

Mettler-Toledo, Inc.

Address 1900 Polaris Parkway, Columbus, OH 43240-4035 USA
 Phone 1-800-METTLER (1-800-638-8537)
 Fax 1-614-438-4525
 Internet www.mt.com

Fiche signalétique

NUMERO D'URGENCE :

(USA) CHEMTREC : 1(800) 424-9300 (24hrs)
 (CAN) CANUTEC : 1(613) 996-6666 (24hrs)

SIMDUT	Vêtements de protection	TMD Routier/Ferroviaire
SIMDUT CLASSE: E D-1A D-2A		CLASSE TMD: 8 6.1 NIP: UN2922 GE: II

Section I. Identification et utilisations du produit

Nom du produit	IODE (IODE-IODURE), 0.2N, ACCULUTE		
Formule chimique	Sans objet.	CI#	Non disponible.
Synonymes	C-3547	CAS#	Sans objet.
		Code	C-3547
		Poids moléculaire	Sans objet.
		Remplacement	
Utilisations	Pour usage de laboratoire seulement.		

Section II. Ingrédients

Nom	CAS #	%	LMP
1) IODE	7553-56-2	40-70	Valeur d'exposition: ACGIH TWA 0.01 ppm; STEL 0.1 ppm
2) IODURE DE POTASSIUM	7681-11-0	60-100	Non établie par l'ACGIH
3) ACIDE CHLORHYDRIQUE	7647-01-0	<1	Valeur d'exposition: ACGIH Valeur plafond: 2 ppm.
4) EAU	7732-18-5	Balance	Non établie par l'ACGIH

Valeurs de toxicité des ingrédients dangereux

IODE:
 ORALE (DL50): Aiguë: 10000 mg/kg (Lapin). 22000 mg/kg (Souris). 14000 mg/kg (Rat).
 ORALE (DLLo): Aiguë: 28 mg/kg (Humain).

IODURE DE POTASSIUM:
 ORALE (DLLo): Aiguë: 1862 mg/kg (Souris).

ACIDE CHLORHYDRIQUE:
 ORALE (DL50): Aiguë: 900 mg/kg (Lapin).
 VAPEUR (CL50): Aiguë: 3124 ppm (Rat) (1 heure(s)). 1108 ppm (Souris) (1 heure(s)).
 VAPEUR (CLLo): Aiguë: 1300 ppm (Humain) (30M).

Section III. Données physiques

IODE (IODE-IODURE), 0.2N, ACCULUTE page 2/4

État physique et apparence / Liquide rougeâtre-brun.
odeur

pH (sol. 1%/eau)	Non disponible.
Seuil de l'odeur	Non disponible.
Volatilité	100% (Eau).
Point de congélation	Non disponible.
Point d'ébullition	Non disponible.
Gravité spécifique	>1 (Eau = 1)
Densité de vapeur	Non disponible.
Pression de vapeur	Non disponible.
Coeff. de par. eau/huile	Non disponible.
Taux d'évaporation	Non disponible.
Solubilité	Miscible dans l'eau.

Section IV. Risques d'incendie et d'explosion

Points d'éclair	Sans objet.
Limites d'inflammabilité	Sans objet.
Température d'auto-ignition	Sans objet.
Produits de dégradation par le feu	Oxydes de iode et de potassium. Iodure d'hydrogène. Chlorure d'hydrogène.
Mode d'extinction d'incendie	Utiliser des agents extincteurs appropriés pour les matières environnantes. Porter une protection personnelle adéquate pour empêcher le contact avec la substance ou ses produits de combustion. Respirateur autonome avec masque facial intégral, avec détendeur ou sous pression.
Dangers particuliers de feu et d'explosion	Des résidus du produit sec peuvent se comporter comme des oxydants. Le séchage sur des vêtements ou autres matières peut provoquer en feu. Au contact avec d'autres matières, peut causer le feu et/ou l'explosion. La sensibilité aux décharges statiques est non disponible. La sensibilité à l'impact est non disponible. Dégage des vapeurs toxiques dans des conditions d'incendie.

Section V. Propriétés toxicologiques

Voies d'absorption	Inhalation et ingestion. Contact avec les yeux. Contact avec la peau. Absorption par la peau.
Effets d'une exposition aigue	Peut être fatal par ingestion, inhalation ou absorption par la peau. Corrosif. Organes-cibles: peau, yeux, voies respiratoires, système nerveux central, système cardiovasculaire. 2 ppm (IODE) est hautement dangereux pour la vie ou la santé.
Oculaire	Cause une irritation sévère. Peut causer des brûlures graves et la perte de la vue. Peut causer des dommages permanents. Lacrymogène.
Cutané	Cause une irritation sévère ou des brûlures. Peut entraîner une sensibilisation par contact avec la peau. Facilement absorbé par la peau. Voir inhalation.
Inhalation	Matériel extrêmement destructif pour les tissus des muqueuses et des voies respiratoires supérieures. L'inhalation peut provoquer des spasmes, une inflammation et un oedème du larynx et des bronches, une pneumonite chimique et un oedème pulmonaire, qui peuvent aller jusqu'à la mort. Les effets peuvent inclure une sensation de brûlure, une toux, une dyspnée, une rhinite, une laryngite, des maux de tête, une nausée, une fièvre, et des vomissements.
Ingestion	Brûlure dans la bouche, le pharynx et l'appareil gastro-intestinal. Gastro-entérite, douleurs abdominales, diarrhée, nausée, vomissement, anurie, délire, fièvre, choc et dommage aux reins. 2 à 4 g d'iode peut être fatal.

