	<b>HOJA DE SEGURIDAD</b>	PAGINA 1 DE 12	
	<b>PEROXIDO DE HIDROGENO 50%</b>	CÓDIGO:Q-CC-HS-026	VERSIÓN: 01
	FECHA DE EMISION: 2016-06-13		

## SECCIÓN 1.

### SECCIÓN 1.1 – IDENTIFICACIÓN DE LA EMPRESA

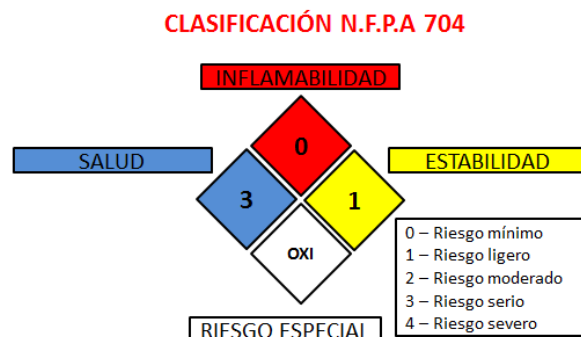
Cabarría IQA S.A.S  
 Km 6 Vía Cajicá-Zipacquirá  
 Parque Industrial El Cortijo  
 Bogotá DC - Colombia  
 PBX-Fax: (57) 1 –3190100

### SECCIÓN 1.2 – IDENTIFICACIÓN QUÍMICA

Nombre: Peróxido de Hidrógeno  
 Nombre comercial: Peróxido de Hidrógeno 50%  
 REACH #: 01-2119485845-22-0002/0003  
 CAS #:7722-84-1  
 CE #: 231-765-0

### CLASIFICACIÓN NFPA :

Salud : 3  
 Inflamabilidad: 0  
 Reactividad: 1



## SECCIÓN 2. – COMPOSICIÓN / INFORMACIÓN DE INGREDIENTES

Nombre Químico: Peróxido de Hidrógeno  
 Fórmula Química: HO - OH


## SECCIÓN 3. – IDENTIFICACIÓN DE RIESGOS / PELIGROS

Marca en la etiqueta: **Clase:** Oxidante y Corrosivo  
 Identificación de riesgo: **Salud: 3    Inflamabilidad: 0    Reactividad: 1**

### PELIGROS PARA LA SALUD DE LAS PERSONAS:

- **Inhalación:** El peróxido de hidrógeno irrita el sistema respiratorio y, si se inhala, puede causar inflamación y edema pulmonar. Los efectos pueden no ser inmediatos.
- **Contacto con la piel:** Puede causar quemaduras, eritemas, ampollas o incluso necrosis
- **Contacto con los ojos:** Puede causar irritación y hasta daños oculares si la exposición es larga.
- **Ingestión:** En caso de ingestión accidental, se puede producir necrosis a causa de las quemaduras en las membranas mucosas (boca, esófago y estómago). La liberación rápida de oxígeno puede causar inflamación estomacal y hemorragias, lo cual puede provocar lesiones graves, o incluso mortales, en órganos si se ha ingerido una gran cantidad.

ELABORADO:	REVISADO:	APROBADO:
Clara Patricia Rincón Santana Analista de Calidad	Elkin Darío Gámez Arévalo Jefe Control de Calidad	Ana Mercedes Dueñas Castro Director Técnico y Aseguramiento
(Nombre y cargo)	(Nombre y cargo)	(Nombre y cargo)
Fecha: 2016-06-07	Fecha: 2016-06-08	Fecha: 2016-06-13

	<b>HOJA DE SEGURIDAD</b>	PAGINA 2 DE 12	
	<b>PEROXIDO DE HIDROGENO 50%</b>	CÓDIGO:Q-CC-HS-026	VERSIÓN: 01
		FECHA DE EMISION: 2016-06-13	

**Nota:** Los síntomas de una sobreexposición son tos, mareo y dolor de garganta.

## **PELIGROS PARA EL MEDIO AMBIENTE**

Nocivo para los organismos acuáticos

## **PELIGROS ESPECIALES DEL PRODUCTO**

Riesgo de descomposición por calor o contacto con materiales incompatibles.

