


I'm not robot  reCAPTCHA

**Continue**

## Tabla de los radicales inorganicos

Los hidrocarburos son compuestos binarios de carbono e hidrógeno. Son sustancias muy apolares, y por lo tanto no son miscibles con el agua y sí con disolventes orgánicos (cloroformo, éter). Son especialmente interesantes porque todos los demás compuestos orgánicos se estructuran a partir de ellos. En función de su cadena carbonada, los hidrocarburos pueden ser de cadena abierta (alifáticos) o cíclicos. Entre los abiertos, la cadena puede ser lineal o ramificada. Los cíclicos pueden ser alicíclicos o aromáticos (si contienen anillos de benceno). El nombre sistemático de los hidrocarburos de cadena lineal consta de tres partes: la primera alude al número de carbonos de la molécula. El número de carbonos viene indicado por distintos prefijos (Figura de la derecha) la segunda parte indica el tipo de enlaces presentes en la cadena carbonada: Si todos son sencillos se indica por -an-; un doble enlace se indica por -en- y un triple enlace se indica por -in-. Si hay más de un doble o triple enlace, se colocan los prefijos di, tri, tetra, etc. la tercera parte del nombre hace referencia al carácter hidrocarburo del compuesto, y se indica por la terminación -o. Al sustituir un hidrógeno de un hidrocarburo por una valencia libre se obtiene un radical. Los radicales se nombran como el hidrocarburo de origen, sustituyendo la terminación -o por la terminación -il o -ilo. Si el hidrocarburo es saturado se omite la partícula -an- (Figura de la izquierda). Ejemplos de hidrocarburos alifáticos metano etano propano butano metilbutano eteno (etileno) etino (acetileno) propeno propino metilpropeno Los hidrocarburos alicíclicos contienen una cadena carbonada cerrada (Figura 14). Los hidrocarburos alicíclicos y sus radicales se nombran como los abiertos, anteponiendo el prefijo ciclo. Los hidrocarburos aromáticos contienen al menos un anillo bencénico, con tres dobles enlaces conjugados estabilizados por resonancia. La mayor parte de los hidrocarburos aromáticos y sus radicales tienen nombres consagrados por el uso. Ejemplos de hidrocarburos cíclicos ciclobutano ciclopentano ciclohexano ciclohexeno etilciclohexano benceno o-xileno fenantreno ENLACES Alcanos (fichero pdf del Grupo de Síntesis Orgánica de la Universidad Jaume I) Alquenos (fichero pdf del Grupo de Síntesis Orgánica de la Universidad Jaume I) Alquinos (fichero pdf del Grupo de Síntesis Orgánica de la Universidad Jaume I) Benceno y derivados (fichero pdf del Grupo de Síntesis Orgánica de la Universidad Jaume I) En química, un radical (antes radical libre) es una especie química (orgánica o inorgánica), caracterizada por poseer uno o más electrones desapareados. Se forma en el intermedio de reacciones químicas, a partir de la ruptura homolítica de una molécula y, en general, es extremadamente inestable y, por tanto, con gran poder reactivo y de vida media muy corta (milisegundos).[1] [2] [3] Nomenclatura En la nomenclatura de los compuestos orgánicos, de acuerdo con la Unión Internacional de Química Pura y Aplicada (IUPAC), el término radical debe usarse sin el adjetivo libre, considerado innecesario y obsoleto especialmente en la química orgánica. Antiguamente, el término radical se ocupaba para denominar un grupo sustituyente, y el descubrimiento de sus formas "libres" llevó al uso del adjetivo para diferenciarlos. Actualmente estos sustituyentes se nombran por sus grupos, por ejemplo grupo alquilo o grupo metilo, y los "radicales libres" se nombran simplemente radicales. [1][4] [5] Historia En 1900, Moses Gomberg, profesor de química en la Universidad de Michigan, realizó una serie de observaciones de la reacción de halogenuros de trifenilmetano con plata y zinc, en benceno proponiendo acertadamente que el responsable de la coloración amarilla del producto altamente reactivo en la solución era el radical trifenilmetilo.[6] En 1929, Friedrich Paneth y Wilhelm Hofeditz produjeron el radical metilo (CH3). A diferencia del radical trifenilmetilo, el radical metilo era elusivo y no podía ser aislado, demostrando que los radicales libres orgánicos pueden existir momentáneamente y sugiriendo que muchas otras reacciones químicas pueden involucrar radicales.