

### SECTION 1: PRODUCT AND COMPANY IDENTIFICATION

Common Name: Chemical Name: PUROXI (OB) Oxygen Booster

Preparation Date:

**HYDROGEN PEROXIDE (<52%)** 06/02/2025

Last Revision Date:

06/12/2025

Distributor's Name & Address

**Emergency Telephone Number:** 

PUROXI Pure Water Global Inc.

CHEMTREC **24-HourToll Free** (800) 424-9300

2663 Ethel Lane

(mention Hydrogen Peroxide as the chemical)

Cobble Hill BC Canada V8H 0B7

TEL: +1 778 910 0355 FAX: +1 778 244 4466 www.puroxi.com

# **SECTION 2: HAZARD(S) IDENTIFICATION**

### **GHS Classification:**

Oxidizing Liquids, Category 2

Acute toxicity, Category 4 Oral

Skin irritation, Category 1B

Serious Eye damage, Category 1

Specific Target organ systemic toxicity – single exposure, Category 3, Respiratory system

Acute aquatic toxicity, Inhalation

Chronic aquatic toxicity, Category 4

# **GHS Label elements, including precautionary statements**

Pictorgram:





# Signal Word: **Danger Hazard Statement(s)**

H272 May intensify fire: oxidizer.

H302 Harmful if swallowed

H315 Causes skin irritation.

H318 Causes serious eye damage

H335 May cause respiratory irritation.

H401 Toxic to aquatic life

# Precautionary Statement(s)

P210 Keep away from Heat.

P220 Keep/Store away from clothing/combustible materials.

P261 Avoid breathing dust/fume/gas/mist/vapors/spray.

P264 Wash skin thoroughly after handling.

P271 Use only outdoors or in a well-ventilated area.

P280 Wear protective gloves/ eye protection/ face protection.

P501 Dispose of contents/ container to an approved waste disposal plant.

SECTION 3: COMPOSTION/INFORMATION ON INGREDIENTS			
PRODUCT	CAS#	% BY WEIGHT	
HYDROGEN PEROXIDE	7722-84-1	<52	
SOLUTION			

# **SECTION 4: FIRST-AID MEASURES**

**INHALATION:** Remove individual to fresh air. If breathing difficulty or discomfort occurs and persists, **obtain medical attention immediately.** 

**SKIN CONTACT:** Wash with plenty of mild soap and water. Remove contaminated clothing and launder before reuse. If irritation occurs or persists, **obtain medical attention immediately.** 

**EYE CONTACT:** Flush for at least 15 minutes with clean water, lifting upper and lower eyelids to ensure complete removal of solution. If irritation occurs or persists, **obtain medical attention immediately. INGESTION:** Rinse mouth with water. Dilute by drinking 1 or 2 glasses of water. Do not induce vomiting. Never give anything to an unconscious person. **Obtain medical assistance immediately.** 

## **SECTION 5: FIRE-FIGHTING MEASURES**

Fire extinguishing media: flood with water.

Flammable limits: non-combustible.

**Special fire-fighting procedures**: Any tank or container surrounded by fire should be flooded with water. Wear full protective clothing and use self-contained or air supplied breathing apparatus.

**Unusual fire & explosion hazards**: does not burn or support combustion. **Products evolved when subject to heat or combustion**: no data available.

## **SECTION 6: ACCIDENTAL RELEASE MEASURES**

Dilute with a large volume of water and hold in a pond or diked area until hydrogen peroxide decomposes. Dispose according to methods outlined for waste disposal.

Combustible materials exposed to hydrogen peroxide should be immediately submerged in or rinsed with large amounts of water to ensure that all hydrogen peroxide is removed. Residual hydrogen peroxide that is allowed to dry (upon evaporation hydrogen peroxide can concentrate) on organic materials such as paper, fabrics, cotton, leather, wood or other combustibles can cause the material to ignite and result in fire.

