

SEKTION 1: IDENTIFIKATION AF BLANDINGEN OG VIRKSOMHEDEN

1.1 Produktidentifikator

Handelsnavn:

Salmag med svovl®

1.2. Relevante identificerede anvendelser af blandingen samt anvendelser, der frarådes

Identificerede anvendelser

Salmag® med svovl anvendes som gødning.

Anvendelser, der frarådes

Mangler.

1.3. Nærmere oplysninger om leverandøren af sikkerhedsbladet

Leverandørens navn Grupa Azoty Zakłady Azotowe Kędzierzyn Spółka Akcyjna
 Leverandørens adresse postboks 163, ul. Mostowa 30A, 47-220 Kędzierzyn-Koźle
 Leverandørens tlf. nummer /+48 77/ 481 20 00 (central)
 E-mail adresse for person ansvarlig for sikkerhedsbladet karta_nawozy@grupazoty.com

1.4. Nødtelefon nummer

Disponent	/+48 77/ 481 34 01
Landsdækkende alarmnummer	112
Politi	997
Brandvæsnet	998
Ambulance	999

SEKCJA 2: FAREIDENTIFIKATION

2.1. Klassificering af stoffet eller blandingen

Klassificering efter EF forordning nr. 1272/2008

Forårsager øjenirritation (kategori 2) Eye irrit. 2 (H319: Forårsager øjenirritation)

2.2. Mærkningselementer

Signalord : NB

Piktogram



GHS07:

Sætninger som angiver farens art : H319: Forårsager øjenirritation

Sætninger som angiver forholdsregler: P264: Vask hænderne grundigt efter brug

P280: Bær øjenbeskyttelse

P305+P351+P338 VED KONTAKT MED ØJNENE: Skyl forsigtigt med vand i flere minutter. Fjern eventuelle kontaktlinser, hvis dette kan gøres let. Fortsæt skylning.

P337+P313: Ved vedvarende øjenirritation: Søg lægehjælp.

2.3. Andre farer

Baseret på tilgængelige data, konkluderes det, at Salmag med svovl[®] opfylder ikke kriterier for persistens, bioakkumuleringssevne og toksicitet(PBT), eller kriterier for store persistens og store bioakkumuleringssevne (vPvB).

Produktet skal forhindres i at komme i overflade- og grundvand. Ved store koncentrationer forårsager produktet sekundær eutrofiering af vandreservoarer - hurtig vækst af alger og fald af iltindhold i vandene.

SEKTION 3: SAMMENSÆTNING AF/OPLYSNING OM INDHOLDSTOFFER

3.1. Stoffer

Ikke relevant.

3.2. Blandinger

Stofnavn	Registreringsnummer	EF nummer	CAS nummer	Koncentration [%]	Klassificering efter forordning (EF)) nr. 1272/2008 [CLP]
Ammonium nitrat	01-2119490981-27-0017	229-347-8	6484-52-2	77,14÷80,00	Konstant oxiderende (kategori 3) (H272) Forårsager øjenirritation(kategori 2) (H319)
Anhydrit	-	-	-	19,20÷22,66	Ikke klassificeret

SEKCJA 4: FØRSTEHJÆLPSFORANSTALTNINGER

4.1. Beskrivelse af førstehjælpsforanstaltninger

Kontakt via luftvejene: bring den tilskadekomne til frisk luft. Søg for lægehjælp, hvis der viser sig symptomer.

Kontakt via fordøjelseskanalen: i tilfælde af indtagelse, skyl munden med vand (kun, hvis den tilskadekomne er ved bevidsthed). Fremkald ikke opkastning. Søg for lægehjælp, hvis der viser sig symptomer.

Ved kontakt med huden: skyl med rigelige mængder rindende vand . Fjern forurenede tøj og sko. Søg for lægehjælp, hvis der viser sig symptomer.

Ved øjenkontakt: skyl med rigelige mængder vand. Søg for lægehjælp, hvis der viser sig symptomer.

