SCHEDA DI SICUREZZA

**AMMONIACA SOLUZIONE
ACQUOSA DAL 24% AL 32%**

Emissione: Marzo 2008

Revisione: Dicembre 2010

pag. 1 di 10

1. IDENTIFICAZIONE DELLA SOSTANZA O DELLA MISCELA E DELLA SOCIETA'

1.1. IDENTIFICATORE DEL PRODOTTO

AMMONIACA IN SOLUZIONE ACQUOSA CON CONCENTRAZIONE DAL 24% AL 32% IN PESO

N° DI REGISTRAZIONE DELLA SOSTANZA SECONDO IL REGOLAMENTO 1907/2006

01-2119488876-14-0006

1.2. USI PERTINENTI IDENTIFICATI DELLA MISCELA E USI SCONSIGLIATI

La sostanza può essere utilizzata nell'industria chimica come intermedio, come agente riducente per l'abbattimento degli NOx, come materia prima per la formulazione dei fertilizzanti, come nutriente batterico nelle fermentazioni

1.3. INFORMAZIONI SUL FORNITORE DELLA SCHEDA DI DATI DI SICUREZZA

Società: ' Emilio Fedeli & C Srl Via Cannizzaro, 9 - 56121 - Ospedaletto (PI)

Tel. 050-982628 Fax 050/982266

(attivi dalla 8:30 alle 18:30 ; dal lunedì al venerdì)

Persona competente responsabile della scheda di sicurezza: info@emiliofedeli.it

1.4. NUMERO TELEFONICO DI EMERGENZA

Ospedale NIGUARDA – Centro Antiveneni: tel. 02 66101029 (attivo 24 ore su 24)

2. IDENTIFICAZIONE DEI PERICOLI

2.1 CLASSIFICAZIONE DELLA MISCELA

2.1.1 CLASSIFICAZIONE Direttiva 67/548/CEE e successive modifiche ed integrazioni

Classificazione:
C - corrosivo

Classificazione:
N - pericoloso per l'ambiente

Fraasi (R) R34.....: Provoca ustioni

R50.....: Altamente tossico per gli organismi acquatici

Consigli di prudenza (S) S 1/2.....: Conservare sotto chiave e fuori dalla portata dei bambini

S 16.....: Conservare lontano da fiamme e scintille. Non fumare

S 26.....: In caso di contatto con gli occhi lavare immediatamente ed abbondantemente con acqua e consultare un medico.

S 45.....: In caso di incidente o di malessere consultare immediatamente il medico (se possibile mostrargli l'etichetta)

S 36-37-38...: Usare indumenti protettivi e guanti adatti e proteggersi gli occhi e la faccia

S 45.....: In caso di incidente o di malessere consultare immediatamente il medico (se possibile mostrargli l'etichetta)

S 61.....: Non disperdere nell'ambiente. Riferirsi alle istruzioni speciali/schede informative in materia di sicurezza

2.1.2 CLASSIFICAZIONE Regolamento CE 1272/2008 CLP (Classification – Labelling – Packaging)

Classe di pericolo:

Categoria di pericolo:

Indicazione di pericolo:

Avvertenza da riportare in etichetta:

Corrosione cutanea

Categoria 1B

H314

Pericolo

Pericoloso per l'ambiente acquatico

Tossicità Acuta – Categoria 1

H400

SCHEDA DI SICUREZZA

**AMMONIACA SOLUZIONE
ACQUOSA DAL 24% AL 32%**

Emissione: Marzo 2008

Revisione: Dicembre 2010

pag. 2 di 10

2.2 ELEMENTI DELL'ETICHETTA

Regolamento CE 1272/2008 CLP (Classification – Labelling – Packaging)
Pittogrammi di pericolo:

