

Fiche Signalétique Acide citrique, solution à 20%

Document No. M-D6-008

1^e Section – Produit et informations de Compagnie

<p>Identificateur de Produit : Acide citrique, solution à 20%</p> <p>No. de catalogue : CA20-4</p> <p>Synonyme(s) : 2-Hydroxy-1,2,3-Propanetricarboxylic Acide</p>	<p>Nom de Fournisseur: Chief Medical Supplies Ltd. 411 – 19 Street, S. E. Calgary, AB., Canada. T2E 6J7 1.866.620.6034</p> <p>Numéro de Téléphone d'Urgence: 1-403-207-6034</p>
---	---

2^e section – Identification du danger

Apparence : Liquide clair incolore

Inhalation :

Les aérosols et brouillards de solutions peuvent causer une irritation modérée du nez et de la gorge. Une surexposition peut causer de la toux, des éternuements et une respiration difficile.

Contact Cutanée / Absorption Cutanée :

Ce produit peut causer une irritation modérée de la peau. L'acide citrique peut provoquer une dermatite de contact allergique de contact prolongé ou répété dans individuels sensibles.

Contact des Yeux :

Liquide corrosif. Peut causer une irritation modérée à grave des yeux comme la déchirure, des picotements, des rougeurs et de l'enflure. Les solutions concentrées peuvent être corrosif pour les yeux et causer des ulcérations de la cornée.

Ingestion :

Acide citrique peut provoquer une irritation gastro-intestinale bénigne, avec des symptômes comme des nausées, de la diarrhée, des vomissements et des douleurs abdominales. Les solutions concentrées peuvent causer des lésions nécrotiques et ulcéreuses sur les muqueuses orales. L'ingestion chronique d'une concentration élevée d'acide citrique peut entraîner une érosion de l'émail des dents. L'ingestion répétée de cette solution peut entraîner une sensibilisation au soleil, coups de soleil.

3^e Section – Composition/Information sur les Ingrédients

Nom des Ingrédients	Formule Chimique	CAS No.	% by weight
Acide Critique	C ₆ H ₈ O ₇	64-19-7	20%
Eau	H ₂ O	7732-18-5	80%

4^e Section – Moyens des Secours

Inhalation :

Amener la victime à l'air frais. Pratiquer la respiration artificielle seulement si la respiration est arrêtée. Si la respiration est difficile, donner de l'oxygène. Consulter immédiatement un médecin.

Contact Cutané :

Éviter le contact direct. Enlever les vêtements contaminés. Laver la zone affectée avec de l'eau et du savon pendant au moins 30 minutes. Consulter un médecin si une irritation se produit ou persiste.

Contact des Yeux :

Les lentilles de contact ne doivent jamais être portées lorsqu'on travaille avec ce produit. Rincer immédiatement à l'eau pendant au moins 30 minutes. Jugez de force les paupières écartées afin d'assurer l'irrigation complète du tissu d'œil. Consulter immédiatement un médecin.

Ingestion :

Consulter un médecin. NE PAS faire vomir. Rincer la bouche avec de l'eau. Ne rien donner par la bouche si la personne est somnolente ou inconsciente, mettre la personne sur le côté gauche avec la tête en bas. Ne pas laisser la personne sans surveillance. Consulter un médecin immédiatement.

Information Supplémentaire :

Des désordres préexistants de la peau et les poumons peuvent être aggravés par l'exposition à la matière.

5^e Section – Mesures de lutte contre l'incendie

Conditions d'Inflammabilité :

Non inflammable

Moyens d'Extinction :

Le dioxyde de carbone, poudre chimique, mousse appropriée, de l'eau pulvérisée ou brouillard.

Point d'Éclair et la Méthode de son Détermination :

Non applicable

Température d'Inflammation Spontanée :

Non applicable

Limite Supérieure d'Inflammabilité :

Non applicable

Limite Inférieure d'Inflammabilité :

Non applicable

6^e Section – Mesures en cas de fuites Accidentel

Fuite / Déversement :

Porter un équipement de protection individuelle approprié. Ventiler la zone. Arrêter ou réduire la fuite si sûre de le faire. Empêcher le produit de pénétrer dans les égouts. Couvrir le déversement avec du carbonate de soude et jeter les déchets dans des contenants en plastique ou doublés de plastique. Rincer avec de l'eau pour enlever tout résidu.

Restreindre l'accès jusqu'à la fin des opérations de nettoyage. Assurer que le nettoyage est effectué par du personnel qualifié. Porter un équipement de protection individuelle adéquat. Éteindre ou éliminer toutes les sources d'inflammation. Avertissez les autorités gouvernementales responsables de la santé et la sécurité et environnementales.