Section V. Propriétés toxicologiques

IODE (IODE-IODURE), 0.2N, ACCULUTE page 3/4

Effets chroniques d'une surexposition	<p>Peut entraîner une sensibilisation par inhalation et contact avec la peau. Hypothyroïdisme avec possibilité de goitre. Traverse la barrière placentaire chez l'humain. Se retrouve dans le lait maternel chez l'humain.</p> <p>Iode: Peut causer: tremblements, éruptions cutanées, écoulements nasaux, maux de tête, salivation, diarrhée, rhinite, irritation des membranes muqueuses, éternuer, fièvre, parotite, tachycardie, insomnie, dommages aux reins, au système nerveux central, au système cardiovasculaire, au thyroïde, au foie, et aux poumons. Faiblesse, anémie, perte de poids, laryngite, bronchite, stomatite, conjonctivite, oedème de la glotte et dépression générale de l'organisme peuvent aussi être observés. Dans les cas graves, il peut y avoir présence de boutons, furoncles, d'urticaire, de cloques, et de taches noires et bleues sur la peau. Humain: passe la barrière placentaire, excrété dans le lait maternel. Tératogène suspecté.</p> <p>Iodure de potassium: Peut provoquer l'iodisme, état qui peut se manifester par: éruptions cutanées (furoncles, taches bleues et noires, et urticaire), écoulements nasaux, maux de tête, salivation, diarrhée, rhinite et irritation des membranes muqueuses. Faiblesse, anémie, perte de poids, laryngite, bronchite, stomatite, conjonctivite, oedème de la glotte et dépression générale de l'organisme peuvent aussi être observés. Peut entraîner des effets sur la reproduction selon des études effectuées sur des animaux de laboratoire. Mutagène. Atteint le développement post-natal chez l'animal. Embryotoxique et/ou foetotoxique chez l'animal. Effets cancérigènes: Non disponible. Toxicité de ce produit pour le système reproducteur: Non disponible. Au meilleur de nos connaissances, la chimie, la physique, et la toxicité de cette substance n'est pas parfaitement connue.</p>
---------------------------------------	--

Section VI. Premiers soins

Contact oculaire	Rincer IMMÉDIATEMENT et abondamment les yeux avec de l'eau pendant au moins 15 minutes en tenant les paupières écartées afin d'assurer un rinçage complet. Obtenir immédiatement de l'aide médicale.
Contact cutané	Se rincer immédiatement à grande eau pendant au moins 15 minutes tout en retirant les vêtements et chaussures contaminés. Obtenir immédiatement de l'aide médicale. Laver les vêtements contaminés avant de les réutiliser.
Inhalation	Amener la victime en plein air. Si la victime respire difficilement, administrer de l'oxygène au moyen d'un respirateur agréé. Pratiquer la respiration artificielle ou la réanimation cardiopulmonaire si la victime a cessé de respirer. Obtenir immédiatement de l'aide médicale.
Ingestion	Si la victime est consciente, lui rincer la bouche avec de l'eau. Si la personne est consciente, lui faire boire plusieurs verres d'eau pour diluer. NE PAS faire vomir. Obtenir immédiatement de l'aide médicale. Ne jamais donner de liquide à une personne inconsciente ou convulsive.

Section VII. Données sur la réactivité

Stabilité	Stable. Conditions à éviter: Températures élevées, étincelles, flammes nues et toute autre source d'allumage, contamination.
Produits de décomp. dangereux	Non disponible.
Incompatibilité	<p>Iode: Peut exploser avec: ammoniac, métaux en poudre (antimoine, zinc, aluminium, magnésium, argent, titane, zirconium, cuivre, etc...), métaux alcalins, acétaldéhyde, acétylène, carbures, phosphore, hydrures, azotures, soufre, agents oxydants, bore, hydroxyde d'ammonium, sels d'ammonium, huiles, agents réducteurs, substances combustibles, substances organiques, sulfures, hydrures de sodium, oxyde mercurique, pyridine, monoxyde de césium, acétylures, éthanol, formamide, acétylure de métaux, phosphinate de sodium, halogènes, interhalogènes (pentafluorure de brome, trifluorure de chlore), composés organiques insaturés, solutions d'ammoniac, solutions alcalines. Corrode l'acier.</p> <p>Iodure de potassium: Réagit violemment avec: agents oxydants, acide perchlorique, trifluorure de brome, trichlorure de brome, trifluorure de chlore, chloral hydrate, perchlorate de fluor, sels de diazonium, perchlorate de potassium, peroxydicarbonate de diisopropyle, pentafluorure de brome, charbon, calomel, métaux alcalins. Acides, substances organiques, métaux (ex: acier, aluminium, laiton, magnésium, zinc, cadmium, étain, cuivre, nickel et leurs alliages.), agents de réduction, sels métalliques, acide tartarique.</p>
Produits de réaction	Au contact avec d'hydroxyde d'ammonium, peut former des mélanges sensibles aux chocs. Corrosif pour les métaux. Peut se décomposer lorsqu'exposé à la lumière. Le produit est non polymérisable.

