

## SCHEMA DI DATI DI SICUREZZA DEL PRODOTTO: $\text{Ca(OH)}_2 \cdot \text{MgO}$ (in eccesso di acqua)

Revisione n. 3

Data revisione: 17 Gennaio 2017

Data di stampa: 17 Gennaio 2017

### 1 IDENTIFICAZIONE DELLA SOSTANZA E DELLA SOCIETA'

#### 1.1 Identificazione del prodotto:

Nome della sostanza: Calcium Magnesium dihydroxide oxide (Idrossido di calcio e ossido di magnesio) + acqua.

Sinonimi: Calce idrata dolomitica, calce dolomitica spenta, Idrossido di calcio e magnesio, grassello, idrato dolomitico

*Nota: Si prega di notare che questa lista può non essere esaustiva.*

Nome e formula chimica: Calcium Magnesium dihydroxide oxide (Idrossido di calcio e ossido di magnesio) –  $\text{Ca(OH)}_2 \cdot \text{MgO}$  + acqua  $\text{H}_2\text{O}$

Nomi commerciali: Calce spenta magnesiaca in eccesso di acqua; grassello di calce; grassello invecchiato, legante magnesiaco.

CAS: 58398-71-3

EINECS: 261-235-4

Peso molecolare: 114 g/mol

Numero di registrazione REACH: 01-2119474879-14-0005

#### 1.2 Usi pertinenti identificati della sostanza e usi consigliati

Si prega di verificare gli usi identificati nella tabella 1 dell'allegato di questa scheda di sicurezza.

Usi non consigliati: Non ci sono usi non consigliati.

#### 1.3 Informazioni sul fornitore della Scheda di Dati di Sicurezza

Nome: Calce Piasco s.r.l.

Indirizzo: Via Venasca n. 38 - 12026 Piasco CN

N° di Telefono: +39.(0)175.797727

N° di Fax: +39.(0)175.797974

E-mail della persona competente e responsabile della SDS all'interno degli Stati membri o nell'Unione europea: albonico@calcepiasco.it

#### 1.4 Numero telefonico di emergenza

N° europeo per le emergenze: 112

N° Centro nazionale per la prevenzione e il trattamento delle intossicazioni: 118

Telefono d'emergenza della Società: +39.(0)175.797727

Disponibile anche in orari non di ufficio:  Yes  No

## 2 IDENTIFICAZIONE DEI PERICOLI

### 2.1 Classificazione della sostanza

Il prodotto è classificato pericoloso secondo il Regolamento (CE) 1272/2008 (CLP) e successive modifiche ed integrazioni; si richiede quindi una scheda dati di sicurezza conforme al Regolamento CE 1907/2006 e successive modifiche ed integrazioni.

#### 2.1.1 Classificazione conforme al Regolamento (CE) 1272/2008

STOT Esposizione singola categoria 3, Via di esposizione: Inalazione (solo per materiale secco)

Irritazione della pelle: 2

Lesioni oculari: 1

### 2.2 Elementi dell'Etichetta

#### 2.2.1 Etichettatura conforme al regolamento (CE) 1272/2008

Avvertenza: Pericolo

Pittogrammi di pericolo:



Indicazione di pericolo:

H315: Provoca irritazione cutanea.

H318: Provoca gravi lesioni oculari.

Consigli di prudenza:

P280: Indossare guanti/ indumenti protettivi/ proteggere gli occhi/ il viso.

P305+P351+P338: IN CASO DI CONTATTO CON GLI OCCHI: Sciacquare accuratamente per parecchi minuti. Togliere le eventuali lenti a contatto se agevole farlo. Continuare a sciacquare.

P310: Contattare immediatamente un CENTRO ANTIVELENI o un medico.

P302+P352: IN CASO DI CONTATTO CON LA PELLE: Lavare abbondantemente con acqua e sapone.

P501: Smaltire il prodotto/recipiente in conformità alle norme vigenti.

### 2.3 Altri pericoli

La sostanza non rientra tra quelle identificabili come PBT o vPvB.

Non sono stati identificati ulteriori rischi.

