

## Fiche de données de sécurité

Section 1. Identification	
<b>Identificateur du produit</b>	<b>C.B. Cleaner</b>
	<b>Version : 8</b> <b>Date d'entrée en vigueur : 4 décembre 2020</b>
<b>Autres moyens d'identification</b>	Sans objet
<b>Identification du fournisseur initial</b>	Chemfax Products Ltd. 11444 – 42 Street SE Calgary, AB T2C 5C4 Tél. : 403-287-2055
<b>Usage recommandé et restrictions d'utilisation</b>	Nettoyant pour cuivre et laiton. Usage industriel
<b>Famille de produit</b>	Mélange
<b>Numéro d'urgence</b>	1-855-887-2055 Du lundi au vendredi de 8 h 00 à 16 h 30 HNR

Section 2. Identification des dangers	
<b>Classification du risque</b>	 <p>Corrosion/irritation cutanée – Catégorie 1B          Lésions oculaires/irritation – Catégorie 1          Toxicité aiguë (orale) – Catégorie 3</p>
<b>Mention d'avertissement</b>	Danger
<b>Mention de danger</b>	Provoque des brûlures cutanées et des lésions oculaires graves. Nocif en cas d'ingestion
<b>Conseils de prudence relatifs à la prévention</b>	Ne pas inhaler les poussières ou brumisations. Se laver soigneusement les mains après manipulation. Porter des gants, vêtements, lunettes et masque de protection. Ne pas manger, boire ou fumer lors de l'utilisation de ce produit.
<b>Conseils de prudence relatifs aux interventions</b>	EN CAS D'INGESTION : se rincer la bouche. NE PAS faire vomir. Appeler immédiatement le CENTRE ANTIPOISON. EN CAS DE CONTACT CUTANÉ (ou avec les cheveux) : enlever immédiatement tout vêtement contaminé. Rincer la peau à l'eau claire ou prendre une douche si les vêtements sont éclaboussés. Laver les vêtements contaminés avant réutilisation. EN CAS D'INHALATION : déplacer la victime à l'air libre et la maintenir dans une position où elle peut confortablement respirer.

## Fiche de données de sécurité

	<p>EN CAS DE CONTACT OCULAIRE : se rincer soigneusement les yeux à l'eau claire pendant plusieurs minutes. En cas de port de lentilles de contact, les retirer si la manœuvre est aisée. Poursuivre le rinçage.</p> <p>Traitement spécifique : réserver au personnel médical le soin de prodiguer les premiers secours.</p>
<b>Conseils de prudence relatifs au stockage</b>	Garder sous clé.
<b>Conseils de prudence relatifs à l'élimination</b>	Eliminer le contenu / le récipient conformément à la réglementation locale en vigueur.
<b>Autres dangers</b>	Aucun

Section 3. Composition / informations sur les composants			
Dénomination chimique	Nom commun ou synonymes	Numéro CAS et autres identificateurs uniques	Concentration
Acide sulfurique	Huile de vitriol	7664-93-9	10-30 %
Bifluorure d'ammonium	Hydrogénodifluorure d'ammonium	1341-49-7	1-10 %
Les autres composants sont considérés sans danger et font partie d'un mélange breveté.			

Section 4. Mesures de premiers secours	
<b>Contact oculaire</b>	Se rincer les yeux à l'eau claire pendant 30 minutes, de préférence durant 60 minutes. Ecarquiller les paupières pendant le rinçage. Si l'irritation persiste, reprendre le rinçage. Ne déplacer la personne que si le rinçage est terminé ou s'il peut être poursuivi pendant le transport. Consulter IMMEDIATEMENT un médecin.
<b>Contact cutané</b>	Il importe d'enlever rapidement le produit répandu sur la peau. Retirer tout vêtement contaminé et laver à grande eau les zones exposées au produit pendant une durée de 30 à 60 minutes. Consulter IMMEDIATEMENT un médecin.
<b>Inhalation</b>	Transporter la victime à l'air frais. Consulter IMMEDIATEMENT un médecin.
<b>Ingestion</b>	Appeler IMMEDIATEMENT le centre antipoison local. Si la victime est consciente, alerte et ne convulse pas, lui rincer la bouche à l'eau claire et lui faire boire 1 à 2 verres de lait (il est possible de substituer de l'eau au lait, mais cela s'avèrera moins efficace). En cas de vomissement spontané, demander à la victime de se pencher en avant afin d'éviter l'aspiration de vomissures, lui rincer la bouche et lui faire

