

# FICHE SIGNALÉTIQUE

## IDENTIFICATION

**Nom :** FRIGORIGÈNE (R414b)  
**Famille chimique :** Hydrocarbures halogénés  
**Formule :** Mélange de CHClFCF<sub>3</sub>, CH<sub>3</sub>CClF<sub>2</sub>, CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>-CH<sub>3</sub>, CHClF<sub>2</sub>  
**Synonymes :** S.O.  
**Classe de risques :** 2.2  
**Autres données d'identification :** Ce produit peut être substitué directement au CFC-12 et au HFC-134a, sans avoir à modifier le matériel de l'utilisateur

<b>Nom CAS :</b>	<b>N° d'enregistrement CAS</b>
Chlorodifluorométhane	000075-45-6
1-chloro-1, 1-difluoroéthane	000075-68-3
Isobutane	068476-85-7
2-chloro-1,1,1,2-tétrafluoroéthane	002837-89-0

**Fabricant / distributeur :**  
**É.-U.**  
ICOR International Inc.  
10640 East 59th Street, PO Box 36626  
Indianapolis IN 46236

**CANADA**  
Environment Specialty Products  
841 Brock Rd. South  
Pickering ON L1W 3J2

**URGENCE :**  
1 800 457-4280 CHEMTREC, 24 heures

(613) 996-6666 CANUTEC, urgences chimiques seulement

**RENSEIGNEMENTS :**  
1 800 497-6805 (sur semaine, 7 h 30 à 16 h 00)

1 800 495-4062 (sur semaine, 9 h 00 à 17 h 00)

## CARACTÉRISTIQUES PHYSIQUES :

Point d'ébullition: -29.8°F	Pur ou mélange: Mélange
Tension de vapeur: Aucune donnée disponible	Point de fusion (°F): Aucune donnée disponible
Taux d'évaporation: Aucune donnée disponible (acétate de butyle = 1)	pH: S.O.
Densité de la vapeur (air = 1) > 1	Température d'inflammation: 1170 °F
Solubilité dans l'H <sub>2</sub> O: Très faible	État physique: Gaz
Densité: 1,1	

## ÉLÉMENTS DANGEREUX :

Éléments :	Concentration approximative en %
Chlorodifluorométhane	50
1-chloro-1, 1-difluoroéthane	9,5
Isobutane	1,5
2-chloro-1,1,1,2-tétrafluoroéthane	39

## REACTIVITÉ DANGEREUSE; ÉVITER LA CHALEUR INTENSE ET LES FLAMMES NUES

**Stabilité :** Le produit est normalement stable. Toutefois, il faut éviter de le soumettre aux flammes nues et à des températures élevées.

**Incompatibilité (substances à éviter) :** Les oxydants forts (y compris l'oxygène), l'aluminium fraîchement ripé, les métaux alcalins et les métaux terreux alcalins (sodium, magnésium, etc.) peuvent causer des réactions exothermiques. L'aluminium des systèmes de réfrigération comprend un revêtement d'oxyde / de chlorure afin de prévenir la réaction avec le métal.

**Produits dangereux résultant de la décomposition :** Des acides fluorhydrique et chlorhydrique, du chlore, du fluor et peut-être du phosgène, du dioxyde de carbone et du monoxyde de carbone.

**Polymérisation :** Ne se produira pas.

**Autres données sur la réactivité :** Les bouteilles de produit utilisé peuvent contenir de l'huile en plus du frigorigène. Une fuite de liquide au cours d'un incendie produira un nuage de brouillard d'huile qui est très inflammable.

## DONNÉES SUR LES RISQUES D'INCENDIE ET D'EXPLOSION :

**Point d'éclair :** S.O.  
**Classification d'inflammabilité :** Ne brûlera pas  
**Code de risque pour la santé :** Inoffensif  
**Seuils d'inflammabilité dans l'air :** LSE : S.O. % LIE : S.O. %  
**Moyens d'extinction :** Stopper l'écoulement de gaz ; utiliser un agent extincteur de classe A ; utiliser un agent extincteur de classe B ; on peut utiliser de l'eau pour recouvrir totalement le foyer.  
**EXPLOSE LORSQUE CHAUFFÉ.**

**Risques d'incendie et d'explosion inhabituels :** Les bouteilles peuvent présenter des fuites ou éclater au cours d'un incendie, ce qui mène à la décomposition. Les vapeurs peuvent se décomposer si elles sont exposées directement aux flammes. Elles peuvent aussi déplacer l'oxygène, rendant ainsi la respiration difficile et entraînant des étourdissements ou la suffocation.

