



221 Rochester Street  
Avon, NY 14414  
(585) 226-6177

# MATERIAL SAFETY DATA SHEET

MSDS No.: LL0165

MSDS No.: LL0165  
Revision Date: May 15, 2010  
Approved by: James A. Bertsch

## Section 1 Chemical Product and Company Information

Product	LIMESTONE
Synonyms	Calcium Carbonate

CHEMTREC 24 Hour Emergency Phone Number (800) 424-9300

## Section 2 Hazards Identification

Emergency Overview

**CAUTION!**  
MAY CAUSE IRRITATION TO SKIN, EYES AND RESPIRATORY TRACT.  
Respirable dust particles containing silicon dioxide may be generated by crushing limestone. Inhalation of excessive particulate matter may cause respiratory problems. Target organs: Eyes, skin, respiratory system.

0 = Minimal  
1 = Slight  
2 = Moderate  
3 = Serious  
4 = Severe

Health	1
Fire	0
Reactivity	0
Contact	1

HMIS \*

## Section 3 Composition / Information on Ingredients

Chemical Name	CAS #	%	TLV Units
Calcium carbonate	1317-65-3	99%	TWA: 10 mg/m <sup>3</sup>
Quartz	14808-60-7	>1%	TWA: 0.05 mg/m <sup>3</sup> respirable dusts (ACGIH 2001)

## Section 4 First Aid Measures

**INGESTION:** Call physician or Poison Control Center immediately. Induce vomiting only if advised by appropriate medical personnel. Never give anything by mouth to an unconscious person.

**INHALATION:** Remove to fresh air. If not breathing, give artificial respiration. If breathing is difficult, give oxygen. Get medical attention.

**EYE CONTACT:** Check for and remove contact lenses. Flush thoroughly with water for at least 15 minutes, lifting upper and lower eyelids occasionally. Get immediate medical attention.

**SKIN CONTACT:** Remove contaminated clothing. Flush thoroughly with mild soap and water. If irritation occurs, get medical attention.

## Section 5 Fire Fighting Measures

**General information:** In fire conditions, wear a NIOSH/MSHA-approved self-contained breathing apparatus and full protective gear. During a fire, irritating and highly toxic gases may be generated by thermal decomposition or combustion. Contact with powerful oxidizers such as fluorine, boron trifluoride, chlorine trifluoride may cause fire and/or explosion. Silica dissolves readily in hydrofluoric acid producing silicon tetrafluoride, a corrosive gas.

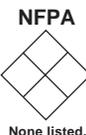
**Extinguishing Media:** Limestone does not burn. Use extinguishing media appropriate to surrounding fire conditions.

**Flash Point:** N/A

**Autoignition temperature:** N/A

**Explosion Limits: Lower:** N/A **Upper:** N/A

0 = Minimal  
1 = Slight  
2 = Moderate  
3 = Serious  
4 = Severe



None listed.

## Section 6 Accidental Release Measures

Use proper personal protective equipment as indicated in Section 8. Provide adequate ventilation. Recover for use if not contaminated. Wet sweep or vacuum up and place in a suitable container for proper disposal. Wash spill area with soap and water. Avoid runoff into storm sewers and ditches which lead to waterways.

## Section 7 Handling & Storage GENERAL STORAGE CODE GREEN

Read label on container before using. Do not wear contact lenses when working with chemicals. Keep container tightly closed. For laboratory use only. Not for drug, food or household use. Keep out of reach of children.  
**Handling:** Use with adequate ventilation. Avoid contact with eyes, skin and clothing. Avoid ingestion. Do not inhale dusts from this material. Wash thoroughly after handling. Remove and wash clothing before reuse.  
**Storage:** Store in a cool, dry, well-ventilated area away from incompatible substances.

## Section 8 Exposure Controls / Personal Protection

**Engineering controls:** Facilities storing or utilizing this material should be equipped with an eyewash facility and a safety shower and fire extinguishing material. Personnel should wear safety glasses, goggles, or face shield, lab coat or apron, appropriate protective gloves. Use adequate ventilation to keep airborne concentrations low.

**Respiratory protection:** None should be needed in normal laboratory handling at room temperatures. If dusty conditions prevail, work in fume hood or wear a NIOSH/MSHA-approved respirator.

