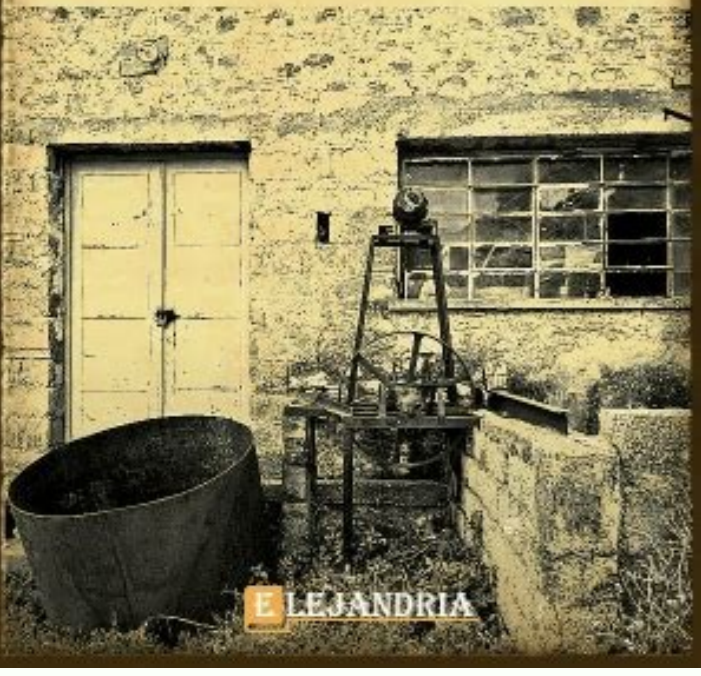


I'm not robot!

Ambrose Bierce
Aceite de
Perro




DGETI
Guanajuato
CBTIS 172



LABORATORISTA
QUÍMICO

Rey de Babilonia

Código de
Hammurabi

E LEJANDRIA

Nomenclatura química inorgánica

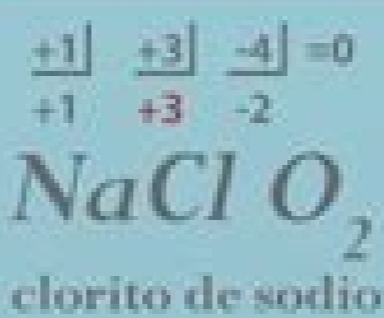


La existencia de más de cien mil compuestos químicos inorgánicos, denota la importancia de utilizar un lenguaje propio de la disciplina que haga posible una adecuada comunicación entre los estudiosos de la química, además permite identificar diferentes sustancias, el uso más conveniente de éstas y como manipularlas.



El número de oxidación es la carga eléctrica que se asigna a un elemento como resultado de su unión química, considerando su electronegatividad y la distribución de los electrones en un enlace químico. Conocerlo resulta prioritario para asignarles un nombre a los compuestos químicos.

La fórmula química es la representación de los elementos que están presentes en una sustancia, así como las proporciones en que se encuentran. El símbolo químico de un elemento cualquiera se interpreta como un átomo de ese elemento, si éste se encuentra más de una vez en el compuesto se coloca un subíndice numérico a la derecha del elemento. Por convención los elementos que tengan número de oxidación positivo se escriben primero en una fórmula y posteriormente los negativos. Sabemos que una fórmula química es correcta si la suma algebraica de los números de oxidación de todos los átomos presentes en el compuesto es igual a cero.



El sistema Ginebra (clásico o tradicional) utiliza prefijos y sufijos para distinguir entre cationes de un mismo elemento. En el sistema Stock, se utilizan números romanos y, en la nomenclatura sistemática se utilizan prefijos que indican el número de átomos de cada especie presente en el compuesto. La nomenclatura trivial, sin ser propiamente un sistema, se basa en propiedades químicas, organolépticas o aplicativas para nombrar a los compuestos.

	Sistemas de nomenclatura	Nombre del compuesto
N ₂ O	Ginebra	Anhidrido hiponitroso
	Stock	Óxido de nitrógeno (I)
	Sistemático	Monóxido de dinitrógeno
	Trivial	Gas hilarante

Sistemas de Nomenclatura Química

El lenguaje químico debe considerarse un idioma, con sus propias palabras y reglas y cada expresión tiene su equivalente en una fórmula y viceversa. Un sistema de nomenclatura debe ser identificable, preciso y general para que aplique a los compuestos de un grupo o función química. Por regla general el nombre de un compuesto consta de dos palabras, la primera que hace alusión a la función a la que pertenece la sustancia, y la segunda al catión, que lo identifica o particulariza.