GHS 05
Corrosione

GHS 09
Pericolo per l'ambiente

Indicazione di pericolo	H314	Provoca gravi ustioni cutanee e gravi lesioni oculari
	H400	Altamente tossico per gli organismi acquatici
Consigli di prudenza Prevenzione	P260	Non respirare la polvere/i fumi/i gas/la nebbia/i vapori/gli aerosol
	P261	Evitare di respirare la polvere/i fumi/i gas/la nebbia/i vapori/gli aerosol
	P264	Lavare accuratamente le apparecchiature utilizzate dopo l'uso
	P271	Utilizzare soltanto all'aperto o in luogo ben ventilato
	P280	Indossare guanti/ indumenti protettivi e proteggere gli occhi/ il viso
	P273	Non disperdere nell'ambiente
Consigli di prudenza Reazione	P301+P330+P331	IN CASO DI INGESTIONE: sciacquare la bocca. NON provocare il vomito
	P303+P361+P353	IN CASO DI CONTATTO CON LA PELLE: togliersi di dosso immediatamente tutti gli indumenti contaminati. Sciacquare la pelle/ fare una doccia
	P363	Lavare gli indumenti contaminati prima di indossarli nuovamente
	P304+P340	IN CASO DI INALAZIONE: trasportare l'infortunato all'aria aperta e mantenerlo a riposo in posizione che favorisca la respirazione
	P310	In caso di ingestione/inalazione contattare immediatamente un CENTRO ANTIVELENI o un medico
	P312	In caso di malessere, contattare un CENTRO ANTIVELENI o un medico.
	P321	Sciacquare abbondantemente con acqua le parti del corpo contaminate
	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.
Conservazione	P391	Raccogliere le eventuali fuoriuscite
	P403 + P233	Tenere il recipiente ben chiuso e in luogo ben ventilato
Smaltimento	P405	Conservare sotto chiave
	P501	Smaltire il prodotto/ recipiente contaminato in conformità alla regolamentazione nazionale

2.3 ALTRI PERICOLI

Classe di pericolo:

Categoria di pericolo:

Indicazione di pericolo:

La sostanza non è classificata PBT e vPvB

La sostanza può dar luogo, in ambienti chiusi, a sviluppo di miscele aria ed ammoniaca tossiche e/o esplosive.

Tossicità specifica per organi bersaglio (esposizione singola)

Categoria 3

H335 : Può irritare le vie respiratorie

SCHEDA DI SICUREZZA

AMMONIACA SOLUZIONE ACQUOSA DAL 24% AL 32%

Emissione: Marzo 2008

Revisione: Dicembre 2010

pag. 3 di 10

3. COMPOSIZIONE ED INFORMAZIONI SUGLI INGREDIENTI

3.1 SOSTANZE

Non Applicabile

3.2 MISCELE

Ammoniaca in soluzione acquosa con concentrazione compresa tra il 25% ed il 32% in peso di ammoniaca NH₃

Nome	CAS	EINECS	Concentrazione	Classificazione
Ammoniaca anidra	231-635-3	7664-41-7	25 – 32 %	R10 – H 221 Gas infiammabile Cat. 2 T; R23 – H331 Tossico se inalato Cat. 3 C; R34 – H314 Corrosione cutanea Cat. 1B N; R50 – H400 Tossicità acuta per l'ambiente acquatico Cat. 1
Acqua	7732-18-5	231-791-2	68 – 75 %	Non classificato

La classificazione di legge si riferisce alla solubilizzazione dell'ammoniaca anidra in soluzione acquosa (rif. Regolamento (CE) 1272/2008 Allegato VI Tabella 3.1)

- Nome chimico..... Ammoniaca in soluzione acquosa al%
- Sinonimi..... Idrato di ammonio
- Numero di registro C.A.S..... 1336-21-6
- Numero EINECS..... 215-647-6
- Numero GHS (Global Harmonized System)..... 007-001-01-2
- Descrizione base inorganica
- Peso molecolare..... 17,03 (rif. NH₃)
35,05 (rif. al composto labile NH₄OH)
- Formula..... NH₃ + H₂O ↔ NH₄OH
- Classif. Dir. 67/548/CEE..... R 34 – R 50
- Classif. 1272/2008/CE (CLP)..... H 314 – H 400
- Concentrazione nel prodotto finito..... 24-32% in peso(rif. all'Ammoniaca anidra)

4. MISURE DI PRIMO SOCCORSO

VIE DI ESPOSIZIONE	INALAZIONE	CONTATTO CON LA PELLE	CONTATTO CON GLI OCCHI	INGESTIONE
4.1 Descrizione delle misure di primi soccorsi	Allontanare l'infortunato dalla zona contaminata e tenerlo al caldo in ambiente areato. Se il soggetto respira, ma non è cosciente, coricarlo su di un fianco in posizione sicurezza in attesa del medico. E' indicata l'inalazione di ossigeno a bassa pressione, possibilmente sotto tenda, per prevenire l'insorgenza di edema polmonare. Se l'infortunato non respira, praticargli la respirazione artificiale.	Togliere gli indumenti contaminati. Lavare la zona cutanea interessata con molta acqua e sapone. Richiedere l'intervento del medico.	Lavare subito con acqua corrente per almeno 15 minuti mantenendo possibilmente le palpebre aperte facendo ruotare lentamente i bulbi oculari. Se persiste il dolore, è consigliabile continuare l'irrigazione degli occhi fino all'arrivo del medico.	Non provocare il vomito. La tempestività dell'intervento è fondamentale per la salvezza del paziente. Non dare nulla da bere se l'infortunato è privo di conoscenza. Se la persona è cosciente, farle sciacquare la bocca con acqua e darle 2 o 3 bicchieri di acqua da bere.
4.2 Principale sintomi ed effetti	acuti	Irritazioni, ustioni	Brucciore agli occhi, dolore.	Dolori alla bocca ed allo stomaco. Vomito con sangue
	ritardati	L'edema polmonare spesso si manifesta solo dopo alcune ore ed è aggravato dallo sforzo fisico. Bronchite o polmonite chimica possono seguire ad una severa esposizione.	Dermatiti	In casi gravi possono aversi ulcerazioni alla congiuntiva con opacità corneale e lenticolare.

