


**1. IDENTIFICACIÓN DEL PRODUCTO**

1.1 Nombre del producto	BICARBONATO DE SODIO AGROINDUSTRIAL
Nombre Químico	Hidrógeno Carbonato de Sodio
Sinónimos	Soda de Horneo Carbonato Ácido de Sodio Bicarbonato de sodio
Formula Química	NaHCO ₃
CAS No.	144-55-8
Número CE	205-633-8
1.2 Usos del producto	Base débil utilizada como agente leudante en la industria alimenticia. Agente acondicionador de pH. En la industria farmacéutica en formulaciones efervescentes. En la agroindustria (avícola, porcina y ganadera) como aditivo en los alimentos. En la industria del cuero como agente neutralizante. Para control de derrames como neutralizador y absorbente. Extinción de incendios menores. Elaboración de pasta dental Elaboración de productos para el aseo doméstico
1.2.1 Características	Sal química sólida granular de color blanco, completamente soluble en agua, prácticamente insoluble en alcohol. Cuando se calienta en seco o en solución, cambia gradualmente a Carbonato de sodio liberando dióxido de carbono.
1.3 Proveedor	Producido por QUÍMICA BÁSICA S.A.S Dirección Oficinas: Calle 7 sur 42 -70, Oficina 1215, Edificio Forum, Torre 2. Medellín, Antioquia. Planta de Producción: La Virginia Km 2 Vía Balboa, al interior del Ingenio Risaralda.
1.4 Números de teléfono- Emergencias	Tel: (057-4) 444 9496 (Medellín) Tel: (057-6) 367 9975 (Balboa-Risaralda)

2. IDENTIFICACIÓN DE PELIGROS

2.1 Clasificación de la sustancia o de la mezcla	Clasificación (Sistema Globalmente Armonizado, Decreto 1496 de 2018) Irritante ocular, categoría 2A, H319
2.2 Elementos de la etiqueta	Clasificación (Sistema Globalmente Armonizado, Decreto 1496 de 2018) Pictogramas de peligro  Palabra de advertencia: Atención Indicaciones de peligro H319 Provoca irritación ocular grave. Consejos de prudencia P264 Lavarse concienzudamente tras la manipulación. P280 Llevar guantes de nitrilo/prendas manga larga/gafas de seguridad/protección respiratoria. P305 + P351+P338 En caso de contacto con los ojos: Lavarse con agua potable a temperatura ambiente al menos por 15 minutos en la zona afectada. El agua debe fluir



	directamente de una fuente hídrica. NO aplicarse nada que no haya sido indicado por un médico. Quitar las lentes de contacto cuando estén presentes y pueda hacerse con facilidad. Proseguir con el lavado. P337 + P313 Si persiste la irritación ocular: Consultar a un médico.
2.3 Otros Peligros	Ninguno conocido
3. INFORMACIÓN SOBRE COMPONENTES	
3.1 Sustancias	Nombre: Bicarbonato de Sodio Fórmula: NaHCO ₃ CAS No: 144-55-8 Masa Molar: 84.01 g/mol Observaciones: Clasificación (Sistema Globalmente Armonizado, Decreto 1496 de 2018) Irritante ocular, categoría 2A, H319 – Ver Sección 2.2
3.2 Mezcla	No Aplica
4. PRIMEROS AUXILIOS	
4.1 Descripción de los primeros auxilios	Inhalación: Trasladar al paciente a una zona de aire limpio, y ayudar a su respiración, si fuera necesario. Contacto ocular: Lavarse con agua potable a temperatura ambiente al menos por 15 minutos en la zona afectada. El agua debe fluir directamente de una fuente hídrica. NO aplicarse nada que no haya sido indicado por un médico. Quitar las lentes de contacto cuando estén presentes y pueda hacerse con facilidad. Proseguir con el lavado. Si la irritación/ardor/comezón/dolor persiste, consultar inmediatamente a un médico. Contacto dérmico: Remover la ropa contaminada y lavar la piel afectada con abundante agua y jabón. Si la irritación persiste, consultar al médico. Ingestión: Si se ha ingerido grandes cantidades, no inducir al vómito. Suministrar abundante agua, si la persona está consciente. Consultar al médico si persiste el malestar.
4.2 Principales síntomas y efectos, agudos y retardados	Irritación ojos: Puede causar irritación, conjuntivitis química, lagrimeo y dolor. Puede causar irritación en la piel e hipersensibilidad. No es dermatológicamente tóxico.
4.3 Indicación de toda atención médica y de los tratamientos especiales que deban dispensarse inmediatamente	La ingesta de altas dosis de bicarbonato de sodio puede producir alcalosis metabólica severa e hipernatremia [1,2].
5. MEDIDAS DE LUCHA CONTRA INCENDIOS	
5.1 Medios de extinción.	<i>Medios de extinción apropiados:</i> No aplica. El bicarbonato de sodio es un producto químico ignífugo. <i>Medios de extinción no apropiados:</i> No aplica
5.2 Peligros específicos derivados de la sustancia o la mezcla.	En caso de calentamiento de producto (temperatura superior a 120°C), se presenta liberación de dióxido de carbono, un gas asfixiante.
5.3 Recomendaciones para el personal de lucha contra incendios.	<i>Equipo de protección especial para el personal de lucha contra incendios:</i> En caso de fuego, protéjase con un equipo respiratorio autónomo. <i>Otros datos:</i> Evitar la contaminación de afluentes por el agua empleada para la extinción del incendio
6. MEDIDAS EN CASO DE VERTIDO ACCIDENTAL	
6.1 Precauciones personales, equipo de protección y procedimientos de emergencia	Indicaciones para el personal que no forma parte de los servicios de emergencia: Evitar la inhalación de polvo. Evacúe el área de peligro, respete los procedimientos de emergencia.



