

## Soufre (solide ou fondu)

### SECTION 1: IDENTIFICATION

<b>Identificateur du produit</b>	Soufre (solide ou fondu)
<b>Autres moyens d'identification</b>	Soufre (solide), soufre (fondu), soufre
<b>Famille du produit</b>	Résidu de pétrole
<b>Usage recommandé</b>	Matière première pour la fabrication d'acide sulfurique, d'engrais, de vulcanisation du caoutchouc et d'autres procédés chimiques.
<b>Restrictions d'utilisation</b>	Non recommandé pour des utilisations autres que celles énumérées, ou à des fins non
<b>Identificateur du fabricant/fournisseur</b>	Keyera and Affiliates Suite 200, The Ampersand, West Tower 144 - 4th Avenue SW Calgary, Alberta T2P 3N4
<b>Numéro de téléphone principal</b>	(403) 205-8300 / 1 (888) 699-4853 (Mon. - Fri. 8 AM - 5 PM)
<b>Urgences de transport seulement</b>	CANUTEC (CAN), Ph.: 1-888-CAN-UTEC (226-8832) Cell: *666, (24 hr) CHEMTREC (US), 1-800-424-9300, (24 hr)

### SECTION 2: IDENTIFICATION DES DANGERS

#### Classification

Liquides inflammables - catégorie 1; Poussières combustibles - catégorie 1; Corrosion cutanée - catégorie 1

#### Éléments d'étiquetage



Mention d'avertissement :  
Danger

Mention(s) de(s) danger(s) :  
Matière solide inflammable.  
Liquide combustible.  
Provoque de graves brûlures de la peau et de graves lésions des yeux.  
Peut s'enflammer et brûler à des températures élevées.  
Peut être corrosif pour les métaux.  
Nocif par inhalation.

Conseil(s) de prudence :  
Ne pas manipuler avant d'avoir lu et compris toutes les précautions de sécurité.  
Éviter de respirer les poussières/fumées/gaz/brouillards/vapeurs/aérosols.  
Éviter tout contact Soufre (solide ou fondu)  
Se laver soigneusement les mains et la peau après avoir manipulé.  
Ne pas manger, boire ou fumer en manipulant ce produit.  
Porter des gants de protection/des vêtements de protection/un équipement de protection des yeux/du visage.

Identificateur du produit :	Soufre (solide ou fondu)
Date de préparation :	le 05 août, 2021
Date de la plus récente version révisée :	le 05 août, 2021

## Soufre (solide ou fondu)

**Intervention :**

- EN CAS D'INGESTION : Appeler immédiatement un Centre antipoison ou un médecin.
- EN CAS DE CONTACT AVEC LA PEAU : Rincer à l'eau fraîche ou poser une compresse humide. Enlever les vêtements contaminés et les laver avant réutilisation.
- EN CAS D'INHALATION : S'il y a difficulté à respirer, transporter la personne à l'extérieur et la maintenir dans une position où elle peut confortablement respirer.
- EN CAS D'INHALATION : Appeler un Centre antipoison ou un médecin en cas de malaise.
- EN CAS DE CONTACT AVEC LES YEUX : Rincer avec précaution à l'eau pendant plusieurs minutes. Enlever les lentilles de contact si la victime en porte et si elles peuvent être facilement enlevées. Continuer à rincer.

**Stockage :**

- Stocker dans un endroit bien ventilé. Maintenir le récipient fermé de manière étanche.
- Stocker conformément à la réglementation locale, régionale, nationale et internationale.

**Élimination :**

- Éliminer le contenu et le récipient conformément à la réglementation locale, régionale, nationale et internationale.

**Autres dangers**

La matière en fusion peut contenir des niveaux dangereux d'hydrogène sulfuré et de dioxyde de soufre. Le contact avec le produit chaud provoquera des brûlures thermiques.

