



Nombre del Alumno: Monserrat Rudo Tolentino

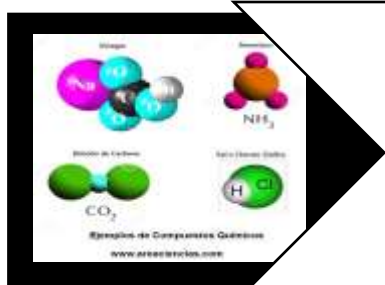
Nombre del tema: Enlaces Químicos y Tabla periódica

Parcial:3

Nombre de la Materia: Química

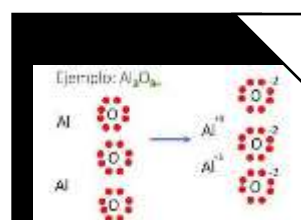
Nombre de la Licenciatura: recursos humanos

Lugar y Fecha de elaboración



“Cuando se unen dos o más átomos del mismo elemento se forma una molécula”, **dos o más átomos de elementos diferentes** se forma un compuesto químico, a los compuestos químicos también les podemos llamar moléculas”, agrega.

Como se forman 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. Solo intervienen los electrones de valencia, quedando inalterados el núcleo y los electrones más próximos al mismo

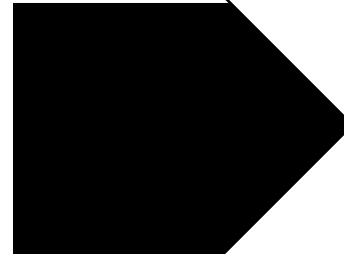
Como se unen los compuestos entre sí.



Hay 13 símbolos químicos que son de una sola letra: **H, B, C, N, O, F, P, S, K, V, I, Y, W, U**. El resto de símbolos (105 por hoy) tienen dos letras. Hay 7 símbolos que representan a la vez el símbolo del elemento y además la sustancia elemental

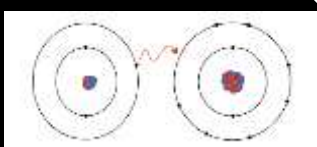
Lenguaje de compuestos químicos. Tabla periódica

Enlaces Químicos y Tabla periódica



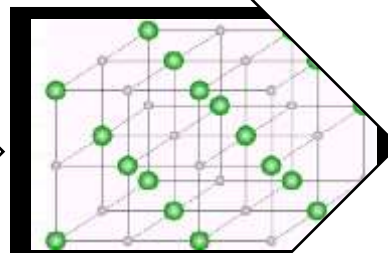
Un elemento es un material **compuesto** de un simple tipo de átomo, un **compuesto** es una sustancia formada por dos o más elementos que se combinan químicamente y una **mezcla** es la combinación de sustancias, iguales o no, que pueden ser separadas por métodos físicos.

Formación de los compuestos y mezclas.



Un modelo de enlace **explica cómo se unen los átomos químicamente para formar compuestos**, indica que pueden hacerlo a través de compartir o transferir electrones de un átomo a otro. En el primer caso se forma un enlace covalente (compartir), mientras que en el segundo un enlace iónico (transferir).

Modelo del enlace químicos



LAS PROPIEDADES DE LA MATERIA PROVIENEN DE LA FORMA COMO LOS ÁTOMOS DE LOS ELEMENTOS SE UNEN PARA FORMAR LAS SUSTANCIAS Y DE CÓMO ESTOS AGREGADOS DE ÁTOMOS INTERACTÚAN ENTRE SÍ. Un metal y un no metal se unen a través de un enlace iónico, por ejemplo el cloruro de sodio

Relación de enlaces y propiedades de la materia

FUENTES DE INFORMACIÓN:

<https://e1.portalacademico.cch.unam.mx/alumno/quimica1/unidad1/reaccionesQuimicas/computos>