### 3 COMPOSIZIONE/INFORMAZIONE SUGLI INGREDIENTI

#### 3.1 Sostanze

##### Principale costituente

Nome: Calcium magnesium dihydroxide oxide (Idrossido di calcio e ossido di magnesio)

N° CAS: 58398-71-3

N° EINECS: 261-235-4

##### Impurezze

Nessuna impurezza rilevante per la classificazione e l'etichettatura

### 4 MISURE DI PRIMO SOCCORSO

#### 4.1 Descrizione delle misure di primo soccorso

##### Consigli generali

Non sono noti effetti ritardati. Consultare un medico per tutte le esposizioni ad eccezione dei casi più lievi.

##### In caso di contatto con la pelle

Spazzolare delicatamente e accuratamente le superfici contaminate del corpo al fine di eliminare ogni traccia di prodotto. Lavare immediatamente con abbondante acqua. Togliere gli indumenti contaminati. Se necessario consultare un medico.

##### In caso di contatto con gli occhi

Sciacquare immediatamente e abbondantemente gli occhi con acqua e consultare un medico.

##### In caso di ingestione

Sciacquare la bocca con acqua e bere abbondantemente. NON indurre il vomito. Consultare un medico

#### 4.2 Principali sintomi ed effetti, sia acuti che ritardati

Il  $\text{Ca(OH)}_2 \cdot \text{MgO}$  non provoca tossicità acuta per via orale, dermica, o per inalazione. La sostanza è classificata come irritante per la pelle e per le vie respiratorie, e comporta il rischio di gravi danni oculari. Non c'è preoccupazione per effetti sistemici avversi perché gli effetti locali (pH-effetto) rappresentano il rischio maggiore per la salute.

#### 4.3 Indicazione dell'eventuale necessità di consultare immediatamente un medico oppure di trattamenti speciali

Seguire i consigli descritti al paragrafo 4.1

### 5 MISURE ANTINCENDIO

#### 5.1 Mezzi di estinzione

##### 5.1.1 Mezzi di estinzione idonei

Mezzi di estinzione idonei: Il prodotto non è combustibile. Utilizzare un estintore a polvere secca, schiuma o  $\text{CO}_2$  per estinguere l'incendio circostante.

Utilizzare sistemi estinguenti compatibili con le circostanze locali e l'ambiente circostante

### 5.1.2 Mezzi di estinzione non idonei

Non applicabile.

### 5.2 Pericoli speciali derivati dalla sostanza

Nessuno.

### 5.3 Raccomandazioni per gli addetti all'estinzione degli incendi

Utilizzare sistemi estinguenti compatibili con le circostanze locali e l'ambiente circostante.

## 6 MISURE IN CASO DI RILASCIO ACCIDENTALE

### 6.1 Precauzioni personali, dispositivi di protezione e procedure in caso di emergenza

#### 6.1.1 Per chi non interviene direttamente

Allontanare le persone che sono prive di protezioni.

Evitare il contatto con la pelle, gli occhi, e gli indumenti – indossare le adeguate protezioni (vedi sezione 8).

#### 6.1.2 Per chi interviene direttamente

Allontanare le persone che sono prive di protezioni.

Evitare il contatto con la pelle, gli occhi, e gli indumenti – indossare le adeguate protezioni (vedi sezione 8).

### 6.2 Precauzioni ambientali

Contenere la fuoriuscita. Chiudere l'area interessata se possibile, per evitare pericoli inutili legati alla contaminazione. Evitare versamenti incontrollati in corsi d'acqua o fognature (incremento del pH). Eventuali fuoriuscite di grandi dimensioni in corsi d'acqua devono essere segnalati al Ministero per l'ambiente o ad altro organismo di regolamentazione.

### 6.3 Metodi e materiali per il contenimento e la bonifica

Raccogliere meccanicamente il prodotto.

Utilizzare aspiratori a vuoto o raccogliere in sacchi usando una pala

### 6.4 Riferimento ad altre sezioni

Per ulteriori informazioni sui controlli di esposizione / protezione personale o le considerazioni sullo smaltimento, si prega di consultare la sezione 8 e 13 e all'allegato I della presente scheda di sicurezza.

## 7 MANIPOLAZIONE E IMMAGAZZINAMENTO

### 7.1 Precauzione per la manipolazione sicura

#### 7.1.1 Misure protettive

Evitare il contatto con la pelle e gli occhi. Indossare le adeguate protezioni (vedi sezione 8). Non indossare le lenti a contatto durante la manipolazione di questo prodotto. E' raccomandabile avere del collirio nelle proprie tasche. I sistemi di movimentazione devono essere preferibilmente isolati. Quando si maneggiano i sacchi adottare le normali precauzioni per la prevenzione dei rischi previsti nella Direttiva del Consiglio 90/269/EEC.