# **SECTION 7: HANDLING AND STORAGE**

**HANDLING:** Wear chemical splash-type mono-goggles and full-face shield, impervious clothing such as rubber, PVC, etc., and rubber or neoprene gloves and shoes. Avoid cotton, wool or leather. Avoid excessive heat and contamination. Contamination may cause decomposition and generation of oxygen gas which could result in high pressures and possible container rupture. Hydrogen peroxide should be stored only in vented containers and transferred only in a prescribed manner (refer to technical data sheet). Never return unused hydrogen peroxide to original container, empty drums should be triple rinsed with water before discarding. Utensils used for handling hydrogen peroxide should only be made of glass, stainless steel, aluminum or plastic.

**STORAGE:** Store drums in cool areas out of direct sunlight and away from combustibles. For bulk storage refer to the technical data sheet.

**COMMENTS:** VENTILATION: Provide mechanical general and/or local exhaust ventilation to prevent release of vapor or mist into the work environment.

# **SECTION 8: EXPOSURE CONTROLS/PERSONAL PROTECTION**

**Respiratory Protection:** If concentrations in excess of 10ppm are expected, use NIOSH/DHHS approved self-contained breathing apparatus (SCBA), or other approved atmospheric-supplied respirator (ASR) equipment, such as a full-face airline respirator (ALR). DO NOT use any form of air purifying respirator or filtering face piece (dust mask), especially those containing oxidizable sorbants such as activated carbon.

**Ventilation:** Should be provided to minimize the release of hydrogen peroxide vapors and mists into the work environment. Spills should be minimized or confined immediately to prevent release into the work area. Remove contaminated clothing immediately and wash before reuse.

**Protective Gloves:** Wear liquid proof rubber or neoprene gloves. Rinse thoroughly with water prior to removal. Inspect regularly for leaks.

**Eye Protection:** Use chemical splash guard mono-goggles or safety glasses with side shields, or safety goggles, if airborne mist or splashing is expected.

Other Protective Clothing: Rubber or neoprene footwear (avoid leather). Impervious clothing materials such as rubber, neoprene, nitrile or polyvinyl chloride (avoid cotton, wool and leather). Completely submerge hydrogen peroxide contaminated clothing or other materials in water prior to drying. Residual hydrogen peroxide, if allowed to dry on material such as paper, fabric, cotton, leather, wood or other combustibles can cause the material to ignite and result in fire.

**Work Practices:** Skin that becomes contaminated with this substance should be immediately washed or showered with soap.

**Hygienic Practices:** Eating, drinking or smoking should not be permitted in areas where any chemical substances are handled, processed, or stored. Employees who handle these materials should wash their hands thoroughly with soap and water before eating, drinking, smoking or using toilet facilities.

## **SECTION 9: PHYSICAL AND CHEMICAL PROPERTIES**

Physical State: Liquid.

Appearance: clear, colorless liquid

Odor: Pungent or stinging

pH: approximately <2

Boiling point: 214°F (101° C) Freezing point: -62°F (-52° C)

Evaporation rate: above 1 (Butyl Acetate =1)

Vapor Pressure: 31mm Hg @ 86°F (30° C)

Vapor Density: not available

Volatility: 100%

Soluble in water: 100%

**Specific Gravity:** 1.19 to 1.2 @ 20°C/4°C **Molecular Weight:** not available

# **SECTION 10: STABILITY AND REACTIVITY**

**Stability:** stable (contamination can cause decomposition).

Conditions to avoid: excessive heat or contamination could cause product to become unstable.

Materials to avoid: dirt, organics and combustibles.

**Incompatibility (materials to avoid):** reducing agents, iron and other heavy metals, galvanized iron, copper alloys and caustic.

**Hazardous polymerization:** will not occur.

**Hazardous decomposition products:** Oxygen which supports combustion.

# **SECTION 11: TOXICOLOGICAL INFORMATION**

The International Agency for Research on Cancer (IARC) has concluded that there is inadequate evidence for carcinogenicity of hydrogen peroxide in humans, but limited evidence in experimental animals. The American Conference of Governmental Industrial Hygienists (ACGIH) has concluded that hydrogen peroxide is a "Confirmed Animal Carcinogen with Unknown Relevance to Humans."

