN POR EDUCAR

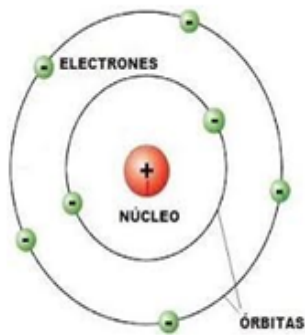
Grado: 1er semestre

Grupo: A, técnico en enfermería

MODELO MECANICO ONDULATORIO.

Schrodinger Heloerber de Broglie.

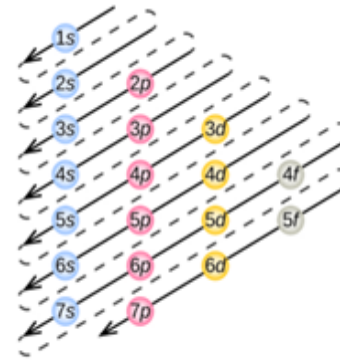
e- emiten paquetes de energia llamado "fotones" lo descubre PLACK



CONFIGURACION ELECTRONICA.

Na = número atomico

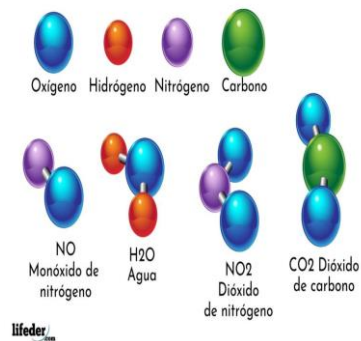
Configuración electronica = Orbital espacio, región energetica.



SUPER NOTA DE LAS EXPOSICIONES DE LA 3ra UNIDAD.

¿Qué es un compuesto químico.?

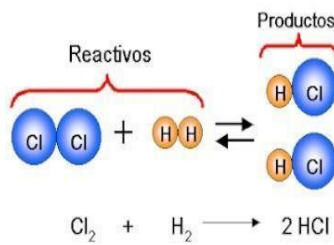
Esta formado por combinación de 2 o mas elementos diferentes entre si.



¿Cómo se forman los compuestos químicos.?

Demos de entender que los compuestos se pueden unir mediante los electrones de valencia

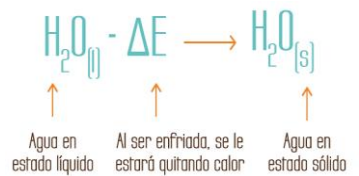
Formula 1: se puede manifestar mediante el uso de una fórmula química.



Lenguaje de compuestos químicos.

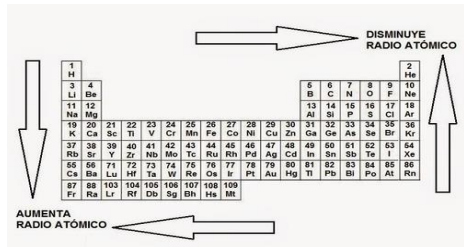
Parte sustantivo del nivel simbólico, esta constituidos por un amplio vocabulario específico y variados tipos de fórmulas

Nivel de abstracción 1 N1
Nivel de abstracción 2 N2
Nivel de abstracción 3 N3



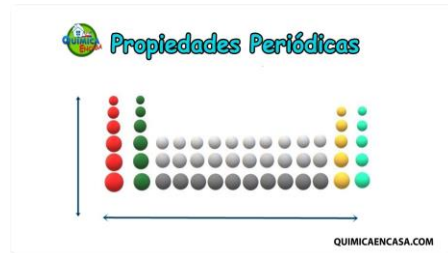
¿Qué son las propiedades periódicas?

Las propiedades periódicas son las características que tienen los elementos y que varían en forma secuencial de grupos y periodos.



Propiedades periódicas.

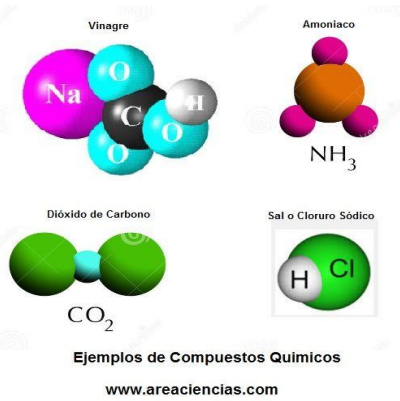
La cantidad de elementos conocidos ya era lo suficientemente grande como para requerir algún tipo de clasificación que facilitara a los químicos, su estudio y la comprensión de sus propiedades.



Formación de los compuestos y mezclas.

¿Qué son?

Es una sustancia formada por moléculas, todas iguales, que solo se pueden separar en otras más simples por reacciones químicas.



Separación de mezclas y tipos de mezclas.

La separación es un proceso físico en el cual una mezcla posee.

Los tipos de mezclas son:

Homogéneas

Heterogéneas