## Section 9 Physical & Chemical Properties

**Physical state:** Solid.  
**Appearance:** Angular gray, white and tan stones.  
**Odor:** No odor.  
**pH:** N/A  
**Vapor pressure (mm Hg):** N/A  
**Vapor Density (Air = 1):** N/A  
**Evaporation rate (Butyl acetate = 1):** N/A  
**Viscosity:** N/A

**Boiling point:** N/A  
**Freezing / Melting point:** N/A  
**Decomposition temperature:** N/A  
**Solubility:** Insoluble.  
**Specific gravity (H<sub>2</sub>O = 1):** 2.6 - 2.75  
**Percent volatile (%):** 0%  
**Molecular formula:** Mixture.  
**Molecular weight:** Mixture.

## Section 10 Stability & Reactivity

**Chemical stability:** Stable **Hazardous polymerization:** Will not occur.

**Conditions to avoid:** Contact with incompatible materials.

**Incompatibilities with other materials:** Strong oxidizing agents such as fluorine, boron trifluoride, chlorine trifluoride, manganese trifluoride and oxygen difluoride may cause fire and/or explosion. Silica dissolves in hydrofluoric acid producing a corrosive gas, silicon tetrafluoride.

**Hazardous decomposition products:** Silica dissolves readily in hydrofluoric acid producing silicon tetrafluoride, a corrosive gas.

## Section 11 Toxicological Information

**Effects of overexposure:** In the event dust from product is produced, contact with eyes and skin may cause irritation by mechanical abrasion. Conjunctivitis of the eyes may also occur. Some components of this material are also known to cause mild corrosive effects to skin and mucous membranes. Ingestion of large amounts (> 1 tablespoon) may cause gastrointestinal irritation and blockage. Inhalation may irritate nose, throat, mucous membranes and respiratory tract by mechanical abrasion. Coughing, sneezing, chest pain, shortness of breath, inflammation of mucous membrane and flu-like fever may occur following exposures in excess of appropriate exposure limits. Repeated excessive exposure may cause pneumoconiosis, such as silicosis and other respiratory effects. Crystalline silica, a component of this product, has been designated as a Group I carcinogen by IARC.

## Section 12 Ecological Information

No data available.

## Section 13 Disposal Considerations

These disposal guidelines are intended for the disposal of catalog-size quantities only. Federal regulations may apply to empty container. State and/or local regulations may be different. Dispose of in accordance with all local, state and federal regulations or contract with a licensed chemical disposal agency.

## Section 14 Transport Information

**UN/NA number:** N/A  
**Shipping name:** Not Regulated.  
**Hazard class:** N/A  
**Packing group:** N/A  
**Exceptions:** N/A

## Section 15 Regulatory Information

RCRA-not listed, Ca Prop 65-listed (crystalline silica).

## Section 16 Additional Information

The information contained herein is furnished without warranty of any kind. Employers should use this information only as a supplement to other information gathered by them and must make independent determinations of suitability and completeness of information from all sources to assure proper use of these materials and the safety and health of employees. \* Hazardous Materials Industrial Standards.



221 Rochester Street  
Avon, NY 14414  
(585) 226-6177

## FICHE SIGNALÉTIQUE

# MSDS: LL0165  
Date de révision: 15 mai, 2010  
Vérfié par: James A. Bertsch

MSDS #: LL0165

### Section 1 L'information de produit chimique et de compagnie

Produit **PIERRE À CHAUX**  
Synonymes Carbonate de calcium

CHEMTRAC 24 Numéros De Téléphone De Secours D'Heure (800) 424-9300

### Section 2 Identification De Risques

Vue d'ensemble de secours

**ATTENTION!**  
PEUT CAUSE IRRITATION DE LA PEAU, LES YEUX ET L'APPAREIL RESPIRATOIRE. Des particules de poussière respirables contenant le bioxyde de silicium peuvent être produites en écrasant le grès. L'inhalation des particules excessifs peut poser des problèmes respiratoires. Les système respiratoire, les yeux et la peau sont des organes de cible.