Note til lægen: methæmoglobinæmi.

4.2. Vigtigste symptomer og virkninger, både akutte og forsinkede:

Mangler.

4.3. Angivelse af, om øjeblikkelig lægehjælp og særlig behandling er nødvendig

Mangler.

SEKCJA 5: BRANDBEKÆMPELSE

5.1. Slukningsmidler

Relevante slukningsmidler

Lille brand: Ikke brændbart produkt, men kan vedligeholde en brand. Sluk med vand.

Stor brand: Ikke brændbart produkt, men kan vedligeholde en brand. Sluk med vand.

Uegnede slukningsmidler

Mangler.

5.2. Særlige farer i forbindelse med stoffet

Kan udvise eksplosionsegenskaber ved kontakt med brændbare eller organiske stoffer under lukkede forhold under brand.

I tilfælde af brand, ammoniumnitrat kan være kilde til farlige nedbrydningsprodukter, dvs. oxider (NO, NO₂ etc.), ammoniak (NH₃), aminer.

5.3. Anvisning for brandmandskab.

Ingen særlige anvisninger. Brug beskyttelsesdragt og luftforsynet åndedrætsværn.

SEKTION 6: FORHOLDSREGLER OVERFOR UDSLIP VED UHELD

6.1. Personlige sikkerhedsforanstaltninger, personlige værnemidler og nødprocedurer

Bær egnet sikkerhedstøj (Sektion 8. Eksponeringskontrol/ personlige værnemidler).

6.2. Miljøbeskyttelsesforanstaltninger

Beskyt mod at komme i overfladevand.

6.3. Metoder og udstyr til inddæmning og oprensning

Små udslip: pump op eller saml produktet op, hvor efter anbringes i en dedikeret, mærket affaldsbeholder. Rens forurenede areal med stor mængde vand. Saml ikke det produkt op, ved hjælp af savsmuld eller let brændbart materiale.

Store udslip: pump op eller saml produktet op, hvor efter anbringes i en dedikeret, mærket affaldsbeholder. Sendes til genvinding. Rens forurenede areal med stor mængde vand. Hvis spildt produkt kommer i grundvand, skal lokale myndigheder informeres. Saml ikke det spildte produkt op, ved hjælp af savsmuld eller let brændbart materiale.

6.4. Henvisning til andre sektioner

NB: Se personlige beskyttelsesudstyr i Sektion 8. Eksponeringskontrol/ personlige værnemidler samt affald i Sektion 13. Bortskaffelse af affald.

SEKTION 7: HÅNDTERING OG OPBEVARING AF BLANDINGEN

7.1. Forholdsregler for sikker håndtering

Anvend ved passende ventilation. Der skal sikres lokal udsugning. Undgå mulige antændelseskilder (gnister eller flammer). Undgå forurening fra hvilken som helst kilde af metaller, støv eller organiske stoffer.

7.2. Betingelser for sikker opbevaring, herunder eventuel uforenelighed

Undgå kontakt med brændbare - og reducerende materialer. Udsættes ikke for høje temperaturer.

7.3. Særlige slutanvendelse(r)

Salmag med svovl anvendes som gødning

SEKTION 8: EKSPONERINGSKONTROL/PERSONLIGE VÆRNEMIDLER

8.1. Kontrolparametre

8.1.1. Højeste tilladte koncentration:

Højeste tilladte koncentration for ammoniumnitrat - ikke normeret

Højeste tilladte øjeblikkelige koncentration for ammoniumnitrat - ikke normeret

Højeste tilladte koncentration for andre ikke-giftige industristøv - derunder dem der indeholder frit (krystalliseret) siliciumdioxid under 2% -

10mg/m³

8.1.2. Medarbejdere: langvarig eksponering - systemiske effekter

DNEL Hud 21.3 mg/kg kropsvægt

DNEL Indånding 37.6 mg/m

8.1.3. Hele befolkningen: langvarig eksponering - s

DNEL Hud 12.8 mg/kg kropsvægt

DNEL Indånding 11.1 mg/m³

DNEL Oral 12.8 mg/kg kropsvægt

8.2. Eksponeringskontrol

8.2.1. Velegnede tekniske kontrolmidler:

Ikke påkrævet.