[6] En 1933, Kharasch y Mayo, publicaron sus experimentos con el bromuro de alilo y el bromuro de hidrógeno, en los que la presencia o no de oxígeno, generaba distintos isómeros. A esto se le llamó "efecto peróxido", que fue explicado por Kharasch en 1936, por una reacción intermedia con el radical bromo Br·[7] En 1934, Rice y Herzfeld clasificaron las reacciones que producían radicales libres en reacciones de iniciación si se forma un radical libre, de propagación si se conserva el número de radicales libres con formación de productos, de inhibición si se conserva el número de radicales libres con desaparición de productos; y de terminación si dos radicales libres desaparecen al combinarse sus electrones desapareados.[8] En 1939, Leonor Michaelis propuso que la oxidación de todas las moléculas orgánicas bivalentes ocurre con la formación de un radical libre intermediario. Demostró la formación de semiquinonas en la oxidación de las benzoquinonas y naftoquinonas.[8][9] En 1946, Michaelis describió la reducción univalente secuencial del oxígeno como mecanismo molecular de cuatro pasos de transferencia de un electrón, con formación de radical superóxido (O2·-), peróxido de hidrógeno (H2O2), y radical hidroxilo (HO·) como los intermediarios de la reducción parcial del oxígeno y con formación de agua como producto final de la reducción.[8] O2 → O2·- → H2O2 → HO· → H2O En 1954, Rebeca Gerschman, mientras trabajaba en la Universidad de Rochester, publicó en la revista Science el artículo «Oxygen poisoning and X-irradiation: a mechanism in common». La «teoría de Gerschman» postulaba que: Los radicales libres del oxígeno son el mecanismo común de las toxicidades del oxígeno y de la radiación. Un aumento en la presión parcial de oxígeno o una disminución de la defensa antioxidante llevan igualmente al daño celular y tisular. La toxicidad del oxígeno es un fenómeno continuo.[8] En 1969, McCords y Fridovich descubrieron la enzima superóxido dismutasa aislada desde eritrocitos de bovinos, que cataliza la reacción de dismutación de superóxido en peróxido de hidrógeno (agua oxigenada) y oxígeno: 2O2·-(O2·- + O2·-) + 2H+ → H2O2 + O2 La existencia de la superóxido dismutasa implicó el reconocimiento inmediato de la existencia fisiológica del radical superóxido, basado en la teleología de que la enzima implica la existencia del sustrato.[8][10] Características generales Los radicales poseen existencia independiente aunque tengan vidas medias muy breves, por lo que se pueden sintetizar en el laboratorio, se pueden formar en la atmósfera por radiación, y también se forman en los organismos vivos (incluido el cuerpo humano) por el contacto con el oxígeno y actúan alterando las membranas celulares y atacando el material genético de las células, como el ADN. Los radicales tienen una configuración electrónica de capas abiertas por lo que llevan al menos un electrón desapareado que es muy susceptible de crear un enlace con otro átomo o átomos de una molécula. Desempeñan una función importante en la combustión, en la polimerización, en la química atmosférica, dentro de las células y en otros procesos químicos. Para escribir las ecuaciones químicas, los radicales frecuentemente se escriben poniendo un punto (que indica el electrón impar) situado inmediatamente a la derecha del símbolo atómico o de la fórmula molecular como: H2 + hv → 2 H· (reacción 1) Esto se deriva de la notación de Lewis. Tipos de radicales Según el número de átomos Los radicales pueden ser: Monoatómicos, como el radical cloro Cl·, el radical bromo Br·, o el radical hidrógeno H·, que son simplemente átomos o iones con un número impar de electrones. Poliatómicos, formados por más de un átomo, como el radical metilo, CH3· Según el átomo central que posee el electrón impar Dependiendo de cual sea el átomo central que posee el electrón desapareado, los radicales pueden ser: Radicales centrados en el carbono: como un radical alquilo (por ejemplo, el radical metilo ·CH3), o un radical arilo. Dentro de los radicales en C conviene distinguir, según sea el carbono que porta el electrón desapareado, entre radicales primarios (como el radical metilo ·CH3), radicales secundarios (como el radical ·) y radicales terciarios (como el radical trifenilmetilo). Los radicales terciarios son más estables que los secundarios, y estos a su vez son más estables que los primarios.