SCHEDA DI SICUREZZA**AMMONIACA SOLUZIONE
ACQUOSA DAL 24% AL 32%**

Emissione: Marzo 2008

Revisione: Dicembre 2010

pag. 4 di 10

VIE DI ESPOSIZIONE	INALAZIONE	CONTATTO CON LA PELLE	CONTATTO CON GLI OCCHI	INGESTIONE
4.3 Indicazione della necessità di consultare immediatamente un medico oppure trattamenti speciali	<p><i>E' necessario l'intervento immediato del medico.</i></p> <p><i>Raccomandazione: per i soccorritori è necessario indossare DPI per soccorrere l'individuo esposto (vedi sezione 8).</i></p> <p><i>Mezzi per il trattamento specifico da tenere a disposizione sul posto di lavoro: fontanella lavaocchi e docce di emergenza</i></p>			
5. MISURE ANTINCENDIO				
<p><i>I vapori di ammoniaca sono infiammabili in un ben definito intervallo di concentrazione (vedi anche sezione 10). Se la sostanza è coinvolta in un incendio, raffreddare i contenitori esposti al fuoco con acqua nebulizzata. Operare da posizione sicura mettendosi sopravvento.</i></p>				
5.1 Mezzi di estinzione	<p><i>Mezzi di estinzione idonei: Schiuma, CO₂, polvere chimica, acqua nebulizzata per abbattere i vapori ammoniacali.</i></p> <p><i>Mezzi di estinzione non idonei: Nessuno in particolare</i></p>			
5.2 Pericoli speciali derivanti dalla sostanza o dalla miscela	<p><i>Intossicazione, irritazione della cute e degli occhi provocate dai vapori ammoniacali e dagli eventuali NO_x che si formano nella combustione</i></p>			
5.3 Raccomandazioni per gli addetti all'estinzione degli incendi	<p><i>Indossare un equipaggiamento protettivo individuale con protezione degli occhi e delle vie respiratorie (autorespiratore).</i></p>			
6. MISURE IN CASO DI RILASCIO ACCIDENTALE				
6.1 Precauzioni personali, dispositivi di protezione e procedure in caso di emergenza	<p><i>Per chi non interviene direttamente: proteggere le vie respiratorie ed indossare idonei DPI (vedere anche "Per chi interviene direttamente" e le sezioni 7 e 8).</i></p> <p><i>In caso di rilascio accidentale contattare il responsabile della sicurezza sulla necessità di interrompere l'alimentazione elettrica e/o evacuare la zona e/o applicare procedure di emergenza interna e/o esterna.</i></p> <p><i>Per chi interviene direttamente:</i></p> <p><i>evitare il contatto con la pelle e con gli occhi e proteggere le vie respiratorie. Indossare autoprotettore o maschera antigas a facciale completo con filtro K. Indossare gli indumenti di protezione individuale e guanti idonei (guanti resistenti agli agenti chimici corrosivi, es. guanti butilici, in lattice, in nitrile). Tenersi sopravvento (vedere sezioni 7 e 8)</i></p>			
6.2 Precauzioni ambientali	<p><i>Contenere le perdite con materiale assorbente (sabbia, segatura). Evitare che il prodotto possa confluire in scarichi fognari, pozzi d'acqua, acque superficiali e sotterranee.</i></p>			
6.3 Metodi e materiali per il contenimento e la bonifica	<p><i>Irroverare la zona interessata con acqua nebulizzata per abbattere i vapori. Delimitare l'area dell'incidente con sabbia, terra o altro materiale inerte. Lavare abbondantemente con acqua, prendendo le opportune misure affinché non insorgano problemi di inquinamento. Predisporre eventualmente, se necessario, una adeguata ventilazione dei locali. Eliminare la perdita, se questo non comporta pericolo, dopo aver indossato i necessari mezzi di protezione, utilizzando attrezzature antiscintilla.</i></p> <p><i>Evitare di neutralizzare la soluzione ammoniacale con soluzioni fortemente acide, in quanto vi è il rischio di reazioni violente ed esotermiche.</i></p>			
6.4 Riferimenti ad altre sezioni	<p><i>Vedere sezioni 8 e 13</i></p>			
7. MANIPOLAZIONE ED IMMAGAZZINAMENTO				
7.1. PRECAUZIONI PER LA MANIPOLAZIONE SICURA				
7.1.1. Raccomandazioni per manipolazione sicura: operare se possibile in ambienti dotati di cappe di aspirazione od equivalenti sistemi di captazione, evitare la miscela con prodotti acidi.				
7.1.2. Raccomandazioni generiche sull'igiene professionale: non mangiare, bere e fumare nelle zone di lavoro. Lavarsi le mani in caso di contatto accidentale e togliersi gli indumenti contaminati ed i DPI indossati prima di accedere ai locali di ristoro. Evitare l'inalazione di eventuali vapori/aerosol, il contatto con la cute e gli occhi ed evitare l'ingestione. In prossimità dei luoghi di lavoro prevedere la presenza di docce di emergenza e fontanelle lavaocchi.				