### 7.1.2 Informazioni generiche sull'igiene professionale

Evitare l'ingestione e il contatto con pelle e occhi. Sono richieste le misure generali di igiene sul lavoro per assicurare la manipolazione sicura della sostanza. Tali misure prevedono adeguate pratiche di pulizia (es. Pulizia regolare con mezzi adeguati), non mangiare, bere e fumare nelle zone di lavoro. Fare la doccia e cambiarsi i vestiti alla fine di ogni turno di lavoro. Non indossare indumenti contaminati a casa.

### 7.2 Condizioni per l'immagazzinamento sicuro, comprese eventuali incompatibilità.

Lo stoccaggio di materiale sfuso dovrebbe avvenire in silos appositamente progettati. Tenere lontano da acidi, grosse quantità di carta, paglia e, nitrocomposti. Tenere fuori dalla portata dei bambini. Non trasportare o conservare in contenitori di alluminio.

### 7.3 Usi finali specifici

Si prega di verificare gli usi identificati nella tabella 1 dell'Appendice di questa scheda di sicurezza. Per ulteriori informazioni consultare gli Scenari di Esposizione, disponibili in allegato, e la sezione 2.1: Controllo dell'esposizione dei lavoratori.

## 8 CONTROLLO DELL'ESPOSIZIONE / PROTEZIONE INDIVIDUALE

### 8.1 Parametri di controllo

SCOEL recommendation (SCOEL/SUM/137 Febbraio 2008; Vedi sezione 16.6):

Occupational Exposure Limit (OEL), 8 h TWA: 1 mg/m<sup>3</sup> polveri respirabili di idrossido di calcio

Short-term exposure limit (STEL), 15 min: 4 mg/m<sup>3</sup> polveri respirabili di idrossido di calcio

Questi valori sono ricavati mediante read-across per via dell'equivalenza degli effetti locali (pH è paragonabile al CaO e al Ca(OH)<sub>2</sub>). Il magnesio, come il calcio, è un nutriente minerale essenziale che in sé non esercita alcun effetto locale se in contatto con le mucose del sistema respiratorio. I dati sull'uomo far ritenere che gli effetti del Ca(OH)<sub>2</sub>\*MgO sono limitati alle superfici esterne del corpo (irritazione locale, pH-effetto) e non sono previsti effetti sistemici.

PNEC acqua = 390 µg/l

PNEC suolo/acque sotterranee = 854 mg/l

### 8.2 Controlli dell'esposizione

Per controllare la potenziale esposizione deve essere evitata la generazione di polveri. Inoltre sono raccomandati adeguati dispositivi di protezione. I dispositivi per la protezione degli occhi (ad es. Occhiali e visiere) devono essere indossati, per escludere potenziali contatti con gli occhi dovuti alla natura e al tipo di applicazione (es. processi chiusi). Inoltre le protezioni per il viso, gli indumenti protettivi e le scarpe di sicurezza devono essere indossate in modo appropriato.

Si prega di consultare gli Scenari di Esposizione allegati.

#### 8.2.1 Controlli tecnici idonei

Se le operazioni dell'utilizzatore generano polvere, isolare il processo, assicurare ventilazione di scarico del locale o effettuare altri controlli ingegneristici per mantenere i livelli di polveri nell'aria al di sotto dei limiti di esposizione raccomandati.

## 8.2.2 Misure di protezione individuale, quali dispositivi di protezione individuale

### 8.2.2.1 Protezioni per gli occhi/volto

Non indossare lenti a contatto. Per le polveri indossare occhiali ermetici con protezione laterale, o occhiali a maschera. E' inoltre consigliabile avere nelle proprie tasche un collirio.

### 8.2.2.2 Protezione della pelle

Dal momento che il  $\text{Ca}(\text{OH})_2 \cdot \text{MgO}$  è classificato come irritante per la pelle, l'esposizione cutanea deve essere ridotta al minimo, per quanto tecnicamente possibile. Devono essere indossati guanti di protezione (nitrile), vestiti da lavoro con una protezione completa della pelle, pantaloni lunghi, tuta a maniche lunghe con raccordi a chiudere le aperture, scarpe resistenti a sostanze caustiche e che evitano la penetrazione della polvere.