## **SECCIÓN 4. – MEDIDAS DE PRIMEROS AUXILIOS**

### **Descripción de los primeros auxilios**

- **Contacto con la piel:** Lavar inmediatamente con abundante agua durante al menos 15 minutos. Quitar las ropas contaminadas y lavarlas para evitar el riesgo de incendio. Si los síntomas persisten consultar a un médico.
- **Contacto con los ojos:** Enjuagar inmediatamente con abundante agua, también debajo de los párpados, al menos durante 15 minutos. Si utiliza lentes de contacto, quíteselas transcurridos 5 minutos y luego continúe enjuagándose los ojos.
- **Inhalación:** Transportar a la víctima al aire libre y mantenerla en una posición que facilite su respiración. Si no respira, hacer la respiración artificial. Si es necesario consultar a un médico.
- **Ingestión:** No provocar el vómito. Limpiar la boca con agua y dar de beber agua o leche abundante. Llamar inmediatamente a un médico o a un centro de información toxicológica. Mantenerlo quieto y abrigado. Si es tragado, no provocar el vómito - consultar un médico. Nunca debe administrarse nada por la boca a una persona inconsciente.

### **Principales síntomas y efectos, agudos y retardados**


El peróxido de hidrógeno irrita el sistema respiratorio y, si se inhala, puede causar inflamación y edema pulmonar. Los efectos pueden no ser inmediatos.

En caso de ingestión accidental, se puede producir necrosis a causa de las quemaduras en las membranas mucosas (boca, esófago y estómago). La liberación rápida de oxígeno puede causar inflamación estomacal y hemorragias, lo cual puede provocar lesiones graves, o incluso mortales, en órganos si se ha ingerido una gran cantidad.

Si entra en contacto con la piel, puede causar quemaduras, eritemas, ampollas o incluso necrosis.

### **Indicación de toda atención médica y de los tratamientos especiales que deban dispensarse inmediatamente**

El peróxido de hidrógeno en estas concentraciones es un oxidante fuerte. Es probable que el contacto directo con los ojos dañe la córnea, especialmente si no se los enjuaga de forma inmediata. Se recomienda una atenta evaluación oftalmológica y se deberá considerar la posibilidad de tratamiento local con corticosteroides. Debido a la probabilidad de efectos corrosivos en el tracto gastrointestinal tras su ingestión y la improbabilidad de efectos sistémicos, se deberán evitar intentos

	<b>HOJA DE SEGURIDAD</b>	PAGINA 3 DE 12	
	<b>PEROXIDO DE HIDROGENO 50%</b>	CÓDIGO:Q-CC-HS-026	VERSIÓN: 01
		FECHA DE EMISION: 2016-06-13	

de evacuar el estómago mediante la inducción de emesis o el lavado gástrico. Sin embargo, existe la remota posibilidad de que se requiera una sonda nasogástrica u orogástrica para reducir la distensión abdominal grave debida a la formación de gases.

## SECCIÓN 5. – MEDIDAS PARA COMBATIR INCENDIOS

### Medios de extinción:

- **Medios de extinción apropiados:** Agua, No utilice ninguna otra sustancia.

- **Peligros específicos derivados de la sustancia o la mezcla:** Los peligros especiales que resulten de la exposición a la sustancia o al preparado en sí, a los productos de combustión o a los gases producidos

No combustible. Se descompone bajo condiciones de fuego y libera oxígeno que lo intensifica (ese fuego). Riesgo de explosión en recipientes cerrados y sin ventilación debido al aumento de presión provocado por gases en descomposición.

- **Recomendaciones para el personal de lucha contra incendios:** Equipo de protección especial para el personal de lucha contra incendios.

Traje y botas (de caucho o PVC) de protección total contra sustancias químicas y equipo de respiración autónomo. Enfriar recipientes / tanques con pulverización por agua. Si es seguro hacer tal cosa, traslade el producto a una zona segura alejada del fuego.

## SECCIÓN 6. – MEDIDAS DE DERRAME ACCIDENTAL

### - Precauciones personales, equipo de protección y procedimientos de emergencia

Llevar equipo de protección individual. Aísle el área del derrame y haga pública la situación.

Mantener alejadas a las personas y en dirección contraria al viento en una fuga o vertido.

Elimine todas las fuentes de ignición y todos los materiales combustibles.