SCHEDA DI SICUREZZA

AMMONIACA SOLUZIONE ACQUOSA DAL 24% AL 32%

Emissione: Marzo 2008

Revisione: Dicembre 2010

pag. 5 di 10

7.2. CONDIZIONI PER L'IMMAGAZZINAMENTO SICURO, COMPRESSE EVENTUALI INCOMPATIBILITÀ

Condizioni di stoccaggio	Nei serbatoi fissi osservare le condizioni di progetto. Stoccare in ambienti freschi ed aerati, evitando che la temperatura della soluzione acquosa di ammoniaca superi i 22°C, al riparo dai raggi solari diretti e lontano da potenziali fonti di calore, da combustibili e da alcali, zinco, rame e loro leghe. Proteggere i contenitori dai danni fisici. gli impianti di produzione e/o manipolazione devono essere del tipo a ciclo chiuso e/o polmonati con azoto, con impianti elettrici di sicurezza
Materiali incompatibili	Evitare che durante lo stoccaggio la sostanza possa venire a contatto con acidi forti, zinco, rame e loro leghe
Materiali idonei	Acciaio al carbonio, acciaio inox, polietilene, polipropilene. specifici P.R.F.V. (poliestere rinforzati con fibre di vetro).

7.3. USI FINALI SPECIFICI

Non ne sono previsti.

8. CONTROLLO DELL'ESPOSIZIONE / PROTEZIONE INDIVIDUALE

8.1. PARAMETRI DI CONTROLLO

8.1.1	Valori limite	Sostanza	Fonte
	8 ore 14 mg/m ³	breve termine 36 mg/m ³	ammoniaca anidra D.Lgs. n° 81 del 2008 Allegato XXXVIII
	8 ore 14 mg/m ³	breve termine 36 mg/m ³	ammoniaca anidra Direttiva CEE/CEEA/CE n° 39 del 08/06/2000
	TLV-TWA: 25ppm	STEL/C: 35ppm	ammoniaca anidra ACGIH 2006
- 8.1.2 Monitoraggio: Visite periodiche di controllo a giudizio del medico D.Lgs. n° 81 del 2008.
L'ammoniaca è riconosciuta come possibile causa di malattia professionale (v. punto 12 dell'allegato 4 al D.P.R. 13 aprile 1994, nr. 336 che modifica ed integra l'analoga tabella delle malattie professionali nell'industria di cui al D.P.R. 30 giugno 1965, nr 1124).
Procedure di monitoraggio: Procedimenti di controllo raccomandati: (rif. vapori di ammoniaca), campionare facendo assorbire i vapori di ammoniaca in una soluzione acida a titolo noto e determinare lo ione ammonio con metodo colorimetrico; apparecchi a risposta istantanea: apparecchio Draeger, rilevatore colorimetrico MSA ed analizzatore di gas "brevetto Kuhlmann", rilevatori specifici
- 8.1.3 Formazione di contaminanti ambientali: la soluzione ammoniacale se lasciata all'atmosfera emette gas di ammoniaca, la soluzione può essere un contaminante per il terreno ed i corsi d'acqua.
- 8.1.4 Relazione sulla sicurezza chimica: N.D.
- 8.1.5 Control Banding: non richieste

