

## SEZIONE 1: IDENTIFICAZIONE DELLA MISCELA ED IDENTIFICAZIONE DELL'IMPRESA

### 1.1. Identificatore del prodotto

Nome commerciale	Salmag <sup>®</sup>
Nome alternativo	Nitrato ammonico calcareo
Formula chimica	NH <sub>4</sub> NO <sub>3</sub> +CaMg(CO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
Identificatore unico di formula	UFI: WS00-H00X-0009-ST5F

### 1.2. Usi identificati pertinenti della miscela ed usi sconsigliati

Usi identificati:	Salmag <sup>®</sup> / Nitrato ammonico calcareo è usato come fertilizzante.
Usi sconsigliati:	Nessuno

### 1.3. Informazioni sul fornitore della scheda di dati di sicurezza

Nome	Grupa Azoty Zakłady Azotowe Kędzierzyn Spółka Akcyjna
Indirizzo	skr. poczt. 163, ul. Mostowa 30A, 47-220 Kędzierzyn-Koźle
Telefono	+48 77 481 20 00 (centralino)
Responsabile della scheda di sicurezza (e-mail)	karta_nawozy@grupazoty.com

### 1.4. Numero di telefono di emergenza

Polonia	997	Polizia
	998	Vigili del Fuoco
	999	Emergenza sanitaria - Ambulanza
	112	Numero di soccorso nazionale polacco
	+48 77 481 34 01	Servizio di turno dell'Azienda Grupy Azoty ZAK S.A. (24h/d, solo in lingua polacca)
Francia	+33 14 542 59 59	Centres Antipoison et de Toxicovigilance
Islanda	+35 45 43 22 22	Landspítali
Lituania	+37 05 236 20 52 +37 06 875 33 78	Lithuanian Poison Information Bureau
Malta	112	
Romania	+40 21 318 36 06	
Slovacchia	+42 12 547 741 66	Národné Toxikologické Informačné Centrum
Slovenia	112	
Italia	+39 64 997 80 00	Centro antiveneni di Roma - Policlinico Umberto I

## SEZIONE 2: IDENTIFICAZIONE DEI PERICOLI

### 2.1. Classificazione della miscela

Classificazione secondo il Regolamento (CE) NR 1272/2008

Gravi danni oculari/irritazione oculare, categoria 2 (Eye irrit 2: H319)

### 2.2. Elementi dell'etichetta



Parola di avvertimento: „Attenzione”

Indicazioni di pericolo:

H319: Provoca grave irritazione oculare.

#### Segnali che indicano precauzioni

P264: Lavare accuratamente le mani dopo l'uso.  
 P280: Proteggere gli occhi.  
 P305+P351+P338: IN CASO DI CONTATTO CON GLI OCCHI: sciacquare accuratamente per parecchi minuti. Togliere le eventuali lenti a contatto se è agevole farlo. Continuare a sciacquare.  
 P337+P313: Se l'irritazione degli occhi persiste, consultare un medico.

#### 2.3. Altri pericoli

Sulla base dei dati disponibili è confermato, che Salmag<sup>®</sup>/ Nitrato ammonico calcareo non soddisfa i criteri di persistenza, capacità di bioaccumulo e tossicità (PBT) e neppure elevata persistenza e capacità di bioaccumulazione (vPvB). Non lasciare che la miscela penetri nelle acque superficiali e sotterranee. In alte concentrazioni, la miscela provoca un'eutrofizzazione secondaria dei serbatoi d'acqua - una rapida crescita delle alghe e una diminuzione del contenuto di ossigeno nelle acque.

### SEZIONE 3: COMPOSIZIONE / INFORMAZIONI SUGLI INGREDIENTI

#### 3.1. Sostanze

Non applicabile.

