



Mi Universidad

super nota

Nombre del Alumno: Alma Camila Hernández Méndez

Nombre del tema: Enlaces químicos y tabla periódica

Parcial: 3

Nombre de la Materia: Química

Nombre del profesor: María de los Ángeles Venegas Castro

Bachillerato Recursos Humanos

Cuatrimestre: I

Enlaces químicos y la tabla periódica.

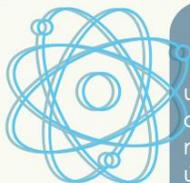
Es realmente interesante e intrigante adentrarse en el universo de la química, donde los enlaces químicos y la tabla periódica se revelan como algunos de los elementos fundamentales para comprender la diversidad de sustancias que nos rodean.

Desde la transferencia de electrones en enlaces iónicos hasta el compartimiento en enlaces covalentes, cada unión atómica desvela secretos sobre las propiedades y comportamientos de las sustancias.

La tabla periódica organiza estos elementos de manera ordenada, revelando patrones que explican su reactividad y propiedades únicas.

En esta exploración detallada, nos sumergiremos en la esencia misma de la química, revelando conexiones invisibles que dan forma al mundo que experimentamos a diario.

ENLACES QUÍMICOS y tabla periódica



Como se forman los compuestos químicos

Los compuestos químicos se forman por la unión de elementos en proporciones definidas, pueden separarse mediante métodos químicos y tienen propiedades únicas distintas a las de los elementos individuales.

Como se unen los compuestos entre sí.

Los enlaces químicos resultan de interacciones entre electrones de valencia, y sus propiedades están determinadas por el tipo de enlace. La unión entre átomos o moléculas influye en propiedades físicas y químicas de los materiales. reescribir



Lenguaje de compuestos químicos.

Cuando hablamos acerca de ellos podemos saber que estamos hablando acerca de los grupos, periodos, propiedades periódicas y su variación en la tabla periódica.

Formación de los compuestos y mezclas.

Las propiedades físicas de un compuesto dependen de los enlaces covalentes, iónicos o metálicos entre átomos en una molécula. En sustancias A y B, se presentan fuerzas A-A y B-B, y en asociación, emergen fuerzas A-B entre moléculas distintas.



Modelo del enlace químicos

Los enlaces iónicos se forman por la transferencia de electrones entre átomos con una diferencia de electronegatividad mayor a 1.6. Los enlaces covalentes pueden ser coordinados o polares según la contribución de electrones y la diferencia de electronegatividad. Las fuerzas intermoleculares en compuestos covalentes, como HF, H₂O y NH₃, afectan propiedades como el punto de ebullición, destacando la importancia de los puentes de hidrógeno, especialmente en el agua.



Relación de enlaces y propiedades de la materia

Compuestos iónicos conducen electricidad en solución, no en estado sólido por vibración iónica. Tienen altos puntos de fusión, son quebradizos y cristalinos, sin moléculas definidas. Enlaces covalentes forman moléculas con bajos puntos de fusión, no conducen electricidad; en comparación algunos sólidos covalentes, como SiO₂ y diamante, tienen alto punto de fusión y no son conductores.

Fuentes consultadas

Universidad del sureste. 2023. Antología de Química. PDF. de <https://plataformaeducativauds.com.mx>