## **SECTION 12: ECOLOGICAL INFORMATION**

**Eco-toxicity:** Hydrogen peroxide in the aquatic environment is subject to various reduction or oxidation processes and decomposes into water and oxygen. Degrades in the atmosphere within the light spectrum with hydroxyl radicals in the gas phase and subsequent photolysis.

Reference ECETOC Joint Assessment of Commodity Chemicals No.22, Hydrogen Peroxide. ISSN-0773-6339. January 1993

#### **SECTION 13: DISPOSAL CONSIDERATIONS**

Acceptable method of disposal is to dilute with large amount of water and allow the hydrogen peroxide to decompose followed by discharge into a suitable treatment system in accordance with the regulatory agencies. The appropriate regulatory agencies should be contacted prior to disposal.

# **SECTION 14: TRANSPORTATION INFORMATION**

PROPER SHIPPING NAME: Hydrogen Peroxide, Aqueous Solutions

**HAZARDOUS CLASSIFICATION: 5.1** 

**SUBSIDIARY RISK: 8** 

**IDENTIFICATION NUMBER: UN 2014** 

PKG GROUP: II
ERG CODE: ERG 140

Labels:





# **SECTION 15: REGULATORY INFORMATION**

Sara title 111 section 311/312, classifies hydrogen peroxide as an immediate health hazard and a fire hazard. The minimum threshold quantity for reporting is 10,000 pounds.

Extremely Hazardous Substance:

CERCLA Hazardous Substance:

No
SARA 313 Toxic Chemicals:

TSCA Inventory:

Process Safety Management:

No
RISK Management Program:

No

# **SECTION 16: OTHER INFORMATION**

All information, recommendations and suggestions appearing herein concerning this product are based upon data believed to be reliable; however, it is the user's responsibility to determine the safe handling and suitability for the use of the product described herein. Since the actual use by others is beyond our control, no guarantee, expressed or implied, is made by **Puroxi** as to the effects of such use, the results obtained, or the safety and toxicity of the product, nor does **Purox**i assume any liability arising out of use, by others, of the product referred to herein.

Nor is the information herein to be construed as absolutely complete since more information may be desirable or necessary when particular or exceptional conditions or circumstances exist, or because of applicable laws or government regulations.



# SECTION 1: IDENTIFICATION DU PRODUIT ET DE LA SOCIÉTÉ

Nom commun:

**PUROXI (OB) Oxygen Booster** 

Nom chimique:

PEROXYDE D'HYDROGÈNE (<52%)

Date de préparation:

06/02/2025

Date de la dernière révision:

06/12/2025

Nom et adresse du distributeur

Numéro de téléphone d'urgence:

PUROXI Pure Water Global Inc.

CHEMTREC 24 heures sur 24 sans frais (800) 424-9300

2663 Ethel Lane

(mentionner le peroxyde d'hydrogène comme produit chimique)

Cobble Hill BC Canada V8H 0B7

TEL: +1 778 910 0355 FAX: +1 778 244 4466 www.puroxi.com

# **SECTION 2: IDENTIFICATION DU (DES) DANGER(S)**

#### Classification SGH:

Liquides oxydants, Catégorie 2

Toxicité aiguë, Catégorie 4 Orale

Irritation de la peau, Catégorie 1B

Lésions oculaires graves, Catégorie 1

Toxicité systémique pour certains organes cibles - exposition unique, Catégorie 3, Système espiratoire

Toxicité aquatique aiguë, Inhalation

Toxicité aquatique chronique, Catégorie 4.

Éléments de l'étiquette SGH, y compris les conseils de prudence

Pictogramme:





Mot indicateur : Danger Mention(s) de danger

H272 Peut intensifier l'incendie : comburant.

H302 Nocif en cas d'ingestion

H315 Provoque une irritation de la peau.

H318 Provoque des lésions oculaires graves

H335 Peut provoquer une irritation des voies respiratoires.