CONTIENT DU SULFURE D'HYDROGÈNE. Le produit peut contenir des quantités importantes d'hydrogène sulfuré dissous. Le H<sub>2</sub>S a un large éventail d'effets dépendant de la concentration dans l'air et de la durée d'exposition: seuil d'odeur de 0,02 ppm, odeur d'œufs pourris; 10 ppm irritation des yeux et des voies respiratoires; 100 ppm de toux, maux de tête, vertiges, nausées, irritation des yeux, perte de l'odorat en quelques minutes; Oedème pulmonaire potentiel de 200 ppm après > 20-30 minutes; Perte de conscience de 500 ppm après de courtes expositions, possibilité d'arrêt respiratoire; Perte de conscience immédiate > 1000 ppm, peut entraîner la mort rapidement, une réanimation cardio-respiratoire rapide peut être nécessaire. Ne comptez pas sur votre odorat pour vous prévenir. H<sub>2</sub>S provoque une fatigue olfactive rapide (perte d'odorat). Il n'y a aucune preuve que H<sub>2</sub>S s'accumule dans les tissus corporels après une exposition répétée.

### SECTION 3: COMPOSITION/INFORMATION SUR LES INGRÉDIENTS

Nom chimique	Numéro de CAS	%	Autres identificateurs
Soufre (solide ou fondu)	7704-34-9	99.9+	Soufre
Sulfure d'hydrogène	7783-06-4	0 -0.1	Hydruure de soufre, gaz acide
Sulfur dioxide	7446-09-5	0 - 0.1	Indisponible

**Notes**

Concentrations sont exprimées en % poids/poids.  
Peut contenir des traces de sulfure d'hydrogène et/ou de dioxyde de soufre.

### SECTION 4: PREMIERS SOINS

**Mesures de premiers soins**

**Inhalation**

CONTIENT DU SULFURE D'HYDROGÈNE. En cas de manque d'oxygène: prenez des mesures pour votre sécurité avant toute tentative de sauvetage (portez un équipement de protection approprié, par exemple). Transporter à l'air frais. Ne PAS effectuer de sauvetage respiratoire si la victime a inhalé ou ingéré le produit; induire la respiration artificielle avec un appareil médical respiratoire. Obtenir des soins médicaux immédiatement.

Identificateur du produit : Soufre (solide ou fondu)  
Date de préparation : le 05 août, 2021  
Date de la plus récente version révisée : le 05 août, 2021

## Soufre (solide ou fondu)

### Contact avec la peau

Enlever immédiatement les vêtements contaminés, les chaussures et les articles de cuir (p. ex. bracelets de montre, ceintures) contaminés. Laver immédiatement et abondamment à l'eau pendant au moins 15 minutes. En cas d'irritation persistante, consulter un médecin. En cas de contact avec le produit fondu, rincer immédiatement la zone à l'eau tiède. N'essayez PAS de retirer des vêtements ou des matières solidifiées de la peau! Obtain medical attention immediately.

### Contact avec les yeux

En cas d'irritation ou de rougeur résultant de l'exposition, rincer les yeux à l'eau claire. En cas d'irritation persistante, consulter un médecin.

Pour contact avec le matériau chaud:

Ouvrir doucement les paupières et rincer le ou les yeux affectés avec de l'eau froide (non glacée). Demander de l'aide médicale immédiatement.

Pour contact avec du matériel froid:

Rincer immédiatement les yeux contaminés avec de l'eau tiède et doucement pendant 15 à 20 minutes, en maintenant les paupières ouvertes. Si l'irritation des yeux persiste, demander un avis médical ou consulter un médecin.

### Ingestion

Pas une voie d'exposition probable. Rincer la bouche avec de l'eau. Obtenir des soins médicaux.