#### 3.2. Miscela

Nome della sostanza	Numero CE	Numero CAS	Numero di registrazione	Classificazione	Contenuto [%]
Nitrato di ammonio	229-347-8	6484-52-2	01-2119490981-27-0017	Gravi danni oculari/irritazione oculare, categoria 2 (Eye irrit. 2): H319 Solido comburente, Categoria 3 (Ox. Sol. 3): H272	74,86÷79,43
Dolomite	-	-	non applicabile	-	20,05÷24,92

### SEZIONE 4: MISURE DI PRIMO SOCCORSO

#### 4.1. Descrizione delle misure di primo soccorso

Inalazione: Portare l'infortunato all'aria aperta. Fornire assistenza medica in caso di sintomi.  
 Contatto con la pelle: Risciacquare abbondantemente con acqua corrente. Rimuovere indumenti e scarpe contaminati. Fornire assistenza medica in caso di sintomi.  
 Contatto con gli occhi: Risciacquare abbondantemente con acqua corrente. Fornire assistenza medica in caso di sintomi.  
 Ingestione: In caso di ingestione, sciacquare la bocca con acqua (solo se la persona lesa è cosciente). Non indurre il vomito. Fornire assistenza medica in caso di sintomi.

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

Nessuno

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

Nessuno

### SEZIONE 5: MISURE ANTINCENDIO

#### 5.1. Mezzi di estinzione

Mezzi di estinzione idonei: Il prodotto non è infiammabile, ma può supportare la combustione. Estinguere con acqua.  
 Mezzi di estinzione non idonei: Nessuno.

#### 5.2. Pericoli speciali derivanti dalla miscela

Può presentare proprietà esplosive quando viene a contatto con sostanze combustibili o organiche in un ambiente chiuso durante un incendio.

In caso di incendio, il nitrato di ammonio può essere una fonte di prodotti di decomposizione pericolosi, ad esempio ossidi (NO, NO<sub>2</sub> ecc.), ammoniacca (NH<sub>3</sub>), ammina.

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

Nessuna indicazione speciale. Indossare indumenti protettivi ed un apparato che isola le vie respiratorie.

## SEZIONE 6: MISURE IN CASO DI RILASCIO ACCIDENTALE

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

Indossare indumenti protettivi adeguati (Sezione 8. Controllo dell'esposizione / equipaggiamento di protezione personale).

### 6.2. Precauzioni ambientali

Proteggere contro infiltrazione nelle acque superficiali e sotterranee.

### 6.3. Metodi e materiali per il contenimento della contaminazione e per la bonifica

Piccoli spargimenti: aspirare con pompa o raccogliere il prodotto, quindi collocarlo in un contenitore adatto contrassegnato per rifiuti. Pulire la superficie contaminata con abbondante acqua. Non raccogliere il prodotto versato con segatura o altro materiale infiammabile.

Grandi spargimenti: aspirare con pompa o raccogliere il prodotto, quindi collocarlo in un contenitore adatto contrassegnato per rifiuti. Inviare al recupero. Pulire la superficie contaminata con abbondante acqua. Se la miscela versata entra nelle falde acquifere, informare le autorità locali. Non raccogliere il prodotto versato con segatura o altro materiale infiammabile.

### 6.4. Riferimenti ad altre sezioni

Vedere SEZIONE 8 e SEZIONE 13.

## SEZIONE 7: MANIPOLAZIONE ED IMMAGAZZINAMENTO

### 7.1. Precauzioni per una manipolazione sicura

Utilizzare in condizioni di ventilazione adeguata. Dovrebbe essere assicurata una ventilazione di scarico locale. Evitare possibili fonti di combustione (scintille o fiamme). Evitare contaminazione da parte di qualsiasi fonte di metalli, polvere e sostanze organiche.

Controlli dell'esposizione ambientale: vedere SEZIONE 8.

### 7.2. Condizioni per stoccaggio sicuro, comprese eventuali incompatibilità

Immagazzinamento Non esporre a temperature elevate o alla luce del sole

Spazio di stoccaggio comune Evitare il contatto con materiali infiammabili e riducenti

### 7.3. Usi finali particolari

Salmag<sup>®</sup>/ Nitrato ammonico calcareo è usato come fertilizzante.

