

Fiches Internationales de Sécurité Chimique

FLUORURE D'HYDROGENE

ICSC: 0283



Acide fluorhydrique, anhydre
HF
Masse moléculaire: 20.0
(bonbonne)

N° ICSC : 0283
N° CAS : 7664-39-3
N° RTECS : [MW7875000](#)
N° ONU : 1052
N° CE : 009-002-00-6
12.04.2000 Revu en réunion



TYPES DE RISQUES/ EXPOSITIONS	RISQUES/ SYMPTOMES AIGUS	PREVENTION	PREMIER SECOURS/ AGENTS D'EXTINCTION
INCENDIE	Non combustible. De nombreuses réactions peuvent causer un incendie ou une explosion.	Voir Dangers Chimiques.	En cas d'incendie à proximité: tous les agents d'extinction autorisés.
EXPLOSION			En cas d'incendie: refroidir les bonbonnes en les arrosant d'eau; éviter tout contact de la substance avec l'eau. Combattre le feu depuis une position abritée.
CONTACT PHYSIQUE		EVITER TOUT CONTACT!	DANS TOUS LES CAS, CONSULTER UN MEDECIN!
• INHALATION	Sensation de brûlure. Toux. Vertiges. Maux de tête. Respiration difficile. Nausées. Essoufflement. Mal de gorge. Vomissements. Symptômes d'effets retardés (voir Notes).	Ventilation, aspiration locale ou protection respiratoire.	Air frais, repos. Position semi-assise. Consulter un médecin.
• PEAU	PEUT ETRE ABSORBEE ! Rougeur. Douleur. Sérieuses brûlures cutanées. Ampoules. (voir Inhalation).	Gants de protection. Vêtements de protection.	Retirer les vêtements contaminés. Rincer la peau abondamment à l'eau ou prendre une douche. Consulter un médecin.
• YEUX	Rougeur. Douleur. Brûlures profondes graves.	Ecran facial, 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. Sensation de brûlure. Diarrhée. Nausées. Vomissements. Faiblesse. Collapsus.	Ne pas manger, ne pas boire ni fumer pendant le travail.	Rincer la bouche. NE PAS faire vomir. Consulter un médecin.
DEVERSEMENTS & FUITES	STOCKAGE	CONDITIONNEMENT & ETIQUETAGE	

Evacuer la zone dangereuse! Consulter un expert! Ventilation. Rabattre la vapeur avec de l'eau pulvérisée. Tenue de protection chimique étanche aux gaz comprenant un appareil de protection respiratoire autonome

A l'épreuve du feu. Séparer des aliments et des produits alimentaires. (Voir Dangers Chimiques). Conserver au froid. Conserver dans un local bien ventilé.

Ne pas transporter avec des aliments ni des produits alimentaires.
Symbole T+
Symbole C
R: 26/27/28-35
S: 1/2-7/9-26-36/37/39-45
Classe de danger ONU: 8
Classe de danger subsidiaire ONU: 6.1
Classe d'emballage ONU: I



VOIR IMPORTANTES INFORMATIONS AU DOS

ICSC: 0283

Préparé dans le cadre de la coopération entre le Programme International sur la Sécurité Chimique et la Commission Européenne (C) 1999

Fiches Internationales de Sécurité Chimique

FLUORURE D'HYDROGENE

ICSC: 0283

D O N N E E S I M P O R T A N T E S	<p>ASPECT PHYSIQUE; APPARENCE: GAZ INCOLORE OU LIQUIDE INCOLORE , D'ODEUR ACRE.</p> <p>DANGERS PHYSIQUES:</p> <p>DANGERS CHIMIQUES: La solution dans l'eau est un acide fort, qui réagit violemment avec les bases et qui est corrosif. Réagit violemment avec de nombreux composés en provoquant des risques d'incendie et d'explosion. Attaque les métaux, le verre, certains plastiques, le caoutchouc et les recouvrements de surface.</p> <p>LIMITES D'EXPOSITION PROFESSIONNELLE (LEP): TLV (F): 3 ppm; 2.3 mg/m³ (valeurs PLAFOND) (ACGIH 1997). MAK: 3 ppm; 2.5 mg/m³; BAT 7 mg/g creatinine (1999) MAK STEL: 6 ppm; 5 mg/m³; (1999)</p>	<p>VOIES D'EXPOSITION: La substance peut être absorbée par l'organisme par inhalation et à travers la peau et par ingestion.</p> <p>RISQUE D'INHALATION: Une concentration dangereuse de ce gaz dans l'air est très vite atteinte s'il s'échappe de son contenant.</p> <p>EFFETS DES EXPOSITIONS DE COURTE DUREE: Corrosif. La substance est corrosive pour les yeux, la peau et les voies respiratoires. L'inhalation de ce gaz peut causer un oedème pulmonaire (voir Notes). La substance peut avoir des effets sur la calcémie, induisant de l'hypocalcémie , entraînant une défaillance cardiaque et rénale. L'exposition au-dessus de la LEP peut entraîner la mort. Les effets peuvent être retardés. L'observation médicale est conseillée.</p> <p>EFFETS DES EXPOSITIONS PROLONGEES OU REPETEES: La substance peut provoquer de la fluorose.</p>
	<p>PROPRIETES PHYSIQUES</p> <p>Point d'ébullition : 20°C Point de fusion : -83°C</p>	<p>Solubilité dans l'eau : très bonne Tension de vapeur à 25°C : 122 kPa</p>

PHYSIQUES	Densité relative (eau = 1) : 1.0	Densité de vapeur relative (air = 1) : 0.7
DONNEES ENVIRONNEMENTALES		
NOTES		
<p>Les symptômes de l'œdème pulmonaire ne se manifestent souvent qu'après quelques heures et sont aggravés par l'effort physique. Le repos et la surveillance médicale sont par conséquent essentiels. L'administration immédiate d'une thérapie inhalatoire appropriée (par ex., aérosol) devrait être envisagée par un médecin ou par une personne habilitée par lui. Orienter la bonbonne pour qu'elle fuie vers le haut et pour éviter ainsi l'échappement de gaz à l'état liquide. Suivant le niveau de l'exposition, une surveillance médicale périodique est recommandée. Le numéro ONU du fluorure d'hydrogène en solution aqueuse est 1790, classe de danger ONU, risques subsidiaires ONU 6.1, groupe d'emballage ONU I (>60%).</p> <p style="text-align: right;">Carte de données d'urgence pour le transport: TREMCARD (R)-78. Code NFPA: H 3; F 0; R 2.</p>		
AUTRES INFORMATIONS		
Valeurs limites d'exposition professionnelle d'application en Belgique.		
ICSC: 0283	FLUORURE D'HYDROGENE	
(C) PISSC, CCE, 1999		

NOTICE LEGALE IMPORTANTE:	<p>La CCE de même que le PISSC, les traducteurs ou toute personne agissant au nom de la CCE ou du PISSC ne sont pas responsables de l'utilisation qui pourrait être faite de cette information. 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.</p>
----------------------------------	--