### - Precauciones relativas al medio ambiente

Evite el vertido de este producto sin diluir en sumideros, sótanos o cursos de agua.

### - Métodos y material de contención y de limpieza

Formar un dique para recoger los vertidos líquidos de gran tamaño. Detenga la fuga y contenga el derrame si ello puede hacerse de forma segura. Pequeños derrames: Diluya el producto con grandes cantidades de agua. Baldear la zona con cantidades copiosas de agua El peróxido de hidrógeno puede descomponerse mediante la adición de metabisulfito de sodio o sulfito de sodio después de su dilución en aproximadamente un 5%.

Los materiales combustibles expuestos al peróxido de hidrógeno deben sumergirse inmediatamente en agua o enjuagarse con grandes cantidades de agua para garantizar la eliminación total del peróxido de hidrógeno. El peróxido de hidrógeno residual que se deje secar (al someterse a

	<b>HOJA DE SEGURIDAD</b>	PAGINA 4 DE 12	
	<b>PEROXIDO DE HIDROGENO 50%</b>	CÓDIGO:Q-CC-HS-026	VERSIÓN: 01
		FECHA DE EMISION: 2016-06-13	

evaporación, el peróxido de hidrógeno puede concentrarse) en materiales orgánico, como es papel, tela, algodón, cuero, madera u otros materiales combustibles, puede causar la combustión del material y provocar incendios.

## **SECCIÓN 7. – MANIPULACIÓN Y ALMACENAMIENTO**

### **- Precauciones para una manipulación segura**

Utilícese solo en zonas bien ventiladas. No poner en contacto con la ropa y otros materiales. Llevar equipo de protección individual. En ningún caso deberá colocarse el peróxido de hidrógeno no usado en el recipiente original. La contaminación puede causar la descomposición y la generación de gas oxígeno, lo cual podría dar lugar a altas presiones y a una posible ruptura del recipiente. El peróxido de hidrógeno deberá almacenarse únicamente en recipientes ventilados y trasladarse únicamente de forma conforme con la normativa (consulte los Boletines técnicos). Los bidones vacíos se deberán enjuagar tres veces con agua antes de desecharlos. Los utensilios utilizados para la manipulación del peróxido de hidrógeno deberán ser únicamente de vidrio, acero inoxidable, aluminio o plástico. Los tubos y equipamientos deberán pasivarse antes del primer uso.

### **Almacenamiento**


Mantenga los recipientes en áreas frescas fuera de la incidencia directa de la luz solar y alejados de materiales combustibles. Proporcione un sistema de ventilación mecánica general o local por extracción para prevenir la liberación de vapor o vaho en el entorno de trabajo. Los recipientes deberán estar ventilados. Conservar/almacenar únicamente en el recipiente original. Los almacenes o depósitos deben estar fabricados con materiales incombustibles y suelos impermeables. En caso de liberación del material, deberá hacer que la sustancia derramada fluya a una zona segura. Los envases deberán inspeccionarse visualmente con regularidad para detectar cualquier anomalía (bidones hinchados, aumento de temperaturas, etc.).

### **Material de embalaje**

Acero inoxidable pasivado L304 o L316; Aluminio pasivarse; Polietileno de alta densidad. Evite otros materiales.

### **Materias que deben evitarse**

Materiales combustibles. Aleaciones de cobre, hierro galvanizado. Fuertes agentes reductores. Metales pesados. Hierro. Aleaciones de cobre. El contacto con metales, iones metálicos, álcalis, agentes reductores y materia orgánica (como son alcoholes o terpenos) puede producir una descomposición térmica auto-acelerada.

	<b>HOJA DE SEGURIDAD</b>	PAGINA 5 DE 12	
	<b>PEROXIDO DE HIDROGENO 50%</b>	CÓDIGO:Q-CC-HS-026	VERSIÓN: 01
		FECHA DE EMISION: 2016-06-13	

## SECCIÓN 8. – CONTROLES DE EXPOSICIÓN / PROTECCIÓN PERSONAL


### Parámetros de control

- **Límites de exposición:** Componentes con valores límite ambientales de exposición profesional.

