



DEHACO PROFESSIONAL SPRAY ADHESIVE 500ML

QUIN GLOBAL (BV) LTD

Versjonnr.: 5.5

Sikkerhetsdatablad (I samsvar med vedlegg II til REACH (1907/2006) - Forordning 2020/878)

Farevarslingskode: 4

Ustedelsesdato: 04/09/2023

Utskriftsdato: 12/02/2024

S.REACH.NOR.NO

SEKSJON 1 Identifikasjon av stoffet / blandingen og av selskapet / virksomheten

1.1. Produktidentifikasjon

Produktnavn	DEHACO PROFESSIONAL SPRAY ADHESIVE 500ML
Kjemisk navn	Ikke anvendelig.
Synonymer	Ikke tilgjengelig
Varenavn ved transport	AEROSOLBEHOLDERE, giftig, brennbar, etsende; AEROSOLBEHOLDERE giftig, oksiderende, etsende; AEROSOLBEHOLDERE, kvelende; AEROSOLBEHOLDERE, etsende; AEROSOLBEHOLDERE, etsende, oksiderende; AEROSOLBEHOLDERE, brannfarlig; AEROSOLBEHOLDERE, brannfarlig, etsende; AEROSOLBEHOLDERE, oksiderende; AEROSOLBEHOLDERE, giftig; AEROSOLBEHOLDERE, giftig, etsende; AEROSOLBEHOLDERE, giftig, brennbar; AEROSOLER; AEROSOLBEHOLDERE, giftig, oksiderende
Kjemisk formel	Ikke anvendelig.
Andre former for identifisering	UFI:7GQ5-U21M-D001-QQUE

1.2. Relevante identifiserte brukstyper for stoffet eller blandingen, og brukstyper som det advares mot

Kjemisk produktkategori	PC1	Lim, tetningsmidler
Sektorer for bruk	SU22	Profesjonelle bruksområder
	SU3	Industrielle bruksområder
Bruksområde - Underkategori	SU0	Annet
	SU19	Bygg- og anleggsarbeid
Relevante identifiserte brukstyper	Påføring skjer ved sprayatomisering fra en håndholdt aerosolbeholder	
Frarådede brukstyper	Ikke spesifikke bruksområder som frarådes er identifisert.	

1.3. Detaljene for leverandøren av sikkerhetsdatabladet

Registrert selskapsnavn	QUIN GLOBAL (BV) LTD
Adresse	De Droogmakerij 1851 LX Heiloo Netherlands
Telefon	0031 72 520 66 97
Faks	Ikke tilgjengelig
Nettsted	www.quinglobal.com
E-post	technicalhelp.uk@quinglobal.com

1.4. Nødtelefonnummer

Forening / organisasjon	CHEMWATCH NØDRESPONS (24/7)
Nødtelefonnr.	+47 23 25 25 84
Andre nødtelefonnummere	+61 3 9573 3188

Ikke tilgjengelig

SEKSJON 2 Fareidentifikasjon

2.1. Klassifisering av stoffet eller blandingen

Klassifisering i henhold til regulering (EF) nr 1272/2008 [CLP] og endringer [1]	H222+H229 - Aerosoler Kategori 1, H315 - Etsende / irriterende for huden kategori 2, H319 - Øyeirritasjon kategori 2, H336 - STOT - SE (narkose) kategori 3, H412 - Kronisk akvatisk fare kategori 3
Legend:	1. Klassifisert av Chemwatch; 2. Klassifisering trukket fra EF-direktiv 1272/2008 - vedlegg VI

2.2. Merkelappelementer

CLP etikettelement	
Signalord	Fare

Fareuttalelse(r)

H222+H229	Ekstremt brannfarlig aerosol, Trykkbeholder: kan sprekke ved oppvarming
H315	Irriterer huden.
H319	Gir alvorlig øyeirritasjon.
H336	Kan forårsake døsighet eller svimmelhet.
H412	Skadelig, med langtidsvirkning, for liv i vann.

Tilleggsuttalelse(r)

Ikke anvendelig.

Uttalelser om forholdsregler : Forebygging

P210	Holdes vekk fra varme, varme overflater, gnister, åpen ild og andre antenningskilder. Røyking forbudt.
P211	Ikke spray mot åpen flamme eller annen tennkilde.
P251	Må ikke punkteres eller brennes, selv ikke etter bruk.
P271	Brukes bare utendørs eller i et godt ventilert område.
P261	Unngå innånding av gass.
P273	Unngå utslipp til miljøet.
P280	Benytt vernehansker, verneklær, øyevern og ansiktsvern.
P264	Vask alle utsatte ytre organer grundig etter bruk.

Uttalelser om forholdsregler : Respons

P305+P351+P338	VED KONTAKT MED ØYNENE: Skyll forsiktig med vann i flere minutter. Fjern eventuelle kontaktlinser dersom dette enkelt lar seg gjøre. Fortsett skyllingen.
P312	Kontakt et GIFTINFORMASJONSSENTER/en lege/første hjelper ved ubehag.
P337+P313	Ved vedvarende øyeirritasjon: Søk legehjelp.
P302+P352	VED HUDKONTAKT: Vask med mye vann og såpe.
P304+P340	VED INNÅNDING: Flytt personen til frisk luft og sørg for at vedkommende har en stilling som letter åndedrettet.
P332+P313	Ved hudirritasjon: Søk legehjelp.
P362+P364	Tilsølte klær må fjernes og vaskes før bruk.

