

## Fiche de données de sécurité Trifluorure de bore

Date de création : 01.12.2005  
Date de révision : 08.12.2005

Version : 3.0

DE / F

N°FDS : 007  
Page 1 / 2

### 1 IDENTIFICATION DE LA SUBSTANCE/PREPARATION ET DE LA SOCIETE

#### Nom du produit

Trifluorure de bore

#### Formule chimique

BF<sub>3</sub>

#### Utilisations connues

Non connue.

#### Identification de la société

Linde AG, Gas and Engineering, Linde Gas Division Seitnerstraße  
70, D-82049 Höllriegelskreuth

Numéro de téléphone d'urgence: 089-7446-0

### 2 COMPOSITION/ INFORMATION SUR LES COMPOSANTS

**Substance/Preparation:** Substance

#### Composants/Impuretés

N° CAS: 7637-07-2

N° CEE (EINECS) : 231-569-5

Ne contient pas d'autres composants ni impuretés qui pourraient modifier la classification du produit.

### 3 IDENTIFICATION DES DANGERS

#### Classification

Réagit violemment avec l'eau.

Ttoxique par inhalation.

Provoque de graves brûlures (yeux, voies respiratoires et la peau).

#### Indication des risques pour l'homme et l'environnement

Gaz comprimé

### 4 PREMIERS SECOURS

#### Inhalation

Toxique par inhalation. L'exposition prolongée à de faibles concentrations peut entraîner un oedème pulmonaire. Effets retardés possibles. Déplacer la victime dans une zone non contaminée, en s'équipant d'un appareil respiratoire autonome. Laisser la victime au chaud et au repos. Appeler un médecin. Pratiquer la respiration artificielle si la victime ne respire plus.

#### Contact avec la peau et les yeux

Peut causer des brûlures sévères de la peau et de la cornée. Prévoir un traitement de premier secours immédiatement disponible. Demander l'avis médical avant d'utiliser le produit. Rincer immédiatement les yeux abondamment avec de l'eau pendant au moins 15 minutes. Enlever les vêtements contaminés. Asperger la zone contaminée avec de l'eau pendant au moins 15 minutes. Obtenir une assistance médicale. En portant des gants de caoutchouc, appliquer un gel de gluconate de calcium à 2.5% d'une manière continue sur la zone touchée pendant 1,5 heure ou jusqu'à l'arrivée de secours médical.

#### Ingestion

L'ingestion n'est pas considérée comme un mode d'exposition possible.

### 5 MESURES DE LUTTE CONTRE L'INCENDIE

#### Risques spécifiques

Ininflammable L'exposition prolongée au feu peut entraîner la rupture et l'explosion des récipients.

#### Produits de combustion dangereux

Aucun produit plus dangereux que le produit lui-même.

#### Agents d'extinction appropriés

Tous les agents d'extinction connus peuvent être utilisés.

#### Méthodes spécifiques

Si possible, arrêter le débit gazeux. Eloigner le récipient ou le refroidir avec de l'eau depuis un endroit protégé.

#### Equipements de protection spéciaux pour pompiers

Utiliser un appareil respiratoire autonome et un vêtement de protection chimiquement résistant.

### 6 MESURES A PRENDRE EN CAS DE DISPERSION ACCIDENTELLE

#### Précautions individuelles

Evacuer la zone. Utiliser un appareil respiratoire autonome et un vêtement de protection chimiquement résistant. Assurer une ventilation d'air appropriée.

#### Protection de l'environnement

Essayer d'arrêter la fuite. Empêcher la pénétration du produit dans les égouts, les sous-sols, les fossés ou tout autre endroit où son accumulation pourrait être dangereuse. Diminuer la vapeur par pulvérisation d'eau sous forme de brouillard ou de fines gouttelettes.

#### Méthodes de nettoyage

Ventiler la zone. Laver la zone à l'eau. Laver abondamment à l'eau l'équipement contaminé, et les endroits où s'est produite la fuite.

### 7 MANIPULATION ET STOCKAGE

#### Manipulation et stockage

Utiliser seulement l'équipement spécifié approprié à ce produit et à sa pression et température d'utilisation. Contacter votre fournisseur de gaz en cas de doute. Interdire les remontées de produits dans le récipient. Empêcher l'aspiration d'eau dans le récipient. Se reporter aux instructions du fournisseur pour la manipulation du récipient. Sécuriser les emballages pour éviter les chutes. Respecter les "Technische Regeln Druckgase (TRG)280 Ziffer 5" Entrepoiser le récipient dans un endroit bien ventilé, à température inférieure à 50°C.

### 8 CONTROLE DE L'EXPOSITION/PROTECTION INDIVIDUELLE

#### Valeur limite d'exposition

##### Valeur type

TLV (ACGIH)

Allemagne - MAK

##### Valeur Note

1 ppm ACGIH 1995 - 1996

1 ppm TRGS 900

#### Protection personnelle

Disposer d'un vêtement de protection approprié résistant chimiquement prêt à l'usage en cas de nécessité. Disposer d'un appareil respiratoire autonome prêt à l'usage en cas de nécessité. Ne pas fumer pendant la manipulation du produit. Assurer une ventilation appropriée. Porter des gants de manutention et des chaussures de sécurité lors de la manipulation des bouteilles

### 9 PROPRIETES PHYSIQUES ET CHIMIQUES

#### Informations générales

**Aspect/Couleur:** Gaz incolore Dégage des fumées blanches dans l'air humide.

**Odeur:** Suffocant.

#### Informations importantes pour la santé, la sécurité et l'environnement

**Poids moléculaire:** 68 g/mol

**Point de fusion:** -129 °C

**Point d'ébullition:** -100 °C

**Température critique:** -12,2 °C

**Température d'autoinflammation:** Sans objet.

**Domaine d'inflammabilité:** Ininflammable

**Densité relative, gaz (air=1):** 2,4

**Densité relative, liquide (eau=1):** Sans objet.

**Pression de vapeur à 20 °C:** Sans objet.

**Solubilité dans l'eau (mg/l):** 3280 mg/l

#### Autres données

Gaz ou vapeur plus lourd que l'air. Peut s'accumuler dans les endroits confinés, en particulier au niveau ou en-dessous du sol.

