

Fiches internationales de sécurité chimique

CHLORURE DE CALCIUM (ANHYDRE)

ICSC: 1184



CHLORURE DE CALCIUM (ANHYDRE)

CaCl₂

Masse moléculaire : 111.0

N° CAS : 10043-52-4

N° RTECS : EV9800000

N° ICSC : 1184

N° CE : 017-013-00-2



TYPES DE RISQUES/ EXPOSITIONS	RISQUES/ SYMPTOMES AIGUS	PREVENTION	PREMIER SECOURS/ AGENTS D'EXTINCTION
INCENDIE	Non combustible. Emission de fumées (ou de gaz) irritantes ou toxiques lors d'incendie.		En cas d'incendie à proximité: tous les agents d'extinction sont autorisés.
EXPLOSION			
CONTACT PHYSIQUE		EVITER LA DISPERSION DE POUSSIERE!	
• INHALATION	Toux. Mal de gorge.	Aspiration locale ou protection respiratoire.	Air frais, repos.
• PEAU	Peau sèche. Rougeur.	Gants de protection.	Retirer les vêtements contaminés. Rincer et laver la peau abondamment à l'eau et au savon.
• YEUX		Lunettes de protection.	Rincer d'abord abondamment à l'eau pendant plusieurs minutes (retirer si possible les lentilles de contact), puis consulter un médecin.
• INGESTION	Sensation de brûlure. Nausées. Vomissements.	Ne pas manger, ne pas boire ni fumer pendant le travail.	Rincer la bouche. Donner abondamment à boire. Repos.
DEVERSEMENTS & FUITES		STOCKAGE	CONDITIONNEMENT & ETIQUETAGE
Balayer et récupérer la substance répandue dans des récipients; si approprié, humidifier d'abord afin d'éviter la formation de poussière. Laver abondamment à l'eau les résidus. (protection individuelle spéciale: appareil de protection respiratoire à filtre P2 pour particules nocives).		Séparer du zinc. Conserver au sec. Bien fermer.	Hermétique. Symbole Xi R: 36 S: (2-)22-24
VOIR IMPORTANTES INFORMATIONS AU DOS			
ICSC: 1184		Préparé dans le cadre de la coopération entre le Programme International sur la Sécurité Chimique et la Commission Européenne (C) 1993	

Fiches internationales de sécurité chimique

CHLORURE DE CALCIUM (ANHYDRE)

ICSC: 1184

D O N N E E S I M P O R T A N T E S	ASPECT PHYSIQUE; APPARENCE: CRISTAUX TRES HYGROSCOPIQUES, INCOLORES, INODORES.		VOIES D'EXPOSITION: La substance peut être absorbée par l'organisme par inhalation de ses aérosols.
	DANGERS PHYSIQUES:		RISQUE D'INHALATION: L'évaporation à 20°C est négligeable; une concentration dangereuse de particules en suspension dans l'air peut cependant être atteinte rapidement par dispersion.
	DANGERS CHIMIQUES: La substance se décompose en chauffant fortement à température élevée et en brûlant , produisant des fumées toxiques et corrosives. La solution dans l'eau est une base faible. Attaque le zinc en présence d'eau, formant un gaz hydrogène inflammable. Se dissout violemment dans l'eau avec libération importante de chaleur.		EFFETS DES EXPOSITIONS DE COURTE DUREE: La substance est irritante pour la peau et les voies respiratoires.
	LIMITES D'EXPOSITION PROFESSIONNELLE (LEP): Pas de TLV établie.		EFFETS DES EXPOSITIONS PROLONGEES OU REPETEES: Un contact répété ou prolongé avec la peau peut causer une dermatite. La substance peut avoir des effets sur les muqueuses nasales , entraînant des ulcérations.
	PROPRIETES PHYSIQUES	Point d'ébullition : 1935°C Point de fusion : 772°C	Densité relative (eau = 1) : 2.16 Solubilité dans l'eau à 20°C : 74.5 g/100 ml
DONNEES ENVIRONNEMENTALES			
NOTES			
AUTRES INFORMATIONS			
ICSC: 1184		CHLORURE DE CALCIUM (ANHYDRE)	
© PISSC, CE, 1993			
NOTICE LEGALE IMPORTANTE:	La CE de même que le PISSC ou toute presonne agissant au nom de la CE ou du PISSC ne sauraient être tenues pour responsables de l'utilisation qui pourrait être faite de ces informations. Cette fiche exprime l'avis du comité de révision du PISSC 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.		
	Traduction autorisée de l'International Chemical Safety Card (ICSC), publié par l'UNEP/ILO/WHO dans le cadre de la coopération entre le PISSC et la CE. Programme International sur la Sécurité des Substances Chimiques - Commission Européenne, 1993.		

