



Mi Universidad

Super nota

Nombre del Alumno : Sandy Yuliza

Vazquez Gómez Nombre del tema :

Enlace químicos y tabla periódica

Parcial 3

Nombre de la Materia : Química 1

Nombre del profesor : VENEGAS

CASTRO MARIA DE LOS ANGELES

Nombre de la Licenciatura

BACHILLERATO TÉCNICO EN

ADMINISTRACIÓN DE RECURSOS

HUMANOS Cuatrimestre 1

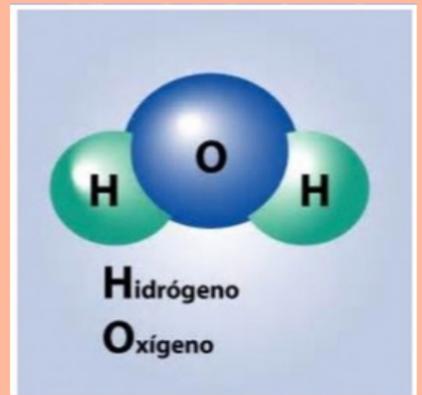
Fecha de elaboración de 10 de

noviembre de 2023

ENLACES QUÍMICOS Y TABLA PERIÓDICA

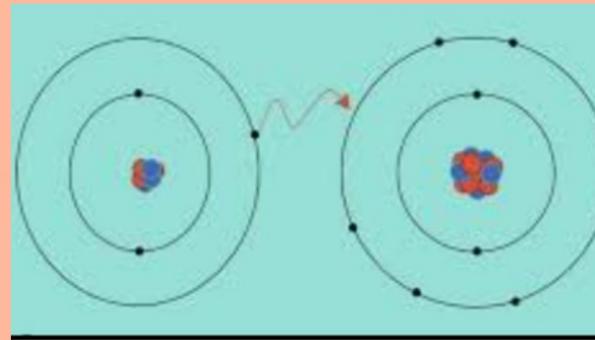
COMO SE FORMAN LOS COMPUESTOS QUÍMICOS

Cuando 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.



COMO SE UNEN LOS COMPUESTOS ENTRE SÍ.

Se entiende por enlace químico a la combinación de átomos para formar compuestos químicos y darle estabilidad al producto resultante. En este proceso, los átomos pueden compartir o ceder electrones de su capa más externa para unirse y crear una nueva sustancia homogénea.



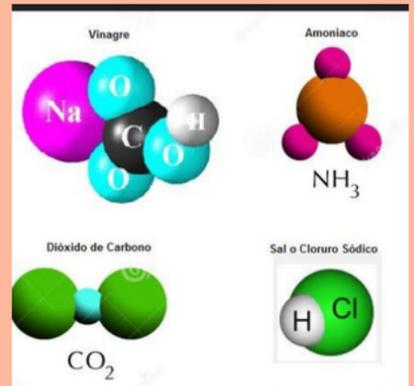
LEGUAJE DE COMPUESTOS QUÍMICOS. TABLA PERIÓDICA

Un compuesto químico es una sustancia formada por la combinación química de dos o más elementos de la tabla periódica. Los compuestos son representados por una fórmula química. Por ejemplo, el agua (H₂O) está constituida por dos átomos de hidrógeno y uno de oxígeno.

Átomo, molécula y red iónica	Modelo Corpuscular	Modelo de Bohr	Diagrama de Lewis
Neón			
Potasio			
Cloruro de sodio			
Agua			

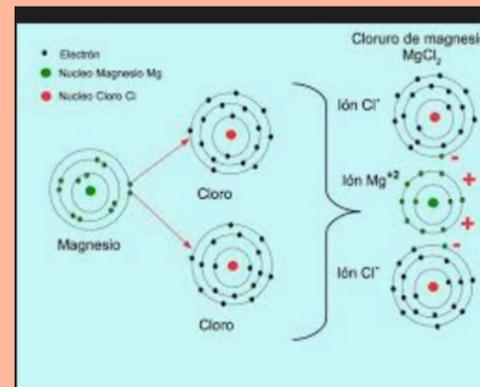
FORMACIÓN DE LOS COMPUESTOS Y MEZCLAS.

Para formar elementos o compuestos los átomos, iguales o distintos, se unen mediante enlaces químicos para conseguir mayor estabilidad (última capa 8 electrones como los gases nobles), las fuerzas que los mantienen unidos son fuerzas eléctricas.



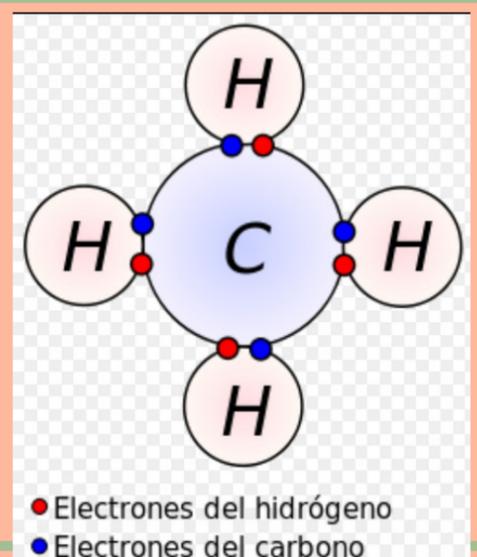
MODELO DEL ENLACE QUÍMICOS

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).



RELACIÓN DE ENLACES Y PROPIEDADES DE LA MATERIA

El tipo de enlace que se genere influirá fuertemente en las propiedades de los compuestos químicos formados. Los enlaces iónicos ocurren cuando un átomo gana o pierde electrones. Como resultado de esta transferencia de electrones, se forman iones o, lo que es lo mismo, partículas cargadas.



Bibliografía :

FUENTES:

Bibliografía básica

- Atkins: Química General. Omega 1992.
- Chang: Principios Esenciales de Química General. 4^º edición McGraw-Hill 2006.
- Herring; Harwood; Petrucci, Química General, PRENTICE HALL 8^º edición, 2003 54 PET química.
- Masterton, C. N. Hurley: Química Principios y Reacciones. 4^º edición Thomson Ed, 2003.

FUENTES ALTERNATIVAS:

- Fernández, J. A. Fidalgo: 1000 Problemas de Química General. Everest, 2006.
- López Cancio: Problemas de Química. Prentice Hall, 2001.
- Quiñoá, R. Riguera, J. M. Vila: Nomenclatura y formulación de los compuestos inorgánicos. McGraw Hill, 2006
- Willis: Resolución de problemas de Química General. Reverté, 1995.

Introducción

El enlace químico y tabla periódica se entiende por enlace químico a la combinación de átomos para formar compuestos químicos y darle estabilidad al producto resultante. En este proceso, los átomos pueden compartir o ceder electrones de su capa más externa para unirse y crear una nueva sustancia homogénea.