

FICHE DE DONNÉES DE SÉCURITÉ

SDS-ETHY
ETHYLENE GLYCOL

Date de préparation: 12-nov-2020

Version: 1

1. IDENTIFICATION

Identificateur de produit

Nom du produit ETHYLENE GLYCOL

Autres moyens d'identification

Code(s) du produit ETHY

Synonymes aucune

Utilisation recommandée pour le produit chimique et restrictions en matière d'utilisation

Utilisation recommandée Utilisé comme antigel, liquide caloporteur, solvant et matière première dans la fabrication des fibres de polyester.

Restrictions d'utilisation du produit chimique Aucun renseignement disponible

Données relatives au fournisseur

Laboratoire Mag Quebec inc
1219 Vincent-Massey
Quebec, Qc, G1N 1N2
Telephone: 1-800-475-8862 / 418 681-5540

Numéro d'appel d'urgence

Numéro de téléphone d'urgence 24 heures sur 24 (CANUTEC): 1-888-226-8832 (1-888-CAN-UTEC)

2. IDENTIFICATION DES DANGERS

Classement de la substance ou du mélange

Toxicité aiguë - orale	Catégorie 4
Toxicité spécifique pour certains organes cibles (exposition répétée)	Catégorie 2

Éléments d'étiquetage

Pictogrammes de danger**Mention d'avertissement: Avertissement****Mentions de danger**

Nocif en cas d'ingestion

Risque présumé d'effets graves pour les organes à la suite d'expositions répétées ou d'une exposition prolongée

Conseils de prudence**Prévention**

Se laver le visage, les mains et toute surface de peau exposée soigneusement après manipulation

Ne pas manger, boire ou fumer en manipulant le produit

Ne pas respirer les poussières/fumées/gaz/brouillards/vapeurs/aérosols

Intervention

Traitement spécifique (voir les instructions de premiers soins sur l'étiquette)

EN CAS D'INGESTION : appeler un CENTRE ANTIPOISON ou un médecin en cas de malaise

Rincer la bouche

Entreposage

Garder sous clef

Stocker dans un endroit bien ventilé. Maintenir le récipient fermé de manière étanche

Élimination

Éliminer le contenu/récipient dans une usine d'élimination des déchets approuvée

Toxicité aiguë inconnue

Aucun renseignement disponible

COMPOSITION/INFORMATION SUR LES INGRÉDIENTS**Substance**

Nom chimique	No. CAS	% en poids	Synonymes
Ethylene Glycol	107-21-1	90 - 100%	Ethylene Glycol
Eau déionisé	7732-18-5	0 - 10%	Eau

4. PREMIERS SOINS**Description des premiers soins****Conseils généraux**

Présenter cette fiche de données de sécurité au médecin traitant.

Inhalation

Déplacer à l'air frais.

Contact avec les yeux

Rincer à fond avec une grande quantité d'eau pendant au moins quinze minutes, en soulevant les paupières inférieures et supérieures. Consulter un médecin.

Contact avec la peau

EN CAS DE CONTACT AVEC LA PEAU (ou les cheveux) : enlever immédiatement les vêtements contaminés. Rincer à l'eau/se doucher.

Ingestion

NE PAS faire vomir. Nettoyer la bouche avec de l'eau et boire ensuite beaucoup d'eau. Ne jamais rien administrer par la bouche à une personne inconsciente. Appeler un médecin.