Nombre químico	País		
	Unión Europea	Reino unido	Irlanda
Peróxido de hidrógeno 7722-84-1	---	STEL 2 ppm STEL 2.8 mg/m <sup>3</sup> TWA 1 ppm TWA 1.4 mg/m <sup>3</sup>	TWA 1 ppm TWA 1.5 mg/m <sup>3</sup> STEL 2 ppm STEL 3 mg/m <sup>3</sup>
	<b>Francia</b> TWA 1 ppm TWA 1.5 mg/m <sup>3</sup>	<b>España</b> TWA 1 ppm TWA 1.4 mg/m <sup>3</sup>	<b>Portugal</b> TWA 1 ppm C(A3)
	<b>Dinamarca</b> TWA 1 ppm TWA 1.4 mg/m <sup>3</sup>	<b>Finlandia</b> TWA 1 ppm TWA 1.4 mg/m <sup>3</sup> STEL 3 ppm STEL 4.2 mg/m <sup>3</sup>	<b>Noruega</b> TWA 1 ppm TWA 1.4 mg/m <sup>3</sup> STEL 3 ppm STEL 2.8 mg/m <sup>3</sup>
	<b>Suecia</b> LLV 1 ppm LLV 1.4 mg/m <sup>3</sup> CLV 2 ppm CLV 3 mg/m <sup>3</sup>	<b>Austria</b> STEL 2 ppm STEL 2.8 mg/m <sup>3</sup> TWA 1 ppm TWA 1.4 mg/m <sup>3</sup>	<b>Eslovenia</b> STEL 1 ppm STEL 1.4 mg/m <sup>3</sup> TWA 1 ppm TWA 1.4 mg/m <sup>3</sup>
	<b>Eslovaquia</b> Ceiling 2.8 mg/m <sup>3</sup> TWA 1 ppm TWA 1.4 mg/m <sup>3</sup>	<b>Suiza</b> SS-C** TWA 0.5 ppm TWA 0.71 mg/m <sup>3</sup> STEL 0.5 ppm STEL 0.71 mg/m <sup>3</sup>	<b>Belgica</b> TWA 1 ppm TWA 1.4 mg/m <sup>3</sup>
	<b>Polonia</b> TWA 0.4 mg/m <sup>3</sup> STEL 0.8 mg/m <sup>3</sup>	<b>Estonia</b> Ceiling 2 ppm Ceiling 3 mg/m <sup>3</sup> TWA 1 ppm TWA 1.4 mg/m <sup>3</sup>	<b>Lituania</b> TWA 1 ppm TWA 1.4 mg/m <sup>3</sup> Ceiling 2 ppm Ceiling 3 mg/m <sup>3</sup>
	<b>Republica Checa</b> TWA 1 mg/m <sup>3</sup> Ceiling 2 mg/m <sup>3</sup>	<b>Bulgaria</b> TWA 1.5 mg/m <sup>3</sup>	<b>Grecia</b> TWA 1 ppm TWA 1.4 mg/m <sup>3</sup> STEL 3 mg/m <sup>3</sup>
	<b>Croacia</b> STEL 2 ppm STEL 2.8 mg/m <sup>3</sup> TWA 1 ppm TWA 1.4 mg/m <sup>3</sup>	---	---

### DNELs – Trabajadores: Peróxido de hidrógeno (7722-84-1)

Patrón de exposición	Vía de exposición	Descripción	DNEL/SMEL	Patrón mas sensible
Aguda - efectos sistémicos	Cutánea	N/A	N/A	--
Aguda - efectos sistémicos	Inhalación	N/A	N/A	--
Aguda - efectos locales	Cutánea	DNEL	N/A	--
Aguda - efectos locales	Inhalación	DNEL	3 mg/m <sup>3</sup>	Inhalación respiratoria
Largo plazo - efectos sistémicos	Cutánea	N/A	N/A	--
Largo plazo - efectos sistémicos	Inhalación	N/A	N/A	--
Largo plazo - efectos locales	Cutánea	N/A	N/A	--
Largo plazo - efectos local	Inhalación	DNEL	1.4 mg/m <sup>3</sup>	Inhalación respiratoria

	<b>HOJA DE SEGURIDAD</b>	PAGINA 6 DE 12	
	<b>PEROXIDO DE HIDROGENO 50%</b>	CÓDIGO:Q-CC-HS-026	VERSIÓN: 01
		FECHA DE EMISION: 2016-06-13	

