

Scheda di sicurezza : GRASSELLO di CALCE DOLOMITICA

1 Identificazione della sostanza e della società

Sostanza: Grassetto di calce dolomitica – Idrossido di calcio e magnesio in eccesso di acqua.

Utilizzo : trattamento acque, fanghi, fumi, residui industriali (diluizione con acqua per la produzione del latte di calce); correttivo dei terreni agricoli; in edilizia per la preparazione di malte, pitture ...

Società: Calce Piasco s.p.a.

Sede e stabilimento : Via Venasca n. 38 12026 Piasco CN

Tel.: 0175 797727 Fax : 0175 797974

www.calcepiasco.it commerciale@calcepiasco.it

Telefono urgenze : 0175 797727

2 Identificazione dei pericoli

Classificazione : Irritante; Xi; R37/38; R41.

Materiale in pasta irritante per occhi e pelle.

Non è pericoloso per l'ambiente.

3 Composizione e informazioni sugli ingredienti

Nome chimico : idrossido di calcio e di magnesio.

Nome commerciale : grassetto di calce.

n° CAS 39445-23-3

n° EINECS 254-454-1; Calcium magnesium tetrahydroxide

formula di struttura $\text{Ca(OH)}_2 * \text{Mg(OH)}_2 + \text{H}_2\text{O}$

peso molecolare 132,43 + 18,02

Sostanze secondarie: carbonato di calcio e magnesio $\text{CaCO}_3 * \text{MgCO}_3$

sostanza non pericolosa; idrossido di calcio e ossido di magnesio

$\text{Ca(OH)}_2 * \text{MgO}$ irritante, Xi, R37/38, R41.

4 Misure di primo soccorso

Contatto con gli occhi: non strofinare, sciacquare immediatamente, abbondantemente e a lungo con acqua potabile o con lavande apposite e consultare un medico.

Contatto con la pelle: lavare la parte interessata con abbondante acqua e sapone.

Ingestione: non provocare il vomito; sciacquare la cavità orale con acqua potabile; bere abbondantemente; consultare un medico se necessario.

5 Misure antincendio

È una sostanza non combustibile e non comburente.

6 Misure in caso di rilascio accidentale

Precauzioni individuali: se necessario predisporre mezzi di protezione individuali, quali occhiali, maschere, guanti, abiti idonei.

Precauzioni ambientali: la sostanza non danneggia l'ambiente e viene utilizzata per la depurazione delle acque e la correzione dei terreni.

Metodi di pulizia: raccogliere la sostanza in adeguati recipienti, senza provocare ulteriori dispersioni.

7 Manipolazione e immagazzinamento

Manipolazione: evitare la dispersione; evitare il contatto con gli occhi e con la pelle.

Stoccaggio: la sostanza va conservata fuori dalla portata dei bambini, lontano dagli acidi e da prodotti liquidi.

8 Controllo dell'esposizione/protezione individuale

Valori limite di esposizione (riferiti al Ca(OH)_2) :

ACGIH, TLV : 5 mg/m³ (Threshold Limit Values)

NIOSH, REL : TWA (10/40 h) 5 mg/m³ (Recommended Exposure Limit; Time-Weighted Average)

OSHA, PEL : TWA (8/40 h) 15 mg/m³ (Permissible Exposure Limit)

I limiti suddetti sono per la sostanza se essiccata e polverizzata; normalmente la sostanza è in pasta e i limiti non sono pertinenti.

La sostanza non è inclusa tra quelle pericolose (D.lgs 81/2008)

Gli operatori sono raccomandati di essere provvisti di mezzi protettivi quali:

protezione degli occhi: occhiali di sicurezza.

protezione delle mani: guanti.

protezione della pelle: normali abiti da lavoro.

9 Proprietà fisiche e chimiche

Aspetto : soluzione colloidale in pasta, di colore bianco/paglierino

Odore : inodore

ph (a 25 °C) : 12.5 in soluzione satura (1,6 g/l sul secco); è una base forte

Temp. di ebollizione : non pertinente

Temp. di fusione : decomposizione termica a 345 °C (in calce viva + acqua)

P.to di infiammabilità : non applicabile

Infiammabilità : non combustibile

Proprietà esplosive : non esplosivo

Proprietà comburenti : non applicabile

Pressione di vapore : non volatile come grassetto, rilascia acqua sotto forma di vapore

Massa vol. : 1.3 - 1,4 g/cm³

Solubilità : 1.6 g/l (sul secco) a 25 °C in acqua; solubile in acidi; insolubile nei solventi organici

10 Stabilità e reattività

Stabilità: buona; rilascia acqua sotto forma di vapore.

Condizioni da evitare: può reagire lentamente con alluminio o zinco metallici liberando idrogeno infiammabile; libera ammoniaca dai sali di ammonio.

Materie da evitare: forte reazione agli acidi.

11 Informazioni tossicologiche

La sostanza non è sostanza tossica, ma solo irritante per occhi e pelle.

12 Informazioni ecologiche

La sostanza non presenta problemi per l'ambiente.

È una sostanza basica che porta il pH dell'acqua a 12.5 in una concentrazione di 1.6 g Ca(OH)₂/l.

A contatto con l'anidride carbonica dell'atmosfera e con l'acidità delle acque e dei terreni forma carbonato insolubile (sostanza non pericolosa) riducendo quindi l'azione di basicità.

13 Considerazioni sullo smaltimento

Lo smaltimento del residuo risultante dall'utilizzo deve essere fatto applicando le disposizioni per lo smaltimento dei rifiuti pericolosi.

Codice CER : 06 02 05*, Altre basi.

14 Informazioni sul trasporto

Non soggetta alla regolamentazione ADR (strada), RID (ferrovia) IMDG/GGV Sea (mare).

15 Informazioni sulla regolamentazione

Conforme allegato II Regolamento CE n.1907/2006

Indicazioni di pericolo : irritante

Simbolo di pericolo : Xi

Fra di rischio :

R37/38 Irritante per gli occhi e la pelle.

R41 Rischio di gravi lesioni oculari.

Consigli di prudenza :

S2 Tenere lontano dalla portata dei bambini.

S25 Evitare il contatto con gli occhi.

S26 In caso di contatto con gli occhi, lavare immediatamente e abbondantemente con acqua e consultare un medico.

S37/S39 Indossare guanti adeguati e proteggersi gli occhi/la faccia.

16 Altre informazioni

La società non si assume alcuna responsabilità per danni a persone o cose che possono derivare da un uso della sostanza diverso rispetto a quello per cui è stato destinato.

La scheda non sostituisce, ma integra, i testi o le norme che regolano l'attività dell'utilizzatore; l'utilizzatore ha piena responsabilità per le precauzioni che sono necessarie per l'uso che farà del prodotto.

Bibliografia

R.S. Boynton Chemistry and Technology of Limestone, 2a edizione, J. Wiley & Sons Inc., 1980.

The International technical Information Institute, Toxis and azardous and disosal with toxicity and hazard data.

IUCLID dataset, 2000

Industrial Health Service, Ohio - USA, Handbook of Industrial Toxicology

www.acgih.org

www.cdc.gov/niosh/homepage.html

Aggiornamento : dicembre 2009