Además de conocer un lenguaje químico para identificar sustancias, es importante conocer en qué se utilizan, así como sus repercusiones sobre el medio ambiente y la forma más conveniente de hacer uso de ellos o manipularlos.



Leer libros en ingles para aprender. Enlace quimico pdf libro. La naturaleza del enlace quimico libro. Que es un enlace quimico. ¿qué libro está más cerca aquel libro ese libro este libro.



enlace σ entre dos átomos: localización de la densidad electrónica. Orbitales electrónicos atómicos y moleculares, mostrando entre otros al enlace sigma entre dos orbitales atómicos tipo s y un enlace sigma entre dos orbitales atómicos tipo p. En química, el enlace sigma (enlace σ) es el tipo más fuerte de enlace químico covalente, incluso más fuerte que el enlace pi, el cual forma el doble enlace. El orbital sigma se define de forma más clara para moléculas diatómicas usando el lenguaje y las herramientas de la simetría de grupos. En esta aproximación formal, un enlace σ es simétrico con respecto a la rotación alrededor del eje del enlace. Por esta definición, las formas comunes de enlace σ son s+s, pz+pz, s+pz, y dz²+dz² (donde z está definido como el eje del enlace). La teoría cuántica también indica que los orbitales moleculares de simetría idéntica realmente se mezclan. Una consecuencia práctica de esta mezcla de moléculas diatómicas (equivalente a la hibridación de la Teoría del enlace de valencia), es que las funciones de onda de los orbitales moleculares s+s y pz+pz están mezclados. El alcance de esta mezcla de orbitales depende de las energías relativas de los orbitales moleculares de similar simetría. Para moléculas homodiatómicas, los orbitales σ enlazantes no tienen planos nodales entre los átomos enlazantes. El orbital anti u orbital σ^* correspondiente está definido por la presencia de un plano nodal entre estos dos átomos enlazados. Dado que los enlaces sigma son el tipo más fuerte de enlace covalente, los electrones en estos enlaces son denominados algunas veces como electrones sigma. El símbolo σ es la letra griega para s. Esto se debe a la similitud en forma de un enlace σ enlazante con el orbital atómico s. Enlace sigma en compuestos poliatómicos Se obtienen por traslape frontal de los orbitales atómicos. El concepto de enlace sigma alcanza a describir, aunque en forma difusa, las interacciones enlazantes que involucran el traslape de sólo un lóbulo de un orbital con sólo un lóbulo de otro. Por ejemplo, el propano es descrito como que consiste de diez enlaces sigma, uno por cada uno de los dos enlaces C-C y uno por cada uno de los ocho enlaces C-H. El enlace σ en tal molécula poliatómica está altamente deslocalizado, produciéndose conflictos con el concepto de dos orbitales-un enlace. A pesar de esta complicación, el concepto de enlace σ es extremadamente poderoso y en consecuencia perdura. Enlaces sigma en especies con enlaces múltiples Los compuestos que contienen enlaces múltiples, tales como el etileno y el acetato de cromo (II) tienen enlaces sigma entre los átomos unidos por enlace múltiple. Estos enlaces sigma están suplementados por enlaces π , como en el caso del etileno, e incluso por enlaces δ , en el caso del acetato de cromo (II). Véase también Enlace pi Enlace delta Geometría molecular Datos: Q306229 Obtenido de « Full PDF PackageDownload Full PDF PackageThis PaperA short summary of this paper27 Full PDFs related to this paperDownloadPDF Pack Full PDF PackageDownload Full PDF PackageThis PaperA short summary of this paper31 Full PDFs related to this paperDownloadPDF Pack

En química, el enlace sigma (enlace σ) es el tipo más fuerte de enlace químico covalente, incluso más fuerte que el enlace pi, el cual forma el doble enlace.El orbital sigma se define de forma más clara para moléculas diatómicas usando el lenguaje y las herramientas de la simetría de grupos.En esta aproximación formal, un enlace σ es simétrico con respecto a la rotación ... En química, un enlace es el proceso químico responsable de las interacciones atractivas entre átomos y moléculas, [1] [2] y que confiere estabilidad a los compuestos químicos diatómicos y poliatómicos. La explicación de tales fuerzas atractivas es un área compleja que está descrita por las leyes de la química cuántica.. Es la fuerza existente entre los átomos una vez que se ha ... Química.Se denomina química (del egipcio km (kem), que significa "tierra negra") a la ciencia que estudia la composición, estructura y propiedades de la materia, como los cambios que ésta experimenta durante las reacciones químicas y su relación con la energía.La historia de la química se remonta a la evolución de la Alquimia tras la "Revolución Química" en 1733. Desplegar navegación. Secundaria. Nivel I - ESPA ; Nivel II - ESPA ; Bachillerato. 1º Bachillerato; 2º Bachillerato