Fiches internationales de sécurité chimique

CHLORURE DE CALCIUM (ANHYDRE)

ICSC: 1184



CHLORURE DE CALCIUM (ANHYDRE)

 CaCl_2

Masse moléculaire : 111.0

N° CAS : 10043-52-4

N° RTECS : EV9800000

N° ICSC : 1184

N° CE : 017-013-00-2



TYPES DE RISQUES/ EXPOSITIONS	RISQUES/ SYMPTOMES AIGUS	PREVENTION	PREMIER SECOURS/ AGENTS D'EXTINCTION
INCENDIE	Non combustible. Emission de fumées (ou de gaz) irritantes ou toxiques lors d'incendie.		En cas d'incendie à proximité: tous les agents d'extinction sont autorisés.
EXPLOSION			
CONTACT PHYSIQUE		EVITER LA DISPERSION DE POUSSIERE!	
• INHALATION	Toux. Mal de gorge.	Aspiration locale ou protection respiratoire.	Air frais, repos.
• PEAU	Peau sèche. Rougeur.	Gants de protection.	Retirer les vêtements contaminés. Rincer et laver la peau abondamment à l'eau et au savon.
• YEUX		Lunettes de protection.	Rincer d'abord abondamment à l'eau pendant plusieurs minutes (retirer si possible les lentilles de contact), puis consulter un médecin.
• INGESTION	Sensation de brûlure. Nausées. Vomissements.	Ne pas manger, ne pas boire ni fumer pendant le travail.	Rincer la bouche. Donner abondamment à boire. Repos.
DEVERSEMENTS & FUITES		STOCKAGE	CONDITIONNEMENT & ETIQUETAGE
Balayer et récupérer la substance répandue dans des récipients; si approprié, humidifier d'abord afin d'éviter la formation de poussière. Laver abondamment à l'eau les résidus. (protection individuelle spéciale: appareil de protection respiratoire à filtre P2 pour particules nocives).		Séparer du zinc. Conserver au sec. Bien fermer.	Hermétique. Symbole Xi R: 36 S: (2-)22-24
VOIR IMPORTANTES INFORMATIONS AU DOS			
ICSC: 1184		Préparé dans le cadre de la coopération entre le Programme International sur la Sécurité Chimique et la Commission Européenne (C) 1993	

Fiches internationales de sécurité chimique

CHLORURE DE CALCIUM (ANHYDRE)

ICSC: 1184

D O N N E E S I M P O R T A N T E S	ASPECT PHYSIQUE; APPARENCE: CRISTAUX TRES HYGROSCOPIQUES, INCOLORES, INODORES.		VOIES D'EXPOSITION: La substance peut être absorbée par l'organisme par inhalation de ses aérosols.
	DANGERS PHYSIQUES:		RISQUE D'INHALATION: L'évaporation à 20°C est négligeable; une concentration dangereuse de particules en suspension dans l'air peut cependant être atteinte rapidement par dispersion.
	DANGERS CHIMIQUES: La substance se décompose en chauffant fortement à température élevée et en brûlant , produisant des fumées toxiques et corrosives. La solution dans l'eau est une base faible. Attaque le zinc en présence d'eau, formant un gaz hydrogène inflammable. Se dissout violemment dans l'eau avec libération importante de chaleur.		EFFETS DES EXPOSITIONS DE COURTE DUREE: La substance est irritante pour la peau et les voies respiratoires.
	LIMITES D'EXPOSITION PROFESSIONNELLE (LEP): Pas de TLV établie.		EFFETS DES EXPOSITIONS PROLONGEES OU REPETEES: Un contact répété ou prolongé avec la peau peut causer une dermatite. La substance peut avoir des effets sur les muqueuses nasales , entraînant des ulcérations.
	PROPRIETES PHYSIQUES	Point d'ébullition : 1935°C Point de fusion : 772°C	Densité relative (eau = 1) : 2.16 Solubilité dans l'eau à 20°C : 74.5 g/100 ml
DONNEES ENVIRONNEMENTALES			
NOTES			
AUTRES INFORMATIONS			
ICSC: 1184		CHLORURE DE CALCIUM (ANHYDRE)	
© PISSC, CE, 1993			
NOTICE LEGALE IMPORTANTE:	La CE de même que le PISSC ou toute presonne agissant au nom de la CE ou du PISSC ne sauraient être tenues pour responsables de l'utilisation qui pourrait être faite de ces informations. Cette fiche exprime l'avis du comité de révision du PISSC 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.		
	Traduction autorisée de l'International Chemical Safety Card (ICSC), publié par l'UNEP/ILO/WHO dans le cadre de la coopération entre le PISSC et la CE. Programme International sur la Sécurité des Substances Chimiques - Commission Européenne, 1993.		