Uttalelser om forholdsregler : Lagring

P405	Oppbevares innelåst.
P410+P412	Beskyttes mot sollys. Må ikke utsettes for temperaturer høyere enn 50 °C /122 °F.
P403+P233	Oppbevares på et godt ventilert sted. Hold beholderen tett lukket.

Uttalelser om forholdsregler : Avhending

P501	Innhold/beholder leveres til autorisert farlig eller avfallsbehandlingsanlegg i henhold til en hvilken som helst lokal regulering.
------	--

2.3. Andre farer

Innånding, hudkontakt og/eller innføring kan frembringe helseskade*.

Kumulativ effekt kan resultere i følgende eksponering*.

Kan medføre ubehag for åndedrettssystem og hud*.

Hydrocarbons, C6-C7, n-alkanes, isoalkanes, cyclics, <5% n-hexane	Bestemt å ha egenskaper som forstyrrer det endokrine systemet i henhold til europeisk forskrift (EU) 528/2012, europeisk forskrift (EU) 2017/2100 og europeisk forskrift (EU) 2018/605
---	--

SEKSJON 3 Sammensetning / informasjon om ingredienser

3.1.Stoffer

Se "Sammensetning av ingredienser" i seksjon 3.2

3.2.Blandinger

1. CAS-nr.	%[vekt]	Navn	Klassifisering i henhold til regulering (EF) nr	SCL /	Nanoform
------------	---------	------	---	-------	----------

Fortsettelse...

DEHACO PROFESSIONAL SPRAY ADHESIVE 500ML

2.EF-nr. 3.Indeksnr. 4.REACH-nr.			1272/2008 [CLP] og endringer	M-Faktor	partikkelegenskapene
1. 67-64-1 2.200-662-2 3.606-001-00-8 4.Ikke tilgjengelig	20-40	Aceton *	Brannfarlig væske kategori 2, Øyeirritasjon kategori 2, STOT - SE (narkose) kategori 3; H225, H319, H336 [2]	Ikke tilgjengelig	Ikke tilgjengelig
1. 64742-49-0* 2.921-024-6 3.649-328-00-1 4.01-2119475514-35-XXXX	10-30	Hydrocarbons, C6-C7, n-alkanes, isoalkanes, cyclics, <5% n-hexane [e]	Brannfarlig væske kategori 2, Aspirasjonsfare kategori 1, Etsende / irriterende for huden kategori 2, STOT - SE (narkose) kategori 3, Kronisk akvatisk fare kategori 2; H225, H304, H315, H336, H411 [1]	0	Ikke tilgjengelig
1. 106-97-8. 2.203-448-7 3.601-004-00-0 601-004-01-8 4.Ikke tilgjengelig	10-30	Butan	Brannfarlig gass kategori 1A, Gass under trykk (flytende gass); H220, H280, EUH044 [1]	Ikke tilgjengelig	Ikke tilgjengelig
1. 74-98-6 2.200-827-9 3.601-003-00-5 4.Ikke tilgjengelig	20-40	propane	Brannfarlig gass kategori 1; H220, H280 [2]	Ikke tilgjengelig	Ikke tilgjengelig
1. 75-28-5. 2.200-857-2 3.601-004-00-0 601-004-01-8 4.Ikke tilgjengelig	5-10	iso-butane	Brannfarlig gass kategori 1A, Gass under trykk (flytende gass); H220, H280, EUH044 [1]	Ikke tilgjengelig	Ikke tilgjengelig

Legend: 1. Klassifisert av Chemwatch; 2. Klassifisering trukket fra EF-direktiv 1272/2008 - vedlegg VI; 3. Klassifisering trukket fra C & L; * ; [e] Stoff identifisert som å ha hormonforstyrrende egenskaper

SEKSJON 4 Førstehjelpstiltak

4.1. Beskrivelse av førstehjelpstiltak

Øyekontakt	Dersom aerosoler kommer i kontakt med øynene: - Hold umiddelbart øyelokkene fra hverandre og skylt øyet kontinuerlig i minst 15 minutter med friskt rennende vann. - Sikre fullstendig irrigering av øyet ved å holde øyelokkene fra hverandre og vekk fra øyet, og ved å bevege øyelokkene ved å løfte øvre og nedre øyelokk. - Transporteres umiddelbart til sykehus eller lege. - Fjerning av kontaktlinser etter en øyeskade skal kun foretas av kyndig personell.
Hudkontakt	Dersom faste eller aerosolerte stoffer deponeres på huden: Skylt hud og hår under rennende vann (bruk såpe om dette er tilgjengelig). Fjern eventuelle stoffer som sitter fast på huden med renseskrem beregnet for industrien. BRUK IKKE løsemidler. Søk medisinsk hjelp om irritasjon oppstår.
Innånding	Dersom aerosoler, damp eller forbrenningsprodukter er innåndet: - Bring ut i frisk luft. - Legg pasienten ned. Hold varm og avslappet. - Proteser som falske tenner bør fjernes, der det er mulig, før førstehjelpsprosedyrene påbegynnes, da disse kan blokkere luftveiene. - Dersom åndedrettet er grunt eller har stoppet, påse at luftveiene er frie og anvend lungeredning, helst med en maske med frisk lufttilførsel, pose-ventil maskeenhet eller lommemaske, som opplært. Utfør HLR om nødvendig. - Transporteres til sykehus eller lege.
Svelging	- Gi straks et glass vann. - Førstehjelp er vanligvis ikke nødvendig. Er du i tvil, ta kontakt med Giftinformasjonen eller lege. Om spontant oppkast synes overhengende eller forekommer, holdes pasientens hode nedover og på et lavere nivå enn hoftene, for å unngå mulig aspirasjon av oppkast.