## SEZIONE 8: CONTROLLO DELL'ESPOSIZIONE / PROTEZIONE INDIVIDUALE PERSONALE

### 8.1. Parametri di controllo

Valore limite di agenti nocivi per la salute dell'ambiente di lavoro		
Sostanza	Valore Limite	Valore Limite Breve Termine
Nitrato di ammonio	10 mg/m <sup>3</sup>	-

Esposizione a lungo termine - effetti sistemici (DNEL) - lavoratori		
Nitrato di ammonio	<u>Effetti sistemici</u>	
	<i>Pelle</i>	5,12 mg/kg pc/g
	<i>Inalazione</i>	36 mg/m <sup>3</sup>

Esposizione a lungo termine - effetti sistemici (DNEL) - popolazione generale		
Nitrato di ammonio	<u>Effetti sistemici</u>	
	<i>Pelle</i>	2,56 mg/kg pc/g
	<i>Inalazione</i>	8,9 mg/m <sup>3</sup>

	Ingestione	2,56 mg/kg pc/g
--	------------	-----------------

## 8.2. Controlli dell'esposizione

Misure tecniche di controllo: Non richieste, impiego di una buona ventilazione è una buona pratica industriale.

Misure di protezione individuali: Vedere la tabella sotto.



PROTEZIONE PER OCCHI / VISO

Utilizzare visiera o occhiali di sicurezza. L'attrezzatura deve soddisfare i requisiti della EN 166.



PROTEZIONE DELLE MANI

Indossare guanti da lavoro.



PROTEZIONE DELLA PELLE / DEL CORPO

Indossare abiti da lavoro. Indossare scarpe di sicurezza.



PROTEZIONE DELLE VIE RESPIRATORIE

In caso di formazione di polvere, utilizzare un dispositivo di protezione delle vie respiratorie come una maschera filtrante. L'attrezzatura deve soddisfare i requisiti della EN 149.

REGOLE GENERALI DI IGIENE INDUSTRIALE

Evitare il contatto con gli occhi. Assicurarsi che la fontana per lavaggio oculare si trovi vicino al posto di lavoro.



PRODOTTI PER L'IGIENE

Non mangiare, bere o fumare durante l'uso. Rimuovere immediatamente gli indumenti contaminati. Lavarsi le mani prima delle pause dal lavoro e subito dopo aver lavorato con il prodotto.

Controllo dell'esposizione ambientale: Informare le autorità competenti nel caso in cui la sostanza dovesse essere liberata nelle acque superficiali e sotterranee.

## SEZIONE 9: PROPRIETÀ FISICHE E CHIMICHE

### 9.1. Informazioni sulle proprietà fisiche e chimiche fondamentali

Aspetto:	a 20°C e pressione 1013 hPa	Trasparenti / bianchi fuse in cristalli o granuli, Igroscopico
Odore:		-
Soglia odore:		-
pH:		-
Punto di fusione / solidificazione:	a pressione 1013 hPa	169.6°C
Intervallo temperature di ebollizione:		la miscela si decompone prima di raggiungere punto di ebollizione
Temperatura d'ignizione:		la miscela è inorganica
Velocità di evaporazione:		-
Infiammabilità (solido, gas):		miscela non infiammabile
Limiti di infiammabilità o limiti di esplosione:	inferiore	-
	superiore	-
Pressione vapore:		esame non richiesto
Densità vapore:		-

Densità relativa:	a temp. 20°C	1,72
Solubilità:		molto buona solubilità in acqua (>100 g/L)
Coefficiente di ripartizione n-ottanolo / acqua, (log):		la miscela è inorganica
Temperatura di autoaccensione:		ricerca non scientificamente giustificata
Temperatura di decomposizione:		≥ 210°C
Viscosità:		ricerca non scientificamente giustificata
Proprietà esplosive:		non ha proprietà esplosive
Proprietà ossidanti:		sì

## 9.2. Altre informazioni

Granulometria:	Il prodotto sotto forma di granuli non contiene particelle della frazione che possano essere assorbite negli alveoli polmonari (0%<0.5mm)
----------------	---

## SEZIONE 10: STABILITÀ E REATTIVITÀ

### 10.1. Reattività

Il nitrato di ammonio ha proprietà ossidanti e reagisce con materiali combustibili e agenti riducenti. Le soluzioni acquose di nitrato sono acidi deboli.

### 10.2. Stabilità chimica

Stabile nelle condizioni di immagazzinamento e conservazione raccomandate (vedere Sezione 7).

### 10.3. Possibilità di reazioni pericolose

Reagisce pericolosamente con materiali infiammabili e riducenti.