Symptômes/effets les plus importants, aigus ou retardés:

Des lésions cornéennes sont peu probables. À la température de la pièce, l'exposition aux vapeurs est minimale en raison de la faible volatilité du produit. Les brouillards peuvent causer une irritation des voies respiratoires supérieures. En présence d'une bonne ventilation, une seule exposition ne devrait pas causer d'effets nocifs. Si le produit est chauffé ou si les lieux sont mal ventilés, les vapeurs ou les brouillards peuvent s'accumuler et causer une irritation respiratoire ainsi que des symptômes tels que des maux de tête et des nausées. Une exposition répétée à de grandes quantités de produit peut entraîner l'absorption de quantités nocives. Le contact massif avec la peau endommagée ou avec la matière suffisamment chaude pour brûler la peau et peut causer l'absorption de quantités pouvant être létales. Les vapeurs ou bruines peuvent causer une irritation des yeux. Peut causer une légère irritation des yeux. Peut être mortel en cas d'ingestion. Insuffisance cardiaque, oedème pulmonaire et graves lésions aux reins peuvent aussi s'ensuivre. Un contact prolongé peut causer une légère irritation cutanée accompagnée d'une rougeur locale. Ingestion : La toxicité orale prévue pour les humains est moyenne en raison de l'éthylèneglycol, même si des épreuves sur les animaux ont démontré une faible toxicité. L'exposition excessive peut causer des effets sur le système nerveux central, des effets cardiopulmonaires (acidose métabolique) et une insuffisance rénale. L'ingestion peut causer de graves effets, même la mort. La dose létale de l'éthylèneglycol chez les adultes est d'environ 3 onces (100 ml) (1/3 tasse). Peut causer une nausée ou un vomissement. Peut causer un malaise abdominal ou une diarrhée. Essentiellement, un bref contact ne provoque pas d'irritation cutanée.

Indication des éventuels besoins médicaux immédiats et traitements particuliers nécessaires:**Note aux médecins**

On évalue à 1 ml/kg que la dose orale pour les adultes. L'éthylèneglycol est métabolisé par le déhydrogénate d'alcool en divers métabolites, y compris les glycéraldéhydes, l'acide glycolique et l'acide oxalique, lesquels causent une acidose métabolique avec brèche d'anions élevée ainsi qu'une lésion tubulaire rénale. Les signes et symptômes d'une intoxication à l'éthylèneglycol sont ceux de l'acidose métabolique, la dépression du système nerveux central et la lésion rénale. L'analyse d'urine peut indiquer une albuminurie, une hématurie et une oxalurie. La chimie clinique peut révéler une acidose métabolique avec brèche d'anions ainsi qu'une urémie. Les recommandations médicales actuelles en cas d'intoxication à l'éthylèneglycol incluent l'élimination de l'éthylèneglycol et des métabolites, la correction de l'acidose métabolique et la prévention des affections rénales. Il est essentiel d'effectuer une analyse d'urine immédiatement et une autre de suivi ainsi qu'une chimie clinique. On doit accorder de l'importance à l'équilibre acide-base et aux essais de la fonction rénale. L'infusion continue de bicarbonate de sodium à 5 % avec surveillance fréquente de l'équilibre électrolytes et fluide sert à corriger l'acidose métabolique et de la diurèse forcée. En tant que substrat concurrentiel pour la déhydrogénase de l'alcool, l'éthanol est un antidote. Si administré à un stade précoce de l'intoxication, il bloque la formation des métabolites néphrotoxiques. La concentration sanguine d'éthanol qui a un effet thérapeutique est entre 100 et 150 mg/dl et elle doit être atteinte par une dose d'attaque rapide et maintenue par infusion intraveineuse. Dans les cas graves et/ou qui se détériorent, une hémodialyse peut être nécessaire. La dialyse doit être envisagée pour les patients qui sont symptomatiques, qui souffrent d'une grave acidose métabolique, qui ont une concentration sanguine d'éthylèneglycol supérieure à 25 mg/dl, ou compromis des fonctions rénales.