H401 Toxique pour la vie aquatique

## Conseils de prudence

P210 Conserver à l'écart de la chaleur.

P220 Conserver à l'écart des vêtements/matières combustibles.

P261 Éviter de respirer les poussières/fumées/gaz/brouillards/vapeurs/aérosols.

P264 Laver soigneusement la peau après manipulation.

P271 Utiliser uniquement à l'extérieur ou dans un endroit bien ventilé.

P280 Porter des gants / équipement de protection des yeux/un équipement de protection du visage.

P501 Éliminer le contenu/récipient dans une installation d'élimination des déchets agréée.

SECTION 3: COMPOSITION/INFORMATION SUR LES INGREDIENTS			
PRODUIT	CAS#	% EN POIDS	
PEROXYDE HYDROGENE SOLUTION	7722-84-1	<52	

## **SECTION 4: PREMIERS SOINS**

INHALATION: Amener la personne à l'air frais. En cas de difficultés respiratoires, obtenir immédiatement des soins médicaux.

CONTACT AVEC LA PEAU: Laver abondamment à l'eau et au savon doux. Retirer les vêtements contaminés et les laver à l'adresse avant de les réutiliser. En cas d'irritation ou si celle-ci persiste, obtenir immédiatement des soins médicaux. CONTACT AVEC LES YEUX: Rincer pendant au moins 15 minutes à l'eau claire, en soulevant les paupières supérieures et inférieures pour assurer l'élimination complète de la solution. En cas d'irritation ou si celle-ci persiste, des soins médicaux.

**INGESTION**: Rincer la bouche avec de l'eau. Diluer en buvant 1 ou 2 verres d'eau. Ne pas faire vomir. <u>Ne jamais rien donner à une personne inconsciente</u>. **Obtenir immédiatement d'assistance médicale**.

## **SECTION 5: MESURES DE LUTTE CONTRE L'INCENDIE**

Moyens d'extinction: inonder avec de l'eau.

Limites d'inflammabilité: non-combustible.

**Procédures spéciales de lutte contre l'incendie :** Tout réservoir ou conteneur entouré par le feu doit être inondé avec de l'eau. Porter des vêtements de protection complets et utiliser un appareil respiratoire autonome ou à adduction d'air.

**Risques particuliers d'incendie et d'explosion :** ne brûle pas et ne favorise pas la combustion **Produits dégagés sous l'effet de la chaleur ou de la combustion :** aucune donnée disponible

# SECTION 6: MESURES EN CAS DE DÉVERSEMENT ACCIDENTEL

Diluer avec un grand volume d'eau et conserver dans un étang ou une zone endiguée jusqu'à ce que le peroxyde d'hydrogène se décompose.

Éliminer selon les méthodes décrites pour l'élimination des déchets. Les matériaux combustibles exposés au peroxyde d'hydrogène doivent être immédiatement immergés ou rincés avec de grandes quantités d'eau pour s'assurer que tout le peroxyde d'hydrogène est éliminé.

Le peroxyde d'hydrogène résiduel qui est laissé à sécher (lors de l'évaporation, le peroxyde d'hydrogène peut se concentrer) sur des matières organiques telles que le papier, les tissus, le coton, le cuir, le bois ou d'autres matières combustibles peut provoquer l'inflammation de la matière et un incendie.

#### **SECTION 7: MANIPULATION ET STOCKAGE**

MANIPULATION: Porter des lunettes de protection contre les éclaboussures de produits chimiques et un écran facial complet, des vêtements imperméables (caoutchouc, PVC, etc.), des gants et des chaussures en caoutchouc ou en néoprène. Éviter le coton, la laine ou le cuir. Éviter la chaleur excessive et la contamination. La contamination peut provoquer la décomposition et la production d'oxygène gazeux, ce qui peut entraîner des pressions élevées et une rupture possible du récipient. Le peroxyde d'hydrogène ne doit être stocké que dans des récipients ventilés et transféré uniquement de la manière prescrite sur le site (voir la fiche technique).