Brug af god ventilation er god industripraksis.

8.2.2. Hygiejнемidler:

Under brug må der ikke spises, drikkes eller ryges. Hænder skal vaskes efter arbejdet med produktet, før spisning, rygning, WC besøg, samt sidst på dagen.

8.2.3. Personlige værnemidler:

produktionsskala



ØJENVÆRN OG ANSIGTSBESKYTTELSE

Brug ansigtsbeskyttelse eller beskyttelsesbriller. Udstyr skal overholde kravene i norm EN 166.



BESKYTTELSE AF HÆNDER

Brug arbejdshandsker.



BESKYTTELSE AF HUDEN OG KROPPEN

Brug arbejdstøj. Brug sikkerhedssko.



ÅNDEDRÆTSVÆRN

I tilfælde af støvdannelse brug åndedrætsværn, som halvmaske med filter. Udstyr skal overholde kravene i norm EN 149.

PRAKSIS OG HYGIEJNE I INDUSTRI

Undgå kontakt med øjne. Sikr, at øjenvask er placeret nær arbejdspladsen.



HYGIEJNE MIDLER

Under brug må der ikke spises, drikkes eller ryges. Forurenede tøj skal omgående tages af. Vask hænder før pausen i arbejdet og omgående efter afslutning med arbejdet med produktet.

TERMISK FARE

Eksisterer ikke.

8.2.4. Eksponeringskontrol for miljøet

I tilfælde af høj grad af eksponering, anbefales brug af personlige værnemidler. Afhængig af eksponeringsgraden skal der vælges egnede personlige værnemidler. I tilfælde af udslip af produktet i overflade- og grundvand skal relevante myndigheder informeres.

SEKTION 9: FYSISKE OG KEMISKE EGENSKABER

9.1. Informationer om grundlæggende fysiske og kemiske egenskaber

Produktet sælges som granulater.

Data vedrørende ammoniumnitrat

Fysisk tilstand ved temp. 20 °C og tryk 1013 hPa. Gennemsigtige/hvide smeltelige krystaller eller granulater.
Hygroskopisk.

Lugt -
Lugttærskel -
pH -
Smelte/krySTALLISERINGSTEMPERATUR ved tryk 1013 hPa 169.6 °C
Kogepunktsinterval stoffet nedbrydes før opnåelse af kogepunktet
Flammepunkt stoffet er uorganisk
Damptryk -
Flammetemperatur (faste stoffer, gasser) ikke brændbar

EkspløSIONSGRÆNSER -
Dampdensitet: Undersøgelse ikke påkrævet
Dampmassefylde -
Relativ dampmassefylde i temp. 20 °C 1.72
Opløselighed meget godt opløselig i vand (> 100 g/L)
Fordelingskoefficient n-oktanol/vand: stoffet er uorganisk
Selvantændelsestemperatur prøvning ubegrundet ud fra et videnskabelig synspunkt
OpløSNINGSTEMPERATUR ≥ 210 °C
Viskositet prøvning ubegrundet ud fra et videnskabelig synspunkt
EkspløSIONSEGENSKABER har ikke eksplosionsegenskaber
Oxideringsegenskaber ja

9.2. Andre informationer

Granulometri Produktet i form af granulater indeholder ikke partikler af fraktion som kan absorberes i alveolerne (0% < 0.5 mm)

SEKTION 10: STABILITET OG REAKTIVITET

10.1. Reaktivitet

Ingen data.

10.2. Kemisk stabilitet

Stabil ved de anbefalede opbevaringsbetingelser (se Sektion 7.).