Un antidote intraveineux plus efficace pouvant être utilisé par le médecin est le méthyl-4 pyrazole, un inhibiteur efficace des déhydrogénases de l'alcool qui bloque effectivement la formation de métabolites toxiques de l'éthylèneglycol. Il a été utilisé pour diminuer les conséquences métaboliques de l'intoxication à l'éthylèneglycol avant que survienne le coma causé par l'acidose métabolique, les crises d'épilepsie ou la défaillance rénale. Un protocole généralement recommandé est l'administration d'une dose d'attaque de 15 mg/kg suivie de 10 mg/kg aux 12 heures (4 doses) et une dose de 15 mg/kg chaque 12 heures jusqu'à ce que les concentrations d'éthylèneglycol soient inférieures à 20 mg/100 ml. Une infusion intraveineuse lente est nécessaire. Puisque le méthyl-4 pyrazole se dialyse, une dose plus forte peut être nécessaire lors de l'hémodialyse. Des mesures thérapeutiques additionnelles

peuvent inclure l'administration de cofacteurs mis en cause dans le métabolisme de l'éthylèneglycol. La thiamine (100 mg) et la pyridoxine (50 mg) doivent être administrées aux six heures.

On a remarqué un œdème pulmonaire avec hypoxémie chez un certain nombre de patients suite à l'intoxication à l'éthylèneglycol. Le mécanisme de production n'a pas été élucidé, mais dans plusieurs cas, il semble être non cardiogène à l'origine. Le soutien respiratoire avec ventilation mécanique et pression expiratoire à extrémité positive peuvent être nécessaires. Dans les derniers stades de l'intoxication suite à l'ingestion d'éthylèneglycol, les nerfs crâniens peuvent être mis en cause. Plus précisément, des effets ont été rapportés, comme une paralysie faciale bilatérale, une diminution de l'ouïe et une dysphagie, où les septième, huitième et neuvième nerfs crâniens étaient mis en cause.

5. MESURES À PRENDRE EN CAS D'INCENDIE

Agents extincteurs appropriés

Brouillard d'eau ou fines pulvérisations, dioxyde de carbone, poudre chimique, mousse. Si disponibles, les mousses anti-alcool sont préférables. Les mousses synthétiques à usage général (comme les mousses AFFF) ou les mousses à base protéiniques peuvent être utilisées, mais elles sont beaucoup moins efficaces. Ne pas utiliser un jet d'eau direct, ce qui risque de propager le feu.

Dangers spécifiques du produit

Utiliser de l'eau pulvérisée pour refroidir contenants et charpentes exposés aux flammes. Isoler et restreindre la zone. Sous l'action directe d'un jet d'eau sur des liquides chauds, une protection ou une éruption violente de vapeurs peut se produire. Le contenant peut se fissurer sous l'effet du gaz généré en cas de feu. Combattre les incendies à partir d'une distance sécuritaire et d'un emplacement protégé. Ne pas arroser de plein fouet les feux en nappe; un jet d'eau ou de mousse dirigé dans un liquide chaud en combustion peut faire écumer le liquide et activer l'incendie. Il est recommandé d'utiliser une lance sur affût télécommandée ou une lance monitor.

Produits de combustion dangereux

Les produits de décomposition dangereux dépendent de la température, de l'alimentation en air et de la présence d'autres matières. Les produits de décomposition dangereux peuvent inclure, sans en exclure d'autres, les aldéhydes, les cétones, les acides organiques.

Équipement de protection particulier pour les pompiers

Les pompiers doivent porter un appareil respiratoire autonome et une tenue d'intervention complète de lutte contre l'incendie. Utiliser de l'équipement de protection individuelle.

6. MESURES À PRENDRE EN CAS DE DÉVERSEMENT ACCIDENTEL

Précautions individuelles, équipement de protection et procédures d'urgence

S'assurer une ventilation adéquate.

Précautions pour la protection de l'environnement

Consulter la section 12 pour des données écologiques supplémentaires.

Méthodes et matériaux pour le confinement et le nettoyage

Empêcher d'autres fuites ou déversements lorsqu'il est possible de le faire en toute sécurité.