### 8.2.2.3 Protezione respiratoria

Non ci sono raccomandazioni particolari.

### 8.2.2.4 Pericoli termici

La sostanza non presenta pericoli termici, quindi nessuna precauzione particolare è richiesta.

## 8.2.3 Controlli dell'esposizione ambientale

Contenere le fuoriuscite. Eventuali fuoriuscite di grandi dimensioni in corsi d'acqua devono essere segnalate all'autorità di regolamentazione competente per la protezione ambientale o ad altro organismo di regolamentazione.

Per una spiegazione dettagliata delle misure di gestione dei rischi per controllare in modo adeguato l'esposizione dell'ambiente alla sostanza, si prega di consultare il relativo scenario d'esposizione allegato. Si prega di consultare l'allegato a questa Scheda di Sicurezza per ulteriori informazioni.

## 9 PROPRIETA' FISICHE E CHIMICHE

### 9.1 Informazioni sulle proprietà fisiche e chimiche fondamentali

Aspetto:	Soluzione idrocolloidale.
Odore:	inodore.
Soglia olfattiva:	non applicabile.
pH:	11.7 (soluzione satura a 20 °C).
Punto di fusione:	> 450 °C (study result, EU A.1 method).
Punto di ebollizione iniziale:	a 100°C l'acqua di eccesso si trasforma in vapore poi, asciugato, non applicabile (solido con punto di fusione > 450 °C).
Punto di infiammabilità:	non applicabile (quando asciugato, solido con punto di fusione > 450 °C).
Tasso di evaporazione:	evapora l'acqua di eccesso (circa il 50 %).
Infiammabilità:	non infiammabile (study result, EU A.10 method).
Limiti di esplosività:	non esplosivo (priva di qualsiasi struttura chimica comunemente associata a proprietà esplosive).
Tensione di vapore:	evapora anche a temperatura ambiente.
Densità relativa:	2.59 (study result, EU A.3 method).
Solubilità in acqua:	1851.42 mg/L (study result, EU A.6 method).
Coefficiente di ripartizione:	non applicabile (sostanza inorganica).

Temperatura di autoaccensione:	nessuna temperatura di autoaccensione sotto i 400 °C (study result, EU A.16 method).
Temperatura di decomposizione:	a 100 °C l'acqua di eccesso si trasforma in vapore, poi quando è riscaldato oltre 580 °C, la sostanza si decompone in Ossido di Calcio (CaO) e acqua (H <sub>2</sub> O).
Viscosità:	materiale tissotropico
Proprietà ossidanti:	nessuna proprietà ossidante (Sulla base della struttura chimica, la sostanza non contiene un eccesso di ossigeno o gruppi strutturali conosciuti per essere correlati con reazioni esotermiche con materiale combustibile).

## 9.2 Altre informazioni

Non disponibili

## 10 STABILITA' E REATTIVITA'

### 10.1 Reattività

In acqua il Ca(OH)<sub>2</sub>\*MgO si dissocia causando la formazione di cationi di calcio e anioni ossidrilici (se al di sotto del limite di solubilità in acqua).

### 10.2 Stabilità chimica

In normali condizioni d'uso e di stoccaggio Ca(OH)<sub>2</sub>\*MgO è stabile.

### 10.3 Possibilità di reazioni pericolose

Il Ca(OH)<sub>2</sub>\*MgO reagisce esotermicamente con gli acidi. Quando riscaldato a più di 580 °C, il Ca(OH)<sub>2</sub>\*MgO si dissocia producendo Ossido di Calcio (CaO) e acqua (H<sub>2</sub>O). L'Ossido di Calcio reagisce con l'acqua e genera calore. Questo rappresenta un rischio per i materiali infiammabili.

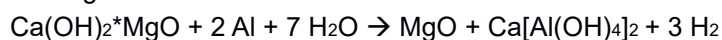
### 10.4 Condizioni da evitare

Ridurre al minimo l'esposizione all'aria per evitare il degrado.

### 10.5 Materiali incompatibili

Il Ca(OH)<sub>2</sub>\*MgO reagisce esotermicamente con gli acidi per formare Sali di calcio e di magnesio.

Il Ca(OH)<sub>2</sub>\*MgO reagisce con all'alluminio e ottone in presenza di umidità sotto forma o rilascio di gas di idrogeno:



### 10.6 Prodotti di decomposizione pericolosi

Nessuno.