### Symptômes et effets les plus importants, qu'ils soient aigus ou retardés

CONTIENT DU SULFURE D'HYDROGÈNE. Le sulfure d'hydrogène est extrêmement toxique. Le H<sub>2</sub>S a un large éventail d'effets dépendant de la concentration dans l'air et de la durée d'exposition: seuil d'odeur de 0,02 ppm, odeur d'œufs pourris; 10 ppm irritation des yeux et des voies respiratoires; 100 ppm de toux, maux de tête, vertiges, nausée, irritation des yeux, perte de l'odorat en quelques minutes, risque d'œdème pulmonaire de 200 ppm après > 20-30 minutes; Perte de conscience de 500 ppm après de courtes expositions, possibilité d'arrêt respiratoire; Perte de conscience immédiate > 1000 ppm, peut entraîner la mort rapidement, une réanimation cardio-respiratoire rapide peut être nécessaire. Ne comptez pas sur votre odorat pour vous prévenir. H<sub>2</sub>S provoque une fatigue olfactive rapide (perte d'odorat). Il n'y a aucune preuve que H<sub>2</sub>S s'accumule dans les tissus corporels après une exposition répétée.

Contact avec le matériau en fusion:

Va brûler la peau. Des cicatrices permanentes peuvent en résulter.

### Prise en charge médicale immédiate ou d'un traitement spécial

#### Instructions particulières

Traiter symptomatiquement. Sulfure d'hydrogène (H<sub>2</sub>S) - Asphyxiant du SNC. Peut provoquer une rhinite, une bronchite et occasionnellement un œdème pulmonaire après une exposition sévère. Considérer l'oxygénothérapie. Consultez un centre antipoison pour obtenir des conseils.

## SECTION 5: MESURES À PRENDRE EN CAS D'INCENDIE

### Agents extincteurs

#### Agents extincteurs appropriés

Dioxyde de carbone, poudre chimique sèche, mousse extinctrice appropriée, eau pulvérisée ou brouillard d'eau. Sable (agent d'étouffement).

#### Agents extincteurs inappropriés

Aucun connu.

## Soufre (solide ou fondu)

### Dangers spécifiques du produit

Le matériau fondu peut provoquer de graves brûlures thermiques au contact.

CONTIENT DU SULFURE D'HYDROGÈNE: TOXIQUE PAR INHALATION.

### Équipements de protection spéciaux et précautions spéciales pour les pompiers

Combattre l'incendie à partir d'une distance sécuritaire ou d'un endroit protégé. Dans le cas d'un incendie de grande surface, évacuer immédiatement le secteur et utiliser une lance sur tourelle ou un support de lance télécommandé.

Porter des vêtements de protection complets et un appareil respiratoire autonome.

Un vêtement pour la protection chimique (p. ex. vêtement anti-éclaboussure) et un APRA à pression positive pourraient être nécessaires.

## SECTION 6: MESURES À PRENDRE EN CAS DE DÉVERSEMENT ACCIDENTEL

### Précautions individuelles, équipements de protection et mesures d'urgence

Évacuer les lieux immédiatement. Isoler la zone de danger. Ne pas laisser entrer le personnel superflu ou non protégé. Utiliser l'équipement de protection individuel recommandé à la Section 8 de la présente fiche de données de sécurité. Éliminer toutes les sources d'ignition. Utiliser un équipement mis à la terre et antidéflagrant. Retirer ou isoler les matières incompatibles et tout autre matériel dangereux.

### Précautions relatives à l'environnement

Il est bon de prévenir des rejets dans l'environnement. Empêcher la pénétration dans les égouts, le sol, ou les cours d'eau. Si le déversement se produit dans un bâtiment, empêcher le produit d'entrer dans les drains, les systèmes de ventilation et les espaces clos.