8.2. CONTROLLO DELL'ESPOSIZIONE

- 8.2.1. Controlli tecnici idonei
Si consiglia di predisporre un sistema di rilevamento atto a monitorare la concentrazione di ammoniaca in aria "gas detector".
- 8.2.2. Misure di protezione individuale, quali dispositivi di protezione individuale
Si raccomanda, di operare in ambienti aerati e/o dotati di cappe di aspirazione od equivalenti impianti di captazione, di riporre gli abiti civili separatamente da quelli di lavoro, di non fumare, non mangiare, non bere se non in luoghi consentiti, di togliere gli abiti contaminati dalla sostanza e di fare la doccia nel caso di contaminazione del corpo e degli indumenti.
- 8.2.2.1. Protezione degli occhi/volto:
Maschera antigas a facciale completo con filtro specifico (filtro K di colore verde)
- 8.2.2.2. Protezione della pelle/protezione delle mani
Guanti in gomma, nitrile, butile, lattice con grado di resistenza agli agenti chimici adeguato, contattare il fornitore del DPI e richiedere la compatibilità dello stesso con la sostanza.
Tuta e scarpe di sicurezza, con grado di resistenza agli agenti chimici adeguato, contattare il fornitore del DPI e richiedere la compatibilità dello stesso con la sostanza.
Altro: Riporre gli abiti civili separatamente da quelli di lavoro. Non fumare, non mangiare, non bere se non in luoghi consentiti. Togliere gli abiti contaminati dalla sostanza. Fare la doccia nel caso di contaminazione del corpo e degli indumenti. Scartare le scarpe e gli indumenti contaminati.
- 8.2.2.3. Protezione respiratoria
Maschera antigas a facciale completo con filtro specifico (filtro K di colore verde)
Autorespiratore per i casi di emergenza

SCHEDA DI SICUREZZA

AMMONIACA SOLUZIONE ACQUOSA DAL 24% AL 32%

Emissione: Marzo 2008

Revisione: Dicembre 2010

pag. 6 di 10

8.2.3. Controllo dell'esposizione ambientale:

Sostanza pericolosa per l'ambiente. Evitare che possa contaminare i terreni e/o le acque superficiali e/o le acque sotterranee.

Evitare di mantenere la soluzione ammoniacale a contatto con l'atmosfera in quanto sviluppa gas di ammoniaca

9. PROPRIETA' FISICHE E CHIMICHE

9.1. Informazioni sulle proprietà fisiche e chimiche fondamentali

Aspetto	
• Stato fisico a 20° C	Liquido limpido
• Colore	Incolore
• Odore	Pungente, caratteristico ammoniacale
Soglia olfattiva	Circa 5 ppm
pH (soluzione acquosa 0,1N)	11,1
Punto di congelamento	Concentrazione al 35% = -135° C Concentrazione al 254% = -45° C
Punto / intervallo di ebollizione	28.25°C a 101,3KPa (NH ₃ al 30%)
Punto di infiammabilità (liquidi)	Non applicabile
Tasso di evaporazione	Non disponibile
Infiammabilità (rif. ai vapori di NH ₃)	Lim. inf. di espl. 16% vol. (0°C - 101,3 KPa) Lim. sup. di espl. 27% vol. (0°C - 101,3 KPa)
Pressione di vapore	58,65KPa a 20°C (soluzione al 33% NH ₃)
Densità di vapore	0,597 a 0°C e 101,3Kpa
Densità relativa (d ₂₀)	Concentrazione al 24% = 0,907 g/ml Concentrazione al 31,75% = 0,887 g/ml
Solubilità	
Idrosolubilità	Infinità
Liposolubilità	Non disponibile
Coefficiente di ripartizione n-ottanolo/acqua Pow	Non disponibile
Autoinfiammabilità (autoaccensione)	Non applicabile
Temperatura di decomposizione	Non disponibile
Viscosità	Non disponibile
Proprietà esplosive	I vapori di ammoniaca possono formare con l'aria miscele esplosive
Proprietà ossidanti	Non applicabile

9.2. Altre informazioni

Conducibilità	Le soluzioni acquose di ammoniaca conducono elettricità
---------------	---

10. STABILITÀ E REATTIVITÀ

10.1. Reattività

Evitare il contatto con soluzioni acide per evitare il surriscaldamento della soluzione

10.2. Stabilità chimica

Le soluzioni ammoniacali sono stabili nelle normali condizioni di temperatura e pressione previste per lo stoccaggio e la manipolazione

10.3. Possibilità di reazioni pericolose

le soluzioni ammoniacali possono reagire violentemente a contatto con acidi producendo calore e con sostanze fortemente ossidanti, cloro, bromo,iodio, fluoro, acroleina, acido acrilico, acido ipocloroso, acetaldeide, ferrocianuro di potassio, mercurio ed argento, ecc.

10.4. Condizioni da evitare

danni fisici ai contenitori; riscaldamento dei contenitori, saldature o lavori a caldo su apparecchi o impianti che possono aver contenuto il prodotto, senza che siano stati puliti accuratamente.