7. MANUTENTION ET STOCKAGE

Précautions à prendre pour une manipulation sans danger

Pour usage industriel seulement. Manipuler et ouvrir les contenants avec prudence. Éviter tout contact avec les yeux, la peau et les vêtements. Ne pas ingérer. Éviter l'inhalation du produit chimique. NE PAS manipuler ni entreposer à

proximité d'une flamme nue, de la chaleur ou des autres sources d'inflammation. NE PAS pressuriser, découper, chauffer ni souder les contenants. Les contenants vides peuvent renfermer des résidus de produit dangereux. Garder les contenants fermés lorsqu'ils ne sont pas utilisés. Protéger contre les dommages matériels. Utiliser un équipement de protection personnelle approprié. Les déversements de ces produits organiques sur des isolants chauds et éventuellement causer une combustion spontanée. Ne pas consommer des boissons, des aliments ni fumer lors de la manutention de la matière.

Conditions pour un stockage sans danger, y compris d'éventuelles incompatibilités

Éviter l'entreposage avec des matières incompatibles. Conserver le récipient bien fermé. Garder dans un endroit frais et bien ventilé. Ne pas entreposer près de la nourriture, de produits alimentaires, de médicaments ou des approvisionnements d'eau potable.

8. CONTRÔLE DE L'EXPOSITION/PROTECTION INDIVIDUELLE

Paramètres de contrôle

Limites d'exposition

Nom chimique	Alberta OEL	British Columbia OEL	Ontario	Quebec OEL	Limites d'exposition de l'ACGIH.	Danger immédiat pour la vie ou la santé - DIVS
Ethylene Glycol 107-21-1	Ceiling: 100 mg/m ³	TWA: 10 mg/m ³ STEL: 20 mg/m ³ Ceiling: 100 mg/m ³ Ceiling: 50 ppm	CEV: 100 mg/m ³	Ceiling: 50 ppm Ceiling: 127 mg/m ³	50 ppm STEL 10 mg/m ³ STEL 25 ppm TLV-TWA	Non disponible

Consulter les autorités locales pour les limites d'exposition recommandées

Contrôles techniques appropriés

Mesures d'ingénierie

Une ventilation générale (mécanique) des lieux devrait suffire. Ventilation locale recommandée lorsque le système de ventilation mécanique est insuffisant pour maintenir la concentration du produit dans l'air du lieu de travail sous la limite d'exposition conseillée.

Mesures de protection individuelle, telles que les équipements de protection individuelle

Protection des yeux/du visage

Lunettes protectrices contre les agents chimiques; de plus, porter un élément facial, s'il y a risque d'éclaboussures.

Protection des mains

Porter des gants chimiquement résistants à ce produit, des exemples de matières préférées pour des gants étanches comprennent: Gants de butyl de caoutchouc. Nitrile de caoutchouc. Gants en néoprène. Gants faits d'alcool polyvinylique. Ethyl Vinyl Alcohol Laminate (EVAL). Gants de caoutchouc naturel. Chlorure de polyvinyle. Gants de polyéthylène.

AVIS : Le choix du type de gants pour l'application donnée et pour la durée d'utilisation en milieu de travail doit aussi tenir compte de tous les facteurs pertinents suivants (sans en exclure d'autres) : autres produits chimiques utilisés, exigences physiques (protection contre les coupures/perforations, dextérité, protection thermique), réactions corporelles potentielles aux matériaux des gants, ainsi que toutes les directives et spécifications fournies par le fournisseur de gants.

Protection de la peau et du corps

Éviter tout contact cutané en portant des chaussures, des gants et des vêtements de protection adéquats,

sélectionnés conformément aux conditions d'utilisation et aux risques d'exposition. Le choix doit se faire en fonction de la durabilité et de la résistance à la perméabilité des matériaux. Tablier à l'épreuve des produits chimiques. Bottes. En cas de manipulation de la matière chaude, protéger la peau des brûlures thermiques ainsi que de l'absorption cutanée.

Protection respiratoire

Maintenir les niveaux atmosphériques sous les limites d'expositions. Dans la plupart des conditions, aucune protection respiratoire n'est requise. Cependant, en cas de manutention à des températures élevées et sans ventilation suffisante, utiliser un respirateur à adduction d'air filtré approuvé.