10.3. Risiko for farlige reaktioner

Ingen data.

10.4. Forhold, der skal undgås

Nedbrydes efter opvarmning. Undgå tæt lukning.

10.5. Uforenlige materialer

Reduktionsfaktorer, stærke syrer og baser, metalpulver, let brændbare materialer, chromater, zink, kobber og kobberlegeringer, klorider.

10.6. Farlige nedbrydningsprodukter

Kvælstofoxider (NO, NO₂).

SEKTION 11: TOKSIKOLOGISKE OPLYSNINGER

11.1. Oplysninger om toksikologiske oplysninger

Data vedrørende ammoniumnitrat

Metabolisme

Ammoniumnitrat dissocierer på ion NH_4^+ samt nitrat ioner. Ammoniumkation er ikke en hoved ion, men et affaldsprodukt af dyremetabolisme, som bruges igen i proteinsyntesen gennem glutamat. Afhængig af art, udledes ammoniak direkte i miljøet eller omdannes til urinstof, som er mindre toksisk. Nitrats toksicitet hos mennesker manifesterer sig ved enterohepatisk nitrater metabolisme med nitrit, som mellemprodukt.

Toksikokinetik

På basis af lav molekylvægt, høj opløselighed i vand, formentlig lav logPow-værdi, forventes et stort absorption. Samtidig ioner af stoffet dannes omgående efter kontakt med væsken, hvilket reducerer absorptionen. Derfor har man antaget 50% absorption til vurdering af eksponering via fordøjelsessystemet, hud og luftveje.

11.1.1. Væsentlige virkninger

Akut toksicitet

LD50 (oral eksponering): 2950 mg/kg kv

LD50 (hud eksponering): 5000 mg/kg kv

Akut toksicitet, eksponering via luftveje bliver ikke evalueret, fordi dampdensitet er for lille, og størrelsen af ammoniumnitrat partikler udelukker muligheden for absorption i alveolerne.

Irritationsvirkning

a) Irritation af hud: mangler

b) Irritation i øjnene: irritation, helt reversible virkninger

c) Kanin

Uklarhed i hornhinden: 0,3; 0

Irritation af hornhinden: 0,3; 0

Konjunktival hyperæmi: 3,0; 2,3

Hævet bindehinde: 1,0

d) Irritation af luftveje

Ingen data.

Ætsende virkning

Blandingen er ikke ætsende.

Sensibilisering

a) Sensibilisering af huden eller luftveje

Hud: ingen sensibilisering

Luftveje: ingen data

Genotoksicitet

a) Genotoksicitet: oral eksponering

Ingen tilgængelige undersøgelser af genotoksicitet med brug af ammoniumnitrat

NOAEL KNO_3 : 256 mg/kg kropsvægt

b) Genotoksicitet: indånding

NOAEC: 185 mg/m³

c) Genotoksicitet: hud

Manglende undersøgelser af huden.

Kræftfremkaldende virkning

a) Kræftfremkaldende virkning: oral

Ingen tilgængelige data.

b) Kræftfremkaldende virkning: indånding

Ingen tilgængelige data.

c) Kraftfremkaldende virkning: hud

Ingen tilgængelige data.

d) Kræftfremkaldende virkning: andre eksponeringsveje

Der eksisterer visse beviser på mulig formering af forbindelser N-nitrosaminer i fødevarer samt i vævene, som indeholder overskud af nitrater/nitritter. N-nitrosaminer forbindelser er kendt som potentielt mutagene/kræftfremkaldende. Bakterier i spytet nedbryder nitrater til uskadelig salpetersyre. Nogle slags af fødevarer, dvs. fisk, rige på aminer, reagerer med salpetersyre, hvorved opstår der nitrosaminer. Dog beviserne peger på, at nitrosamin mængder som dannes i organismen af nitrater som hidrører fra fødevarer er ubetydelige; disse mængder er 500,000 mindre, end en dosis uden effekt. Alle epidemiologiske studier efter 1985 beviser, at der er ingen entydig forbindelse mellem absorberede nitrater, og forekomst af cancer. I virkeligheden eksisterer der nogle beviser, som peger på, at nitrater i fødevarer kan spille en rolle i bekæmpelse af cancer.