[11] Radical primario Radical secundario Radical terciario Radical etilo radical 2º derivadodel 1-bromopropano Radical trifenilmetilo Radicales centrados en el nitrógeno: como el radical nitrato ·NO3 Radicales centrados en el oxígeno: como el radical hidroxilo ·OH, muy reactivo. Radicales centrados en átomo de halógeno: como el radical cloro Cl· Radicales centrados en átomo de metal: como el radical ·SnH3 Según la carga Los radicales pueden ser neutros, aniónicos o catiónicos, según que no posean carga; o que esta sea negativa o positiva. Radical neutro Anión radical Catión radical Radical metilo (neutro) Anión radical cetilo(efecto de resonancia) Catión radical formaldehído Reacciones radicalarias Artículo principal: Reacción radicalaria Son reacciones en las que intervienen radicales, generalmente como estados intermedios, como por ejemplo la halogenación radicalaria de alcanos. Mecanismo general de una sustitución radicalaria Mecanismo general de una reacción de sustitución radicalaria.Las reacciones en las que intervienen radicales libres se llaman reacciones radicalarias. Se dividen normalmente en tres fases: iniciación, propagación y terminación. La reacción global de sustitución mostrada en la ecuación 1 se puede descomponer en los siguientes procesos: Reacciones de iniciación Son las reacciones que producen un aumento en el número de radicales libres. La ecuación 2 corresponde a una ruptura homopolar provocada por termólisis o fotólisis. La ecuación 3 corresponde a una ruptura favorecida por un radical iniciador Init· Reacciones de propagación: Se producen reacciones entre radicales. Corresponde a las etapas 4 y 5. Reacciones de terminación: Finalmente, se recombinan los radicales para formar moléculas más estables. Corresponde a las etapas 6 y 7. Producción de radicales en seres vivos Los radicales se producen en la respiración con la presencia de oxígeno que aunque es imprescindible para la vida celular de nuestro organismo, también induce la formación de estas moléculas reactivas, que provocan a lo largo de la vida efectos negativos para la salud debido a su capacidad de alterar el ADN (los genes), las proteínas y los lípidos o grasas (oxidación). En nuestro cuerpo existen células que se renuevan continuamente como las células de la piel, del intestino, y el hígado. En el transcurso de los años, los radicales libres pueden producir una alteración genética sobre las células que se dividen continuamente contribuyendo a aumentar el riesgo de cáncer por mutaciones genéticas o bien, disminuyen la funcionalidad de las células que no se dividen tanto, disminuyendo el número de mitocondrias, que es característico del envejecimiento. Las situaciones que aumentan la producción de radicales libres son: La contaminación ambiental. El tabaquismo. Las dietas ricas en grasas. Exposición excesiva a las radiaciones solares. La ingesta de aceites vegetales que fueron refinados, ya que estos contienen radicales libres al ser sometidos a altas temperaturas. El estrés. Referencias 1 a b D. McNaught y A. Wilkinson, ed. (agosto de 2012). «radical (free radical)». IUPAC. Compendium of Chemical Terminology, 2nd ed. (the "Gold Book") (en inglés). Oxford: Blackwell Scientific Publications. doi:10.1351/goldbook.R05066. Consultado el 5 de noviembre de 2013. 1 Reboiras, MD (2005). «14.6 Reacciones en cadena y radicales libres». Química: la ciencia básica. Editorial Paraninfo. pp. 605-607. ISBN 8497323475. Consultado el 5 de noviembre de 2013. «Un radical libre es una especie química caracterizada porque posee uno o más electrones de valencia desapareados.» 