### 10.4. Condizioni da evitare

Si decompone per riscaldamento. Evitare chiusura ermetica.

### 10.5. Materiali incompatibili

Agenti riducenti, acidi forti e basi, polveri metalliche, materiali infiammabili, cromati, zinco, rame e leghe di rame, cloruri.

### 10.6. Prodotti di decomposizione pericolosi

Ossidi di azoto (NO, NO<sub>2</sub>).

## SEZIONE 11: INFORMAZIONI TOSSICOLOGICHE

### 11.1. Informazioni sugli effetti tossicologici

#### I dati riguardano il nitrato di ammonio

#### Metabolismo

Il nitrato di ammonio si dissocia nello ione NH<sub>4</sub><sup>+</sup> e ioni nitrati. Il catione di ammonio non è lo ione principale, ma un prodotto di scarto del metabolismo animale che viene riutilizzato nella sintesi proteica attraverso il glutammato. A seconda della tipologia, l'ammoniaca sarà rilasciata direttamente nell'ambiente o convertita in urea, che è meno tossica. La tossicità dei nitrati umani si manifesta con il metabolismo enteroepatico dei nitrati in ammoniaca, con il nitrito come intermedio.

#### Tossicocinetica

Sulla base del basso peso molecolare, alta solubilità in acqua, presumibilmente un basso valore logPow, è previsto un elevato assorbimento. Allo stesso tempo, gli ioni della sostanza si formano immediatamente dopo il contatto con il liquido, che riduce l'assorbimento. Quindi, è stato adottato il 50% di assorbimento per valutare l'esposizione dell'apparato digerente, della pelle e dell'apparato respiratorio.

Capacità di bioaccumulo                      Nessun dato disponibile

Penetrazione attraverso la pelle            Nessun dato disponibile

Tossicità acuta	Nome dell'ingrediente	Via di somministrazione	Risultato
	Nitrato	Inalazione (30 min)	Non applicabile
	Ammonio	Ingestione	2950 mg/kg
	(100%)	Contatto con la pelle	5000 mg/kg

Effetto caustico/irritante per la pelle	Il nitrato di ammonio non ha un effetto irritante sulla pelle. In caso di contatto prolungato con la pelle, possono verificarsi arrossamenti.
Lesioni oculari gravi/irritante per gli occhi	Irritante per gli occhi, effetti completamente reversibili.
Sensibilizzazione respiratoria o cutanea	Pelle: nessuna azione, Sistema respiratorio: nessun dato disponibile.
Mutagenicità delle cellule germinali	Tossicità genetica: esito negativo.
Cancerogeno	Secondo le informazioni disponibili, il nitrato di ammonio non mostra alcun effetto cancerogeno.
Tossicità per la riproduzione	Nessun dato disponibile
Tossicità specifica per organi bersaglio - esposizione singola	Non è stata osservata tossicità specifica per organi bersaglio con esposizione singola.
Tossicità specifica per organi bersaglio - esposizione ripetuta	Non è stata osservata tossicità specifica per organi bersaglio con esposizione ripetuta.
Pericoli da aspirazione	Secondo i dati disponibili, non mostra alcun effetto dannoso dopo l'aspirazione.
Neurotossicità	Nessun dato disponibile
Tossicità da esposizione ripetuta	<u>Esposizione per via orale:</u> Non sono disponibili studi di tossicità a dosi ripetute con nitrato di ammonio NOAEL KNO <sub>3</sub> : 256 mg/kg peso corporeo <u>Inalazione:</u> NOAEC: 185 mg/m <sup>3</sup> <u>Pelle:</u> Non ci sono test sulla pelle