## Fiche de données de sécurité

	boire davantage de lait ou d'eau. Ne pas faire vomir. Consulter IMMEDIATEMENT un médecin.
<b>Principaux symptômes et effets, aigus et différés</b>	Corrosif pour la peau et les yeux. Extrêmement toxique. Provoque de graves brûlures par toutes les voies d'exposition.
<b>Prise en charge médicale immédiate ou traitement spécial</b>	Ne pas tenter de neutraliser l'acide à l'aide d'une base faible sous peine de provoquer une réaction exothermique pouvant étendre les lésions causées par l'effet corrosif du produit. Ne pas utiliser d'agent tampon (antiacide), susceptible de provoquer une réaction exothermique sans réellement modifier le pH. Une perforation de l'œsophage est susceptible d'entraîner une médiastinite ou une péritonite et les complications qui en résultent. Il peut être contraindre de provoquer le vomissement en raison des lésions aux muqueuses causées par l'ingestion de ce produit ; de même, en cas de recours au lavage gastrique, l'intubation devra être réalisée avec d'infimes précautions. En cas d'ingestion suspectée, il est recommandé de procéder à une œsophagoscopie le plus rapidement possible. En raison du risque de perforation, ne pas utiliser l'œsophagoscope au-delà de la première plaie.

### Section 5. Mesures à prendre en cas d'incendie

<b>Agents extincteurs appropriés et inappropriés</b>	Ne pas utiliser d'eau. Utiliser les moyens appropriés pour éteindre l'incendie environnant.
<b>Produits de combustion dangereux</b>	Les produits de combustion thermique sont toxiques et peuvent inclure des oxydes de soufre et des gaz irritants.
<b>Risques spécifiques inhérents au produit</b>	Libère du fluorure d'hydrogène, lequel est extrêmement corrosif et toxique. Réagit au contact de métaux en libérant de l'hydrogène.
<b>Équipements de protection particuliers et précautions spéciales pour les pompiers</b>	Les pompiers devraient porter un appareil respiratoire autonome et des vêtements de protection intégrale. Utiliser de l'eau pulvérisée pour refroidir les récipients et structures exposés à l'incendie.  Eviter tout contact direct entre ce produit et l'eau : risque de violente réaction exothermique. Exposés à la chaleur, les récipients fermés sont susceptibles d'exploser. Réagit au contact de la plupart des métaux en produisant de l'hydrogène, lequel peut former des mélanges explosibles avec l'air.

### Section 6. Mesures à prendre en cas de déversement accidentel

## Fiche de données de sécurité

<b>Précautions individuelles, équipement de protection et mesures d'urgence</b>	Toute personne se trouvant dans la zone de déversement doit porter un équipement de protection intégrale : vêtements, chaussures, gants, lunettes résistant aux produits chimiques et appareil de protection respiratoire. Évacuer le personnel vers une zone où il sera en sécurité. Tenir les personnes présentes éloignées du lieu du déversement et en amont du vent par rapport à celui-ci.
<b>Précautions environnementales</b>	Empêcher la matière déversée de pénétrer dans le réseau d'égouts et les drains de surface. Endiguer et circonscrire le déversement.
<b>Méthodes et matériaux à utiliser pour le confinement et le nettoyage</b>	Ne pas utiliser de matériau combustible (ex : sciure) pour absorber le déversement. Le produit déversé pourra rendre glissants les sols et les surfaces avec lesquels il est entré en contact. Neutraliser les résidus ou le produit ne pouvant être récupérés avec de la soude ou du bicarbonate de sodium (pour un pH final compris entre 6 et 9). La neutralisation devrait s'avérer exothermique, avec une forte effervescence.

### Section 7. Manutention et stockage

<b>Précautions relatives à la sûreté en matière de manutention</b>	Produit corrosif, à manipuler avec précaution. Faire preuve de bon sens lors de la manipulation et du stockage. Les récipients exposés à la chaleur peuvent être sous pression interne. Les refroidir et les ventiler soigneusement avant ouverture ; porter un équipement de protection. Lors de la dilution, ajouter de petites quantités de produit dans l'eau afin d'éviter les éclaboussures. Ne jamais ajouter d'eau dans le produit.
<b>Conditions de sécurité relatives au stockage</b>	Stocker dans un endroit frais et bien ventilé. Maintenir le récipient hermétiquement fermé après emploi. Stocker à écart des autres matières ; tenir éloigné des matières incompatibles. Prévoir une zone de confinement des déversements pourvue de revêtements résistants à l'acide.