Mutagenicitet

Genetisk toksicitet: negativ resultat.

Reproduktionstoksicitet

Mangler troværdige studier med ammoniumnitrat.

SEKTION 12: MILJØOPLYSNINGER

Data vedrørende ammoniumnitrat

12.1. Toksicitet

Toksicitet for fisk, hvirvelløse vanddyr, alger i cyanobakterier, andre vandplanter end alger, mikroorganismer.

LC50/48h fisk: *Cyprinus carpio* 447 mg/l; kortvarig

EC50/24h/48h krebsdyr: *Daphnia magna* 490 mg/l; kortvarig

EC50/10d KNO₃ test for alger: mange bentiske kiselalger >1700 mg/l

Toksicitet over for landplanter

Nitrat absorberet af planter bliver reduceret til nitrit ved enzym nitratreduktase. Dette enzym findes i planter, nogle bakteriearter samt i fordøjelsessystem væv hos pattedyr. Nitrit bliver dernæst reduceret når fotosyntesen og syntesen af kulhydrater foregår. Under tørke, frost eller tilstedeværelse af skygge, eller mangel af andre næringsstoffer, fotosyntese og synteseprocessen foregår i mindre grad, da nitrat bliver stadig absorberet og kan ophobes i planternes væv.

Mikrobiologisk aktivitet i spildevandsrensningsanlæg

EC50/180min NaNO₃ aktiveret slam, fra bolig >1000 mg/l

EC10/180min NaNO₃ aktiveret slam, fra bolig 180 mg/l

12.2. Persistens og nedbrydelighed

Abiotisk nedbrydning

Ammonium nitrat opløses helt i vand. Andre informationer er ikke påkrævet/tilgængelige.

Biologisk nedbrydning

Prøvninger skal ikke gennemføres, fordi stoffet er uorganisk (Bilag VII REACH). Desuden i processen af anaerobisk transformation af ammoniak, en gruppe af bakterier oxiderer ammoniak til nitrit, meden den anden oxiderer nitrit til nitrat. Gennemsnitlig grad af bionedbrydning i spildevandsrensningsanlæg i temp. 20°C er 52 g N/kg opløst stof/dag. Nedbrydning af nitrat er hurtigere under anaerobe forhold. Under anaerobe transformation af nitrat til N₂, N₂O og NH₃, bionedbrydningsgraden i spildevandsrensningsanlæg er i temp. 20°C 70 g N/kg opløst stof/dag.

12.3. Bioakkumuleringspotentiale

I vandmiljø

Simple uorganiske salte let opløselige i vand i vandig opløsning optræder i dissocierede form. Sådanne stoffer har ringe bioakkumuleringspotentiale.

I jord

Som det blev bemærket, i tilfælde af bioakkumulering i vandmiljø, bioakkumuleringspotentiale hos landorganismer anses også for at være ringe.

12.4. Mobilitet i jord

Simple uorganiske salte let opløselige i vand vil optræde i dissocierede form i vandig opløsning, derfor vil de have lav absorptionspotentiale. Derudover screeningsundersøgelse (OECD 121) kunne ikke blive gennemført af tekniske grunde samt QSARs er ikke egnede til denne type stof.

Nitrat bindes ikke i jorden og vil flytte sig sammen med vandet, således kan nitrat blive udvasket, hvis jord bliver fugtet med større mængde af vand, end den kan absorbere. Dette kan hovedsagelig ske sent på efteråret, om vinteren eller tidlig forår. Der findes mange undersøgelser vedrørende miljøvirkninger af NO₃ samt NH₄⁺/NH₃.