Per ulteriori informazioni: l'Idrossido di Calcio reagisce con l'anidride carbonica per formare carbonato di calcio che è un materiale comune in natura.

## 11 INFORMAZIONI TOSSICOLOGICHE

### 11.1 Informazioni sugli effetti tossicologici

Il Ca(OH)<sub>2</sub>\*MgO è classificato come irritante per la pelle, per le vie respiratorie e comporta il rischio di gravi lesioni oculari. Il limite di esposizione professionale per la prevenzione dell'irritazione locale e la diminuzione dei parametri di funzionalità respiratoria come effetto critico è OEL (8 h) = 1 mg/m<sup>3</sup> di polvere respirabile (read across con l'Idrossido di calcio).

Limite di tossicità	Risultato della valutazione degli effetti
<b>Assorbimento</b>	L' effetto sanitario di base del $\text{Ca(OH)}_2\text{*MgO}$ è l'irritazione locale a causa di innalzamento del pH, pertanto l'assorbimento non è un parametro rilevante per la valutazione degli effetti.
<b>Tossicità acuta</b>	<p>Il <math>\text{Ca(OH)}_2\text{*MgO}</math> non ha tossicità acuta per via orale, dermica o per le vie respiratorie. Uno studio sulla tossicità dermica acuta con il <math>\text{Ca(OH)}_2\text{*MgO}</math> è considerato scientificamente non ingiustificato (Assorbimento dermico insignificante).</p> <p>Orale            <math>\text{LD}_{50} &gt; 2000 \text{ mg/kg bw}</math> (OECD 425, rat, sostanze testate <math>\text{CaMgO}_2</math> e <math>\text{CaMg(OH)}_4</math>). Attraverso read across questi risultati sono applicabili al <math>\text{Ca(OH)}_2\text{*MgO}</math>.</p> <p>Cutanea        Nessun dato disponibile.</p> <p>Inalazione    Nessun dato disponibile.</p> <p>La classificazione per la tossicità acuta non è necessaria.</p> <p>Per effetti irritanti alle vie respiratorie vedi sotto.</p>
<b>Irritazione / corrosione</b>	<p><u>Irritazione oculare:</u> Sia l'Ossido di calcio che l'Idrossido di Calcio comportano il rischio di gravi danni oculari (OECD 405, <i>in vivo</i>, rabbit). Attraverso read across questi risultati sono applicabili al <math>\text{Ca(OH)}_2\text{*MgO}</math>.</p> <p><u>Irritazione cutanea:</u> L'Idrossido di Calcio è irritante per la pelle (OECD 4040, <i>in vivo</i>, rabbit). Attraverso read across questi risultati sono applicabili al <math>\text{Ca(OH)}_2\text{*MgO}</math>.</p> <p><u>Irritazione per le vie respiratorie:</u> Dai dati sugli umani si è concluso che il <math>\text{Ca(OH)}_2\text{*MgO}</math> è irritante per le vie respiratorie.</p> <p>Sulla base di risultati sperimentali, il <math>\text{Ca(OH)}_2\text{*MgO}</math> necessita di essere classificato come irritante [R38, irritante per la pelle; Irritante per la pelle 2 (H315 – Provoca irritazione cutanea)] e molto irritante per gli occhi [R41, Rischio di gravi lesioni oculari; Lesioni oculari 1 (H318 – Provoca gravi lesioni oculari)].</p> <p>Come riassunto e valutato dalla Raccomandazione SCOEL (Anonymous, 2008), sulla base di dati sugli umani, il <math>\text{Ca(OH)}_2\text{*MgO}</math> è classificato come irritante per le vie respiratorie [R37, Irritante per le vie respiratorie; STOT SE 3 (H335 - Può irritare le vie respiratorie)].</p>
<b>Sensibilizzazione</b>	<p>Nessun dato disponibile.</p> <p>Il <math>\text{Ca(OH)}_2\text{*MgO}</math>, non è considerato sensibilizzante per la pelle, in base alla natura degli effetti (variazione di pH) e al ruolo fondamentale del Calcio e del Magnesio per l'alimentazione umana.</p> <p>La classificazione per la sensibilizzazione non è necessaria.</p>