0 = Minimal	<b>Santé</b>	1
1 = Léger	<b>Inflammabilité</b>	0
2 = Modéré	<b>Réactivité</b>	0
3 = Sérieux	<b>Contact</b>	1
4 = Sévère		

**HMSI \***

### Section 3 Composition / Information Sur Des Ingrédients

Nommé Chimique	# CAS	%	TLV Units
Carbonate de calcium	1317-65-3	99%	TWA: 10 mg/m <sup>3</sup>
Quartz	14808-60-7	>1%	TWA: 0,05 mg/m <sup>3</sup> respirable époussette (ACGIH 2001)

### Section 4 Mesures De Premiers Soins

**INGESTION:** Consulter une médecin ou le centre de poison commande immédiatement. Induisez le vomissement seulement s'informé par le personnel médical approprié.

**INHALATION:** Sortir la victime à l'air frais. Si elle ne respire plus il faut lui donner de la respiration artificielle. Si la respiration est difficile, donnez l'oxygène. Assurez-vous que la victime se repose dans un endroit bien aéré. Obtenir immédiatement de l'aide médicale.

**CONTACT OCULAIRE:** Vérifier si la victime porte des verres de contact et dans ce cas lui les enlever. Rincer les yeux immédiatement à l'eau courante pendant au moins 15 minutes en gardant les paupières ouvertes. Obtenir de l'aide médicale.

**CONTACT CUTANE:** Laver doucement et entièrement la peau contaminée à l'eau courante avec un savon doux et non-abrasif.

### Section 5 Mesures De Lutte Contre L'Incendie

**Informations générales:** En états du feu, portez un appareil respiratoire de NIOSH/MSHA-approved art de l'auto-portrait-contained et une pleine vitesse protectrice. Pendant un feu, l'irritation et les gaz fortement toxiques peuvent être produits par décomposition ou combustion thermique. Entrez en contact avec des oxydants puissants tels que le fluor, trifluorure de bore, le trifluorure de chlore peut causer l'incendie et/ou l'explosion. La silice se dissout aisément en tétrafluorure producteur d'acide fluorhydrique de silicium, un gaz corrosif.

**S'éteindre des médias:** Le pierre à chaux ne brûle pas. Employez les médias s'éteignants appropriés aux états environnants du feu.

**Point d'éclair:** Sans objet.

**La température d'auto-allumage:** Sans objet.

**Limites d'explosion: Seuil minimal:** Sans objet. **Seuil maximal:** Sans objet.

0 = Minimal  
1 = Léger  
2 = Modéré  
3 = Sérieux  
4 = Sévère



Aucune liste.

### Section 6 Mesures De Déchargement Accidentel

Utilisez le matériel de protection personnel approprié comme indiqué dans la section 8. Fournissez à ventilation proportionnée. Récupérez pour l'usage si non souillé. Balayez ou nettoyez à l'aspirateur vers le haut et placez dans un récipient approprié pour la disposition appropriée. Secteur de flaque de lavage avec de l'eau le savon et. Évitez l'écoulement dans donnent l'assaut à les égouts et les fossés qui mènent aux voies d'eau.

### Section 7 Manipulation Et Stockage

Étiquette lue sur le récipient avant utilisation. Ne portez pas les verres de contact en travaillant avec des produits chimiques. Récipient de subsistance étroitement fermé. Pour l'usage de laboratoire seulement. Pas pour l'usage de drogue, de nourriture ou de ménage. Subsistance hors de portée des enfants.

**Manipulation:** Utilisation avec à ventilation proportionnée. Évitez le contact avec les yeux, la peau et l'habillement. Évitez l'ingestion. N'inhaliez pas les vapeurs, le jet ou la brume. Lavage complètement après manipulation. Habillement de lavage avant réutilisation.

**Stockage:** Magasin dans un secteur frais, sec, bien-aéré loin des substances incompatibles.

### Section 8 Commandes D'Exposition / Protection Personnelle

**Commandes de technologie:** Des équipements stockant ou utilisant ce matériel devraient être équipés d'un service d'eyewash et une douche et un feu de sûreté s'éteignant le matériel. Personnel devraient porter des verres de sûreté, des lunettes, ou le masque de protection, le manteau de laboratoire ou le tablier, gants protecteurs appropriés, le feu s'éteignant le matériel. Employez à ventilation proportionnée pour maintenir des concentrations aéroportées basses. **Protection respiratoire:** Aucun ne devrait être nécessaire dans le laboratoire normal manipulant aux températures ambiantes. En cas de les conditions poussiéreuses, travaillez dans le capot de vapeur ou portez un respirateur de NIOSH/MSHA-approved.