4.2 Viktigste symptomer og effekter, både akutte og forsinkede

Se avsnitt 11

4.3. Indikasjoner for øyeblikkelig medisinsk hjelp og spesiell behandling som trengs

For petroleum destillater: Ved inntak kan mageskylning med aktivert kull brukes umiddelbart for å forhindre absorpsjon - dekontaminering (indusert oppkast eller skylling) er kontroversielt og bør vurderes basert på hvert enkelt tilfelle; selvfølgelig bør de vanlige forholdsreglene med en endotrakealtube vurderes før skylling for å forhindre aspirasjon. Individer som er forgiftet av petroleum destillater bør umiddelbart innlegges på sykehus, med akutt og kontinuerlig oppmerksomhet rettet mot nevrologisk og kardiopulmonal funksjon. Positivt trykk ventilasjon kan være nødvendig. Akutte sentralnervesystem symptomer kan oppstå som følge av store inntak og aspirasjonsindusert hypoksi. Etter den første episoden bør individer følges opp for endringer i blodvariabler og forsinket utseende av lungeødem og kjemisk pneumonitt. Slike pasienter bør følges opp i flere dager eller uker for forsinkede effekter, inkludert benmargstoksitet, lever- og nyreskade. Individer med kronisk lungesykdom vil være mer alvorlig påvirket, og bedring fra inhalasjonseksponering kan være komplisert. Gastrointestinale symptomer er vanligvis mindre og patologiske endringer i leveren og nyrene er sjeldne ved akutt forgiftning. Klorerte og ikke-klorerte hydrokarboner kan sensibilisere hjertet for adrenalin og andre sirkulerende katekolaminer, slik at arytmier kan oppstå. Nøye vurdering av denne potensielle bivirkningen bør gå forut for administrering av adrenalin eller andre hjertestimulerende midler og valg av bronkodilatorer. Behandles symptomatisk.

SECTION 5 Brannslukkingstiltak

5.1. Brannslukkingsmidler

- Alkoholstabilisert skum.
- Tørt kjemisk pulver.
- BCF (der forskrifter tillater).
- Karbondioksid.
- Vannspray eller tåke – Bare store branner.

LITEN BRANN:

- Vannspray, tørre kjemikalier eller CO2

STOR BRANN:

- Vannspray eller -tåke.

5.2. Spesielle farer som oppstår på grunn av underlaget eller blandingen

Brannuforenlighet	Unngå forurensning med oksidasjonsmidler, dvs. nitrater, oksiderende syrer, klorblekemidler, bassengklor osv., da det kan føre til antenning
-------------------	--

5.3. Råd for brannslukkere

Brannbekjempelse	
Brann- / eksplosjonsfare	karbondioksid (CO2), andre pyrolyseprodukter som er typiske for brenning av organisk materiale. Inneholder lav substans med lavt kokepunkt: Lukkede beholdere kan bryte på grunn av pressansamling under brannforhold. ADVARSEL: Aerosolbeholdere kan utgjøre fare knyttet til trykk.

SEKSJON 6 Tiltak ved utilsiktet utslipp

6.1. Personlige forholdsregler, verneutstyr og nødprosedyrer

Se seksjon 8

6.2. Miljømessige forholdsregler

Se seksjon 12

6.3. Metoder og materialer for oppdemming og rengjøring

Små utslipp	- Rydd opp alt søl umiddelbart. - Unngå innånding av damp og kontakt med hud og øyne. - Bruk verneklær, ugjennomtrengelige hansker og vernebriller. - Slå av alle mulige antenningskilder og øk ventilasjonen. - Tørk opp. - Hvis det er sikkert bør ødelagte kanner plasseres i en beholder utendørs, unna alle antennelseskilder, helt til trykket har forsvunnet. - Uskadde kanner bør samles og stues trygt bort.
Store utslipp	- Tøm området for personell og flytt vekk fra vindretningen. - Varsle brannvesen og fortell dem beliggenhet og grad av fare. - Kan være voldsomme eller eksplosivt reaktive. - Bruk åndedrettsvern og vernehansker. - Forhindre med alle tilgjengelige midler søl fra avløp eller vannløp. - Ingen røyking, åpen ild, varme eller antennelseskilder. - Øk ventilasjonen. - Stans lekkasje hvis det er trygt å gjøre det. - Vannspray eller tåke kan brukes til å spre/absorbere damp. - Absorber eller dekk over søl med sand, jord, inerte materialer eller vermikulitt. - Hvis det er sikkert bør ødelagte kanner plasseres i en beholder utendørs, unna antennelseskilder, til trykket har forsvunnet. - Uskadde kanner bør samles og stuert trygt. - Samle rester og forsegle i merkede oljefat for kasting.

6.4. Referanse til andre seksjoner

Råd angående personlig verneutstyr finnes i del 8 av sikkerhetsdatabladet.

