



IDENTIFICACIÓN				
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. Se obtiene a partir de la reacción entre el Carbonato de sodio ( $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ) y el Dióxido de Carbono ( $\text{CO}_2$ ). El Carbonato de Sodio es obtenido por medio del proceso SOLVAY y el $\text{CO}_2$ por medio de un proceso de purificación.			
Sinónimo	✓ Carbonato Ácido de Sodio ✓ Hidrógeno Carbonato de Sodio ✓ Soda de Horneo			
CAS No.	144-55-8			
Formula Química	$\text{NaHCO}_3$			
Peso Fórmula (g/mol)	84.01			
Presentación comercial	Sacos de 25 o 50 kg de polipropileno laminado pesado, con bolsa interior de polietileno de alta densidad.			
Peso Neto aproximado*	25 kg $\pm$ 0.4% ; 50 kg $\pm$ 0.2%			
Fecha de vencimiento	24 meses a partir de la fecha de fabricación, la cual está determinada por el Lote; sin embargo el Bicarbonato de Sodio posee una vida útil indefinida siempre y cuando se sea manipulado y almacenado de acuerdo a las recomendaciones establecidas en el apartado "PRECAUCIONES ESPECIALES".			
PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS				
Apariencia	Sólido cristalino blanco			
Color	Blanco			
Olor	Inodoro			
Punto de ebullición	No aplica			
Punto de fusión	Se descompone			
Presión de vapor	No aplica			
Densidad de vapor	No disponible			
Descomposición térmica	A partir de 65 °C			
Pérdidas por secado	Máximo 0.25 %			
pH (5 g $\text{NaHCO}_3$ /100 ml agua)	8.0 - 8.6			
Solubilidad en agua (g $\text{NaHCO}_3$ /100 g $\text{H}_2\text{O}$ )	0 °C	20 °C	40 °C	60 °C
	6,9	9,6	12,7	16.4
CARACTERÍSTICAS MICROBIOLÓGICAS				
Recuento de heterótrofos en placa	Menor de 10UFC/g			
Levaduras	Menor de 10UFC/g			
Mohos	Menor de 10UFC/g			

\* Error máximo permitido según Resolución 16379 de junio 18 de 2003: 1.0%



### CARACTERÍSTICAS DE PELIGROSIDAD

Base débil la cual no ofrece riesgos en su manipulación. No es combustible. No debe ser calentado en recipientes cerrados puesto que el CO<sub>2</sub> producido puede romperlos fácilmente.

### INFORMACIÓN TOXICOLÓGICA

**Oral (rat):** LD<sub>50</sub> = 7,3 g/kg.      **Inhalación:** LC<sub>50</sub> (rat) > 4,74 mg/l.

**Irritación: Piel** □ 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 es rara, la posibilidad de sensibilización en la piel, se debe considerar debido a efectos de contacto prolongado.

### PRIMEROS AUXILIOS

**Tras contacto con la piel:** Remover la ropa contaminada y lavar la piel afectada con abundante agua y jabón. Si la irritación persiste, llamar al médico. Lavar con agua

**Tras contacto con los ojos:** Aclarar con abundante agua

**Tras ingestión:** Si se ha ingerido grandes cantidades, no inducir al vomito. Suministra agua, si la persona esta consciente. Consultar al médico si subsiste malestar

**Nota para el médico:** Grandes dosis pueden producir alcalosis sistémica y expansión del volumen de fluidos extracelulares.

**Inhalación:** Trasladar al paciente a una zona de aire limpio, y ayudar a su respiración, si fuera necesario.

### MEDIDAS EN CASO DE INCENDIO

**Medios de extinción adecuados:** use medios de extinción de acuerdo al fuego circundante.

**Procedimientos especiales:** La generación de dióxido de carbono puede hacer necesario el uso de aparato respiratorio independiente y ropa protectora, el dióxido de carbono es un gas asfixiante a niveles de más de 5% p/p. El Oxido de Sodio es otro producto de descomposición térmica a temperaturas mayores de 850°C y es irritante respiratorio, de ojos y piel. Evita inhalación y contacto con ojos y piel de polvos de Oxido de Sodio.