Ne jamais remettre le peroxyde d'hydrogène non utilisé dans le récipient d'origine. Les fûts vides doivent être rincés trois fois à l'eau avant d'être mis au rebut. Les ustensiles utilisés pour manipuler le peroxyde d'hydrogène doivent être en verre, en acier inoxydable, en aluminium ou en plastique.

**STOCKAGE:** Stocker les fûts dans des endroits frais, à l'abri de la lumière directe du soleil et à l'écart des matières combustibles. Pour le stockage en vrac sur le site, se référer à la fiche technique.

**REMARQUES:** VENTILATION - Fournir une ventilation mécanique générale et/ou locale pourempêcher la libération de vapeur ou de brouillard dans l'environnement de travail.

# SECTION 8: CONTRÔLE DE L'EXPOSITION/PROTECTION PERSONNELLE

Protection respiratoire: Si des concentrations supérieures à 10 ppm sont attendues, utiliser un appareil respiratoire autonome (SCBA) approuvé par NIOSH/DHHS ou un autre équipement respiratoire à adduction d'air (ASR) approuvé, tel qu'un respirateur complet à adduction d'air (ALR). NE PAS utiliser de respirateur purificateur d'air ou de pièce faciale filtrante (masque anti-poussière), en particulier ceux qui contiennent des sorbants oxydables tels que le charbon actif.

**Ventilation:** Elle doit être assurée pour minimiser le dégagement de vapeurs et de brouillards de peroxyde d'hydrogène dans l'environnement de travail. Les déversements doivent être minimisés ou confinés immédiatement pour éviter qu'ils ne se répandent dans la zone de travail. Enlever immédiatement les vêtements contaminés et les laver avant de les réutiliser.

**Gants de protection:** Porter des gants en caoutchouc ou en néoprène résistants aux liquides. Rincer abondamment à l'eau avant d'enlever. Vérifier régulièrement qu'il n'y a pas de fuites.

**Protection des yeux**: Utiliser des lunettes de protection contre les éclaboussures de produits chimiques ou de sécurité avec écrans latéraux, ou de sécurité, s'il y a risque de brouillard ou d'éclaboussures dans l'air.

Autres vêtements de protection: Chaussures en caoutchouc ou en néoprène (éviter le cuir). Vêtements imperméables tels que caoutchouc, néoprène, nitrile ou chlorure de polyvinyle (éviter le coton, la laine et le cuir). Submerger complètement les vêtements ou autres matériaux contaminés par le peroxyde d'hydrogène dans de l'eau avant de les sécher. Le peroxyde d'hydrogène résiduel, s'il sèche sur des matériaux tels que le papier, le tissu, le coton, le cuir, le bois ou d'autres combustibles, peut enflammer le matériau et provoquer un incendie.

Pratiques de travail: La peau contaminée par cette substance doit être immédiatement lavée ou douchée avec du savon.

**Pratiques d'hygiène:** Il est interdit de manger, de boire ou de fumer dans les zones où des substances chimiques sont manipulées, traitées ou stockées. Les employés qui manipulent ces substances doivent se laver les mains soigneusement avec de l'eau et du savon avant de manger, de boire, de fumer ou d'utiliser les toilettes.

# SECTION 9: PROPRIÉTÉS PHYSIQUES ET CHIMIQUES

État physique: Liquid.

Appearance: liquide clair et incolore

Odeur: Piquant ou de picpicotements

pH: environ <2

Point d'ébullition: 214°F (101° C) Point de congélation: -62°F (-52° C)

Taux d'evaporation: plus de 1 (acétate de butyle =1)

Tension de vapeur: 31mm Hg @ 86°F (30° C)

Densité de vapeur: pas disponible

Volatilité: 100%

Soluble dans l'eau: 100%

Densité Spécifique: 1.19 to 1.2 @ 20°C/4°C

Poids moléculaire: pas disponible

# **SECTION 10: STABILITÉ ET RÉACTIVITÉ**

Stabilité: stable (la contamination peut provoquer une décomposition).