6.2 Precauciones relativas al medio ambiente	Enjuague con agua el área afectada. No vierta en el drenaje si la cantidad es superior a 5 kilogramos. Elimine los residuos conforme las leyes y regulaciones ambientales que apliquen en el área.
6.3 Métodos y material de contención y de limpieza	Recoja el producto no contaminado y recíclalo en el proceso. Coloque el producto contaminado en un contenedor seco, cerrado, etiquetado y compatible con el producto.
6.4 Referencia a otras secciones	Ver sección 13 para eliminación de desechos. Ver sección 7 para mayor información sobre una manipulación segura. Ver sección 8 para mayor información sobre el equipo personal de protección.
7. MANIPULACIÓN Y ALMACENAMIENTO	
7.1 Precauciones para una manipulación segura	<i>Consejos para una manipulación segura:</i> Evitar el contacto con los ojos, la piel o la ropa. <i>Medidas de higiene:</i> No comer, beber ni fumar durante su utilización. Sustituir la ropa contaminada. Lavar manos al término del trabajo.
7.2 Condiciones de almacenamiento seguro, incluidas posibles incompatibilidades	Los sacos o cualquier otro tipo de contenedor deben mantenerse cerrados, correctamente etiquetados en un área seca y en ambientes con temperaturas inferiores a 40 °C. No almacenar en contenedores sin etiquetar. Debe ubicarse lejos de ácidos, productos químicos de alta toxicidad y productos con olores fuertes que lo puedan impregnar.
7.3 Usos específicos finales	Véase la sección 1.2
8. CONTROLES DE EXPOSICIÓN / PROTECCIÓN PERSONAL	
8.1 Parámetros de control	Según la ACGIH, el producto no contiene umbrales límites de exposición ocupacional.
8.2 Controles de Exposición	Medidas de ingeniería En los sitios donde existe la posibilidad de generar niveles de material particulado menor a 10 µm, deben existir sistemas de extracción mecánicos apropiados según las características del lugar de trabajo. Medidas de protección individual Protección ocular: Se debe utilizar gafas ajustadas al contorno de la cara. Protección Respiratoria: En caso de exposiciones a material particulado considerables o accidentales de un tamaño de partícula inferior a 10 µm, se debe utilizar un respirador que cumpla norma NIOSH N95, para material particulado. Protección dérmica: En caso de las operaciones repetidas o prolongadas de manipulación del producto, utilice guantes de látex o nitrilo. Controles de exposición medioambiental No dejar que el producto entre en el sistema de alcantarillado Otras precauciones: Lleve ropa protectora resistente a sustancias químicas en los lugares cubiertos de polvo. Una ducha de seguridad y una estación lava ojos deben estar cerca y lista para su uso. Aplique prácticas de higiene estrictas cuando maneje este producto, incluyendo el cambiarse la ropa de trabajo al comenzar y terminar la jornada.
9. PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS	
Apariencia	Sólido cristalino blanco
Color	Blanco
Olor	Inodoro
Punto de ebullición	No aplica