Limite di tossicità	Risultato della valutazione degli effetti
<p><b>Tossicità esposizione ripetuta</b></p>	<p>La tossicità del Calcio e del Magnesio per via orale è rivolta ai livelli di assunzione massimi (UL) per gli adulti determinati dal “Scientific Committee on Food (SCF), being”.</p> <p>UL = 2500 mg/d, corrisponde a 36 mg/kg bw/d (70 kg person) per il Calcio.</p> <p>UL = 250 mg/d, corrisponde a 3.6 mg/kg bw/d (70 kg person) per il Magnesio</p> <p>La tossicità del <math>\text{Ca(OH)}_2 \cdot \text{MgO}</math> per via cutanea non è considerata rilevante in considerazione dell'insignificante assorbimento previsto attraverso dalla pelle e a causa dell'irritazione locale come l'effetto primario per la salute (variazione di pH).</p> <p>La tossicità del <math>\text{Ca(OH)}_2 \cdot \text{MgO}</math> per inalazione (effetto locale, irritazione delle mucose) è 8-h TWA determinata dal “Scientific Committee on Occupational Exposure Limits (SCOEL)” come 1 mg/m<sup>3</sup> di polvere respirabile (read-across con Ossido e Idrossido di calcio, vedi Sezione 8.1).</p> <p>Pertanto, la classificazione della tossicità del <math>\text{Ca(OH)}_2 \cdot \text{MgO}</math> in caso di esposizione prolungata non è necessaria.</p>
<p><b>Mutagenicità</b></p>	<p>Non vi è alcuna indicazione di effetti genotossici/mutageni dell' Idrossido di Calcio o di altri sali di calcio o di magnesio negli studi in vitro (mutazione genica nei batteri).</p> <p>In considerazione dell' onnipresenza e dell'essenzialità del Ca e del Mg e in considerazione della fisiologica non rilevanza sulla mutagenicità di qualsiasi variazione di pH indotto in un mezzo acquoso, il <math>\text{Ca(OH)}_2 \cdot \text{MgO}</math> è ovviamente privo di qualsiasi potenziale genotossico.</p> <p>La classificazione di genotossicità non è necessaria.</p>
<p><b>Cancerogenicità</b></p>	<p>Sia il Calcio (somministrato come lattato di Calcio) che il Magnesio (somministrato com cloruro di Magnesio) non sono cancerogeni (risultato sperimentale, ratti).</p> <p>L'effetto pH del <math>\text{Ca(OH)}_2 \cdot \text{MgO}</math> non dà luogo ad un rischio cancerogeno.</p> <p>I dati epidemiologici umani rilevano la mancanza di qualsiasi potenziale cancerogeno del <math>\text{Ca(OH)}_2 \cdot \text{MgO}</math>.</p> <p>La classificazione di cancerogenicità non è necessaria.</p>

Limite di tossicità	Risultato della valutazione degli effetti
<p><b>Tossicità riproduttiva</b></p>	<p>Sia il calcio (somministrato come carbonato di calcio) che il Magnesio (somministrato come solfato di Magnesio) non sono tossici per la riproduzione (risultato sperimentale, topi).</p> <p>L'effetto pH non dà luogo a rischi riproduttivi.</p> <p>I dati epidemiologici umani rilevano la mancanza di qualsiasi potenziale di tossicità riproduttiva del <math>\text{Ca(OH)}_2 \cdot \text{MgO}</math>.</p> <p>Sia gli studi clinici su animali che quelli umani relativi a vari sali di calcio non provocano effetti sulla riproduzione o sullo sviluppo. Vedere anche lo "Scientific Committee on Food" (Sezione 16.6).</p> <p>Di conseguenza, il <math>\text{Ca(OH)}_2 \cdot \text{MgO}</math> non è tossico per la riproduzione e / o lo sviluppo.</p> <p>La classificazione di tossicità riproduttiva conformemente al Regolamento (CE) 1272/2008 non è necessaria.</p>

## 12 INFORMAZIONI ECOLOGICHE

### 12.1 Tossicità

#### 12.1.1 Acuta/Prolungata tossicità per i pesci

LC<sub>50</sub> (96h) per i pesci d'acqua dolce: 50.6 mg/l (Idrossido di calcio).

LC<sub>50</sub> (96h) per i pesci d'acqua salata: 457 mg/l (Idrossido di calcio).