### Méthodes et matériaux pour le confinement et le nettoyage

Colmater ou réduire la fuite s'il est sécuritaire de le faire. Ne pas utiliser d'absorbants. Contenir le déversement au moyen de matières non combustibles comme la vermiculite, la terre ou le sable. NE PAS utiliser des matières combustibles comme la sciure. Placer l'absorbant utilisé dans des récipients appropriés scellés et étiquetés en vue de leur élimination. Éviter de produire de la poussière. Éviter de balayer à sec. Au besoin, utiliser un abat-poussière tel que l'eau. Ne pas utiliser d'air comprimé pour le nettoyage. Utiliser de l'eau pulvérisée ou un rideau d'eau afin de réduire la quantité de poussières dans l'air.

## SECTION 7: MANUTENTION ET STOCKAGE

### Précautions relatives à la sûreté en matière de manutention

Le soufre solide ne représente pas de danger significatif. Éviter de produire de la poussière. Éliminer la chaleur et les sources d'ignition comme les étincelles, les flammes nues, les surfaces chaudes et les décharges d'électricité statique. Installer des affiches « Défense de fumer ». Ne pas utiliser à proximité d'opérations de soudage ou d'autres sources importantes d'énergie. Ne pas faire de travaux de soudage, de coupage ou à chaud sur des récipients vides jusqu'à ce que toutes les traces de produit aient été éliminées. Une tenue des locaux appropriée est extrêmement importante. Empêcher l'accumulation de poussières sur TOUTES les surfaces, y compris les chevrons des plafonds et les autres surfaces dissimulées. Éviter tout contact accidentel avec des produits chimiques incompatibles. Une ventilation adéquate est requise lorsque vous travaillez dans des zones contenant ou manipulant du soufre fondu. Le soufre fondu ne doit pas être placé dans des citernes, des wagons ou des remorques de camion contenant des traces d'hydrocarbures ou plus d'humidité. Ce matériau peut contenir ou libérer du gaz toxique d'hydrogène sulfuré.

Bien laver les vêtements, les chaussures et les articles de cuir avant de les réutiliser ou les éliminer de façon

## Soufre (solide ou fondu)

Le soufre solide ne représente pas de danger significatif. Éviter de produire de la poussière. Éliminer la chaleur et les sources d'ignition comme les étincelles, les flammes nues, les surfaces chaudes et les décharges d'électricité statique. Installer des affiches « Défense de fumer ». Ne pas utiliser à proximité d'opérations de soudage ou d'autres sources

### Conditions de sûreté en matière de stockage

La plage de température de stockage et de chargement / déchargement du soufre fondu est comprise entre 127 ° C et 150 ° C (260 ° F et 300 ° F). Stocker dans un endroit bien ventilé, à l'écart de toute source d'ignition. Évitez de stocker dans des espaces confinés ou à proximité de matières incompatibles, oxydants ou de matières propices à la combustion. Protéger des conditions énumérées à la rubrique Conditions à éviter de la Section 10 (Stabilité et réactivité).

### SECTION 8: CONTRÔLE DE L'EXPOSITION/PROTECTION INDIVIDUELLE

Paramètres de contrôle	ACGIH TLV®		OSHA PEL		AIHA WEEL	
	TWA	STEL	TWA	Ceiling	8-hr TWA	TWA
Nom chimique						
Soufre (solide ou fondu)			10 mg/m3			
Sulfure d'hydrogène	1 ppm	5 ppm		20 ppm		
Sulfur dioxide	2 ppm	5 ppm				

### Contrôles d'ingénierie appropriés

Ne pas laisser le produit s'accumuler dans l'air dans les zones de travail ou d'entreposage, ou dans les espaces clos. Utiliser un système de ventilation par aspiration à la source, si la ventilation générale ne suffit pas à contrôler la quantité de produit dans l'air. Si les pratiques de ventilation en vigueur ne permettent pas de maintenir les concentrations en suspension dans l'air en dessous des limites d'exposition établies, des mesures de contrôle d'ingénierie supplémentaires peuvent être nécessaires.

### Mesures de protection individuelle

#### Protection des yeux et du visage

Lorsque vous travaillez avec du soufre fondu:

Porter des lunettes de protection contre les produits chimiques et écran facial si le contact est possible.