### DNELs – Población general: Peróxido de hidrógeno (7722-84-1)


Patrón de exposición	Vía de exposición	Descripción	DNEL/SMEL	Patrón mas sensible
Aguda - efectos sistémicos	Cutánea	N/A	N/A	--
Aguda - efectos sistémicos	Inhalación	N/A	N/A	--
Aguda - efectos sistémicos	Oral	N/A	N/A	--
--Aguda - efectos locales	Cutánea	DNEL	N/A	--
Aguda - efectos locales	Inhalación	DNEL	3 mg/m3	Inhalación respiratoria
Largo plazo - efectos sistémicos	Cutánea	N/A	N/A	--
Largo plazo - efectos sistémicos	Oral	N/A	N/A	--
Largo plazo - efectos sistémicos	Inhalación	N/A	N/A	--
Largo plazo - efectos locales	Cutánea	N/A	N/A	--
Largo plazo - efectos local	Inhalación	DNEL	1.4 mg/m3	Inhalación respiratoria

### PNECs

PNECs	Valor	Factor de evaluación	Justificación
PNEC acuáticos - de agua dulce	12.6 µg/L		
PNEC sedimento - agua dulce	0.0103 mg/kg		
PNEC suelo	0.0019 mg/kg		
PNEC STP	4.66 mg/L		

### Controles de la exposición

<b>Disposiciones de ingeniería</b>	Duchas, estaciones de lavado ocular, y sistemas de ventilación
<b>Protección personal</b>	
<b>Protección respiratoria</b>	Cuando se esté utilizando una máscara ó media máscara. (vapor). Respirador con un filtro de vapor (EN 141). Tipo A. (aerosol). Respirator with combination filters for vapour/particulate. Tipo A/P2. Para el producto en sí no hay datos experimentales disponibles por el momento.
<b>Protección de ojos/cara</b>	Use gafas protectoras contra salpicaduras químicas y máscara facial completa de policarbonato, acetato, policarbonato/acetato, PETG o material termoplástico.
<b>Protección de la piel y del cuerpo</b>	Use ropa y calzados incombustibles (de PVC, neopreno, nitrilo o caucho natural). Sumerja completamente la ropa u otros materiales contaminados con peróxido de hidrógeno en agua antes de que el producto se seque. El peróxido de hidrógeno residual, si se deja secar en materiales como es papel, algodón, cuero, madera u otros materiales combustibles, puede causar la combustión del material y provocar incendios.
<b>Protección de las manos</b>	Para protegerse las manos use guantes aprobados de nitrilo, PVC o neopreno. NO use algodón, lana o cuero ya que estos materiales reaccionan RÁPIDAMENTE con concentraciones elevadas de peróxido de hidrógeno. Lave a fondo con agua la parte exterior de los guantes antes de quitárselos. Controle regularmente los guantes para verificar que no presente orificios, etc. Tenga en cuenta las


	<b>HOJA DE SEGURIDAD</b>	PAGINA 7 DE 12	
	<b>PEROXIDO DE HIDROGENO 50%</b>	CÓDIGO:Q-CC-HS-026	VERSIÓN: 01
		FECHA DE EMISION: 2016-06-13	

	instrucciones con respecto a la permeabilidad y el tiempo de adelanto que son provistos por el proveedor de los guantes. También tener en cuenta las condiciones locales específicas bajo las cuales el producto es utilizado, como el peligro de cortes, de abrasión y el tiempo de contacto. Si es utilizado en solución, o mezclado con otras sustancias, y bajo condiciones diferentes de la EN 374, ponerse en contacto con el proveedor de los guantes aprobados CE
<b>Otros equipos de protección</b>	Asegúrese de que las estaciones de lavado de ojos y las duchas de seguridad estén localizadas cerca del sitio de trabajo
<b>Medidas de higiene</b>	Evitar respirar los vapores, la neblina o el gas. Se deberá disponer de agua limpia para el lavado de ojos y piel en caso de contaminación.