SEKSJON 7 Håndtering og oppbevaring

7.1. Forholdsregler for sikker oppbevaring

Trygg håndtering	Ledningsevnen til dette materialet kan gjøre det til en statisk oppsamler. En væske anses vanligvis som ikke-ledende hvis ledningsevnen er under 100 pS/m, og den anses som halvledende hvis ledningsevnen er under 10 000 pS/m. Uansett om en væske er ikke-ledende eller halvledende, er forholdsreglene de samme. En rekke faktorer, som for eksempel væsketemperatur, tilstedeværelse av forurensninger og antistatiske tilsetningsstoffer, kan påvirke ledningsevnen til en væske betydelig. Radon og dets radioaktive nedbrytningsprodukter er farlige hvis de inhaleres eller inntas. - Unngå all kontakt, også inhalering. - Bruk verneklær dersom det oppstår risiko for eksponering. - Brukes i godt ventilert område. - Forhindre konsentrasjon i hulrom og groper. IKKE gå inn på innelukkede områder før luften har blitt sjekket. - Unngå røyking, åpen flamme og antenningskilder. - Unngå kontakt med uforenlige stoffer. Ved håndtering skal du IKKE spise, drikke eller røyke. IKKE brenn eller punkter spraybokser. IKKE spray direkte på mennesker, eksponert mat eller bestikk / tallerkener. - Unngå fysisk skade på beholderne. - Vask alltid hendene med såpe og vann etter håndtering. - Arbeidsklær bør vaskes separat. - Bruk god yrkesmessig arbeidspraksis. - Følg produsentens anbefalinger for oppbevaring og håndtering. - Luften skal sjekkes regelmessig i forhold til etablerte eksponeringsstandarter for å sikre at trygge arbeidsforhold opprettholdes.
Brann- og eksplosjonsbeskyttelse	Se seksjon 5
Andre opplysninger	

7.2. Sikre oppbevaringsforhold, inkludert eventuelle uforenligheter

Egnet beholder	For stoffer med lav viskositet (i) : Tønner og kanner må være av typen hvor toppen ikke kan tas av. (ii) : Der hvor en kanne skal brukes som en indre emballasje, må kannen være i skrudd fast. For materialer med en viskositet på minst 2680 cSt (23 grader C) For produkter med en viskositet på minst 250 cSt (23 grader C) Produkt som krever omrøring før bruk og har en viskositet på minst 20 cSt (25 grader C) (i) : Avtagbar innpakning for kanne, (ii) : Kanner med friksjonslukning og (iii) : Lavtrykks tuber og kassetter kan brukes. Der hvor kombinasjonsinnpakninger brukes, og de indre innpakningene er laget av glass, må det være tilstrekkelig inert støtdempende materiale i kontakt med både indre og ytre innpakninger. (i) I tillegg må det være tilstrekkelig inert absorpsjonsmateriale til å absorbere enhver lekkasje, dersom den indre innpakningen er
----------------	---

	av glass og inneholder væske i innpkningsgruppe I. Unntatt fra dette er dersom den ytre innpakningen er en tetsittende formstøpt plastboks og stoffene ikke er inkompatible med platen. ▸ Aerosol dispenser. ▸ Kontroller at beholdere er tydelig merket.
Lagringsuforenlighet	Lave molekylvekt alkaner er en type kjemiske forbindelser som kan finnes i gasser eller væsker. Disse alkanene: ▸ Kan forårsake farlige reaksjoner med sterke oksidanter, klor, kloroksid og dioxygenyltetrafluoroborat når det er tilstede oksygen og varme. ▸ Er uforenlige med halogener. ▸ Kan generere statiske ladninger på grunn av lav ledningsevne, noe som fører til opphopning av statisk ladning. ▸ Bør holdes unna flammer og antennelseskilder. Lave molekylvekt alkaner kan forårsake eksplosjoner når de kombineres med klor eller etanol på aktivert karbon ved høye temperaturer. Risikoen for eksplosjon kan reduseres ved å tilsette karbondioksid til alkane. Når flytende klor blir injisert i etan ved spesifikke temperaturer og trykk, blir reaksjonen svært voldsom hvis etylen også er til stede. Blandinger av alkaner som metan eller etan, som er tilberedt ved ekstremt lave temperaturer (-196 °C), eksploderte når temperaturen ble økt til -78 °C. I tillegg kan tilsetning av nikkelskardonyl til en blanding av n-butanol og oksygen forårsake en eksplosjon ved visse temperaturer. Alkaner reagerer med damp i nærvær av en nikkelskardonyl for å danne hydrogen. Aceton: ▸ kan reagere voldsomt med ulike stoffer, inkludert, men ikke begrenset til aktivt kull, halogenerte forbindelser, perchlorater, kromsyre, flytende oksygen og sterke syrer. ▸ vil reagere voldsomt med bromoform og kloroform ved kontakt med alkaliske stoffer. ▸ kan danne ustabile og eksplosive peroksider ved kontakt med sterke oksidanter, fluor, hydrogenperoksid (90 %), natriumperklorat eller 2-metyl-1,3-butadien. ▸ kan gjøre nitrometan mer eksplosivt. ▸ løser opp de fleste typer gummi, harpikser og plastmaterialer. Butan / isobutan: ▸ reagerer voldsomt med sterke oksidasjonsmidler, acetylen, halogener og nitrogengasser ▸ blandes ikke med klorindioksid, salpetersyre og enkelte plastmaterialer ▸ kan generere elektrostatiske ladninger på grunn av lav ledningsevne, som kan antenne dampene Oppbevar butan langt unna nikkelskardonyl i nærvær av oksygen mellom 20-40°C Propan: ▸ reagerer voldsomt med sterke oksidasjonsmidler, bariumperoksid, klordioksid, dichlorinoksid, fluor osv. ▸ løser opp visse typer plast, gummi og belegg. ▸ kan generere statiske ladninger som kan antenne dampene. ▸ Unngå reaksjon med oksidasjonsmidler
Hazard categories in accordance with Regulation (EC) No 1272/2008	P3b: Brannfarlige aerosoler
Qualifying quantity (tonnes) of dangerous substances as referred to in Article 3(10) for the application of	P3b Krav til nedre / øvre nivå: 5 000 (netto) / 50 000 (netto)

