

QUÉ ES

El amoníaco es un gas incoloro de olor muy penetrante. Es una sustancia química producida tanto por los seres humanos como por la naturaleza. La mayoría de la gente está familiarizada con el olor del amoníaco debido a su uso en sales aromáticas, detergentes de uso doméstico y productos para limpiar vidrios. El amoníaco se disuelve fácilmente en agua.

(http://www.atsdr.cdc.gov/es/phs/es_phs126.html)

PRINCIPALES USOS

El principal uso del amoníaco es como constituyente de abonos, como proteínas en pienso para rumiantes. La industria petrolera utiliza amoníaco en la neutralización de los ácidos constituyentes del petróleo crudo y para la protección de equipos contra la corrosión. El amoníaco se utiliza en la industria minera para la extracción de metales tales como cobre, níquel y molibdeno. También es empleado en varias etapas del tratamiento de aguas residuales.

(http://www.rmtech.net/uses_of_ammonia.htm)

Profesionales potencialmente expuestos al amoníaco: en las industrias implicadas en su síntesis, formulación, elaboración, transporte y uso, en los productos de limpieza. También afecta a los agricultores expuestos durante la aplicación de abonos que contienen amoníaco, o abonos con alto contenido en amoníaco.

Referencia:

[Clayton, GD, FE Clayton (eds.), Higiene Industrial y Toxicología de Patty. Volúmenes 2A, 2B, 2C, 2D, 2E, 2F: Toxicología. 4ª ed. Nueva York, Nueva York: John Wiley & Sons Inc., 1993-1994, p. 756]

Población en riesgo especial: puede estar expuesta a través de inhalación, ingestión de agua no tratada, y contacto dérmico con el compuesto, sobre todo durante el empleo de productos de limpieza que contienen amoníaco. Además forman parte de este grupo las personas que viven cerca de granjas, corrales de engorde de ganado, aves de corral confinadas, edificios u otras áreas donde las poblaciones de animales se concentran.

Referencia:

[Clayton, GD, FE Clayton (eds.), Higiene Industrial y Toxicología de Patty. Volúmenes 2A, 2B, 2C, 2D, 2E, 2F: Toxicología. 4ª ed. Nueva York, Nueva York: John Wiley & Sons Inc., 1993-1994, p. 756]

MECANISMOS DE ACCIÓN

Al combinarse con el agua de las mucosas se forma hidróxido de amonio (NH₄OH) que daña fundamentalmente el tracto respiratorio superior y ocasiona lesiones similares a las producidas por los cáusticos alcalinos tipo lejía.
(<http://www.estrucplan.com.ar/producciones/entrega.asp?identrega=41>)