#### 12.1.2 Acuta/Prolungata tossicità per gli invertebrati

EC<sub>50</sub> (48h) per invertebrati d'acqua dolce: 49.1 mg/l (Idrossido di calcio).

LC<sub>50</sub> (96h) per invertebrati d'acqua salata: 158 mg/l (Idrossido di calcio).

#### 12.1.3 Acuta/Prolungata tossicità per piante acquatiche

EC<sub>50</sub> (72h) per alghe d'acqua dolce: 184.57 mg/l (Idrossido di calcio).

NOEC (72h) per alghe d'acqua salata: 48 mg/l (Idrossido di calcio).

#### 12.1.4 Tossicità per microrganismi ad esempio batteri

Ad alta concentrazione, attraverso l'innalzamento della temperatura e del pH, il  $\text{Ca(OH)}_2 \cdot \text{MgO}$  è utilizzato per la disinfezione di liquami e fanghi di depurazione.

#### 12.1.5 Tossicità cronica per gli organismi acquatici

NOEC (14d) per invertebrati d'acqua salata: 32 mg/l (Idrossido di calcio).

#### 12.1.6 Tossicità per gli organismi viventi nel suolo

EC<sub>10</sub>/LC<sub>10</sub> o NOEC per microorganismi del suolo: 2000 mg/kg soil dw (Idrossido di calcio).

EC<sub>10</sub>/LC<sub>10</sub> o NOEC per microorganismi del suolo: 12000 mg/kg soil dw (Idrossido di calcio).

#### 12.1.7 Tossicità per le piante terrestri

NOEC (21d) per piante terrestri: 1080 mg/kg (Idrossido di calcio).

#### 12.1.8 Effetto generale

Effetto acuto pH. Anche se questo prodotto è utile per correggere l'acidità dell'acqua, una concentrazione maggiore di 1 g / l può essere dannosa per la vita acquatica. Il valore di pH > 12 diminuisce rapidamente come risultato di diluizione e di carbonatazione

#### 12.1.9 Altre informazioni

I risultati dal read-across sono applicabili al Ca(OH)<sub>2</sub>\*MgO, visto che nel prodotto è presente Idrossido di Calcio.

#### 12.2 Persistenza e degradabilità

Non rilevante per sostanze inorganiche

#### 12.3 Potenziale di bioaccumulo

Non rilevante per sostanze inorganiche

#### 12.4 Mobilità nel suolo

Il Ca(OH)<sub>2</sub>\*MgO reagisce con l'acqua e/o con l'Anidride Carbonica per formare rispettivamente Idrossido di calcio e/o carbonato di calcio i quali sono moderatamente solubili e presentano una bassa mobilità nella maggior parte dei suoli.

#### 12.5 Risultati della valutazione PBT e vPvB

Non rilevante per sostanze inorganiche

#### 12.6 Altri effetti avversi

Non sono stati identificati altri effetti avversi

### 13 CONSIDERAZIONI SULLO SMALTIMENTO

#### 13.1 Metodi di trattamento dei rifiuti

Lo smaltimento del Ca(OH)<sub>2</sub>\*MgO deve avvenire in conformità con la legislazione locale e nazionale. La trasformazione, l'uso o la contaminazione di questo prodotto possono cambiare le modalità di gestione dei rifiuti. Smaltire il contenitore e il contenuto inutilizzato in conformità ai requisiti degli Stati membri e locali, conferendolo in una discarica per rifiuti pericolosi.

L'imballaggio utilizzato non deve essere riutilizzato per altri scopi o prodotti. Dopo l'uso, svuotare completamente l'imballaggio.

## 14 INFORMAZIONI SUL TRASPORTO

Il  $\text{Ca(OH)}_2 \cdot \text{MgO}$  non è classificato come pericoloso per il trasporto (ADR (Strada), RID (Rotaia), IMDG/ GGVSea (Mare)).

### 14.1 Numero ONU

Non regolamentato

### 14.2 Nome di spedizione dell'ONU

Non regolamentato

### 14.3 Classi di pericolo connessi al trasporto

Non regolamentato

### 14.4 Gruppo d'imballaggio

Non regolamentato

### 14.5 Pericoli per l'ambiente

Nessuno

### 14.6 Precauzioni speciali per gli utilizzatori

Evitare qualsiasi rilascio di prodotto durante il trasporto, mediante cisterne a tenuta.