7.3. Spesifikke brukstyper

Se seksjon 1.2

SEKSJON 8 Eksponeringskontroller / personlig verneutstyr

8.1. Kontrollparametre

Ingrediens	DNELs Eksponering Pattern Worker	PNECs kupé
Aceton	dermal 121 mg/kg bw/day (Systemisk, Kronisk) innånding 1 210 mg/m³ (Systemisk, Kronisk) innånding 850 mg/m³ (Lokale, Kronisk) innånding 1 700 mg/m³ (Systemisk, Akutt) innånding 2 420 mg/m³ (Lokale, Akutt) dermal 43 mg/kg bw/day (Systemisk, Kronisk) * innånding 151 mg/m³ (Systemisk, Kronisk) * oral 43 mg/kg bw/day (Systemisk, Kronisk) * innånding 151 mg/m³ (Lokale, Kronisk) * innånding 302 mg/m³ (Systemisk, Akutt) *	10.6 mg/L (Vann (Fresh)) 21 mg/L (Vann - Periodisk utgivelse) 1.06 mg/L (Vann (Marine)) 30.4 mg/kg sediment dw (Sediment (Ferskvann)) 3.04 mg/kg sediment dw (Sediment (Marine)) 29.5 mg/kg soil dw (jord) 100 mg/L (STP)
Hydrocarbons, C6-C7, n-alkanes, isoalkanes, cyclics, <5% n-hexane	dermal 13 964 mg/kg bw/day (Systemisk, Kronisk) innånding 1.9 mg/m³ (Systemisk, Kronisk) innånding 837.5 mg/m³ (Lokale, Kronisk) innånding 1 286.4 mg/m³ (Systemisk, Akutt) innånding 1 066.67 mg/m³ (Lokale, Akutt) dermal 1 377 mg/kg bw/day (Systemisk, Kronisk) * innånding 0.41 mg/m³ (Systemisk, Kronisk) * oral 1 301 mg/kg bw/day (Systemisk, Kronisk) * innånding 178.57 mg/m³ (Lokale, Kronisk) * innånding 1 152 mg/m³ (Systemisk, Akutt) * innånding 640 mg/m³ (Lokale, Akutt) *	Ikke tilgjengelig

* Verdier for befolkningen generelt

Yrkesmessige eksponeringsgrenser (OEL)

INGREDIENS DATA

Kilde	Ingrediens	Navn på stoff	TWA	STEL	Peak	Notater
EU konsolidert liste over rettleiande Utsettelsesgrenseverdier (IOELVs)	Aceton	Acetone	500 ppm / 1210 mg/m3	Ikke tilgjengelig	Ikke tilgjengelig	Ikke tilgjengelig

Kilde	Ingrediens	Navn på stoff	TWA	STEL	Peak	Notater
Norges regelverk om handlingsverdier og grenseverdier for fysiske og kjemiske faktorer i arbeidsmiljøet og smitterisikogrupper for biologiske faktorer	Aceton	Aceton	125 ppm / 295 mg/m3	Ikke tilgjengelig	Ikke tilgjengelig	E
Norges regelverk om handlingsverdier og grenseverdier for fysiske og kjemiske faktorer i arbeidsmiljøet og smitterisikogrupper for biologiske faktorer	Butan	Butan	250 ppm / 600 mg/m3	Ikke tilgjengelig	Ikke tilgjengelig	Ikke tilgjengelig
Norges regelverk om handlingsverdier og grenseverdier for fysiske og kjemiske faktorer i arbeidsmiljøet og smitterisikogrupper for biologiske faktorer	propane	Propan	500 ppm / 900 mg/m3	Ikke tilgjengelig	Ikke tilgjengelig	Ikke tilgjengelig

Emergency Grenser			
Ingrediens	TEEL-1	TEEL-2	TEEL-3
Aceton	Ikke tilgjengelig	Ikke tilgjengelig	Ikke tilgjengelig
Hydrocarbons, C6-C7, n-alkanes, isoalkanes, cyclics, <5% n-hexane	1,000 mg/m3	11,000 mg/m3	66,000 mg/m3
Butan	Ikke tilgjengelig	Ikke tilgjengelig	Ikke tilgjengelig
propane	Ikke tilgjengelig	Ikke tilgjengelig	Ikke tilgjengelig
iso-butane	5500* ppm	17000** ppm	53000*** ppm

