

Toxicidad

La urea purificada es un cristal incoloro y sin olor.

El contacto de este producto puede producir irritación en los ojos y la piel. No está considerado tóxico para los humanos.

De todos modos, su mantenimiento de acuerdo con las buenas prácticas de higiene industrial aconsejan reducir la exposición a los químicos al mínimo.

Referencias bibliográficas.

Devore, G. (1977). "Química Orgánica". México D. F.: Publicaciones cultural S. A.

Domínguez, X. A. (1980). "Química Orgánica Fundamental". México, D. F.: Limusa.

Mujlionov; Averbuj; Furmer; Tumarkina. (1979). *Tecnología Química General*. Parte 1. Moscú: MIR

Recto del bosque, F. H. (2004). "Química Orgánica". 2ª edición, México, D. F.: McGraw – Hill interamericana.



Universidad de Ciencias y
Artes de Chiapas

Alumn@: López -Gurgua Ana
Lucía y Ruiz-Ruiz Jaime Javier

Docente:

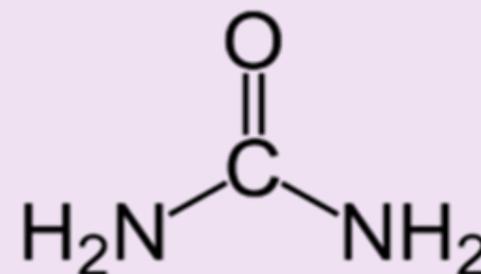
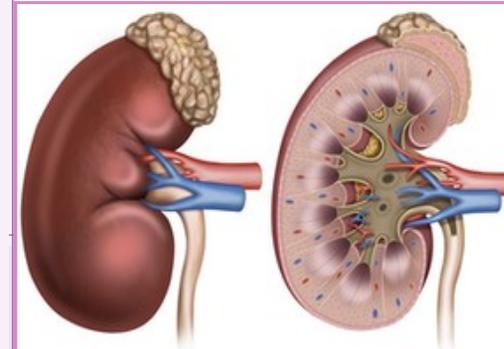
Mtra. Sandra Aurora González
Sánchez

Laboratorio de didáctica de las ciencias
experimentales y exactas.

Correo
Seminariosunicach@hotmail.com



Urea.



¿Qué pasa si se te
suben los niveles de
urea?

Propiedades físicas:

Es una molécula orgánica cuya fórmula química es $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$ presenta un punto de fusión de $132.7\text{ }^\circ\text{C}$ y una densidad de 1.34 g/cm^3 .

Propiedades químicas:

Forma parte del grupo amidas.

Es altamente corrosiva al acero al carbono, poco corrosiva al aluminio, cinc y cobre y no a aceros especiales y el vidrio. Es muy soluble en agua, alcohol y amoníaco.

Importancia:

Es el principal componente de excreción del exceso de nitrógeno en los humanos y animales. La cantidad de urea presente en la sangre permite detectar si los riñones funcionan correctamente. Es producto resultante de la degradación de proteínas llevada a cabo por el hígado y filtrada por los riñones, quien a través de la orina se elimina como residuo del organismo.

Su elevación en el organismo es producto de trastornos en la función renal o hepática, problemas dietéticos, diabetes y otros.



La urea está presente también en mohos de los hongos así como en las hojas y semillas de numerosas legumbres y cereales.

¿De dónde se obtiene?

Se forma en el hígado, que es el único que sintetiza los enzimas necesarios para el metabolismo. Posteriormente es filtrada en los riñones y siendo expulsada en la orina donde llega a representar el 80 % del nitrógeno disuelto.

La urea producida se emplea como fertilizante. Se aplica al suelo y provee nitrógeno a la planta. Pero no creas que para obtener urea hay que coleccionar los desechos de algún organismo. La urea puede ser fabricada a partir de "ingredientes" inorgánicos (compuestos químicos), sin intervención de ningún animal.

El nitrógeno (esencial para la urea) está presente en las vitaminas y proteínas.