## SECCIÓN 9. – PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS

<b>Aspecto</b>	Líquido transparente incoloro
<b>Estado físico</b>	Líquido
<b>Olor</b>	Sin olor característico.
<b>Umbral olfativo</b>	No hay información disponible
<b>pH</b>	2.5 ± 1 20°C
<b>Punto de inflamación</b>	No inflamable
<b>Punto/intervalo de fusión</b>	no aplicable
<b>Punto de congelación</b>	-52.2 °C
<b>Punto /intervalo de ebullición</b>	114 °C
<b>Temperatura de auto-inflamación</b>	No inflamable
<b>Límites de Inflamabilidad en el Aire</b>	No inflamable
<b>Propiedades explosivas</b>	No explosivo
<b>Propiedades comburentes</b>	Oxidante
<b>Presión de vapor</b>	17.9 mm Hg 30 °C
<b>Densidad de vapor</b>	No hay información disponible
<b>Densidad</b>	1.195 g/cm <sup>3</sup> 20 °C
<b>Densidad relativa</b>	No hay información disponible
<b>Coefficiente de reparto n-octanol/agua</b>	Logaritmo del coeficiente de partición octanol-agua (log Kow) = -1.57 20 °C totalmente soluble, 100 % 20 °C
<b>Solubilidad en agua</b>	totalmente soluble, 100 % 20 °C
<b>Viscosidad</b>	1.048 cP 25 °C
<b>Tasa de evaporación</b>	>1 (BuAc = 1)
<b>Temperatura de descomposición</b>	> 85 °C
<b>Densidad aparente</b>	no aplicable
<b>Peso molecular</b>	34
<b>Porcentaje volátil</b>	100
<b>Solubilidad en grasas</b>	No hay información disponible



	<b>HOJA DE SEGURIDAD</b>	PAGINA 8 DE 12	
	<b>PEROXIDO DE HIDROGENO 50%</b>	CÓDIGO:Q-CC-HS-026	VERSIÓN: 01
		FECHA DE EMISION: 2016-06-13	

## SECCIÓN 10. – ESTABILIDAD Y REACTIVIDAD

### - Reactividad

Agente reactivo y oxidante.

### - Estabilidad química

Estable en las condiciones de almacenamiento recomendadas. Las soluciones comerciales están estabilizadas para reducir el riesgo de descomposición por contaminación.

### - Posibilidad de reacciones peligrosas

El contacto con sustancias orgánicas puede provocar un incendio o una explosión. El contacto con metales, iones metálicos, álcalis, agentes reductores y materia orgánica (como son alcoholes o terpenos) puede producir una descomposición térmica auto-acelerada.

### - Condiciones que deben evitarse

Calor excesivo; Contaminación; Exposición a rayos UV; Variaciones de pH.

### - Materiales incompatibles

Materiales combustibles. Aleaciones de cobre, hierro galvanizado. Fuertes agentes reductores. Metales pesados. Hierro. Aleaciones de cobre. El contacto con metales, iones metálicos, álcalis, agentes reductores y materia orgánica (como son alcoholes o terpenos) puede producir una descomposición térmica auto-acelerada.

### - Productos de descomposición peligrosos


Oxígeno que sostiene la combustión.

Tiene tendencia a causar sobrepresión en recipientes.

## SECCIÓN 11. – INFORMACIÓN TOXICOLÓGICA

<b>Toxicidad aguda</b>	
DL50 cutánea	Solución al 35%: DL50 > 2000 mg/kg bw (conejo) Solución al 70 %: DL50 9200 mg/kg bw (en conejos)
DL50 Oral	Solución al 50%: DL50 > 225 mg/kg bw (rata) Solución al 35 %: DL50 1193 mg/kg bw (en ratas) Solución al 70 %: DL50 1026 mg/kg bw (en ratas)
CL50 por inhalación	Solución al 50%: CL50 > 170 mg/l (rata) mg/m <sup>3</sup> (4 h) Vapores del peróxido de hidrógeno: CL50 > 2160 mg/m <sup>3</sup> (en ratones) (5 a 15 minutos)




	<b>HOJA DE SEGURIDAD</b>	PAGINA 9 DE 12	
	<b>PEROXIDO DE HIDROGENO 50%</b>	CÓDIGO:Q-CC-HS-026	VERSIÓN: 01
		FECHA DE EMISION: 2016-06-13	