Ingrediens	opprinnelige IDLH	revidert IDLH
Aceton	2,500 ppm	Ikke tilgjengelig
Hydrocarbons, C6-C7, n-alkanes, isoalkanes, cyclics, <5% n-hexane	Ikke tilgjengelig	Ikke tilgjengelig
Butan	Ikke tilgjengelig	1,600 ppm
propane	2,100 ppm	Ikke tilgjengelig
iso-butane	Ikke tilgjengelig	Ikke tilgjengelig

Occupational Exposure banding		
Ingrediens	Occupational Exposure Band vurdering	Yrkeshygienisk Band Limit
Hydrocarbons, C6-C7, n-alkanes, isoalkanes, cyclics, <5% n-hexane	E	≤ 0.1 ppm
Notater:	Yrkesmessig eksponering banding er en prosess for tildeling av kjemikalier inn i bestemte kategorier eller bånd basert på en kjemisk potens og de uheldige helsemessige konsekvenser forbundet med eksponering. Utgangen fra denne prosess er en yrkesmessig eksponering bånd (OEB), som tilsvarer et område for eksponeringskonsentrasjoner som forventes å beskytte arbeidernes helse.	

8.2. Eksponeringskontroller

8.2.1. Passende ingeniørkontroller

Tekniske kontroller brukes til å fjerne en fare, eller plassere en barriere mellom arbeideren og faren. Godt utførte tekniske kontroller kan være svært effektive i å beskytte arbeidere og vil vanligvis gi høy grad av beskyttelse uavhengige av arbeidstakerens interaksjoner.

De grunnleggende typene tekniske kontroller er:

Prosesskontroller som involverer å endre måten en arbeidsaktivitet eller -prosess utføres, for å redusere risikoen.

Inngjerding og / eller isolering av utslippskilden, noe som holder en spesifikk fare fysisk borte fra arbeideren, og ventilasjon som strategisk fører inn og fjerner luft i arbeidsmiljøet. Ventilasjon kan fjerne eller fortynne en luftforurensing dersom det er utformet på korrekt måte. Utformingen av et ventilasjonsanlegg må samsvare med den spesifikke prosessen, og med kjemikaliene eller forurensningskilden som er i bruk.

Det kan være nødvendig for arbeidsgivere å bruke flere typer kontroller for å forhindre at ansatte overeksponeres.

Generell ventilering er tilstrekkelig under normale driftsforhold. Bruk SAA-godkjent respirator dersom det er fare for overeksponering. Riktig tilpasning er svært viktig for å sikre adekvat beskyttelse.

Sørg for tilstrekkelig ventilasjon på lager eller i lukkede lagringsområder.

Luftforurensende stoffer på arbeidsplassen vil ha forskjellige "flukt-hastigheter", noe som vil påvirke de "innfangings-hastighetene" som kreves på den rene luften som sirkuleres,for å kunne fjerne et forurensende stoff på en effektiv måte.

Forurensingstype:	Lufthastighet:
aerosoler, (frigitt ved lav hastighet inn i sonen hvor den aktive genereringen finner sted)	0,5 - 1 m / s
direkte spray, spraymaling i grunne skap / områder, gass-utladning (aktiv generering inn i sone med rask luftbevegelse)	1 - 2,5 m / s

Innenfor hvert område avhenger den aktuelle verdien av:

Nedre delen av området.	Øvre delen av området.
1: Rommets luftstrømmer er minimale eller gunstige for innfanging	1: Urolige luftstrømmer i rommet
2: Forurensing med lav toksisitet eller som kun er sjenerende.	2: Forurensninger med høy toksisitet
3: Tilfeldig, lav produksjon.	3: Høy produksjon, tung bruk
4: Stor ventilasjonshette eller store luftmasser i bevegelse	4: Liten ventilasjonshette – kun lokal kontroll

Grunnleggende teori viser at lufthastigheten faller raskt i samsvar med avstand fra åpningen av et enkel ventilasjonsrør. Hastigheten avtar

	vanligvis med kvadratet av avstanden fra ventileringspunktet (i enkle tilfeller). Dermed bør lufthastigheten på ventileringspunktet justeres på passende måte, avhengig av avstanden fra forurensingens kilde. Lufthastigheten på utdelen av ventilasjonssystemet bør, for eksempel, være på minimum 1-2 m / s for ventilering av løsemidler generert i en tank på 2 meters avstand fra ventileringspunktet. Andre mekaniske betraktninger som kan gi underskudd i ventilasjonssystemets ytelse, gjør det viktig at teoretiske lufthastigheter multipliseres med faktorer av 10 eller mer når ventilasjonssystemer installeres eller brukes.
8.2.2. Individuelle beskyttelsestiltak, for eksempel personlig verneutstyr	    
Øye- og ansikstvern	- Vernebriller med sideskjærmer. - Kjemiske vernebriller. [AS/NZS 1337.1, EN166 eller nasjonal ekvivalent] - Kontaktlinser kan utgjøre en spesiell fare, myke kontaktlinser kan absorbere og konsentrere irriteranter. Et skriftlig policy-dokument, som beskriver bruk av linser eller restriksjoner på bruk, bør lages for hver arbeidsplass eller oppgave. Dette dokumentet bør inkludere en gjennomgang av linseabsorpsjon og adsorpsjon for den brukte klassen av kjemikalier, og en redegjørelse for hvordan skade oppleves. Medisinsk personell og førstehjelpspersonell bør være opplært i fjerning av linser og egnet utstyr bør være lett tilgjengelig. Om kjemisk eksponering oppstår, bør irrigering av øyet starte umiddelbart og kontaktlinse tas ut så raskt som praktisk mulig. Linser bør fjernes ved første tegn til irritasjon eller rødhet i øyet, og den bør fjernes i et rent miljø etter at arbeiderne har vasket hendene grundig. [CDC NIOSH Current Intelligence Bulletin 59].
Hudvern	Se Håndvern under
Hender / føtter beskyttelse	- Intet spesielt utstyr påkrevd ved håndtering av små mengder. ELLERS: - For potensielt moderate eksponeringer: - Bruk generelle vernehansker, f.eks lettvekts gummi-hansker. - For potensielt tunge eksponeringer: - Bruk kjemisk bestandige vernehansker, f.eks PVC-hansker, og vernesko / -støvler.
Kroppsvern	Se Annet vern under
Annet vern	- Intet spesielt utstyr påkrevd ved håndtering av små mengder. ELLERS: - Kjeledresser. - Hudrensekrem. - Øyevask-enhet - Skal ikke sprayes på varme overflater.