10.5. Materiali incompatibili

acidi forti, zinco, alluminio, rame e loro leghe

10.6. Prodotti di decomposizione pericolosi

quando riscaldate, le soluzioni aumentano lo sviluppo di vapori di ammoniaca

SCHEDA DI SICUREZZA**AMMONIACA SOLUZIONE
ACQUOSA DAL 24% AL 32%**

Emissione: Marzo 2008

Revisione: Dicembre 2010

pag. 7 di 10

11. INFORMAZIONI TOSSICOLOGICHE

11.1.1 Sostanza informazioni sugli effetti tossicologici: N.A.

11.1.2 Miscela informazioni sugli effetti tossicologici: ammoniaca

Tossicità acuta	Dovuta all'effetto corrosivo della sostanza
Corrosione /irritazione cutanea	Corrosione cutanea acuta
Lesioni /irritazioni oculari gravi	Gravi lesioni oculari in caso di schizzi
Sensibilizzazione respiratoria o cutanea	Può provocare dermatiti
Mutagenicità delle cellule germinali	non riferite evidenze
Cancerogenicità	non riferite evidenze
Tossicità riproduttiva	non riferite evidenze
Tossicità specifica per organi bersaglio (STOT) esposizione singola	H335: Può irritare le vie respiratorie
Tossicità specifica per organi bersaglio (STOT) esposizione ripetuta	non riferite evidenze
Pericolo in caso di aspirazione	Disturbi respiratori in funzione della concentrazione dei vapori

11.1.3 Criteri di classificazione di pericolo: Classificazione di legge basata su Regolamento Europeo 1272/2008 Alleg. VI

11.1.4 Indicazioni tossicologiche.

Ingestione:	ratto LD50 :	350mg/ kg (soluzione acquosa al 24% di NH ₃)
Inalazione:	uomo LCLo	30.000 ppm NH ₃ / 5 minuti
Inalazione:	ratto LCLo	2.000 ppm NH ₃ / 4 ore
Inalazione:	gatto LCLo	7.000 ppm NH ₃ / 1 ora

11.1.5 Sintesi degli studi utilizzati: v. sotto

11.1.6 Criteri di classificazione non soddisfatti: N.A.

11.1.7 Informazioni sulle vie probabili di esposizione:

Contatto con gli occhi:	I vapori emessi dalle soluzioni ammoniacali sono fortemente irritanti per gli occhi. Schizzi di liquido possono causare danni permanenti alla vista.
Contatto con la pelle:	Schizzi di liquido possono provocare ustioni e formazione di vesciche se il contatto è prolungato. I vapori di ammoniaca sono irritanti per la pelle.
Inalazione:	Una moderata esposizione ai vapori di ammoniaca può provocare mal di testa, salivazione, bruciore alla trachea, sudore, nausea, vomito, dolore sotto lo sterno. Una severa esposizione può dare luogo a irritazioni del tratto respiratorio, edema alla glottide, broncospasmo, edema polmonare e arresto respiratorio; possono seguire bronchite o polmonite. Esposizioni ripetute o prolungate a basse concentrazioni di vapori possono provocare bronchiti croniche.
Ingestione:	L'ingestione di una soluzione di ammoniaca con pH >11,5 dà luogo immediatamente a dolori alla bocca, dietro lo sterno, allo stomaco, vomito con sangue. Le complicazioni che possono insorgere sono: emorragie digestive, perforazioni dell'esofago e dello stomaco, acidosi metabolica, rischio di stenosi digestiva.

11.1.8 Sintomi connessi alle caratteristiche fisiche, chimiche e tossicologiche

La soluzione, avendo una bassa tensione di vapore, tende naturalmente a sviluppare vapori di ammoniaca che, se respirati possono provocare a bassa concentrazione capogiri, sensi di nausea, fame d'aria, sensazioni di bruciore ed ad alta concentrazione edema polmonare, stato di shock che può evolvere nel coma e portare alla morte del soggetto. Le soluzioni sono corrosive e quindi irritanti per le mucose, gli occhi e la pelle.

11.1.9 Effetti immediati, ritardati e cronici derivanti da esposizioni a breve e lungo termine:

disturbi respiratori acuti, irritazioni e/o ustioni cutanea, v.di punto 4.2.2

Sensibilizzazione:	non riferite evidenze.
Cancerogenesi:	non riferite evidenze.
Mutagenesi:	non riferite evidenze.
Tossicità per la riproduzione:	non riferite evidenze.