### Section 8. Contrôle de l'exposition/protection individuelle

Paramètres de contrôle	TWA: 8 Hr	STEL: 15 min	Plafond	DIVS*
Acide sulfurique	1 mg/m <sup>3</sup>			15 mg/m <sup>3</sup>
Bifluorure d'ammonium	2.5 mg/m <sup>3</sup> (comme F)			500 mg/m <sup>3</sup>
	OSHA (LEP)			
	*présentant un danger immédiat pour la vie ou la santé			
<b>Contrôle de l'exposition</b>	Ventilation locale par aspiration			
<b>Mesures d'ingénierie appropriées</b>	Veiller à ce qu'une station de lavage oculaire et une douche de sécurité se trouvent à proximité du poste de travail.			

## Fiche de données de sécurité

<b>Mesures de protection individuelle</b>	
<b>Protection oculaire / faciale</b>	Lunettes de protection.
<b>Protection cutanée</b>	Combinaison, gants et chaussures de sécurité résistant aux produits chimiques.
<b>Protection des voies respiratoires</b>	Appareil de protection respiratoire équipé de cartouches filtrantes anti gaz acides et particules.

Section 9. Propriétés physiques et chimiques	
<b>Apparence</b>	Liquide jaune pâle
<b>Odeur</b>	Âcre
<b>Seuil olfactif</b>	Donnée non disponible
<b>pH</b>	2.0
<b>Point d'éclair</b>	> 100 °C
<b>Point initial d'ébullition et domaine d'ébullition</b>	Donnée non disponible
<b>Point de fusion et point de congélation</b>	Donnée non disponible
<b>Taux d'évaporation</b>	Donnée non disponible
<b>Inflammabilité (solide, gaz)</b>	Donnée non disponible
<b>Limites supérieures et inférieures d'inflammabilité ou d'explosivité</b>	Donnée non disponible
<b>Tension de vapeur</b>	Donnée non disponible
<b>Densité de vapeur</b>	Donnée non disponible
<b>Densité relative</b>	1.156
<b>Solubilité</b>	Soluble
<b>Coefficient de partage, n-octanol/eau</b>	Donnée non disponible
<b>Température d'auto-inflammation</b>	Donnée non disponible
<b>Température de décomposition</b>	Donnée non disponible
<b>Viscosité</b>	Donnée non disponible

Section 10. Stabilité et réactivité	
<b>Réactivité</b>	Réaction avec les métaux et les bases.
<b>Stabilité chimique</b>	Stable
<b>Risque de réactions dangereuses</b>	Ne se produit pas
<b>Conditions à éviter</b>	Températures élevées

## Fiche de données de sécurité

<b>Matières incompatibles</b>	Réagit violemment avec : chlorure de sodium, agents réducteurs, bases fortes, combustibles, métaux, métaux alcalins et leurs hydrides, matériaux organiques, aluminium et ses alliages, cuivre et ses alliages, fonte, acier doux et titane.
<b>Produits de décomposition dangereux</b>	A une température élevée, des gaz de fluorure d'hydrogène peuvent être impliqués lors de contact avec les métaux. Une réaction avec les métaux ci-dessus produira de l'hydrogène.

<b>Section 11. Données toxicologiques</b>			
<b>Toxicité des composants</b>	<b>DL50 orale</b>	<b>DL50 cutanée</b>	<b>CL50 respiratoire</b>
Acide sulfurique	2140 mg/kg (rat)	Donnée non disponible	255 mg/m <sup>3</sup> (rat,) 4h
Bifluorure d'ammonium	60 mg/kg (rat)		
<b>Voies d'exposition probables</b>			
<b>cutanées :</b>	Peut causer des brûlures graves, profondes et douloureuses si le produit n'est pas immédiatement lavé. Les effets toxiques, secondaires, peuvent apparaître de manière différée.		
<b>oculaires :</b>	Peut entraîner une cicatrisation et une opacité cornéenne. Susceptible de provoquer un glaucome, de la cataracte et une cécité permanente.		
<b>respiratoires :</b>	Susceptible de provoquer une grave irritation du nez, de la gorge et de l'appareil respiratoire. Une exposition répétée et prolongée pourra entraîner une toux productive, des écoulements nasaux, une bronchopneumonie, un œdème pulmonaire (accumulation de liquide dans les poumons) et une diminution des fonctions pulmonaires.		
<b>orales :</b>	Peut provoquer d'importantes brûlures et douleurs dans la bouche, la gorge et l'abdomen. Peut entraîner des vomissements, une diarrhée et une perforation des parois de l'œsophage et de l'estomac. Une exposition prolongée et répétée au produit pourra entraîner une décoloration et une érosion dentaire.		
<b>Estimations de la toxicité aiguë (ETA)</b>	Donnée non disponible		
<b>STOT (Toxicité spécifique pour certains organes cibles) – exposition unique</b>	Donnée non disponible		
<b>Toxicité par aspiration</b>	Donnée non disponible		
<b>STOT (Toxicité spécifique pour certains organes cibles) – expositions répétées</b>	Donnée non disponible		