### Section 9 Propriétés Physiques Et Chimiques

**État physique:** Solide.

**Apparence:** Pierres grises, blanches et bronzages angulaires.

**Odeur:** Aucun odeur.

**pH:** Sans objet.

**Pression de vapeur (mm Hg):** Sans objet.

**Densité De Vapeur (air = 1):** Sans objet.

**Taux d'évaporation (Butyl acetate = 1):** Sans objet.

**Viscosité:** Sans objet.

**Point d'ébullition:** Sans objet.

**Point de congélation/de fusion:** Sans objet.

**La température de décomposition:** Sans objet.

**Solubilité:** Insoluble.

**Gravité spécifique (Eau = 1):** 2,6 - 2,75

**Pour cent volatils (%):** 0%

**Formule moléculaire:** Mélange.

**Poids moléculaire:** Mélange.

### Section 10 Stabilité Et Réactivité

**Stabilité chimique:** Stable

**Polymérisation dangereuse:** Ne se produira pas.

**Conditions à éviter:** Contact avec les matériaux incompatibles.

**Incompatibilités avec d'autres matériaux:** Les oxydants forts tels que le fluor, le trifluorure de bore, le trifluorure de chlore, le trifluorure de manganèse et le difluorure de l'oxygène peuvent causer l'incendie et/ou l'explosion. La silice dissout dans producteur d'acide fluorhydrique un gaz corrosif, tétrafluorure de silicium.

**Produits dangereux de décomposition:** La silice se dissout aisément en tétrafluorure producteur d'acide fluorhydrique de silicium, un gaz corrosif.

### Section 11 L'Information Toxicologique

**Effets de surexposition:** En cas la poussière du produit est produite, contact avec des yeux et la peau peut causer l'irritation par l'abrasion mécanique. La conjonctivite des yeux peut également se produire. Quelques composants de ce matériel sont également connus pour faire peler des effets corrosifs doux et des muqueuses. Ingestion des grands nombres (>:1 cuillerée à soupe) peut causer l'irritation et le colmatage gastro-intestinaux. L'inhalation peut irriter le nez, la gorge, les muqueuses et la région respiratoire par l'abrasion mécanique. La toux, l'éternuement, la douleur de coffre, brièveté du souffle, inflammation de muqueuse et grippe-comme la fièvre peuvent se produire après des expositions au-dessus des limites d'exposition appropriées. L'exposition excessive répétée peut causer la pneumoconiose, telle que la silicose et d'autres effets respiratoires. La silice cristalline, un composant de ce produit, a été indiquée comme carcinogène du groupe I par l'IARC.

### Section 12 L'Information Écologique

Aucunes données disponibles.

### Section 13 Considérations De Disposition

Ces directives de disposition sont prévues pour la disposition des quantités de catalogue-taille seulement. Les règlements fédéraux peuvent appliquer au récipient vide. L'état et/ou les règlements locaux peuvent être différents. Débarassez-vous selon tous les gens du pays, état et règlements fédéraux ou contrat avec une agence chimique autorisée de disposition. Le matériel propre peut être débarassé dans un remblai sanitaire ou être débarassé dans un incinérateur approuvé.

### Section 14 L'Information De Transport

**Nombre d'UN/NA:** Sans objet.

**Nom d'expédition:** Non réglé.

**Classe de risque:** Sans objet.

**Groupe d'emballage:** Sans objet.

**Exceptions:** Sans objet.

### Section 15 L'Information De Normalisation

RCRA-aucun liste, Ca Prop 65-liste (silice cristalline).

### Section 16 L'Information Additionnelle

Au meilleur de nos connaissances, l'information contenue dans ce document est exacte. Toutefois, ni le fournisseur ci-haut mentionné ni aucune de ses succursales ne peut assumer quelque responsabilité que ce soit en ce qui à trait à l'exactitude ou à l'état complet de l'information contenue dans ce document. La détermination finale de la convenance de tout matériel ou produit est la responsabilité exclusive de l'utilisateur. Tous les matériaux ou produits peuvent présenter certains risques et devraient être utilisés avec prudence. Bien que certains risques soient décrits dans ce document, nous ne pouvons garantir que ce sont les seuls risques qui existent.