Anbefalte stoff(er)

INDEKS OVER HANSKEVALGMULIGHETER

DEHACO PROFESSIONAL SPRAY ADHESIVE 500ML

Stoff	CPI
BUTYL	A
BUTYL/NEOPRENE	A
PE/EVAL/PE	A
PVDC/PE/PVDC	A
SARANEX-23 2-PLY	B
TEFLON	B
CPE	C
HYPALON	C
NATURAL RUBBER	C
NATURAL+NEOPRENE	C
NEOPRENE	C
NITRILE	C
NITRILE+PVC	C
PVA	C
PVC	C
SARANEX-23	C
VITON/NEOPRENE	C

Åndedrettsvern

Type AX filter med tilstrekkelig kapasitet. (AS/NZS 1716 & 1715, EN 143:2000 & 149:2001, ANSI Z88 eller nasjonal ekvivalent)

Respirator med patron bør aldri brukes ved inngang i et nødstilfelle, eller i områder med ukjent konsentrasjon av avgasser eller oksygeninnhold. Brukeren må advares om å umiddelbart forlate det forurensede området dersom denne kan lukte noe gjennom respiratoren. Lukten kan tyde på at masken ikke fungerer som den skal, at konsentrasjonen av avgasser er for høy, eller at masken ikke er riktig tilpasset. På grunn av disse begrensningene anses kun begrenset bruk av respirator med patron som hensiktsmessig.

► Generelt ikke relevant.

Aerosoler, på lik linje med de fleste damp/mist, bør aldri brukes i lukkede rom uten tilstrekkelig ventilasjon. Aerosoler som inneholder stoffer designet for å forbedre eller maskere lukt, har utløst allergiske reaksjoner hos disponerte individer.

Valg av klasse og type åndedrettsvern avhenger av nivået av kontaminant i pustesonen og den kjemiske naturen til kontaminanten. Beskyttelsesfaktorer (definert som forholdet mellom kontaminant utenfor og inni masken) kan også være viktige.

Nødvendig minimum beskyttelsesfaktor	Maksimal gass/dampkonsentrasjon i luft p.p.m. (volum)	Halvmaske åndedrettsvern	Helsmaske åndedrettsvern
inntil 10	1000	AX-AUS / Klasse 1	-
inntil 50	1000	-	AX-AUS / Klasse 1
inntil 50	5000	Luftforsyning *	-
inntil 100	5000	-	AX-2
inntil 100	10000	-	AX-3
100+		-	Luftforsyning**

** - Kontinuerlig strøm eller positivt trykkkrav.

A (Alle klasser) = Organiske damper, B AUS eller B1 = Syregasser, B2 = Syregass eller hydrogen cyanid (HCN), B3 = Syregass eller hydrogen cyanid (HCN), E = Svoveldioksid (SO2), G = Jordbrukskjemikalier, K = Ammoniakk (NH3), Hg = Kvikksølv, NO = Nitrogenoksider, MB = Metyl bromid, AX = Lavkørende organiske forbindelser (under 65 grader C)