Section VIII. Mesures préventives

IODE (IODE-IODURE), 0.2N, ACCULUTE page 4/4

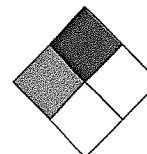
Vêtements de protection lors de déversement	Porter un appareil respiratoire autonome, des bottes de caoutchouc et des gants de caoutchouc épais.
Fuite ou déversement	Évacuer les lieux. Absorber dans du sable ou de la vermiculite et placer dans un contenant fermé pour les rebuts. Aérer et nettoyer la zone de déversement après ramassage de la substance. NE PAS jeter les résidus à l'égout. NE PAS TOUCHER au produit répandu. Éviter tout contact avec une matière combustible (bois, papier, huile, vêtements...).
Élimination des résidus	Conformément à tous les règlements applicables.
Entreposage et manipulation	Tenir au frais, à l'abri de la chaleur, des étincelles, et des flammes. Garder dans un local bien aéré. Entreposer à l'écart de toute substance incompatible. N'introduire aucune autre matière dans le contenant. Ne pas vider à l'égout. Ne pas inhaler les gaz/fumées/vapeurs/aérosols. En cas de ventilation insuffisante, porter un appareil respiratoire approprié. Conserver à l'écart de la lumière directe du soleil ou d'une forte lumière incandescente. Conserver le récipient bien fermé et à l'abri de l'humidité. Manipuler dans un endroit bien ventilé ou sous une hotte appropriée. Présence possible de résidus dangereux dans les contenants vides. Manipuler et ouvrir le contenant avec prudence. Enlever immédiatement tout vêtement souillé ou éclaboussé. Éviter tout contact avec une matière combustible (bois, papier, huile, vêtements...). Ce produit doit être manipulé par des personnes qualifiées. Éviter soigneusement tout contact avec les yeux, la peau ou les vêtements. Se laver soigneusement après emploi. Conformément aux bonnes pratiques d'entreposage et de manutention. Il est interdit de fumer ou de manger en manipulant ce produit.

Section IX. Mesures de protection

Vêtements de protection	Masque facial et/ou lunettes anti-éclaboussures. Gants, combinaisons de travail, tablier et/ou autres vêtements de protection résistants. Suffisant(e) pour protéger la peau. Un appareil respiratoire approuvé par OSH/MSHA est recommandé en l'absence de mesures environnementales. Si plus que le LMP, ne pas respirer la vapeur. Porter un appareil respiratoire autonome. Ne pas porter de verres de contact. Prévoir des bains oculaires et des douches pour les urgences. S'assurer de la proximité d'une douche oculaire et d'une douche de sécurité au poste de travail.
Contrôles d'ingénierie	Utiliser des enceintes fermées, des systèmes de ventilation locaux, ou d'autres procédés d'ingénierie pour garder la quantité de particules aéroportées en-dessous du niveau recommandé. Ne pas utiliser dans lieux mal aérés.

Section X. Autres renseignements

Précaution particulières ou commentaire	<p>Corrosif! Toxique! Sensibilisateur! Mutagène! Tératogène suspecté! Facilement absorbé par la peau. Ne pas respirer les vapeurs. Éviter tout contact avec le produit. Éviter les expositions prolongées ou répétées. Manipuler dans un endroit bien ventilé ou sous une hotte appropriée. Au meilleur de nos connaissances, la chimie, la physique et la toxicité de cette substance n'est pas parfaitement connue. Des résidus du produit sec peuvent se comporter comme des oxydants. Le séchage sur des vêtements ou autres matières peut provoquer en feu. Manipuler et ouvrir le contenant avec prudence. Le récipient ne doit être ouvert que par une personne techniquement qualifiée.</p> <p>Substances synergiques: L'iodure de potassium augmente la toxicité du sélénium.</p> <p>RTECS NO: NN1575000 (Iode).</p> <p>RTECS NO: TT2975000 (Iodure de potassium).</p> <p>RTECS NO: MW4025000 (Acide chlorhydrique).</p>
---	---



NFPA

Préparé par MSDS Department/Département de F.S..

Validé le 16-Avr.-2014



Bien que nous croyons exactes les données soumises à la date ci-haut mentionnée, la compagnie ne garantit aucun des détails ci-joints et de ce fait se dégage de toute responsabilité en ce qui concerne l'utilisation de ces données. Ces données sont offertes uniquement pour votre considération, recherche et vérification.