## SEZIONE 12: INFORMAZIONI ECOLOGICHE

### 12.1. Tossicità

Ambiente acquatico	<u>Tossicità acuta (componente pericoloso - nitrato di ammonio):</u> <i>Pesci</i> LC50/48h: <i>Cyprinus carpio</i> : 447 mg/l <i>Crostacei</i> EC50/24h/48h: <i>Daphnia magna</i> : 490 mg/l <i>Alghe</i> EC50/10d KNO <sub>3</sub> test per Alghe: 1700 mg/l
Ambiente terrestre	Il nitrato assorbito dalle piante viene ridotto in nitrito dall'enzima nitrato reductasi. Questo enzima si trova nelle piante, in alcune specie di batteri e nei tessuti digestivi dei mammiferi. Il nitrito verrà quindi ridotto in caso di fotosintesi e sintesi di carboidrati. In condizioni di siccità, gelo o presenza di ombra o mancanza di altri nutrienti, il processo di fotosintesi e sintesi proteica avviene in misura minore, quindi il nitrato sarà ancora assorbito e può essere depositato nei tessuti delle piante.
Impianto di depurazione	EC50/180min NaNO <sub>3</sub> sedimento attivo, domestico: 1000 mg/l EC10/180min NaNO <sub>3</sub> sedimento attivo, domestico: 180 mg/l

### 12.2. Persistenza e degradabilità

#### Persistenza / degradazione abiotica

Il nitrato di ammonio si dissolve completamente in acqua. Altre informazioni non sono richieste / disponibili.

#### Biodegradazione

Analisi non devono essere eseguiti perché la sostanza è inorganica (Allegato VII, REACH). Inoltre, nel processo di trasformazione anaerobica dell'ammoniaca, un gruppo di batteri ossida l'ammoniaca in nitrito mentre l'altro ossida il nitrito in nitrato. Il grado medio di biodegradazione in un impianto di trattamento delle acque reflue a 20°C è di 52 g N/kg di sostanza

disciolta/giorno. La decomposizione dei nitrati è più rapida in condizioni anaerobiche. Durante la trasformazione del nitrato anaerobico in N<sub>2</sub>, N<sub>2</sub>O e NH<sub>3</sub>, il grado di biodegradazione nell'impianto di trattamento delle acque reflue è a 20°C 70 g N/kg di sostanza disciolta/giorno.

### 12.3. Potenziale di bioaccumulo

#### In ambiente acquatico:

Sali inorganici semplici che sono solubili in acqua in una soluzione acquosa esistono in forma dissociata. Tali sostanze hanno poco potenziale di bioaccumulo.

#### Nel suolo:

Come nel caso del bioaccumulo nell'ambiente acquatico, anche il potenziale di bioaccumulo degli organismi terrestri è valutato basso.

### 12.4. Mobilità nel suolo

Sali inorganici semplici con elevata solubilità in acqua saranno presenti in forma dissociata in soluzione acquosa, quindi avranno un basso potenziale di assorbimento. Inoltre, lo studio di screening (OECD 121) non è stato effettuato per ragioni tecniche e le QSAR non sono appropriate per questo tipo di sostanza.

Il nitrato non si lega al terreno e sarà rimosso dall'acqua, motivo per cui il nitrato può essere risciacquato se il terreno viene bagnato con più acqua di quanto non sia in grado di assorbire. Questo può accadere principalmente nel tardo autunno, inverno e all'inizio della primavera. Esistono numerosi studi sull'impatto ambientale NO<sub>3</sub> e NH<sub>4</sub><sup>+</sup>/NH<sub>3</sub>.

### 12.5. Risultati della valutazione PBT e vPvB

In base all'allegato XIII del regolamento (CE) n. 1907/2006, la valutazione dei criteri - PBT e vPvB non è stata effettuata perché il nitrato di ammonio è un composto inorganico.

### 12.6. Proprietà di interferenza con il sistema endocrino

Non applicabile.

### 12.7. Altri effetti avversi

L'alto livello di nitrati nelle acque provoca una rapida crescita delle alghe e una diminuzione del contenuto di ossigeno nell'acqua (eutrofizzazione).

## SEZIONE 13: CONSIDERAZIONI SULLO SMALTIMENTO

### 13.1. Metodi di trattamento dei rifiuti

#### Informazioni sul prodotto

Raccolta e trattamento dei rifiuti in conformità con le normative nazionali e locali sulla gestione dei rifiuti. La scelta dell'appropriato metodo di smaltimento / recupero dipende dalle condizioni locali e dalle possibilità di smaltimento / recupero dei rifiuti. I rifiuti sono classificati come non pericolosi - in conformità con il Regolamento del Ministero dell'Ambiente in merito al catalogo dei rifiuti del 09 dicembre 2014 (G.U. del 2014, pos. 1923).