Contenir le déversement avec de la terre, du sable ou un matériau absorbant qui ne réagit pas avec la matière déversée.

De petits déversements Liquide: Éponger le produit déversé avec un matériau absorbant qui ne réagit pas avec le produit chimique déversé. Déposer dans des contenants appropriés, étiquetés. Rincer la zone avec de l'eau. Le matériel absorbant contaminé peut présenter les mêmes dangers que le produit déversé.

De petits déversements SOLID: Réduire la dispersion de la poussière dans l'air. Collecter dans des contenants propres, secs et étiquetés et couvrir. Rincer la zone avec de l'eau.

Gros déversements: Contacter les services d'urgence et d'incendie et le fournisseur pour obtenir des conseils.

Les Matériaux de Débranchement :

L'addition de bicarbonate de sodium ou de la chaux (carbonate de sodium) neutralise l'acide citrique et le citrate de calcium précipité. Tests de déversement avec du papier pH pour assurer la neutralisation.

7^e Section – Manipulation et Entreposage

Procédés de Manipulation :

Liquide corrosif. Utiliser un équipement approprié pour soulever et transporter tous les récipients. Utiliser des pratiques d'hygiène et d'entretien ménager sensibles. Laver soigneusement après manipulation. Évitez toutes les situations qui pourraient mener à l'exposition nocive. Éviter de produire des brouillards. Ne pas respirer les vapeurs ou les brouillards. Éviter tout contact avec la peau et les yeux. Utilisez ce produit uniquement avec une ventilation adéquate. Laver soigneusement après manipulation.

Exigences d'Entreposage :

Conserver dans un endroit frais et sec, à l'abri du soleil et de la chaleur, sources d'ignition, et incompatibles. Ne jamais remettre une matière contaminée dans son contenant d'origine. Inspecter tous les contenants reçus afin de vous assurer qu'ils sont bien étiquetés et non endommagés. Conserver dans des récipients adaptés et étiquetés (habituellement le conteneur d'expédition). Garder les contenants fermés. Protéger contre les dommages. Garder les récipients vides dans une zone de stockage séparé. Les contenants vides peuvent contenir des résidus dangereux.

8^e Section – Contrôle de l'Exposition / Protection Individuelle

Équipement de protection

Les Yeux :

Lunettes à coques, écran facial complet ou un masque facial doit être porté en tout temps lorsque le produit est manipulé. Les lentilles de contact ne doivent pas être portées; ils peuvent contribuer à de graves lésions oculaires.

Respiratoire :

Porter un appareil respiratoire approuvé par le NIOSH pour les vapeurs d'acide.

Les Gants :

Des gants imperméables du matériel chimiquement résistant (en caoutchouc ou PVC) doivent être portés en tout temps. Laver les vêtements contaminés et sec avant de les réutiliser.

Les Vêtements :

Des costumes, les tabliers, et/ou les combinaisons de corps du matériel résistant chimique devraient être utilisés à tout moment. Lavez l'habillement souillé et séchez complètement avant réutilisation.

Les Chaussures :

Des initialisations imperméables du matériel chimiquement résistant devraient être portées à tout moment.

Contrôles techniques

Exigences d'Aération :

La ventilation mécanique (dilution ou échappement local), clôture de processus ou de personnel et le contrôle des conditions de traitement doivent être fournis conformément à tous les codes d'incendie et les exigences réglementaires. Donner de l'air de remplacement suffisant pour compenser l'air évacué par les systèmes d'échappement.

Autre :

Une douche d'urgence et une douche oculaire doit être disponible et testée conformément à la réglementation et être à proximité.

9^e Section – Données Physiques et Chimiques

État Physique :	Liquide
Seuil Olfactif :	Non Disponible
Pression de Vapeur :	Non Disponible
Densité de Vapeur :	Non Disponible
Vitesse d'Évaporation :	Non Disponible
Point d'Ébullition :	104 degrés Celsius
Point de Congélation / Fusion :	-10 à -15 degrés Celsius
pH :	1.2 à 1.5
Coefficient de Réparation Huile/Eau :	Non Disponible
Densité en Vrac :	1.1 (20 degrés Celsius)
Solubilité en Eau :	Compléter
Formule Moléculaire :	C ₆ H ₈ O ₇
Poids Moléculaire :	192,125 g/mol (acide citrique anhydre)

Stabilité:

Stable dans les conditions normales.

Incompatibilité :

Les agents oxydants forts (par exemple de l'acide perchlorique, peroxydes, chromates, acide nitrique) - mélanges peuvent réagir violemment en cas de chauffage. Risque accru d'incendie.

Agents réducteurs forts (par exemple, des hydrures métalliques) - peuvent réagir vigoureusement ou violemment.