**Riesgos inusuales de fuego y explosión:** Ninguno conocido.

### MEDIDAS EN CASO DE DERRAME ACCIDENTAL

**Pasos a tomar en caso de derrame:** Recoger el material en envases secos y proceder a eliminación de los residuos. Lavar el residuo con suficiente agua (usar protección contra polvo)

**Método para disposición de residuos:** Disponer de acuerdo a las reglas locales, estatales y federales.

### CONTROLES DE EXPOSICIÓN Y PROTECCIÓN PERSONAL

**Protección respiratoria:** Para personas sensibles suministrar el respirador 3M, específico con filtro de gases sulfhídricos.

**Ropa protectora:** Usar guantes de carnaza o PVC y delantal, u otra ropa protectora para evitar el contacto con la piel.

**Protección de ojos:** Utilizar lentes de seguridad. No use lentes de contacto.

**Ventilación:** Se debe manejar el material en áreas perfectamente ventiladas.

**Medidas de higiene particulares:** lavarse las manos al finalizar el trabajo



### ESTABILIDAD Y REACTIVIDAD

**Estabilidad:** estable

**Condiciones a prevenir:** temperaturas mayores a 65°C

**Incompatibilidad:** Reacciona en contacto con ácidos, liberando CO<sub>2</sub>.

**Productos de descomposición riesgosos:** A temperaturas por encima de 100°C puede causar niveles peligrosos de anhídrido carbónico en espacios cerrados. Produce Oxido de Sodio a temperaturas por encima de 850°C. Evite inhalación y contacto con ojos y piel con Oxido de Sodio.

### PRECAUCIONES ESPECIALES

#### MANEJO Y ALMACENAMIENTO:

Debe almacenarse en un ambiente fresco y seco, separado de ácidos y bases fuertes. El Bicarbonato de Sodio se descompone a temperaturas superiores a los 65°C, se recomienda almacenarlo en ambientes con temperatura inferior a 40 °C. La mezcla del Bicarbonato de Sodio con agentes ácidos libera CO<sub>2</sub>. Los sacos deben mantenerse cerrados. Debe almacenarse alejado de cualquier producto químico de alta toxicidad. Es un producto que retiene olores con facilidad por lo que no debe almacenarse cerca de productos con olores fuertes que lo puedan impregnar.

No debe almacenarse en arrumes grandes puesto que la presión favorece la compactación; se recomienda hacer arrumes con máximo 3 toneladas de producto. El Bicarbonato de Sodio es un producto que tiende a compactarse durante el almacenamiento, sin embargo la compactación no tiene efectos sobre la pureza del producto. El Bicarbonato de Sodio es un aditivo alimenticio considerado como seguro en lo que respecta a los riesgos por contacto, de toxicidad e inflamabilidad.

#### OBSERVACIONES Y NOTAS ACLARATORIAS\*:

**FECHA DE DURACION MINIMA** ó "Consumir preferentemente antes de": es la fecha fijada por el fabricante, mediante la cual bajo determinadas condiciones de almacenamiento, expira el período durante el cual el producto es totalmente comercializable y mantiene las cualidades específicas atribuidas tácita o explícitamente, no obstante, después de esta fecha, el alimento puede ser todavía satisfactorio, pero no se considerará comercializable.

**FECHA LIMITE DE UTILIZACION** ó "**Fecha de vencimiento**" ó "Fecha límite de consumo recomendada" ó "Fecha de caducidad": es la fecha fijada por el fabricante, en que termina el período después del cual el producto, almacenado en las condiciones indicadas, no tendrá probablemente los atributos de calidad que normalmente esperan los consumidores. Después de esta fecha, no se considerará comercializable el alimento.

\* Definiciones tomadas de la Resolución 5109 de 2005

### IDENTIFICACIÓN DE RIESGOS

**Riesgo principal:** Irritante

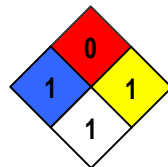
0 = Ninguno

1 = Ligero

2 = Moderado

3 = Severo

4 = Extremo



	: Toxicidad
	: Inflamabilidad
	: Reactividad
	: Contacto