Considérations générales sur l'hygiène

Manipuler conformément aux bonnes pratiques de sécurité et d'hygiène industrielle.

9. PROPRIÉTÉS PHYSIQUES ET CHIMIQUES

Informations sur les propriétés physiques et chimiques essentielles

Aspect

État physique	Liquide
Couleur	Incolore
Odeur	Doux
Seuil olfactif	Aucun renseignement disponible

PROPRIÉTÉS

Valeurs

Remarques • Méthode

pH	9	
Point de fusion / point de congélation	-13 °C / 9 °F	
Point d'ébullition / Domaine d'ébullition	Aucune donnée disponible	Aucun à notre connaissance
Point d'éclair	111 °C / 232 °F	vase clos.
Taux d'évaporation	0.01	
Inflammabilité (solide, gaz)	Aucune donnée disponible	Aucun à notre connaissance
Limites d'inflammabilité dans l'air		
Limite supérieure d'inflammabilité:	15.3	
Limite inférieure d'inflammabilité	3.2	
Pression de vapeur	0.06 mmHg @ 20°C	
Densité de vapeur relative	2.1	
Densité relative	1.115 @ 20°C	
Solubilité dans l'eau	1000 (RBT)	
Solubilité dans d'autres solvants	Aucune donnée disponible	
Coefficient de partage	Aucune donnée disponible	
Température d'auto-inflammation	427 °C / 801 °F	
Température de décomposition	Aucune donnée disponible	Aucun à notre connaissance
Viscosité cinématique	Dynamic Viscosity: 19.83 mPa.s @ 20°C	
Viscosité dynamique	Aucune donnée disponible	Aucun à notre connaissance
Propriétés explosives	Aucun renseignement disponible.	
Propriétés comburantes	Aucun renseignement disponible.	
Masse moléculaire	62 g/mol	
Teneur en COV	Aucun renseignement disponible	
Masse volumique du liquide	Aucun renseignement disponible	
Masse volumique apparente	Aucun renseignement disponible	

10. STABILITÉ ET RÉACTIVITÉ

Réactivité/Stabilité chimique

Stable

Possibilité de réactions dangereuses

Aucune remarque additionnelle.

Polymérisation dangereuse

Ne se produira pas.

Conditions à éviter

Éviter la chaleur excessive, les flammes nues et toutes les autres sources d'inflammation. Le produit peut se décomposer à des températures élevées. La production de gaz au cours de la décomposition peut augmenter la pression dans les systèmes clos.

Matières incompatibles

Combustibles puissants. Acides forts et bases fortes.

Produits de décomposition dangereux

Les produits de décomposition dangereux dépendent de la température, de l'alimentation en air et de la présence d'autres matières. Les produits de décomposition dangereux peuvent inclure, sans en exclure d'autres, les aldéhydes, les cétones, les acides organiques.

11. DONNÉES TOXICOLOGIQUES

Informations sur les voies d'exposition probables**Inhalation**

À la température de la pièce, l'exposition aux vapeurs est minimale en raison de la faible volatilité du produit. Les brouillards peuvent causer une irritation des voies respiratoires supérieures. En présence d'une bonne ventilation, une seule exposition ne devrait pas causer d'effets nocifs. Si le produit est chauffé ou si les lieux sont mal ventilés, les vapeurs ou les brouillards peuvent s'accumuler et causer une irritation respiratoire ainsi que des symptômes tels que des maux de tête et des nausées.

Contact avec les yeux

Des lésions cornéennes sont peu probables. Les vapeurs ou bruines peuvent causer une irritation des yeux. Peut causer une légère irritation des yeux.

Contact avec la peau

Une exposition répétée à de grandes quantités de produit peut entraîner l'absorption de quantités nocives. Le contact massif avec la peau endommagée ou avec la matière suffisamment chaude pour brûler la peau et peut causer l'absorption de quantités pouvant être létales. Un contact prolongé peut causer une légère irritation cutanée accompagnée d'une rougeur locale. Essentiellement, un bref contact ne provoque pas d'irritation cutanée.