Bases fortes (y compris les alcalins tels que l'hydroxyde de sodium et l'hydroxyde de potassium) – les mélanges peuvent générer de la chaleur et de la pression. Risque accru d'incendie.

METAL NITRATE - un mélange explosé au cours d'une procédure d'évaporation sous vide.

Métaux réactifs: fer, zinc, aluminium

Produits dangereux de Décomposition :

Le monoxyde de carbone et dioxyde de carbone sont des produits normaux de combustion. Une combustion incomplète peut produire des vapeurs irritantes et de la fumée âcre.

Polymérisation :

Polymérisation dangereuse n'aura pas lieu.

11^e – Propriétés Toxicologiques

Caractère Irritant:

Liquide corrosif. Irrite les yeux et la peau. Les personnes ayant de préexistants problèmes d'œil, la peau, des voies respiratoires, ou des conditions allergiques peuvent être plus sensibles.

Sensibilisation :

L'acide citrique dans pas connu pour être un sensibilisateur respiratoire ou cutané.

Les Effets Chroniques et Aigues :

Le produit peut causer des brûlures par contact prolongé.

Produits Toxicologiquement Synergiques :

Une augmentation du taux de cancer de la vessie a été observée chez les rats ayant reçu de l'acide citrique (voie d'administration non précisée) après pré-traitement avec des doses orales de cancérigènes connus de la vessie (par rapport à ceux recevant seulement les substances cancérigènes de la vessie connus).

Toutefois, ces effets ont été jugés comme étant un effet secondaire de l'augmentation de la consommation d'eau et pas un effet direct de l'exposition à l'acide citrique. Cette étude a été évaluée comme étant valide avec restrictions.

Données de la Toxicité des Animaux :

DL₅₀ (voie orale, rat) : 3000 mg/kg

DL₅₀ (orale, souris) : 5400 mg/kg

Cancérogénicité :

L'acide citrique n'est pas connu pour être cancérigène. Aucune information humaine ou animale fiable n'a été trouvée. L'acide citrique est une partie normale du métabolisme du corps et de l'alimentation humaine.

Le Centre international de Recherche sur le Cancer (CIRC) n'a pas évalué la cancérogénicité de ce produit chimique. La Conférence américaine des hygiénistes industriels gouvernementaux (ACGIH) ne possède aucune liste de ce produit chimique. Le US National Toxicology Program (NTP) n'a pas listé ce produit chimique dans son rapport sur les cancérigènes.

Toxicité pour la Reproduction :

L'acide citrique n'est pas connu pour être toxique pour la reproduction. Aucune information humaine n'a été trouvée. Aucun effet sur la reproduction n'a été observé chez des rats ou des souris exposées par voie orale à l'acide citrique.

Tératogénicité :

L'acide citrique n'est pas connu pour causer toxicité pour le développement. . Aucune information humaine n'a été trouvée. Aucun effet sur le développement n'a été rapporté dans les études non publiées dont les rats, les lapins ou les hamsters ont été exposés par voie orale à l'acide citrique.

Mutagénicité :

L'acide citrique n'est pas connu pour être mutagène. Aucune information humaine n'a été trouvée. Aucun résultat négatif n'a été obtenu lors de tests sur des animaux vivants, des cellules de mammifères, de bactéries et de levures.

12^e Section –Informations Écologiques

Biodégradabilité: Facilement biodégradable.

Les Effets Environnementaux :

En raison de ses caractéristiques physico-chimiques de l'acide citrique est très mobile dans l'environnement et se répartira dans le milieu aquatique; la distribution de la terre est de nature purement temporaire, tandis que l'air ou les sédiments constituent des puits négligeables. Sur la base des données disponibles, l'acide citrique n'a pas été jugé comme étant une substance qui présente un danger pour l'environnement.

13^e Section – Les Considérations de Disposition

Disposition des Déchets: Disposer en conformité avec les règlements fédéraux, provinciaux et/ou locaux.

14^e Section – Information Règlementaire

Date de Préparation: Jan 22, 2015

Date de Revision: Jan 08, 2016

The information above is believed to be accurate and represents the best information currently available to us. However, we make no warranty of merchantability or any other warranty, express or implied, with respect to such information, and we assume no liability resulting from its use. Users should make their own investigations to determine the suitability of the information for their particular purposes. In no event shall Chief Medical Supplies be liable for any claims, losses, or damages of any third party or for lost profits or any special, indirect, incidental, consequential or exemplary damages, howsoever arising, even if Chief Medical Supplies has been advised of the possibility of such damages.

***This product has been classified in accordance with the hazard criteria of the CPR
and the SDS contains all of the information required by the CPR***