Lorsque vous travaillez avec du soufre solide:

Porter des lunettes de protection contre les produits chimiques.

#### Protection de la peau

L'utilisation de gants isolants imperméables au matériau traité est conseillée pour éviter le contact avec la peau. Les utilisateurs doivent vérifier auprès des fabricants pour confirmer les performances exceptionnelles de leurs produits. Selon l'exposition et les conditions d'utilisation, une protection supplémentaire peut s'avérer nécessaire pour éviter tout contact avec la peau, y compris l'utilisation d'éléments tels que des bottes, tabliers, protège-bras, capuchons, combinaisons ou vêtements de protection résistant aux produits chimiques.

#### Protection des voies respiratoires

S'il existe une possibilité d'exposition aérienne à l'hydrogène sulfuré (H<sub>2</sub>S) au-dessus des limites d'exposition, utilisez un appareil de protection respiratoire autonome approuvé par NIOSH ou l'équivalent, fonctionnant selon le mode pression ou autre mode de pression positive. Dans les cas où le sulfure d'hydrogène n'est pas détecté, vous pouvez utiliser un appareil de protection respiratoire à purification d'air, certifié NIOSH, équipé de filtres R ou P95.

## Soufre (solide ou fondu)

### SECTION 9: PROPRIÉTÉS PHYSIQUES ET CHIMIQUES

#### Propriétés physiques et chimiques de base

Apparence	Solide jaune.
Odeur	Légère odeur d'hydrocarbures, éventuellement légère odeur d'oeufs pourris
Seuil olfactif	0.005 - 0.01 ppm (Sulfure d'hydrogène)
Point de fusion/Point de congélation	121.7 °C (fusion); Pas disponible (congélation)
Point d'ébullition/Point initial	444.6 °C
Point d'éclair	188 °C (en vase clos)
Taux d'évaporation	Sans objet
Inflammabilité (solides et gaz)	Matières solides inflammables.
Limites supérieures/inférieures d'Inflammabilité ou d'Explosibilité	Pas disponible (supérieure); Pas disponible (inférieure)
Tension de vapeur	Pas disponible
Densité de vapeur	Sans objet
Densité relative (eau = 1)	1.80 à 120°C (sous forme de soufre liquide)
Solubilité	Insoluble dans l'eau; Soluble dans hydrocarbures aromatiques (p. ex. le toluène).
Coefficient de partage n-octanol/eau	Pas disponible
Température d'auto-inflammation	190 °C
Température de décomposition	Pas disponible
Viscosité	Pas disponible (cinématique)
<b>Autres informations</b>	
État physique	Solide
Formule moléculaire	S, S8
Poids moléculaire	32 g/mol as S, 256.5 comme S8
Tension superficielle	60.8 dynes/cm à 120°C (sous forme de soufre liquide)

### SECTION 10: STABILITÉ ET RÉACTIVITÉ

#### Réactivité

Non réactif dans des conditions normales d'utilisation.

#### Stabilité chimique

Instable dans certaines conditions - voir Conditions à éviter.

#### Risque de réactions dangereuses

Le contact avec des matériaux incompatibles peut provoquer un incendie, une génération de chaleur excessive, une réaction incontrôlée, des émanations de produits toxiques et / ou une explosion.

#### Conditions à éviter

Hautes températures. Flammes nues, étincelles, décharge électrostatique, chaleur et autres sources d'ignition.  
Production de poussières. Contact prolongé avec l'eau ou l'humidité.

## Soufre (solide ou fondu)

### Matériaux incompatibles

Réagit avec: chlorates, les nitrates, agents oxydants (p. ex. peroxydes), carbures, halogènes (p. ex. chlore), phosphore, métaux lourds.

Corrosif pour : acier ordinaire, fer, acier, et d'autres métaux.