Ingestion

Peut être mortel en cas d'ingestion. Insuffisance cardiaque, oedème pulmonaire et graves lésions aux reins peuvent aussi s'ensuivre. Ingestion : La toxicité orale prévue pour les humains est moyenne en raison de l'éthylèneglycol, même si des épreuves sur les animaux ont démontré une faible toxicité. L'exposition excessive peut causer des effets sur le système nerveux central, des effets cardiopulmonaires (acidose métabolique) et une insuffisance rénale. L'ingestion peut causer de graves effets, même la mort. La dose létale de l'éthylèneglycol chez les adultes est d'environ 3 onces (100 ml) (1/3 tasse). Peut causer une nausée ou un vomissement. Peut causer un malaise abdominal ou une diarrhée.

Informations sur les effets toxicologiques**Symptômes**

Chez quelques personnes, un contact cutané répété avec l'éthylèneglycol peut causer une sensibilisation accompagnée d'une dermatite de contact allergique. Même avec l'éthylèneglycol pur, l'incidence de ces effets est de

beaucoup inférieure à 1 pour 100. L'inhalation répétée d'éthylèneglycol peut produire des effets sur le système nerveux central, en particulier de étourdissements et le nystagmus (mouvement involontaire des yeux). Les victimes d'une exposition souffrant de problèmes cardiaques courent un risque accru d'arythmie et de défaillance cardiaque. Chez les animaux, on a noté des effets sur les organes suivants: Reins, foie.

Mesures numériques de la toxicité

Toxicité aiguë

Les valeurs suivantes sont calculées d'après le chapitre 3.1 du document du SGH .

ETAmél (orale)	505.00 mg/kg
ETAmél (cutané)	10,707.00 mg/kg

Toxicité aiguë inconnue Aucun renseignement disponible

Nom chimique	DL50 par voie orale	DL50 par voie cutanée	CL50 par inhalation
Ethylene Glycol 107-21-1	= 4700 mg/kg (Rat)	= 10600 mg/kg (Rat)	Non disponible

Effets retardés et immédiats et effets chroniques d'une exposition de courte et de longue durée

Corrosion cutanée/irritation cutanée

Une exposition répétée à de grandes quantités de produit peut entraîner l'absorption de quantités nocives. Le contact massif avec la peau endommagée ou avec la matière suffisamment chaude pour brûler la peau et peut causer l'absorption de quantités pouvant être létales. Un contact prolongé peut causer une légère irritation cutanée accompagnée d'une rougeur locale. Essentiellement, un bref contact ne provoque pas d'irritation cutanée.

Lésions oculaires graves/irritation oculaire

Des lésions cornéennes sont peu probables. Les vapeurs ou bruines peuvent causer une irritation des yeux. Peut causer une légère irritation des yeux.

Sensibilisation respiratoire ou cutanée

Aucun renseignement disponible.

Mutagénicité sur les cellules germinales

Aucun renseignement disponible.

Cancérogénicité

Aucun renseignement disponible.

Nom chimique	ACGIH	CIRC	NTP	OSHA
Ethylene Glycol 107-21-1	Non disponible	Non disponible	Non disponible	Non disponible

Toxicité pour la reproduction

L'ingestion de grandes quantités d'éthylène glycol a nui à la fonction de reproduction chez les animaux. Plus précisément, on a constaté un retard de croissance et une diminution du poids des petits chez le rat et la souris ainsi qu'une diminution de la fréquence d'accouplements chez la souris. Dans des études sur des animaux, des expositions par inhalation ou par contact cutané, principales voies d'exposition en milieu de travail, n'ont eu que des effets minimes sur le fœtus.