### 10 STABILITE ET REACTIVITE

#### Stabilité et réactivité

Réagit avec la plupart des métaux en présence d'humidité, en libérant de l'hydrogène, gaz extrêmement inflammable. En présence

## Fiche de données de sécurité Trifluorure de bore

Date de création : 01.12.2005  
Date de révision : 08.12.2005

Version : 3.0

DE / F

N°FDS : 007  
Page 2 / 2

d'eau entraîne une corrosion rapide de certains métaux. Réagit avec l'eau pour former des acides corrosifs. Peut réagir violemment avec les alcalis.

### 11 INFORMATIONS TOXICOLOGIQUES

#### Toxicité aiguë

Provoque de graves brûlures (yeux, voies respiratoires et la peau). Oedème retardé fatal du poumon. L'absorption excessive de F- peut entraîner une fluorose aiguë avec hypocalcémie interférence avec diverses fonctions métaboliques et atteinte d'organes (cœur, foie, reins).

CL50/1h (ppm) 387 ppm

### 12 INFORMATIONS ECOLOGIQUES

#### Généralités

Peut causer des changements de pH aux systèmes écologiques aqueux.

### 13 CONSIDERATIONS RELATIVES A L'ELIMINATION

#### Généralités

Ne pas rejeter dans tout endroit où son accumulation pourrait être dangereuse. Eviter de rejeter à l'atmosphère. Contacter le fournisseur si des instructions sont souhaitées.

Nr. CED 16 05 04

### 14 INFORMATIONS RELATIVES AU TRANSPORT

#### ADR/RID

Classe 2 Code de classement 2TC

#### Code ONU et désignation officielle

UN 1008 Trifluorure de bore

UN 1008 Boron Trifluoride

Etiquettes ADR/RID 2.3, 8 No. de risque 268

#### IMDG

Classe 2.3

#### Code ONU et désignation officielle

UN 1008 Boron Trifluoride

Etiquettes ADR/RID 2.3, 8

Instruction d'emballage P200

EmS FC, SU

#### Autres informations relatives au transport

Eviter le transport dans des véhicules dont le compartiment de transport n'est pas séparé de la cabine de conduite. S'assurer que le conducteur du véhicule connaît les dangers potentiels du chargement ainsi que les mesures à prendre en cas d'accident ou autres éventualités. Avant de transporter les récipients s'assurer qu'ils sont fermement arrimés et: S'assurer que le robinet de bouteille est fermé et ne fuit pas. S'assurer que le bouchon de protection de sortie du robinet (quand il existe) est correctement mis en place. S'assurer que le dispositif de protection du robinet (quand il existe) est correctement mis en place. Assurer une ventilation convenable. Se conformer à la réglementation en vigueur.

### 15 INFORMATIONS REGLEMENTAIRES

#### Numéro d'index de l'Annexe I de la Dir 67/548

005-001-00-X

#### Classification CE

R14 | T+; R26 | C; R35

#### Etiquetage

##### - Symboles

T+ Très toxique.

C Corrosif.

##### - Phrases de risques

R14 Réagit violemment avec l'eau.

R26 Toxique par inhalation.

R35 Provoque de graves brûlures (yeux, voies respiratoires et la peau).

##### - Phrases de sécurité

S9 Conserver le récipient dans un endroit convenablement ventilé.

S26 En cas de contact avec les yeux, laver immédiatement et abondamment avec de l'eau et consulter un spécialiste.

S28 Après contact avec la peau, se laver immédiatement et abondamment avec l'eau.

S36/37/39 Porter un vêtement de protection approprié, des gants et un appareil de protection des yeux/du visage.

S45 En cas d'accident ou de malaise, consulter immédiatement un médecin (si possible lui montrer l'étiquette).

#### autres réglementations nationales

Réglementation pour la prévention des accidents industriels

Réglementation des appareils à pression

Gefahrstoffverordnung (GefStoffV)

Technische Regeln für Gefahrstoffe (TRGS)

#### Classe de pollution des eaux

suivant le §19 WGH de l'annexe 1 : WGK 1 (Faiblement polluant pour les eaux)

### 16 AUTRES INFORMATIONS

S'assurer que toutes les réglementations nationales ou locales sont respectées. S'assurer que les opérateurs comprennent bien les risques de toxicité. Les utilisateurs d'appareils respiratoires doivent être formés. Avant d'utiliser ce produit pour une expérience ou un procédé nouveaux, examiner attentivement la compatibilité et la sécurité du matériel mis en oeuvre.

#### Avis

Malgré le soin apporté à sa rédaction, aucune responsabilité ne saurait être acceptée en cas de dommage ou d'accident résultant de son utilisation. Les informations données dans ce document sont considérées comme exactes au moment de son impression.

#### Informations complémentaires

Kühn-Birett: Merkblätter gefährliche Arbeitsstoffe

Hommel: Handbook of dangerous goods

Instructions de sécurité Linde

Fin du document