### Produits de décomposition dangereux

Le soufre brûle en dioxyde de soufre. Les réactions de soufre avec des hydrocarbures et d'autres matières organiques peuvent produire du sulfure d'hydrogène et du sulfure de carbone. Les autres réactions toxiques ou produits de décomposition dépendent fortement du matériau incompatible.

## SECTION 11: DONNÉES TOXICOLOGIQUES

### Voies d'exposition probables

Inhalation; contact avec la peau; contact oculaire; ingestion.

### Toxicité aiguë

Nom chimique	CL50	DL50 (orale)	DL50 (cutanée)
Soufre (solide ou fondu)	>9.23 mg/L (rat) (4 heures d'exposition)	>3000 mg/kg (rat)	>2000 mg/kg (lapin)
Sulfure d'hydrogène	444 ppm (rat) (4 heures d'exposition)	Pas disponible	Pas disponible
Sulfur dioxide		2520 ppm (rat) (1 heure d'exposition)	Pas disponible

### Corrosion/Irritation cutanée

L'expérience sur les humains montre une légère irritation. Les matériaux à température élevée peuvent causer de graves brûlures.

### Lésions oculaires graves/Irritation oculaire

L'expérience sur les humains montre une légère irritation. Peut être irritant pour les yeux. Les symptômes peuvent inclure rougeur, gonflement, douleur, larmoiement et vision brouillée ou trouble.

### Toxicité pour certains organes cibles - Exposition unique

#### Inhalation

Peut causer irritation du nez et de la gorge.

#### Absorption par la peau

Les matériaux chauds peuvent causer de graves brûlures.

### Danger par aspiration

N'est pas réputé de constituer un danger d'aspiration.

### Toxicité pour certains organes cibles - Expositions répétées

Une inhalation prolongée de poussière sur plusieurs années peut entraîner des complications respiratoires telles que l'asthme et une inflammation des sinus frontaux et maxillaires, ainsi que des maladies respiratoires telles que l'emphysème et la bronchectasie.

### Sensibilisation respiratoire ou cutanée

N'est pas réputé d'être un sensibilisant des voies respiratoires. N'est pas réputé être un sensibilisant cutané.

### Cancérogénicité

Aucune mention spécifique.

## Soufre (solide ou fondu)

### Toxicité pour la reproduction

#### Développement de la progéniture

Non dangereux selon les critères OSHA / SIMDUT.

#### Fonction sexuelle et la fertilité

Non dangereux selon les critères OSHA / SIMDUT.

#### Effets sur ou via l'allaitement

Aucun renseignement n'a été trouvé.

### Mutagénicité sur les cellules germinales

Non dangereux selon les critères OSHA / SIMDUT.

### Effets d'interaction

Aucun connu.

## SECTION 12: DONNÉES ÉCOLOGIQUES

### Écotoxicité

Aucun renseignement n'a été trouvé.

### Persistance et dégradation

Aucun ingrédient de ce produit ou de ses produits de dégradation n'est reconnu comme élément très persistant.

### Potentiel de bioaccumulation

Il est peu probable que ce produit et ses sous-produits soient bioaccumulables.

### Mobilité dans le sol

S'il y a rejet dans l'environnement, ce produit ne devrait pas migrer à travers le sol, selon ses propriétés physiques et chimiques.

### Autres effets nocifs

Aucun renseignement disponible.

## SECTION 13: DONNÉES SUR L'ÉLIMINATION

### Les méthodes d'élimination

L'élimination doit être conforme aux lois et réglementations régionales, nationales et locales applicables. Les réglementations locales peuvent être plus strictes que les exigences régionales ou nationales et doivent être respectées.