12.5. Resultater af PBT og vPvB-vurdering

I henhold til bilag XIII forordning (EF) nr. 1907/2006, vurdering af egenskaber for holdbarhedskriterier, akkumuleringspotentiale og toksicitet (PBT) samt stor persistens og stor bioakkumuleringspotentiale (vPvB) blev ikke foretaget, fordi nitrat er uorganisk stof.

12.6 Andre negative virkninger

Højt nitratniveau i vandene bevirker hurtig vækst af alger og fald af iltindhold i vandet (eutrofiering).

SEKTION 13: BORTSKAFFELSE AF AFFALD

Bortskaffelse af affald skal være i overensstemmelse med reglerne for affaldshåndtering i et givet land og lokale bestemmelser. Valg af en egnet måde for bortskaffelse af affald afhænger af produktets sammensætning på tidspunktet for levering til affaldshåndtæring, samt lokale bestemmelser. Farlig affald - i henhold til miljøminstersforordning vedrørende affaldskatalog ad den 09 december 2014. (Den Polske Statstidende af 2014, pos. 1923) .

Affald, hvis det muligt, skal først og fremmest leveres til genvinding som gødning.

Fortyndede opløsninger kan leveres til spildevandsrensningsanlæg, som har mulighed for fjernelse af kvælstofforbindelser.

13.1. Metoder for affaldsbehandling

13.1.1. Tomme forurenede emballager

Forurenede emballager skal tømmes og efter behørig rensning kan de leveres til genbrug. Brugte emballager skal leveres til godkendte affaldsmottagere for genbrug.

13.1.3. Specielle sikkerhedsforanstaltninger

Bortskaffes ikke i vandmiljøet, før overdragelse spildevandsrensningsanlæg.

13.1.4. Lovbestemmelser vedrørende affald

1. Europa Parlamentets og Rådets Direktiv 2008/98/EF af den 19 november 2008 r. om affald samt ophævelse af visse direktiver (EU Tidende 2008 Bind 51, L312 med senere ændringer).
2. Lov af den 14 december 2012 om affald (Den Polske Statstidende 2013. pos. 21 med senere ændringer) samt gennemførelsesakter.

3. Lov af den 13 juni 2013 om håndtering af emballager og emballageaffald (Den Polske Statstidende 2013, nr. 0, pos. 888 med senere ændringer) samt gennemførelsesakter.

