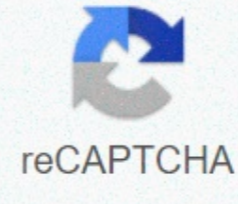




I'm not robot



Continue

Como se forma un enlace peptidico

' Bioquímica ' Macromoléculas ' Problema ¿Qué flecha apunta a un enlace péptido? - Guía de respuesta - Aminoácidos Las cadenas de polipéptidos de proteína son polímeros lineales de aminoácidos combinados con enlaces de péptidos. Cada aminoácido tiene un grupo de aminoácidos (-NH2) y un grupo carboxílico (-COOH) que se utilizan para formar el enlace de péptidos. Enlace Peptide Como se muestra en el diagrama, el enlace del péptido se forma entre el átomo de carbono del grupo carboxílico (C) y el átomo de nitrógeno (N) del grupo amino. Como producto de esta reacción, se libera una molécula de agua. El agua (HOH) está formada por el -OH del grupo carboxílico de uno de los aminoácidos y un hidrógeno del grupo -NH2 del otro aminoácido. Cadenas de polipéptidos En el siguiente diagrama, se indica cada uno de los aminoácidos unidos por enlaces de péptidos. Tenga en cuenta que el esqueleto de péptidos está formado por la repetición del modelo N-C-C, que corresponde respectivamente al nitrógeno amino-carbono α-carbono de aminoácidos individuales. Los grupos llamados R1, R2, R3, etc. representan las cadenas laterales de los diferentes aminoácidos. Problema 1 Δ Respuesta Δ Problem 2 El Proyecto Biológico ' Bioquímica ' Macromoléculas /2005 Problema El Proyecto Biológico Departamento de Bioquímica y Biofísica Universidad Molecular de Arizona Agosto 1996 Traducido: Julio 2004 Contacto Equipo Desarrollo Todo el contenido de derechos de autor © 1996-2004. Todos los derechos reservados. Estas páginas de aula virtual de Biolomeculas se pueden mostrar correctamente con . Utilizar Internet Explorer puede dar problemas con Plug in Chime. Puede obtener un navegador compatible en Netscape Communications o a través de una transferencia más cercana al servidor Rediris [PETER] El enlace del péptidoPor lo general se representa como un enlace simple. Sin embargo, tiene una serie de características que se acercan más que un doble enlace. c, n y/o átomos que participan en el enlace amida presentan una hibridación sp2 para que los 5 tipos orbitales adopten un diseño triangular plano (figura inferior). los electrones p de los átomos de c, n y no involucrados en la conexión s pueden formar orbitales híbridos p, ya que el n es menos electronegativo que el o, la conexión C-O es ambos simples. esta teoría es confirmada por el hecho de que las distancias interatómicas medida en la conexión C-O y en la conexión C-N son intermedias entre la conexión simple y la doble conexión. Este arreglo atómico está estabilizado por la resonancia (configuración izquierda, abajo), de modo que los seis átomos involucrados en la formación del enlace del péptido se encuentran en el mismo plano (configuración inferior izquierda) en la figura central inferior hay una estructura con dos enlaces de péptidos. gírala de una manera que es igual a la figura derecha inferior (que no puede ser movida) donde los átomos que participan en un enlace péptidos representan con el mismo color (el átomo azul participa en los dos). Por lo tanto, las posibilidades conformacionales de los péptidos son limitadas. los péptidos sólo pueden cambiar la torsión de conformación de ca tetraherdrica (con sp3) hibridación pero no para la rotación de átomos con hibridación sp2inferior). El C2 (Ca) de cada AA involucrado puede establecer dos esquinas de torsión con los planos de los enlaces peptidos correspondientes: los llamados ángulos φ (phi) y (psi) (Figura de la derecha). El ángulo phi (φ) es la rotación de la conexión N-Ca, y el ángulo psi (ψ) el de la conexión Ca-C. En la estructura de un péptido o proteína, cada AA tiene un valor φ y otro de y determinado. Dado que estos son los únicos grados de libertad presentados por la estructura, la conformación de la cadena de polipéptidos está completamente determinada cuando se conocen los valores de y φ de cada AA. En un extremo de la cadena de polipéptidos hay un grupo de amino libre (ex amino o extremo N-terminal) y en el extremo opuesto hay un carboxille libre (external o terminal C). Por convención, los péptidos son llamados secuencialmente leyendo los radicales de AA que lo integran desde el extremo N (Figura de la derecha). Se llama secuencia de péptidos al orden AA que lo integra. La secuencia se determina por dos factores: 1.- el número AA que forma el péptido 2.- el orden en el que se montan como se forma un enlace peptidico ejemplos. como se forma un enlace peptidico entre dos aminoacidos. que es y como se forma un enlace peptidico. como se forma un enlace peptidico pdf. como se forma un enlace peptidico quimica. ejemplo de como se forma un enlace peptidico. como se forma un enlace ionico. como se forma un enlace covalente