## Fiche de données de sécurité

<b>Corrosion/irritation cutanée</b>	Corrosif
<b>Lésions oculaires graves/irritation</b>	Risque de graves lésions
<b>Sensibilisation cutanée ou respiratoire</b>	N'a provoqué aucune sensibilisation chez les animaux de laboratoire.
<b>Cancérogénicité</b>	Si aucun lien direct n'a été établi, il pourrait exister selon les conclusions de l'OMS un lien entre une exposition aux gaz et vapeurs d'acide sulfurique et le cancer du larynx, voire même le cancer du poumon.
<b>Reprotoxicité</b>	
- <b>fonction sexuelle et fertilité</b>	Donnée non disponible
- <b>développement postnatal</b>	Donnée non disponible
- <b>effets sur ou via la lactation</b>	Donnée non disponible
<b>Mutagénicité sur cellules germinales</b>	Aucune preuve d'effets mutagènes
<b>Effets interactifs</b>	Donnée non disponible
<b>Autres renseignements</b>	Effet toxique lié aux propriétés corrosives

<b>Section 12. Données écologiques</b>	
<b>Ecotoxicologie</b>	Acide sulfurique : nocif à faible dose pour les organismes aquatiques ; principalement associé à un pH bas. 24 hr TLm = 24,5 mg/l (crapet arlequin) 48 hr TLm = 49 mg/l (crapet arlequin) 48 hr CL50 : 100 – 300 mg/l (limande)
<b>Persistance et dégradation</b>	Aucune bioaccumulation
<b>Potentiel de bioaccumulation</b>	Aucune bioaccumulation
<b>Biodégradabilité</b>	Donnée non disponible
<b>Mobilité dans le sol</b>	Donnée non disponible
<b>Autres effets nocifs</b>	Aucun connu

<b>Section 13. Données sur l'élimination du produit</b>	
<b>Élimination du produit</b>	Éliminer le contenu / le récipient conformément à la réglementation locale en vigueur.

<b>Section 14. Informations relatives au transport</b>	
<b>Numéro ONU</b>	UN 2796
<b>Désignation officielle pour le transport selon l'ONU</b>	Solution d'acide sulfurique
<b>Classe(s) de dangers relative(s) au transport</b>	8
<b>Groupe d'emballage</b>	II
<b>Dangers environnementaux</b>	Sans objet
<b>Transport en vrac</b>	Sans objet
<b>Précautions spéciales</b>	Sans objet
<b>Numéro dans le guide des mesures d'urgence du Ministère des Transports</b>	157

<b>Section 15. Informations sur la réglementation</b>	
<b>Inventaire LIS (Canada)</b>	Tous les composants de ce produit figurent sur la Liste intérieure des substances (LIS), la Liste extérieure des substances (LES), ou en sont exempts.
<b>TSCA</b>	Tous les composants de ce produit figurent à l'Inventaire du Toxic Substances Control Act (TSCA) ou en sont exempts.
<b>Informations additionnelles</b>	Aucune

<b>Section 16. Autres informations</b>	
<b>Classement NFPA</b>	Santé-3/ Inflammabilité-0/Réactivité-2/Risque spécifique-Sans objet
<b>Classification SIMDUT</b>	Santé-3/ Inflammabilité-0/Réactivité-2/ Protection individuelle-cf. Section 8.
<b>Préparé par :</b>	Services techniques de Chemfax Products Ltd.
<b>Date de préparation :</b>	5 janvier 2012
<b>Date de la plus récente révision :</b>	4 décembre 2020

### **Clause de non-responsabilité**

Note à l'attention du lecteur

A notre connaissance, les informations contenues dans la présente fiche sont exactes. Le fournisseur mentionné ci-dessus et ses filiales déclinent toute responsabilité quant à l'exactitude ou l'exhaustivité des données figurant dans le présent document. Il incombe à l'utilisateur de déterminer l'adéquation du produit avec l'usage qu'il veut en faire. Tous les matériaux sont susceptibles de présenter des risques et doivent être utilisés avec précaution. Bien que certains de ces risques soient décrits dans le présent document, nous ne pouvons garantir qu'il n'en existe pas d'autres.

Chemfax Products Ltd. décline toute responsabilité, expresse ou tacite, relative à la qualité marchande et à l'adéquation du produit pour un usage particulier.