

# Goma Konjac

## Sinónimos

Konjac, glucomanano, polvo de konyac, konnyaku, goma de konjac, Jalea de lengua del diablo, glucomanano konjac, E425i, polvo de konyac (pie de elefante), glucomanano de tubérculo (Amorphophallus konjac), polvo gonyak, almidón

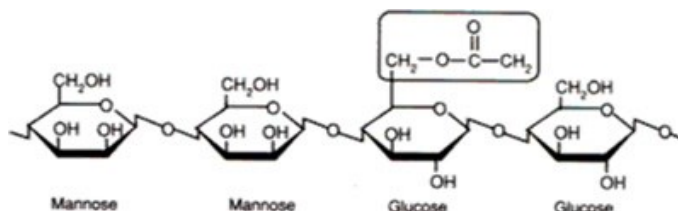
## Identificación

CAS	37220-17-0
Aditivo Alimentario	E425i
FEMA	-
EINECS	2353-404-6

## Características

Aspecto: Polvo fluido  
 Color: Blanco o color crema  
 Olor: Inodoro a suave  
 Sabor: No disponible  
 Gravedad específica: 1.500 @77 °F.  
 Solubilidad: En agua completa

## Estructura Molecular



## Usos



La Goma Konjac es un polisacárido obtenido de los tubérculos de varias especies de *Amorphophallus*. Es un glucomanano no iónico de alto peso molecular ligeramente ramificado, con enlaces  $\alpha$ -1,4, colocados en una razón de aproximadamente 1.6-4:1. Posee grupos acetilados a lo largo de la cadena del glucomanano lo que contribuye a su solubilidad, además de que sus propiedades funcionales se encuentran localizadas en un promedio de cada 9 a 19 unidades de la fracción del sacárido. La Goma Konjac es un hidrocoloide utilizado en la industria de alimentos por su capacidad de generar geles, espesar y dar textura a los productos. Entre las aplicaciones más comunes se encuentran: Postres de almacenamiento a temperatura ambiente, bebidas de frutas y saborizadas, dulces a base de azúcar, pasteles y pastas.

Las gomas naturales provienen de exudados de plantas, semillas, algas marinas y de origen microbiano; sin embargo, también existen algunas que son semisintéticas, derivadas de los almidones, de la celulosa y de la glucosa.

## Primeros Auxilios Básicos



Ingestión: Enjuagar la boca con agua. Acuda inmediatamente al médico y muéstrela la etiqueta o el envase. Mantener en reposo. No provocar el vómito. Contacto con los ojos: Retirar las lentes de contacto y lavar abundantemente con agua limpia durante por lo menos quince minutos. Solicitar asistencia médica si se producen efectos adversos. Inhalación: Traslade a la persona afectada al aire libre, conserve la temperatura corporal y manténgala en reposo. Contacto con la piel: Retirar la ropa contaminada. Lavar la piel con abundantes cantidades de agua y jabón neutro. Consulte con un médico si los síntomas persisten.

## Riesgos de Incendio o Explosión



Medios de extinción: Recomendado: Utilizar dióxido de carbono (CO<sub>2</sub>), espuma o polvo seco, teniendo en cuenta el resto de sustancias y productos almacenados. No utilizar: chorro de agua directo. Peligros específicos derivados de la sustancia o la mezcla: No aplicable. Recomendaciones para el personal de lucha contra incendios: En caso de incendio en los alrededores, seguir las siguientes indicaciones: Evitar la inhalación de los humos o vapores que se generen. Utilizar un equipo respiratorio adecuado. No permitir que los efluentes de la extinción de incendios se viertan a desagües o cursos de agua.

## Almacenamiento y Manipulación



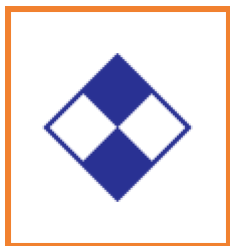
Precauciones para una manipulación segura: No manipule el material cerca de alimentos o agua de bebida. No fumar. Evitar el contacto con los ojos, piel, y ropa. Vestir prendas y llevar lentes protectoras. Observar las normas de higiene y seguridad en el trabajo.

Condiciones de almacenamiento seguro, incluidas posibles incompatibilidades: Mantener el producto en el envase original bien cerrado, en un lugar bien ventilado, seco, alejado de fuentes de ignición y protegido de la luz. Almacenar según los reglamentos locales / nacionales, observando las precauciones indicadas en el etiquetado. Mantener lejos de sustancias incompatibles (ver sección de incompatibilidad).

Consérvese únicamente en el recipiente de origen.

Usos específicos finales: No disponible

## Estabilidad y Reactividad



Reactividad: No disponible.

Estabilidad química: Estable en las condiciones normales de uso.

Posibilidad de reacciones peligrosas: Polimerización peligrosa: No presenta reacciones peligrosas conocidas en condiciones normales de proceso.

Condiciones que deben evitarse: Calor excesivo, llamas u otras fuentes de ignición.

Las precauciones normales de los productos químicos.

Materiales incompatibles: Ácidos minerales oxidantes, Agentes oxidantes fuertes, Agentes reductores fuertes

Productos de descomposición peligrosos: Durante la combustión pueden formarse monóxido de carbono y compuestos orgánicos no identificados

## Información Toxicológica



Toxicidad oral aguda Síntomas: Irritaciones de las mucosas en la boca, garganta, esófago y tracto estomago-intestinal. Toxicidad aguda por inhalación Síntomas: Posibles síntomas:, irritación de las mucosas Toxicidad cutánea aguda Esta información no está disponible. Irritación de la piel Mezcla provoca irritación cutánea. Irritación ocular Riesgo de turbidez en la córnea. Mezcla provoca lesiones oculares graves. Sensibilización Esta información no está disponible. Mutagenicidad en células germinales Esta información no está disponible. Carcinogenicidad Esta información no está disponible. Toxicidad para la reproducción Esta información no está disponible. Teratogenicidad Esta información no está disponible. Toxicidad específica en determinados órganos - exposición única Esta información no está disponible. .Inhalación: LC50 4 horas rata: >

## Información Ecológica



Toxicidad aguda acuática: No hay datos disponibles.

Persistencia y degradabilidad: No disponible.

Factor de bioconcentración: No determinado

Movilidad en el suelo: No disponible.

Resultados de la valoración PBT y mPmB: No determinado.

Otros efectos adversos: Evitar la contaminación del suelo, aguas subterráneas y superficiales organismos acuáticos.

Otros efectos adversos: Información no disponible.