**Méthodes d'extinction spéciales :** Le produit n'est pas inflammable et ne soutient pas la combustion. Le choix des moyens d'extinction dépend des produits environnants impliqués dans l'incendie. Utiliser un appareil respiratoire autonome et un équipement de protection complet. Utiliser un jet d'eau pour refroidir les contenants exposés aux flammes.

## RENSEIGNEMENTS SUR LES RISQUES POUR LA SANTÉ :

**Immédiat :** Le contact avec les fuites de gaz (pouvant entraîner des gelures et des dommages aux tissus exposés) constitue le plus grand risque. Les fuites de gaz peuvent déplacer l'oxygène et entraîner des étourdissements, l'irritation des yeux et la suffocation.

**Long terme :** L'exposition à des concentrations élevées peut entraîner l'arythmie cardiaque, l'inconscience ou la mort.

**Autres risques :** Aucun énoncé

## PREMIERS SOINS :

**Inhalation :** Amener la personne à l'air frais, communiquer avec un médecin. Si la personne ne respire plus, administrer la respiration artificielle. Si la respiration est difficile, donner de l'oxygène. Ne pas administrer d'épinéphrine ou d'autres médicaments semblables.

**Avis aux médecins :** En raison des risques accrus de provoquer l'arythmie cardiaque qui leur sont associés, les médicaments liés aux catécholamines (comme l'épinéphrine) ne doivent être considérés qu'en dernier recours dans les situations d'urgence où la vie du patient est en jeu.

**Yeux :** Rincer immédiatement à grande eau pendant au moins 15 minutes. Communiquer avec un médecin.

**Peau :** Réchauffer graduellement la partie affectée en la rinçant avec de grandes quantités d'eau. Communiquer avec un médecin.

**Ingestion :** NE PAS PROVOQUER LE VOMISSEMENT. Communiquer avec un médecin.

**Troubles médicaux aggravés par l'exposition :** Les personnes prédisposées aux problèmes cardiaques peuvent voir les risques s'accroître en raison de l'exposition.

## PRÉCAUTIONS/PROCÉDURES :

**Déversement ou fuite :** Retirer ou éteindre les sources d'inflammation ou de combustion. Procéder à l'évacuation des espaces fermés jusqu'à ce que le gaz soit dispersé. Se tenir en amont. Stopper l'écoulement du gaz, s'il n'y a pas de risque à le faire. Disperser le gaz à l'aide de la ventilation à air pulsé au niveau du plancher. Éliminer les vapeurs en les évacuant à l'extérieur. Contenir le déversement en construisant une digue à l'aide de matériaux absorbants. Recueillir le reste du déversement à l'aide de matériaux absorbants et le déposer dans un baril destiné à l'élimination ou à la récupération des déchets. Laver les vêtements contaminés avant de les réutiliser.

**Pratiques de travail / d'hygiène :** Utiliser des gants isolés ou doublés de butyle, un écran facial ou des lunettes à coques, et des vêtements imperméables.

**Mesures spéciales :** Une bonne ventilation générale est habituellement adéquate, mais une ventilation par aspiration à la source peut être requise si la fuite de gaz se répand dans l'atmosphère. Utiliser un appareil respiratoire autonome si la ventilation par aspiration à la source n'est pas adéquate.

## RENSEIGNEMENTS SUR L'EXPÉDITION :

**Appellation réglementaire :** Gaz liquéfié N.O.S.

**Plaque-étiquette de Transport Canada :** UN3163, 2.2

**Ne pas chauffer au-dessus de 120 °F**

**Autres renseignements :**

**Date de révision :** 09/05/2015