L'ingestion de grandes quantités d'éthylène glycol a nui à la fonction de reproduction chez les animaux. Plus précisément, on a constaté un retard de croissance et une diminution du poids des petits chez le rat et la souris ainsi qu'une diminution de la fréquence d'accouplements chez la souris. Il a été démontré que l'éthylèneglycol a produit des effets tératogènes selon la dose chez les rats et les souris à qui on a administré dans la diète ou dans l'eau potable des doses ou des concentrations élevées. Des doses d'éthylèneglycol de 150 mg/kg/jour pour la souris et de 500 mg/kg/jour pour le rat administrées dans la diète pendant la période d'organogenèse n'ont eu aucun effet sur la toxicité développementale. De plus, selon une étude préliminaire servant à évaluer les effets de l'exposition des rates et des souris gravides au produit en aérosol, soit à des concentrations de 150, 1 000 et 2 500 mg/m³ pendant 6 h/jour, au cours de la période d'organogenèse, on a remarqué des effets tératogènes à la concentration la plus élevée, mais seulement chez les souris. Les conditions des dernières expériences ne permettent pas de conclure si la

toxicité développementale découlait de l'inhalation du produit en aérosol, de l'absorption percutanée d'éthylèneglycol par une peau contaminée ou de l'ingestion d'éthylèneglycol suite au toilettage de la robe mouillée. Dans un étude ultérieure où on a comparé les effets d'une concentration élevée du produit en aérosol avec l'exposition de tout le corps ou du nez seulement, il a été démontré que l'exposition du nez seulement a causé une toxicité maternelle (1 000 et 2 500 mg/m³) et une toxicité développementale avec preuve minimale de tératogénicité (2 500 mg/m³). Une concentration de 500 mg/m³ n'a causé aucun effet (selon la toxicité maternelle). Au cours d'une étude ultérieure chez les souris, aucun effet tératogène n'a pu être provoqué lorsqu'on a appliqué de l'éthylèneglycol sur la peau des souris gravides pendant la période d'organogenèse. Les observations susmentionnées suggèrent que l'éthylèneglycol soit considéré comme un tératogène animal. Il n'existe actuellement aucune information à l'effet que l'éthylèneglycol a causé des malformations congénitales chez les personnes. L'application cutanée d'éthylèneglycol n'a pas causé de toxicité développementale. L'exposition à des concentrations élevées du produit en aérosol a eu des effets minimaux en ce qui a trait à la toxicité développementale.

Toxicité systémique pour certains organes cibles - exposition unique

Aucun renseignement disponible.

Toxicité systémique pour certains organes cibles - exposition répétées

Risque avéré d'effets graves pour les organes à la suite d'expositions répétées ou d'une exposition prolongée en cas d'ingestion.

Danger par aspiration

Aucun renseignement disponible.

12. DONNÉES ÉCOLOGIQUES

Écotoxicité

Nom chimique	Toxicité algale aiguë:	Toxicité aiguë de poisson:	Toxicité pour les microorganismes	Crustacés
Ethylene Glycol 107-21-1	6500 - 13000 mg/L EC50 Pseudokirchneriella subcapitata 96 h	41000 mg/L LC50 (Oncorhynchus mykiss) 96 h 14 - 18 mL/L LC50 (Oncorhynchus mykiss) 96 h static 27540 mg/L LC50 (Lepomis macrochirus) 96 h static 40761 mg/L LC50 (Oncorhynchus mykiss) 96 h static 40000 - 60000 mg/L LC50 (Pimephales promelas) 96 h static 16000 mg/L LC50 (Poecilia reticulata) 96 h static	Non disponible	EC50: =46300mg/L (48h, Daphnia magna)

Persistence et dégradabilité Aucun renseignement disponible.

Bioaccumulation Aucun renseignement disponible.

Renseignements sur les composants

Nom chimique	Coefficient de partage
Ethylene Glycol 107-21-1	-1.93

Autres effets néfastes Aucun renseignement disponible.

13. DONNÉES SUR L'ÉLIMINATION

Méthodes de traitement des déchets

L'élimination de tous les déchets doit se faire conformément aux règlements municipaux, provinciaux et fédéraux. Le producteur de déchet est responsable de déterminer la toxicité et les propriétés physiques de la matière produite afin d'établir la classification appropriée du déchet ainsi que les méthodes d'élimination conformes aux règlements applicables.