11.1.10 Effetti interattivi: n.d.

11.1.11 Assenza di dati specifici: n.a.

11.1.13 Altre informazioni: n.d.

SCHEDA DI SICUREZZA**AMMONIACA SOLUZIONE
ACQUOSA DAL 24% AL 32%**

Emissione: Marzo 2008

Revisione: Dicembre 2010

pag. 8 di 10

12 INFORMAZIONI ECOLOGICHE

Utilizzare secondo le norme di buona tecnica evitando di disperdere il prodotto nell'ambiente (v. anche sez. 6,7,13,14, 15)

12.1. Tossicità

A seconda delle specie, la concentrazione letale di ammoniaca (LC50) è compresa tra 1.10 e 22.8 mg di NH₃/l per gli invertebrati e tra 0.56 e 2.48 mg di NH₃/l per i pesci.

12.2. Persistenza e degradabilità

Nel suolo, l'ammoniaca è rapidamente ossidata dai micro-organismi a ione nitrato. Nelle acque superficiali, può essere nitrificata dai micro-organismi o essere assorbita sui sedimenti o sui colloidali. Alla concentrazione di 2 mg di NH₃/l, l'ammoniaca altera il processo di autodepurazione dei corsi d'acqua. Nell'atmosfera, può essere degradata per fotolisi o neutralizzata dagli inquinanti acidi dell'aria.

12.3. Potenziale di bioaccumulo

Basso potenziale di accumulazione

12.4. Mobilità nel suolo

Solubile in acqua, molto mobile nei terreni.

12.5. Risultati della valutazione PBT e vPvB

La sostanza, sulla base delle informazioni disponibili, non risponde ai criteri PBT e vPvB

12.6. Altri effetti avversi

Non ne sono conosciuti

13 CONSIDERAZIONI SULLO SMALTIMENTO**13.1 METODO DI TRATTAMENTO RIFIUTI**

Descrizione e manipolazione dei residui	I contenitori possono trattenere dei residui di prodotto. Le eccedenze od i residui vanno manipolati adottando le precauzioni e gli eventuali mezzi protettivi individuali indicati alle voci 7 e 8.
Metodi di smaltimento idonei	La soluzione ed il suo contenitore devono essere smaltiti come rifiuti pericolosi. Soluzioni ammoniacali diluite possono essere trattate in impianti, autorizzati, di depurazione biologica (con nitrificazione/denitrificazione).
Catalogo Europeo dei Rifiuti European Waste Catalogue	Codice CER: 06 02 03* idrossido di ammonio

14 INFORMAZIONI SUL TRASPORTO

La sostanza rientra tra le merci soggette alla normativa ADR/ RID – IMDG – ICAO/IATA

	A.D.R. / R.I.D	IMDG	IATA / IATA
14.1 Numero ONU:	2672	2672	2672
14.2 Nome di spedizione dell'ONU:	AMMONIACA IN SOLUZIONE	AMMONIACA IN SOLUZIONE	AMMONIACA IN SOLUZIONE
14.3 Classificazione:	8 (C5) materie corrosive	8	8
14.4 Gruppo di imballaggio:	III	III	III
14.5 Pericoli per l'ambiente	si	si	-----
14.6 Precauzioni speciali per gli utilizzatori:	Precauzioni particolari durante il trasporto all'interno e/o all'esterno dell'azienda: etichettare tutti i contenitori (inclusi i campioni per le analisi) secondo la regolamentazione riguardante la classificazione, l'etichettatura e l'imballaggio delle sostanze pericolose secondo la normativa in vigore.		
14.7 Trasporto di rinfuse secondo l'allegato II di MARPOL 73/78 e il codice IBC:	-----	inquinante marino	-----

SCHEDA DI SICUREZZA

**AMMONIACA SOLUZIONE
ACQUOSA DAL 24% AL 32%**

Emissione: Marzo 2008

Revisione: Dicembre 2010

pag. 9 di 10

	A.D.R. / R.I.D		IMDG		IATA / IATA
14.8 Etichette					
14.9 categoria di trasporto	3		-----		-----
14.10 codice di restrizione in galleria	E		n.a.		-----
14.11 Numero Kemler	80		-----		-----
14.12 Numero EMS	-----		F-A,S-B		-----
14.13 Marine pollutant:	-----		si (simbolo pesce morto)		-----

15 INFORMAZIONI SULLA NORMATIVA

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

Direttiva 67/548/CE (Classificazione, Imballaggio e Etichettatura delle sostanze pericolose) e successive modifiche;
 Direttiva 99/45/CE (Classificazione, Imballaggio e Etichettatura dei preparati pericolosi) e successive modifiche;
 Regolamento n°. 1907/2006/CE (REACH);
 Regolamento n°. 1272/2008/CE (CLP);
 Regolamento n°. 790/2009/CE (recante modifica, ai fini dell'adeguamento al progresso tecnico e scientifico, ATP del Regolamento n°. 1272/2008/CE);
 D.Lgs 81/2008 (Testo unico in materia di tutela della salute e della sicurezza nei luoghi di lavoro) e successive modifiche e
 Direttiva 2009/161/UE
 D.Lgs. 238/2005 (Seveso III)
 Regio Decreto 9 Gennaio 1927, n. 147 (Gas Tossici)

15.2 Valutazione della sicurezza chimica

N.D.