## SECTION 14: INFORMATIONS RELATIVES AU TRANSPORT

Réglementation	Numéro ONU	Désignation officielle de transport	Classe(s) de danger relative(s) au transport	Groupe d'emballage
TMD au Canada	1350	SOUFRE	4.1	III
DOT É.-U	1350	SOUFRE	4.1	III
TMD au Canada	2448	SOUFRE FONDU	4.1	III
DOT É.-U	2448	SOUFRE FONDU	4.1	III

Identificateur du produit : Soufre (solide ou fondu)

Date de préparation : le 05 août, 2021

Date de la plus récente version révisée : le 05 août, 2021

## Soufre (solide ou fondu)

**Dangers environnementaux**

Matière dangereuse du point de vue de l'environnement

**Précautions spéciales**

Veillez noter : CONTIENT DU SULFURE D'HYDROGÈNE: Peut générer des niveaux dangereux de H<sub>2</sub>S dans les volumes d'espace libre des réservoirs et des navires fermés. TOXIQUE PAR INHALATION.

L'annexe 2 du TMD, les dispositions spéciales 32 et 33 peuvent s'appliquer, en fonction des marquages des conteneurs de transport routier et ferroviaire et/ou de la forme particulière des produits pour lesquels ils ont été formés (par exemple, granulés, granulés, flocons, etc.).

**Transport en vrac conformément aux instruments de l'OMI:** N'est pas applicable.

### SECTION 15: INFORMATIONS SUR LA RÉGLEMENTATION

**Réglementation relative à la sécurité, à la santé et à l'environnement**

Cette section n'est pas exigée par le SIMDUT.

### SECTION 16: AUTRES INFORMATIONS

Cote de danger NFPA

Santé - Non affecté.

Inflammabilité - 1

Instabilité - 0

FDS préparée par

Bureau Veritas Canada

Numéro de téléphone

1-800-386-7247

Date de préparation

le 05 août, 2021

Date de la plus récente version révisée

le 05 août, 2021

Indicateurs de révision

Toutes les sections révisées de la FDS Keyera originale date de la dernière révision du 31 août 2015.

Signification des abréviations

ACGIH® = American Conference of Governmental Industrial Hygienists OSHA = Occupational Safety and Health Administration des États-Unis

RTECS® = Registry of Toxic Effects of Chemical Substances

Références

Base de données CHEMINFO. Centre canadien d'hygiène et de sécurité au travail (CCHST).  
Base de données Registry of Toxic Effects of Chemical Substances (RTECS®) database.  
Dassault Systèmes/BIOVIA ("BIOVIA"). Accessible via le Centre canadien d'hygiène et de sécurité au travail (CCHST).

Avis

Cette FDS fournit des informations sur la sécurité et a été développée pour les employés, les clients et les agents de Keyera and Affiliates à partir de données obtenues auprès de sources fournies par les clients et soumises à Bureau Veritas Canada. Les informations peuvent ne pas être valides ou complètes si le produit ou le matériau est utilisé en combinaison avec d'autres produits ou matériaux, ou dans tout processus. Ces informations sont destinées à une utilisation normale raisonnable et aux pratiques recommandées, et à souligner les dangers potentiels qui peuvent être inhérents à la nature du produit ou du matériau. Bien que tous les

Identificateur du produit : Soufre (solide ou fondu)

Date de préparation : le 05 août, 2021

Date de la plus récente version révisée : le 05 août, 2021

## **Soufre (solide ou fondu)**

efforts soient faits pour assurer l'exactitude et l'exhaustivité des informations contenues, il est entendu que Bureau Veritas Canada ne donne aucune garantie quant à l'exactitude ou l'exhaustivité des informations et n'assume aucune responsabilité pour tout dommage ou perte subi en raison de toute inexactitude ou incomplétude. la bride. Ces informations sont considérées comme aussi précises que possible, à la date de leur préparation. Le lecteur est invité à contacter Keyera and Affiliates à l'adresse indiquée pour s'assurer que les informations sont à jour ou pour obtenir de plus amples informations relatives à une utilisation inhabituelle ou autre.

Emplacement(s) du représentant SDS :

Rimbey Facility  
Simonette Facility  
Cheecham (Sulphur Handling) Facility