### 14.7 Trasporto di rinfuso secondo l'allegato II of MARPOL73/78 e IBC Code

Non regolamentato

## 15 INFORMAZIONI SULLA REGOLAMENTAZIONE

### 15.1 Norme e legislazione su salute, Sicurezza e ambiente specifiche per la sostanza o la miscela

Autorizzazioni:	Non richiesta
Restrizioni d'uso:	Nessuna
Altre norme UE:	Il $\text{Ca(OH)}_2 \cdot \text{MgO}$ non è una sostanza SEVESO, non è una sostanza dannosa per l'ozono e non un inquinante organico persistente.
Disposizioni nazionali:	Classe 1 di pericolo per l'acqua (Germania)

### 15.2 Valutazione della Sicurezza chimica

E' stata effettuata una valutazione della sicurezza chimica per questa sostanza.

## 16 ALTRE INFORMAZIONI

I dati si basano sulle nostre più recenti conoscenze ma non costituiscono alcuna garanzia delle caratteristiche del prodotto e non costituiscono alcuna relazione contrattuale giuridica.

### 16.1 Indicazione di pericolo

H315: Provoca irritazione cutanea

H318: Provoca gravi lesioni oculari

### 16.2 Consigli di prudenza

P280: Indossare guanti/ indumenti protettivi/ proteggere gli occhi/ il viso.

P305+P351+P338: IN CASO DI CONTATTO CON GLI OCCHI: Sciacquare accuratamente per parecchi minuti. Togliere le eventuali lenti a contatto se agevole farlo. Continuare a sciacquare.

P310: Contattare immediatamente un CENTRO ANTIVELENI o un medico.

P302+P352: IN CASO DI CONTATTO CON LA PELLE: Lavare abbondantemente con acqua e sapone.

P501: Smaltire il prodotto/recipiente in conformità alle norme vigenti.

### 16.3 Abbreviazioni

EC<sub>50</sub>: median effective concentration (concentrazione media effettiva).

LC<sub>50</sub>: median lethal concentration (concentrazione media letale).

LD<sub>50</sub>: median lethal dose (dose letale media).

NOEC: no observable effect concentration (concentrazione senza effetti osservabili).

OEL: occupational exposure limit (limite di esposizione professionale).

PBT: persistent, bioaccumulative, toxic chemical (persistenti, bioaccumulanti, prodotti chimici tossici).

PNEC: predicted no-effect concentration (concentrazione prevista priva di effetti).

STEL: short-term exposure limit (limite di esposizione di breve durata).

TWA: time weighted average (tempo medio ponderato).

vPvB: very persistent, very bioaccumulative chemical (Prodotti chimici molto persistenti e bioaccumulabili).

### 16.4 Fonti dei dati principali

Anonymous, 2006: Tolerable upper intake levels for vitamins and minerals Scientific Committee on Food, European Food Safety Authority, ISBN: 92-9199-014-0 [SCF document]

Anonymous, 2008: Recommendation from the Scientific Committee on Occupational Exposure Limits (SCOEL) for calcium oxide (CaO) and calcium dihydroxide (Ca(OH)<sub>2</sub>), European Commission, DG Employment, Social Affairs and Equal Opportunities, SCOEL/SUM/137 February 2008

### 16.5 Revisione

Revisione (3) gennaio 2017

### Disclaimer

Questa Scheda di Dati di Sicurezza (SDS) si basa sulle disposizioni legali contenute nel Regolamento REACH ((CE) 1907/2006; articolo 31 e Allegato II), e successive modifiche. I suoi contenuti sono da intendersi come una guida precauzionale per la corretta gestione del materiale. E' responsabilità dei beneficiari di questa scheda di sicurezza di assicurarsi che le informazioni ivi contenute vengano lette e comprese da tutti coloro che utilizzano, maneggiano, eliminano o in qualsiasi modo vengano a contatto con il prodotto. Le informazioni e le istruzioni riportate in questa scheda si basano sullo stato attuale delle conoscenze scientifiche e tecniche alla data di revisione indicata. La Scheda non deve essere interpretata come garanzia di prestazioni tecniche o all'idoneità per applicazioni particolari, e non ha relazione contrattuale giuridica. Questa versione della SDS sostituisce tutte le versioni precedenti.

### **ALLEGATI**

#### **Scenari di esposizione**

Fine della Scheda di dati di Sicurezza