	Vapores del peróxido de hidrógeno: CL0 9400 mg/m <sup>3</sup> (en ratones)
Contacto con la piel	Corrosivo para la piel. Erythema, may cause blisters or even necrosis.
Contacto con los ojos	Su contacto con los ojos puede producir lesiones corneales y daños irreversibles.
Inhalación	El Agua Oxigenada es irritante para las vías respiratorias y por lo tanto puede causar inflamación y edema pulmonar, especialmente si se inhala en forma de aerosol. Los síntomas de una sobreexposición son tos, mareo y dolor de garganta.
Ingestión	En caso de ingestión accidental, se puede producir necrosis a causa de las quemaduras en las membranas mucosas (boca, esófago y estómago). La liberación rápida de oxígeno puede causar inflamación estomacal y hemorragias, lo cual puede provocar lesiones graves, o incluso mortales, en órganos si se ha ingerido una gran cantidad.
<b>Toxicidad crónica</b>	
Sensibilización	No produce sensibilización en animales de laboratorio.
Efectos en los órganos diana	Ojos. Sistema respiratorio. Piel.
Carcinogenicidad	Este producto contiene peróxido de hidrógeno. El Organismo Internacional de Investigación sobre el Cáncer (International Agency for Research on Cancer, IARC) ha concluido que no existen evidencias suficientes sobre la carcinogenicidad del peróxido de hidrógeno en humanos; sin embargo, sí existen evidencias experimentales limitadas en animales (Grupo 3: no clasificable como carcinógeno para los humanos). La Conferencia Americana de Higienistas Industriales Gubernamentales (American Conference of Governmental Industrial Hygienists, ACGIH) ha concluido que el peróxido de hidrógeno es un “carcinógeno animal confirmado con relevancia desconocida para los humanos.
Mutagenicidad	Los organismos de investigación no reconocen este producto como mutagénico. Las pruebas in vivo no demostraron efectos mutágenos
Toxicidad para la reproducción	Los organismos de investigación no reconocen este producto como tóxico para la reproducción. No se observaron efectos sobre la reproducción en experimentos con animales.

## SECCIÓN 12. – INFORMACIÓN ECOLÓGICA

**Efectos eco toxicológicos:** El peróxido de hidrógeno se produce de forma natural por la acción de la luz solar (entre 0,1 y 4 ppm en aire y de 0,001 a 0,1 mg/L en agua).

Nocivo para los organismos acuáticos, con efectos nocivos duraderos.

	<b>HOJA DE SEGURIDAD</b>	PAGINA 10 DE 12	
	<b>PEROXIDO DE HIDROGENO 50%</b>	CÓDIGO:Q-CC-HS-026	VERSIÓN: 01
		FECHA DE EMISION: 2016-06-13	

### Peróxido de hidrógeno (7722-84-1)

Ingrediente activo	Duración	Especie	Valor	Unidades
Peróxido de hidrógeno.	96 h LC50.	Peces. Pimephales promelas.	16.4	mg/l.
Peróxido de hidrógeno.	72 h LC50.	Peces. Leuciscus idus.	35	mg/l.
Peróxido de hidrógeno.	48 h EC50.	Daphnia pulex.	2.4	mg/l.
Peróxido de hidrógeno.	24 h EC50.	Daphnia magna.	7.7	mg/l.
Peróxido de hidrógeno.	72 h EC50.	Algas. Skeletonema costatum.	1.38	mg/l.
Peróxido de hidrógeno	21 d NOEC.	Daphnia magna.	0.63	mg/l.

### Persistencia y degradabilidad

En un medio acuático el peróxido de hidrógeno está sujeto a varios procesos de reducción u oxidación y se descompone en agua y oxígeno. La vida media del peróxido de hidrógeno en agua dulce es de entre 8 horas y 20 días; en el aire, de entre 10 y 20 horas; y en el suelo, entre varios minutos y horas, dependiendo de la actividad microbiológica y los contaminantes metálicos.

### Potencial de bioacumulación

No hay información disponible.

### Movilidad en el suelo

Probablemente muestre movilidad en el medio ambiente, por su solubilidad en agua, pero es probable que se degrade con el transcurso del tiempo.

### Resultados de la valoración PBT y mPmB

Este producto no se considera persistente, bioacumulativo ni tóxico (PBT).

### Otros efectos adversos


Se descompone en oxígeno y agua. No tiene efectos adversos.

## SECCIÓN 13. – CONSIDERACIONES SOBRE LA ELIMINACIÓN

### Métodos para el tratamiento de residuos:


- **Desechos de residuos / producto no utilizado:** Disponer como desechos peligrosos de acuerdo con las regulaciones locales y nacionales.