Il prodotto raccolto, se possibile, in primo luogo deve essere indirizzato per il riutilizzo come fertilizzante. Il resto, che costituisce rifiuto, dovrebbe essere consegnato ai destinatari autorizzati alla raccolta dei rifiuti, in primo luogo per il recupero. Non smaltire il prodotto in ambiente acquatico. Le soluzioni diluite possono essere indirizzate agli impianti di trattamento delle acque reflue che permettono la rimozione dei composti dell'azoto.

#### Imballaggio vuoto usato

Gli imballaggi usati, dopo essere stati svuotati e ben ripuliti, devono essere consegnati ad un destinatario autorizzato dei rifiuti per il recupero / smaltimento. Le informazioni sui destinatari dei rifiuti possono essere ottenute dalle autorità amministrative locali competenti per la protezione ambientale (ad es. Ufficio comunale, Ufficio distrettuale). Si consiglia di trasferire i rifiuti ai destinatari localizzati più vicini.

Normative legali:

1. Direttiva del Parlamento Europeo e del Consiglio 2008/98 /CE del 19 novembre 2008 sui rifiuti e che abroga alcune direttive (G.U. UE del 2008 Volume 51, L312 e successive modifiche).
2. Legge del 14 dicembre 2012 sui rifiuti (versione codificata: G.U. 2020, pos. 797 e successive modifiche) con i regolamenti attuativi.
3. Legge del 12 ottobre 2017 sulla gestione degli imballi e dei rifiuti di imballaggio (versione codificata: G.U. 2019, pos. 542 e successive modifiche) con i regolamenti attuativi.

## SEZIONE 14: INFORMAZIONI SUL TRASPORTO

#### 14.1. Numero ONU o numero ID

RID/ADR	-
IMDG	-
ADN	-
ICAO/IATA	-

#### 14.2. Il nome di spedizione dell'ONU

RID/ADR	-
IMDG	-
ADN	-
ICAO/IATA	-

#### 14.3. Classi di pericolo connesso al trasporto

RID/ADR	-
IMDG	-
ADN	-
ICAO/IATA	-

#### 14.4. Gruppo di imballaggio

RID/ADR	-
IMDG	-
ADN	-
ICAO/IATA	-

#### 14.5. Pericoli per l'ambiente

Non applicabile.

#### 14.6. Precauzioni speciali per gli utilizzatori

Non applicabile.

#### 14.7. Trasporto marittimo alla rinfusa conformemente agli atti dell'IMO

Non applicabile.

## SEZIONE 15: INFORMAZIONI SULLA REGOLAMENTAZIONE

### 15.1. Disposizioni legislative e regolamentari su salute, sicurezza e ambiente specifiche per la miscela

#### Unione Europea

1. Regolamento (CE) n. 1907/2006 del Parlamento Europeo e del Consiglio del 18 dicembre 2006 relativo alla registrazione, valutazione, autorizzazione e restrizioni sulle sostanze chimiche (REACH), istituzione l'Agenzia Europea delle Sostanze Chimiche, modifica la direttiva 1999/45/CE ed abroga il regolamento del Consiglio (CEE) nr 793/93 e il regolamento della Commissione (CE) nr 1488/94, nonché la direttiva del Consiglio 76/769/CEE e le direttive della Commissione 91/155/CEE, 93/67/CEE, 93/105/CE e 2000/21/CE (G. U. UE del 2006 Volume 49, L396 e successive modifiche)

Il nitrato di ammonio contenuto nel prodotto non è elencato nell'Allegato XIV REACH, quindi non è soggetto ad autorizzazione.

Il nitrato di ammonio contenuto nel prodotto è soggetto a restrizioni in conformità all'allegato XVII del REACH (punto 58)

#### Nitrato di ammonio

- Non può essere immesso sul mercato per la prima volta dopo il 27 giugno 2010, come sostanza o in miscele contenenti più del 28 % in peso di azoto in relazione al nitrato di ammonio, per l'impiego come concime solido, semplice o composto, salvo che tale concime non ottemperi alle prescrizioni tecniche per i concimi a base di nitrato di ammonio ad alto titolo di azoto di cui all'allegato III del regolamento (CE) n. 2003/ 2003 del Parlamento europeo e del Consiglio.
2. Regolamento (CE) n. 1272/2008 del Parlamento europeo e del Consiglio, del 16 dicembre 2008, relativo alla classificazione, all'etichettatura e all'imballaggio delle sostanze e delle miscele, che modifica e abroga le direttive