16 ALTRE INFORMAZIONI

Informazioni che figurano sull'etichetta:

Nome del responsabile dell'immissione sul mercato comunitario	Emilio Fedeli & C. S.r.l. Via Cannizzaro, 9 - 56121 Ospedaletto (PI)
Nome chimico del prodotto	Itrato di ammonio in soluzione acquosa al 24 ÷ 32% di NH ₃
Nome commerciale	Ammoniaca in soluzione al 24 ÷ 32%
Simbolo di pericolo	La raffigurazione dell'azione di un acido (C). Albero spoglio con pesce morto (N).

- Il personale adibito alla manipolazione della sostanza / preparato deve essere preventivamente sottoposto ad interventi formativi ed informativi.

I dati e le informazioni contenuti nella presente scheda corrispondono allo stato attuale delle nostre conoscenze sul prodotto tal quale, conforme alle specifiche. L'utilizzatore deve assicurarsi della completezza e dell'idoneità delle informazioni, in funzione dell'uso che ne deve fare ricorrendo a misure aggiuntive nel caso di condizioni particolari o eccezionali. L'utilizzatore non è dispensato dal rispettare l'insieme delle norme legislative sul prodotto, ivi comprese quelle di igiene ambientale e di sicurezza sul lavoro.

- Principali fonti bibliografiche utilizzate.
 - ECDIN - Environmental Chemicals Data and Information Network - Joint Research Centre, Commission of the European Communities
 - SAX's DANGEROUS PROPERTIES OF INDUSTRIAL MATERIALS – 10° Ed. – Van Nostrand Reinold
 - ACGIH - Threshold Limit Values - 2010 edition
 - ESIS – European chemical Substances Information System – Joint Research Centre – Commission of the European Communities

SCHEDA DI SICUREZZA

**AMMONIACA SOLUZIONE
ACQUOSA DAL 24% AL 32%**

Emissione: Marzo 2008

Revisione: Dicembre 2010

pag. 10 di 10

Acronimi

ADN: accordo europeo relativo al trasporto internazionale delle merci pericolose per vie navigabili interne (accord européen relative au transport international des marchandises dangereuses par voies de navigation intérieures)

ADR: accordo europeo relativo al trasporto internazionale delle merci pericolose su strada (accord européen relative au transport international des marchandises dangereuses par route)

ACGIH: American Conference of Governmental Industrial Hygienists

CL 50: Concentrazione Letale per il 50% degli Individui (Lethal Concentration 50)

CLP: Classificazione, Etichettatura e Imballaggio (Classification, Labelling and Packaging)

CSR: Rapporto sulla Sicurezza Chimica (Chemical Safety Report)

DL 50: Dose Letale per il 50% degli Individui (Lethal Dose 50)

DNEL: Livello derivato senza effetto (Derived no effect leve)

DPI: Dispositivo di protezione individuale

IARC: Ente Internazionale per la Ricerca sul Cancro (International Agency for Research on Cancer)

IATA: Associazione Internazionale del Trasporto Aereo (International Air Transport Association)

ICAO: Organizzazione Internazionale dell'Aviazione Civile (International Civil Aviation Organization)

Codice IMDG: Codice sul Regolamento del Trasporto Marittimo (International Maritime Dangerous Goods code)

PBT: sostanze persistenti bioaccumulabili e tossiche (Persistent, bioaccumulative and toxic)

PNEC: Concentrazione prevedibile priva di effetti (Predicted no effect concentration)

RID: Regolamento concernente il trasporto Internazionale ferroviario delle merci Pericolose (Règlement concernent le transport International ferroviaire des marchandises Dangereuses)

STEL: limite di esposizione a breve termine (short term exposure limit)

TLV: soglia di valore limite (threshold limit value)

TWA: media ponderata nel tempo (Time Weighted Average)

UE: Unione Europea

vPvB: sostanze molto persistenti e moltobioaccumulabili (Very persistent very bioaccumulative)

La presente scheda è stata rivista in tutte le sue sezioni in conformità del Regolamento 453/2010/UE

Decodifica:

N.D. = Non disponibile.

N.A. = Non applicabile (oppure T.I. = Tecnicamente impossibile).