Conditions à éviter: une chaleur excessive ou une contamination peut rendre le produit instable.

Matériaux à éviter: saleté, matières organiques et combustibles.

**Incompatibilité** (matières à éviter): agents réducteurs, fer et autres métaux lourds, fer galvanisé, alliages de cuivre et caustique.

Polymérisation dangereuse: ne se produira pas.

Produits de décomposition dangereux: Oxygène qui favorise la combustion.

# **SECTION 11: INFORMATIONS TOXICOLOGIQUES**

Le Centre international de recherche sur le cancer (CIRC) a conclu qu'il existe des preuves insuffisantes de la cancérogénicité du peroxyde d'hydrogène chez l'homme, mais des preuves limitées chez les animaux de laboratoire. L'American Conference of Governmental Industrial Hygienists (ACGIH) a conclu que le peroxyde d'hydrogène est un "cancérogène confirmé pour les animaux dont la pertinence pour les humains est inconnue".

# **SECTION 12: INFORMATIONS ÉCOLOGIQUES**

**Éco-toxicité**: Dans l'environnement aquatique, le peroxyde d'hydrogène est soumis à divers processus de réduction ou d'oxydation et se décompose en eau et en oxygène. Dans l'atmosphère, il se dégrade dans le spectre lumineux avec des radicaux hydroxyles en phase gazeuse et une photolyse ultérieure.

**Référence**: ECETOC Joint Assessment of Commodity Chemicals No.22, Hydrogen Peroxide. ISSN-0773-6339. Janvier 1993

# SECTION 13: CONSIDÉRATIONS RELATIVES A L'ÉLIMINATION

La méthode d'élimination acceptable consiste à diluer le produit dans une grande quantité d'eau et à laisser le peroxyde d'hydrogène se décomposer, puis à le déverser dans un système de traitement approprié en accord avec les organismes de réglementation. Les organismes de réglementation appropriés doivent être contactés avant de procéder à l'élimination sur le site.

### **SECTION 14: INFORMATIONS SUR LE TRANSPORT**

NOM D'EXPÉDITION CORRECT: Peroxyde d'hydrogène, solutions aqueuses

**CLASSIFICATION DES DANGEREUX: 5.1** 

**RISQUE SUBSIDIAIRE: 8** 

**NUMÉRO D'IDENTIFICATION:** UN 2014

GROUPE PKG: II
CODE ERG: ERG 140

étiquettes:





# **SECTION 15: INFORMATIONS RÉGLEMENTAIRES**

Sara title 111 section 311/312, classe le peroxyde d'hydrogène comme un danger immédiat pour la santé et un danger d'incendie. La quantité minimale à déclarer est de 10 000 livres.

Substance extrêmement dangereuse Non

CERCLA Substance dangereuse Non

SARA 313 Produits chimiques toxiques Non

Inventaire TSCA Oui

Gestion de la sécurité des proceeds

Non

Programme de gestion des risques

Non

# **SECTION 16: AUTRES INFORMATIONS**

Toutes les informations, recommandations et suggestions figurant dans le présent document concernant ce produit sont basées sur des données jugées fiables ; toutefois, il incombe à l'utilisateur de déterminer la sécurité de la manipulation et l'adéquation de l'utilisation du produit décrit dans le présent document.

Étant donné que l'utilisation réelle par d'autres est hors de notre contrôle, PUROXI ne donne aucune garantie, explicite ou implicite, quant aux effets d'une telle utilisation, aux résultats obtenus ou à la sécurité et à la toxicité du produit, et PUROXI n'assume aucune responsabilité découlant de l'utilisation, par d'autres, du produit mentionné dans le présent document.

Les informations contenues dans le présent document ne doivent pas non plus être considérées comme absolument complètes, étant donné qu'un complément d'information peut être souhaitable ou nécessaire dans des conditions ou circonstances particulières ou exceptionnelles, ou en raison de lois ou réglementations gouvernementales applicables.