SEKTION 14: TRANSPORTOPLYSNINGER

14.1. FN nummer (ONZ nummer)

RID/ADR ikke relevant

IMDG -

ANDR -

ICAO/IATA -

14.2. Korrekt UN-forsendelsesbetegnelse

RID/ADR ikke relevant

IMDG -

ANDR -

ICAO/IATA -

14.3. Transportfareklasse(r)

RID/ADR ikke relevant

IMDG -

ANDR -

ICAO/IATA -

14.4. Emballagegruppe

RID/ADR ikke relevant

IMDG -

ANDR -

ICAO/IATA -

14.5. Miljøfarer

RID/ADR ikke relevant

IMDG -

ANDR -

ICAO/IATA -

14.6. Særlige forsigtighedsregler for brugeren

RID/ADR ikke relevant

IMDG -

ANDR -

ICAO/IATA -

14.7. Bulktransport i henhold til bilag II MARPOL 73/78 i IBC-koden

RID/ADR ikke relevant

IMDG -

ANDR -

ICAO/IATA -

SEKTION 15: OPLYSNINGER OM REGULERING

15.1 Lovbestemmelser vedrørende sikkerhed, sundhed og miljøbeskyttelse, specifikke for blandingen

15.1.1. EU

1. Europa Parlamentets og Rådets Forordning (EF) nr. 1907/2006 af den 18 december 2006 om registrering, vurdering, udstedelse af tilladelser og bruge begrænsninger for kemikalier (REACH), etablering af det Europæiske Kemikalieagentur, ændrer direktiv 1999/45/EF samt Rådets Forordning (EØF) nr. 793/93 og Kommissionens Forordning (EF) nr. 1488/94, samt også Rådets Direktiv 76/769/EØF og Kommissionens Direktiver 91/155/EØF, 93/67/EØF, 93/105/EF i 2000/21/WE (EU Tidende af 2006 Bind 49, L396 med senere ændringer).
2. Europa Parlamentets og Rådets Forordning (EF) nr. 1272/2008 af den 16 december 2008 om klassificering, mærkning og emballering af stoffer og blandinger, som ændrer og ophæver direktiver 67/548/ EØF og 1999/45/EF samt ændrer forordning (EF) nr. 1907/2006 (EU Tidenden af 2008 Bind 51, L 353 med senere ændringer).
3. Kommissionens direktiver: 2000/39/EF af den 08 juni 2000 samt 2006/15/EF af den 07 februar 2006 fastsættende første og anden liste over vejledende grænseværdier for erhvervs mæssig eksponering.

15.1.2. Nationalt

1. Gælder pågældende lands bestemmelser

Vurdering af kemisk sikkerhed

Der er udarbejdet sikkerhedsrapport for ammoniumnitrat.

SEKTION 16: ANDRE INFORMATIONER

16.1. Ændringer

Tilpasning af sikkerhedsbladet til kravene i CLP forordningen CLP.

16.2. Forkortelser brugt i dokumentet

DNEL	Det afledte nuleffektniveau
NOAEC	Koncentration, hvor der ikke observeres skadelige virkninger
NOAEL	Niveau uden observeret skadelig virkning
LCx	Dødelig koncentration x%
LDx	Dødelig dosis x%
PBT	Persistent, Bioakkumulerende og Toksisk
vPvB	Meget persistent og meget bioakkumulerende
WE	EF-fortegnelse består af tre forbundne europæiske fortegnelser etableret på basis af tidligere EU retsfor skrifter: EINECS, ELINCS samt fortegnelsen "No-longer polymers" (NLP)
CAS	Database med en fortegnelse over kemiske forbindelser
IUPAC	International sammenslutning af nationale kemiske foreninger og selskaber
REACH	Registrering, vurdering og godkendelse af samt begrænsninger for kemikalier
CLP	Klassificering, mærkning og emballering af stoffer og blandinger
NDS	Højeste tilladte koncentration
NDSch	Højeste tilladte øjeblikkelige koncentration
ECx	Effektiv koncentration x%
ADR	Den europæiske overenskomst om international transport af farligt gods ad vej)
RID	Europæisk konvention angående international transport af farligt gods med tog
ONZ	Forenede Nationer (eng. UN)

16.3. Vigtige litteraturhenvisninger og datakilder.

1 Registreringsdossier for ammoniumnitrat.

16.4. Oplæring

1. Arbejdsgiver er forpligtet til af informere alle medarbejdere, som har kontakt med gødningen, om farer og personlige værnemidler, som er specificeret i dette sikkerhedsblad.
2. Distributør er forpligtet til at give aftagere af Salmag med svovl[®] informationer, som er indeholdt i dette sikkerhedsblad.

16.5. Erstatte sikkerhedsblad

Dette sikkerhedsblad erstatter Sikkerhedsblad KW-98/ZAK/PZ-005.03_06

Dettee sikkerhedsblad udgør ikke produktspecifikation og må ikke betragtes som garanti for dets kvalitet samt overensstemmelse med kundens krav i de enkelte anvendelser. Dets opgave er at hjælpe til sikker brug af produktet (arbejdssikkerhed og miljøbeskyttelse), transport samt opbevaring. Data indeholdt i dette sikkerhedsblad baserer på vor aktuel viden samt aktuelle retsforskrifter. Aftagere boer sikre sig, at de er i overensstemmelse med gældende for dem interne bestemmelser og/eller nationale bestemmelser gældende i deres land.