- **Embalaje contaminado:** No retornar producto a sus envases o tanques originales. Los bidones vacíos se deberán enjuagar tres veces con agua antes de desecharlos. Eliminar, observando las normas locales en vigor. No lavar los envases o contenedores retornables y no destinarlos a otros usos.

	<b>HOJA DE SEGURIDAD</b>	PAGINA 11 DE 12	
	<b>PEROXIDO DE HIDROGENO 50%</b>	CÓDIGO:Q-CC-HS-026	VERSIÓN: 01
		FECHA DE EMISION: 2016-06-13	

Bidones: Vacíelos completamente. Enjuague los bidones tres veces antes de desecharlos. Evite la contaminación, ya que los contaminantes aceleran la descomposición. En ningún caso deberá colocar el producto en el recipiente original.

## SECCIÓN 14. – INFORMACIÓN RELATIVA AL TRANSPORTE

<b>ADR/RID</b> Nº ID/ONU Designación oficial de transporte Clase de peligro Clase subsidiaria Grupo de embalaje	UN 2014 PERÓXIDO DE HIDRÓGENO EN SOLUCIÓN ACUOSA, 50 % 5.1 8 II
<b>IMDG/IMO</b> Nº ID/ONU Designación oficial de transporte Clase de peligro 5.1 Clase de peligro subsidiario Grupo de embalaje	UN 2014 PERÓXIDO DE HIDRÓGENO EN SOLUCIÓN ACUOSA, 50 % 5.1 8 II
<b>ICAO/IATA</b>   Designación oficial de transporte Símbolo (s)   Peligros para el medio ambiente  Precauciones especiales para los usuarios	El transporte de peróxido de hidrógeno (>40%) está prohibido en aeronaves de pasajeros y de carga.    Este producto no contiene ninguna sustancia química incluida como contaminante marino en la lista del DOT  De acuerdo a las recomendaciones de las Naciones Unidas sobre el transporte de mercancías Peligrosa

## SECCIÓN 15. – INFORMACIÓN REGULADORA


**Directiva 2008/98/CE sobre los residuos:** Aplicable

**Accidentes Graves (Directiva 96/82/CEE):** Aplicable para almacenamientos superiores a 50 Tm

**Convención sobre Armas Químicas - Anexo sobre sustancias químicas:** No es aplicable

**Exportación e importación de sustancias químicas peligrosas de la Unión Europea (Reglamento (CE) n.º 304/2003):** No es aplicable

**Clase de contaminación del agua (Alemania):** WGK 1

	<b>HOJA DE SEGURIDAD</b>	PAGINA 12 DE 12	
	<b>PEROXIDO DE HIDROGENO 50%</b>	CÓDIGO: Q-CC-HS-026	VERSIÓN: 01
		FECHA DE EMISION: 2016-06-13	

**Reglamento 98/2013 sobre la comercialización y la utilización de precursores de explosivos:**  
Aplicable

**Informe de seguridad química:** No es aplicable.

<b>Inventarios Internacionales</b>	
<b>EINECS/ELINCS (Europa)</b>	Cumple
<b>Inventario de la ley TSCA (Estados Unidos de América)</b>	Cumple
<b>DSL (Canadá)</b>	Cumple
<b>ENCS (Japón)</b>	-
<b>China</b>	Cumple
<b>KECL (Corea)</b>	Cumple
<b>PICCS (Filipinas)</b>	Cumple
<b>AICS (Australia)</b>	Cumple
<b>NZIoC (Nueva Zelanda)</b>	Cumple

**El informe sobre la seguridad química:** Se ha realizado una Valoración de la Seguridad Química para esta sustancia

## **SECCIÓN 16. – OTRA INFORMACIÓN**

Esta información se basa en el estado actual de nuestros conocimientos. Esta SDS ha sido recompilada y está destinado únicamente a este producto.

**Restricciones de uso:** Este producto esta previsto o son aplicaciones recomendadas.

**Uso recomendado:** Blanqueo pasta de papel. Blanqueo textiles. Destintado. Tratamiento de metales, Síntesis Química: preparación de peróxidos orgánicos e inorgánicos. Tratamiento de aguas y gases.