Ne pas réutiliser les contenants vides.

14. INFORMATIONS RELATIVES AU TRANSPORT

TDG (Canada):

Numéro ONU	Non applicable
Appellation d'expédition	Non réglementé
Classe	Non applicable
Groupe d'emballage	Non applicable
Polluant marin	Non disponible.

DOT (U.S.)

Numéro ONU	Non applicable
Appellation d'expédition	Non réglementé
Classe	Non applicable
Groupe d'emballage	Non applicable
Polluant marin	Non disponible

15. INFORMATIONS SUR LA RÉGLEMENTATION

Réglementations/législation particulières à la substance ou au mélange en matière de sécurité, de santé et d'environnement

Dispositions réglementaires des

É.-U.

Nom chimique	CERCLA/SARA - section 302:	Classe de risques SARA (311, 312):	CERCLA/SARA - section 313:
Ethylene Glycol - 107-21-1	Non inscrit(e)	Listed	Listed

Inventaires internationaux

TSCA	Est conforme à (aux)
LIS/LES	Est conforme à (aux)

Légende :

TSCA - États-Unis - Section 8 (b) de l'inventaire TSCA (loi réglementant les substances toxiques)

LIS/LES - liste intérieure des substances/liste extérieure des substances pour le Canada

16. AUTRES INFORMATIONS, Y COMPRIS LA DATE DE PRÉPARATION DE LA DERNIÈRE RÉVISION

NFPA:	Risques pour la santé	Inflammabilité 1	Instabilité 0	Propriétés physiques et chimiques -
HMIS Health Rating:	Risques pour la santé	Inflammabilité 1	Dangers physiques 0	Protection individuelle X
		2		

Légende Section 8 : CONTRÔLES DE L'EXPOSITION/PROTECTION INDIVIDUELLE

TWA	TWA (moyenne pondérée dans le temps)	STEL	STEL (Limite d'exposition de courte durée)
Valeur plafond	Valeur limite maximale	*	Désignation de la peau

Préparé par: Service anté, de sécurité et de l'environnement de Laboratoire Mag Québec inc.

Date de préparation: 12-nov-2020

Date de révision : 12-nov-2020

Avis de non-responsabilité

AVIS AU LECTEUR:

Laboratoire Mag Québec renonce expressément à toute garantie de qualité marchande et d'adaptation à un usage particulier, expresse ou implicite, en ce qui a trait au produit et aux renseignements contenus dans la présente, et elle n'est pas responsable des dommages accessoires ou indirects.

Ne pas se servir des renseignements sur les ingrédients et/ou du pourcentage des ingrédients indiqués dans la présente FS comme spécifications du produit. Pour obtenir des renseignements sur les spécifications du produit, se reporter à la feuille des spécifications du produit et/ou au certificat d'analyse. Ces documents sont disponibles à votre bureau de vente Laboratoire Mag local.

Tous les renseignements indiqués dans la présente sont basés sur des données fournies par le fabricant et/ou par des sources techniques reconnues. Même si les renseignements sont supposés être exacts, Laboratoire Mag Québec ne fait aucune représentation quant à leur justesse ou leur convenance. Les conditions d'utilisation sont hors du contrôle de Laboratoire Mag Québec. En conséquence, les utilisateurs sont responsables de vérifier eux-mêmes les données conformément à leurs conditions d'exploitation afin de déterminer si le produit convient aux applications prévues. De plus, les utilisateurs assument tous les risques afférents à l'emploi, la manipulation et l'élimination du produit, à la publication, à l'utilisation des renseignements contenus dans la présente et à la confiance qu'on leur accorde. Les renseignements se rapportent seulement au produit indiqué dans la présente et ne concernent pas son utilisation avec une autre matière ou dans un autre procédé.

Tous droits réservés. Laboratoire Mag Québec inc et le logo sont des marques de commerce déposées .

Fin de la fiche de données de sécurité