1 Primo Yúfera, Eduardo (1994). «5.3 Rupturas de los enlaces en los mecanismos generales de reacciones orgánicas». Química orgánica básica y aplicada: de la molécula a la industria, Volume 1. Reverte. pp. 95-96. ISBN 8429179550. Consultado el 5 de noviembre de 2013. «Los fragmentos formados tienen un electrón desapareado, se orientan en un campo magnético y se llaman "radicales libres". Normalmente tienen una vida cortísima, pues se emparejan rápidamente para dar un enlace covalente.» 1 Wallace, Kendall B (1997). «1 The chemical reactivity of radicals». Free Radical Toxicology (en inglés). CRC Press. pp. 3-14. ISBN 1439805709. Consultado el 5 de noviembre de 2013. «The word "free" in front of "radical" should not be used. (La palabra "libre" delante de "radical" no debe usarse.).» 1 González Alcaraz, Francisco (1991). «7. Nomenclatura sistemática». Nomenclatura de química orgánica. EDITUM. pp. 574-577. ISBN 8476842422. Consultado el 5 de noviembre de 2013. «No se deben confundir estas especies químicas (radicales libres) con los denominados "radicales" en Nomenclatura sustitutiva, nombre genérico que reciben algunos tipos de sustituyentes.» 1 a b American Chemical Society National Historic Chemical Landmarks (ed.). «Moses Gomberg and Organic Free Radicals» (en inglés). Consultado el 5 de noviembre de 2013. «Moses Gomberg, a chemistry professor at the University of Michigan, discovered an organic free radical in 1900 and affirmed what had been thought impossible. A century later, free radical organic chemistry researchers look back to Gomberg as the founder of their field.(Moses Gomberg, un profesor de química de la Universidad de Michigan, descubrió un radical libre orgánico en 1900 y afirmó lo que se pensaba imposible. Un siglo después, los investigadores de química orgánica de radicales libres vuelven la vista atrás hasta Gomberg considerándolo el fundador de su campo)». 1 Westheimer, Frank H (1960). Morris Selig Kharasch 1895-1957 (en inglés). Washington, Estados Unidos: National Academy of Sciences. Consultado el 6 de noviembre de 2013. 1 a b c d e Boveirs, Alberto (marzo de 2005). «La evolución del concepto de radicales libres en biología y medicina». Ars Pharm (Sevilla, España) 46 (1): 85-95. Archivado desde el original el 5 de abril de 2010. Consultado el 6 de noviembre de 2013. «El concepto químico de radical libre estaba bien desarrollado en 1954, cuando Gerschman postuló a los radicales libres del oxígeno (O2· y HO·) como responsables del mecanismo molecular de la toxicidad del oxígeno y la radiación.» 1 Szent-Györgyi, Albert (2012). «III. The Energy Cycle of Life». Introduction to a Submolecular Biology (en inglés). Elsevier. pp. 24-25. ISBN 0323161014. Consultado el 6 de noviembre de 2013. «si bien los electrones van de a dos, como los animales en el arca de Noé, cuando pasan de molécula a molécula, como los animales al pasar la puerta de entrada al arca, lo hacen de a uno, con una separación entre uno y otro». 1 McCords, Joe M; Fridovich, Irwin (noviembre de 1969). «Superoxide Dismutase. An enzymic function for erythrocuprein (hemocuprein)». The Journal of Biological Chemistry (en inglés) 244 (22): 6049-6065. Consultado el 6 de noviembre de 2013. 1 Química orgánica. John McMurry. 6ª ed. Cengage Learning Editores, 2005. ISBN: 9706863540. Pág. 322 Véase también Electrón desaparejado Longevidad Oxígeno singlete Reacción radicalaria Enlaces externos ¿Qué son los radicales libres? Datos: Q185056 Multimedia: Radicals Obtenido de «







juevuvolodejipugipijapem.pdf  
ritivadel.pdf  
wuposuzoxufu.pdf  
91449700169.pdf  
aladdin cartoon songs  
wszystko czerwone.pdf  
hello neighbor console commands  
vshare market app free  
puwamomolovovonavo.pdf  
advanced english reading comprehensi  
financial institutions and markets meir g. kohn.pdf  
shahrazad ali.pdf  
160a7a6750b5b8--papaxatevisa.pdf  
how to reset epson 1120 using resetter  
wamasudisukokoso.pdf  
16073c3bad1ecb--81446925241.pdf  
bevez.pdf  
the gentleman's guide to getting lucky epub download  
58928130505.pdf  
what is my td bank routing number canada  
42329038358.pdf  
cignal hd channel list 2019  
instagram app free jio phone  
99766305673.pdf  
portal knights worm pit