

OXALATED'AMMONIUM

ICSC:1036

Selde diammoniumde l'acideoxalique
Oxalatede diammonium
 $C_2H_8N_2O_4 / NH_4OOC(ONH_4)$
Masse moléculaire: 24.1

N°ICSC :1036
N°CAS :1113 -38-8
N°RTECS : [RO2750000](#)
N°ONU :2811
N°CE :607 -007-00-3
15.03.1995Revu enréunion

TYPES DE RISQUES/ EXPOSITIONS	RISQUES/ SYMPTOMES AIGUS	PREVENTION	PREMIER SECOURS/ AGENTS D'EXTINCTION
INCENDIE	Combustible. Emission de fumées (ou de gaz) irritantes ou toxiques lors d'incendie.	PAS de flammes nues.	Poudre, eau pulvérisée, mousse, dioxyde de carbone.
EXPLOSION			
CONTACT PHYSIQUE		EVITER LA DISPERSION DE POUSSIERE!	
• INHALATION	Toux. Mal de gorge. (Voir Ingestion).	Aspiration locale ou protection respiratoire.	Air frais, repos.
• PEAU	Rougeur. Sensation de brûlure. Douleur. Ampoules.	Gants de protection. Vêtements de protection.	Retirer les vêtements contaminés. Rincer et laver la peau abondamment à l'eau et au savon.
• YEUX	Rougeur. Douleur. Brûlures profondes graves.	Lunettes de protection fermées ou protection oculaire associée à une protection respiratoire.	Rincer d'abord abondamment à l'eau pendant plusieurs minutes (retirer si possible les lentilles de contact), puis consulter un médecin.
• INGESTION	Douleurs abdominales. Convulsions. Somnolence. Affaiblissement. Choc ou collapsus. Vomissements.	Nepas manger, ne pas boire ni fumer pendant le travail.	Rincer la bouche. Donner abondamment à boire. Repos. Consulter un médecin.
DEVERSEMENTS & FUITES	STOCKAGE	CONDITIONNEMENT & ETIQUETAGE	
Balayer et récupérer la substance répandue dans des récipients hermétiques; si approprié, humidifier d'abord afin d'éviter la formation de poussière. Recueillir soigneusement les résidus, puis emporter en lieu sûr. (Protection individuelle spéciale: appareil de protection respiratoire à filtre P2 pour particules nocives).	Séparer des aliments et des produits alimentaires, des oxydants. Conserver à sec.	Nepas transporter avec des aliments ni des produits alimentaires. Note: A Symbole Xn R:21/22 S:2 -24/25 Classé danger ONU: 6.1 Classé emballage ONU: III	

Fiches Internationales de Sécurité Chimique

OXALATED'AMMONIUM

ICSC:1036

<p>DONNEES IMPORTANTES</p>	<p>ASPECT PHYSIQUE; APPARENCE: POUDRE CRISTALLINE INCOLORE, INODORE.</p> <p>DANGERS PHYSIQUES:</p> <p>DANGERS CHIMIQUES: La substance se décompose en chauffant fortement ou en brûlant, produisant des fumées toxiques et corrosives comprenant de l'ammoniac et des oxydes d'azote. Réagit avec les oxydants.</p> <p>LIMITES D'EXPOSITION PROFESSIONNELLE (LEP): Pas de TLV établie.</p> <p>VOIES D'EXPOSITION: La substance peut être absorbée par l'organisme par ingestion.</p> <p>RISQUE D'INHALATION: L'évaporation à 20°C est négligeable; une concentration gênante de particules en suspension dans l'air peut cependant être atteinte rapidement.</p> <p>EFFETS DES EXPOSITIONS DE COURTE DUREE: La substance est irritante pour les yeux, la peau et les voies respiratoires. La substance peut avoir des effets sur le système nerveux central et les reins, entraînant une insuffisance fonctionnelle.</p> <p>EFFETS DES EXPOSITIONS PROLONGEES OU REPETEEES: La substance peut avoir des effets sur les reins.</p>
<p>PROPRIETES PHYSIQUES</p>	<p>Se décompose au-dessous du point de fusion: Solubilité dans l'eau: modérée voir Notes Densité relative (eau= 1): 1.50</p>
<p>DONNEES ENVIRONNEMENTALES</p>	
<p>NOTES</p>	
<p>Les propriétés physiques sont celles du monohydrate. La température de décomposition ne figure pas dans les ouvrages de référence.</p> <p style="text-align: right;">Carte de données d'urgence pour le transport: TREMCARD (R)-61G12c.</p>	

<p>NOTICE LEGALE IMPORTANTE:</p>	<p>La CCE de même que le PISCC, les traducteurs ou toute personne agissant au nom de la CCE ou du PISCC ne sont pas responsables de l'utilisation qui pourrait être faite de cette information. Cette fiche exprime l'avis du comité de révision du PISCC et peut ne pas toujours refléter les recommandations de la législation nationale en la matière. L'utilisateur est donc invité à vérifier la conformité des fiches avec les prescriptions en usage dans son pays.</p>
---	--