Punto de fusión	270 °C (descomposición)			
Presión de vapor	No aplica			
Densidad de vapor	No aplica			
Descomposición térmica	A partir de 65 °C			
Pérdidas por secado	Máximo 0.25 %			
pH (5 g NaHCO ₃ /100 ml agua)	8.0 - 8.6			
Solubilidad en agua (g NaHCO ₃ /100 g H ₂ O)	0 °C	20 °C	40 °C	60 °C
	6,9	9,6	12,7	16.4
10. ESTABILIDAD Y REACTIVIDAD				
Estabilidad	Estable a temperatura ambiente y presión atmosférica			
10.1 Reactividad	Ver sección 10.3			
10.2 Estabilidad química	Estable a temperatura ambiente y presión atmosférica			
10.3 Posibilidad de reacciones peligrosas:	Posibles reacciones violentas con: Metales alcalinos, ácidos			
10.4 Condiciones que se deben evitar	Temperaturas mayores a 65 °C			
10.5 Materiales incompatibles	Ácidos, metales alcalinos			
11. INFORMACIÓN TOXICOLÓGICA				
11.1 Información sobre los efectos toxicológicos	Inhalación: CL50, rata, >4,74 mg/l Oral: DL50, rata, >4000 mg/Kg Dérmica: Puede causar irritación en la piel e hipersensibilidad. No es dermatológicamente tóxico. Irritación ojos: Puede causar irritación, conjuntivitis química, lagrimeo y dolor. Respiración: Puede causar irritación en las membranas mucosas. Efectos de sobre-exposición: Aunque no es rara, la posibilidad de sensibilización en la piel, se debe considerar debido a efectos de contacto prolongado.			
1.1.2 Otros datos	Ninguno			
11.3 Designación como cancerígeno	No se encuentra clasificado como cancerígeno según la Agencia Internacional para la Investigación del Cáncer IARC			
12. INFORMACIÓN ECOTOXICOLÓGICA				
12.1 Toxicidad	Peces de agua dulce, LC50, 96 h, 7100 mg/l (ECHA) Crustáceos, Daphnia magna, EC ₅₀ , 48 h, 3100 mg/l (ECHA)			
12.2 Persistencia y degradabilidad	No aplica (compuesto inorgánico)			
12.3 Potencial de bioacumulación	Agua: Solubilidad y movilidad considerable			
12.4 Movilidad en suelo	El producto no presenta riesgos ambientales significativos.			
12.5 Resultados de la valoración PBT y mPmB	Una valoración PBT y MPmB no se hizo, debido a que una evaluación de peligro químico no es necesaria o no existe			
12.6 Otros efectos adversos	La descarga en el ambiente debe ser evitada.			
13. INFORMACIÓN RELATIVA A LA ELIMINACIÓN DE LOS PRODUCTOS				
13.1 Métodos para el tratamiento de residuos	Elimine de conformidad con la reglamentación local. Disuelva en agua. Neutralice el producto con ácidos.			
13.2 Tratamiento de empaque	Consulte con los reglamentos ambientales locales vigentes en cuanto a la disposición del empaque vacío.			
14. INFORMACIÓN RELATIVA AL TRANSPORTE				



Química Básica

FICHA DE DATOS DE SEGURIDAD
BICARBONATO DE SODIO
AGROINDUSTRIAL X 25 kg

CÓDIGO: FTS-PD-32

VERSIÓN: 04 25/11/2022

PÁGINA: 5 / 5

Número UN	No se encuentra clasificado como sustancia peligrosa por la Organización de Naciones Unidas, según los criterios de la reglamentación modelo para el Transporte de Mercancías Peligrosas, Directiva 67/548/CEE
15. INFORMACIÓN REGLAMENTARIA	
Legislación Colombiana	El producto no tiene restricciones de ningún tipo para transporte y/o comercialización.
16. OTRA INFORMACIÓN	
Otra información	<p>La información anteriormente expuesta se basa en nuestros conocimientos, experiencia actual sobre nuestro producto e investigación en bases de datos internacionales (ECHA, NLM, Pubchem). Sin embargo, esta no es exhaustiva. Se aplica sólo al producto que se define en las especificaciones. En caso de tratarse de combinaciones o mezclas, se deberá cerciorar de que no existe la posibilidad de que puedan ocurrir eventos peligrosos. En cualquier caso, el usuario no está exento de observar y cumplir con todos los procedimientos legales, administrativos y reglamentarios relacionados con el producto, la higiene personal y la seguridad en el trabajo.</p> <p>En nuestro conocimiento actual, la información contenida aquí es exacta a partir de la fecha de publicación; sin embargo, QUÍMICA BÁSICA S.A.S no garantiza expresa o implícitamente, ni acepta responsabilidad alguna en relación con el uso de este producto en combinación con ninguna otra sustancia o cualquier otro proceso.</p> <p>El usuario debe determinar, en última instancia, la conveniencia de cualquier información o material para cualquier uso contemplado.</p> <p>QUÍMICA BÁSICA S.A.S se reserva el derecho de agregar, suprimir o modificar las informaciones en cualquier momento sin previo aviso.</p> <p>En ningún caso QUÍMICA BÁSICA S.A.S tendrá responsabilidad u obligación alguna respecto a cualquier daño indirecto, especial, consecuencial, incidental ocasionado por la información contenida en el presente documento, así como tampoco por el uso indebido del material.</p>

Última revisión: 25/11/2022

[1] Cabezuelo, J., Lacueva, J., Contreras, F. P., Guillén, F. M., Arenas, M. D., & Enríquez, R. (1993). Hipernatremia y alcalosis metabólica por ingestión de bicarbonato sódico. *Nefrología*, 13(2), 165-167.

[2] León-Ruiz, L., Hidalgo Tenorio, C., Díaz-Ricomá, N., Piédrola Maroto, G., & López Gómez, M. (2002, July). Alcalosis metabólica severa por ingesta de bicarbonato. In *Anales de Medicina Interna* (Vol. 19, No. 7, pp. 65-66). Arán Ediciones, SL.