67/548/CEE e 1999/45/CE e che modifica il regolamento (CE) N. 1907/2006 (G.U. EU del 2008, volume 51, L 353, e successive modifiche)

3. REGOLAMENTO (UE) 2019/1148 DEL PARLAMENTO EUROPEO E DEL CONSIGLIO del 20 giugno 2019 relativo all'immissione sul mercato e all'uso di precursori di esplosivi, che modifica il regolamento (CE) n. 1907/2006 e che abroga il regolamento (UE) n. 98/2013 (G.U. EU, L 186, 11 luglio 2019 e successive modifiche)

Il nitrato di ammonio è elencato nell'Allegato I. L'acquisto, l'introduzione, il possesso o l'uso da parte di privati è soggetto a restrizioni. Tutte le transazioni sospette e i loro tentativi, sparizioni e furti devono essere segnalati al punto di contatto nazionale competente entro 24 ore dalla loro scoperta.

#### Nazionali

normative locali

#### 15.2. Valutazione della sicurezza chimica

Non è stata effettuata una valutazione della sicurezza chimica per la miscela. Elaborato rapporto di sicurezza per il nitrato di ammonio.

## SEZIONE 16: ALTRE INFORMAZIONI

### 16.1. Modifiche fatte

Conforme a REACH e CLP.

### 16.2. Legenda per le abbreviazioni e gli acronimi usati

DNEL	Derived no-effect level (Livello derivato senza effetto)
PBT	Persistente, bioaccumulabile e tossica
vPvB	Molto persistente e molto bioaccumulabile
CE	L'elenco CE è composto da tre elenchi europei istituiti in base alla precedente legislazione UE sulle sostanze chimiche: EINECS, ELINCS e l'elenco "No-longer polymers" (NLP)
CAS	Il numero assegnato alla sostanza da Chemical Abstracts Service
REACH	Registration, Evaluation, Authorisation and Restriction of Chemical Substances (Registrazione, valutazione, autorizzazione e restrizioni sui prodotti chimici)
CLP	Classification, Labelling & Packaging (Classificazione, etichettatura e imballaggio di sostanze e miscele chimiche)
Valore Limite	Massima Concentrazione Ammissibile
Valore Limite Breve Termine	Massima Concentrazione Istantanea Consentita
ADR	Convenzione internazionale sul trasporto di merci e carichi pericolosi
RID	Regolamenti concernenti il trasporto internazionale ferroviario di merci pericolose
ONU	Organizzazione delle Nazioni Unite (ing. UN)
NOAEL	Livello senza effetti (avversi) osservati
NOAEC	Concentrazione senza effetti (avversi) osservati

### 16.3. Elementi di letteratura chiave e fonti di dati

Dossier di registrazione del nitrato di ammonio

### 16.4. Formazione

1. Il datore di lavoro è obbligato a informare tutti i dipendenti che hanno contatti con il concime in merito ai pericoli e alle misure di protezione personale specificati in questa scheda di sicurezza.
2. Il distributore è obbligato a consegnare al destinatario Salmag<sup>®</sup>/ Nitrato ammonico calcareo informazioni contenute in questa scheda di sicurezza.

### 16.5. Sostituisce

Scheda di sicurezza Salmag<sup>®</sup>/ Nitrato ammonico calcareo riguardo il numero: PZ-032-02-2.1

**Questa scheda di sicurezza NON è una specifica di qualità del prodotto e NON può essere considerata una garanzia della sua qualità o conformità ai requisiti del cliente nelle singole applicazioni. Il suo compito è fornire una guida per la manipolazione sicura della miscela (sicurezza sul lavoro e protezione ambientale), il suo trasporto e lo stoccaggio.**

---

*I dati contenuti in questa scheda di sicurezza si basano sullo stato attuale delle nostre conoscenze e sulle normative vigenti. I destinatari dovrebbero verificare che tali informazioni siano conformi alle leggi e / o ai regolamenti applicabili nei loro paesi e / o imprese.*