



Nombre de alumno: Sophia Sanchez Trujillo

Nombre del profesor: MARIA DE LOS ANGELES
VENEGAS CASTRO

Nombre del trabajo: super nota

Materia: quimica

Grado: 1 Cuatrimestre

Grupo: Administracion de Recursos Humanos

Fuentes de consulta: ANTOLOGIA QUIMICA UDS Y APUNTES DE LA LIBRETA DE QUIMICA

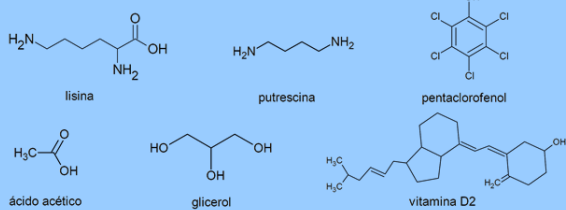
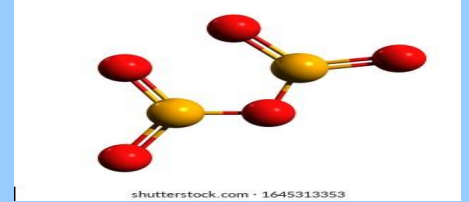
ENLACES QUÍMICOS Y TABLA PERIODICA

¿ Qué SON

LOS COMPUESTOS QUIMICOS?

ES UNA SUSTANCIA FORMADA POR LA COMBINACION QUIMICA DE DOS O MAS ELEMENTOS DE LA TABLA PERIODICA Y SON REPRESENTADOS POR UNA FORMULA QUIMICA

Por ejemplo, el agua está constituida por dos átomos de hidrógeno y uno de oxígeno.



¿Cómo SE FORMAN LOS COMPUESTOS?

Quando los átomos se combinan a través de enlaces químicos, forman compuestos, es decir estructuras únicas que se conforman de dos o más átomos. La composición básica de un compuesto se puede manifestar mediante el uso de una fórmula química.

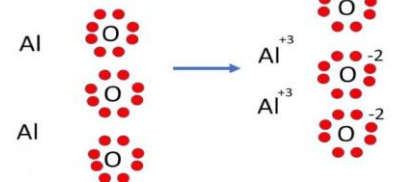
Combinando átomos de carbono, de oxígeno y de hidrógeno, por ejemplo, se forman compuestos tan diversos como el azúcar, el glucógeno y la celulosa.

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.

Se dividen en varias clases, según las propiedades de los compuestos. Los dos tipos principales son 1 ENLACES IÓNICOS, formados por transferencia de uno o más electrones de un átomo o grupo de átomos a otro y 2 ENLACES COVALENTES que aparecen cuando se comparte uno o más pares de electrones entre dos átomos

¿Cómo SE UNEN LOS COMPUESTOS ENTRE SI?

Ejemplo: Al_2O_3



Leguaje de compuestos químicos

LOS QUIMICOS UTILIZAN UN LENGUAJE ESTANDAR PARA REPRESENTAR LOS CAMBIOS QUE OCURREN EN UNA REACCION. EL USO DEL LENGUAJE QUIMICO ES IMPORTANTE PARA DETERMINAR SI UNA REACCION ES EXOTERMICA O EDOOTERMICA .EL CALOR ES ENERGIA EN TRANSFERENCIA A TRAVES DE LAS PAREDES DE UN SISTEMA

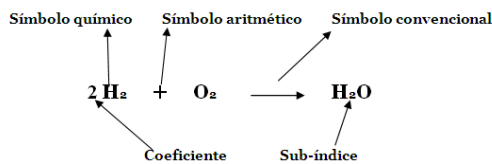
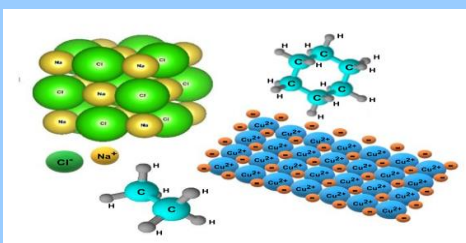


TABLA PERIODICA

La tabla periódica de los elementos es una disposición de los elementos químicos en forma de tabla, ordenados por su número atómico, por su configuración de electrones y sus propiedades químicas.

La tabla periódica está compuesta por 18 grupos de elementos organizados en columnas verticales, numerados del 1 al 18 de izquierda a derecha, comenzando por los metales alcalinos y terminando con los gases nobles.

MODELO DE ENLACES



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. UN ENLACE QUIMICO MANTIENE UNIDOS A LAS MOLECULAS Y CREAN CONEXIONES TEMPORALESQUE SON IMPORTANTES PARA LA VIDA,COLVANTE, IONINICO

Existen dos grupos de teorías o modelos de enlace químico: enlaces intramoleculares (covalente, iónico y metálico) y enlaces intermoleculares (enlaces de hidrógeno y fuerzas de Van der Waals)