8.2.3. Miljøeksponeringskontroller

Se seksjon 12

SEKSJON 9 Fysiske og kjemiske egenskaper

9.1. Informasjon om grunnleggende fysiske og kjemiske egenskaper

Utseende	farget		
Fysisk form	oppløst gass	Relativ tetthet (vann= 1)	0.8
Lukt	Ikke tilgjengelig	Delings koeffisiens n-oktanol / vann	Ikke tilgjengelig
Lukterskel	Ikke tilgjengelig	Selvantennelsestemperatur (°C)	Ikke tilgjengelig
pH (som levert)	Ikke tilgjengelig	nedbrytningstemperaturen	Ikke tilgjengelig
Smeltepunkt / frysepunkt (°C)	Ikke tilgjengelig	Viskositet (cSt)	>20.5 @ 40C
Startkokepunkt og kokeområde (°C)	55	Molekylærvekt (g / mol)	Ikke tilgjengelig
Flammepunkt (°C)	-17	Smak	Ikke tilgjengelig
Fordampningshastighet	Ikke tilgjengelig	Eksplorative egenskaper	Ikke tilgjengelig
Brannfarlighet	Meget brennbart.	Oksiderende egenskaper	Ikke tilgjengelig
Øvre eksplosjonsgrense (%)	Ikke tilgjengelig	Overflatespenning (dyn/cm or mN/m)	Ikke tilgjengelig
Nedre eksplosjonsgrense (%)	Ikke tilgjengelig	Flyktig bestanddel (%vol)	Ikke tilgjengelig
Damptrykk (kPa)	Ikke tilgjengelig	Gassgruppe	Ikke tilgjengelig
Oppløselighet i vann	immiscible	pH-verdien som en løsning (1%)	Ikke tilgjengelig
Damptetthet (Air = 1)	Ikke tilgjengelig	VOC g/L	558.00
Nanoform Løselighet	Ikke tilgjengelig	Nanoform partikkelegenskapene	Ikke tilgjengelig
Partikkelstørrelse	Ikke tilgjengelig		

9.2. Annen informasjon

Ikke tilgjengelig

SECTION 10 Stabilitet og reaktivitet

10.1.Reaktivitet	Se del 7.2
10.2. Kjemisk stabilitet	- Økte temperaturer. - Tilstedeværelse av åpen ild. - Produktet anses som stabilt. - Farlig polymerisasjon vil ikke skje.
10.3. Mulighet for farlige reaksjoner	Se del 7.2
10.4. Forhold som skal unngås	Se del 7.2
10.5. Uforenlige stoffer	Se del 7.2
10.6. Farlige nebrytningsprodukter	Se del 5.3

SEKSJON 11 Toksikologisk informasjon

11.1. Informasjon om fareklasser som definert i forskrift (EF) nr. 1272/2008

Innåndet	Materialet kan irritere luftveiene hos noen personer. Kroppens respons på en slik irritasjon kan føre til ytterligere lungeskade. Innånding av damp kan forårsake døsigheit og svimmelhet. Dette kan ledsages av tretthet, redusert årvåkenhet, tap av reflekser, manglende koordinering og vertigo. Isobutan produserer en doseavhengig effekt, og ved høye konsentrasjoner kan det forårsake nummenhet, kvelning, oppstemthet, svimmelhet, hodepine, kvalme, forvirring, manglende koordinasjon og bevisstløshet i alvorlige tilfeller. De parafingassene C1-4 er praktisk talt ikke-giftige under den nedre brannfarlighetsgrensen, 18 000 til 50 000 ppm; over dette kan det oppstå milde til moderate bivirkninger som CNS-depresjon og irritasjon, men disse er helt reversible ved opphør av eksponeringen. Dampen er ubehagelig ADVARSEL: Bevisst misbruk ved å konsentrere / inhalere innholdet kan være dødelig. Innånding av høye konsentrasjoner av blandede hydrokarboner kan føre til bedøvelse, med kvalme, oppkast og svimmelhet. Hydrokarboner med lav molekylvekt (C2-C12) kan irritere slimhinnene og forårsake ukoordinerte bevegelser, svimmelhet, kvalme, vertigo, forvirring, hodepine, tap av appetitt, tretthet, skjelvinger og sløvhet. Svært store eksponeringer kan føre til alvorlig sentralnervesystemdepresjon, dyp koma og død. Krampor kan oppstå på grunn av irritasjon i hjernen og / eller mangel på oksygen. Permanent arrdannelse kan oppstå, med epileptiske anfall og hjerneblødninger som oppstår måneder etter eksponeringen. Effekter på luftveiene inkluderer betennelse i lungene med ødem og blødning. Lettere typer forårsaker hovedsakelig nyre- og nerveskader, de tyngre parafinene og olefinene er spesielt irriterende for luftveiene. Alkener genererer lungeødem ved høye konsentrasjoner. Flytende parafiner kan gi følelsetap og dempende kroppsfunksjoner som fører til svakhet, svimmelhet, langsomt og grunt åndedrett, bevisstløshet, krampeanfall og død. C5-7-parafiner kan også generere flere forskjellige nerveskader. Aromatiske hydrokarboner akkumuleres i lipidrikt vev (vanligvis hjernen, ryggmargen og perifere nerver) og kan gi funksjonssvikt, manifestert ved uspesifikke symptomer som kvalme, svakhet, tretthet og svimmelhet. mens alvorlig eksponering kan gi en følelse av beruselse eller også bevisstløshet. Mange av petroleumhydrokarbonene kan sensitivisere hjertet, og kan føre til ventrikelflimmer, noe som igjen kan føre til død. Depresjon i sentralnervesystemet (SNS) kan omfatte generelt ubehag, symptomer på ørhet, hodepine, svimmelhet,, kvalme, bedøvende effekter, reaksjonsevne, slørete tale og kan utvikles til bevisstløshet. Alvorlige forgiftninger kan resultere i respirasjonsdepresjon og kan være dødelig. Nerveskade kan forårsakes av visse ikke-ringede hydrokarboner. Symptomene er midlertidige og inkluderer svakhet, skjelvinger, økt spyttproduksjon, noen anfall, overdreven tåreproduksjon med misfarging og manglende koordinasjon som varer i opptil 24 timer. Innånding av høye konsentrasjoner av gass / damp forårsaker lungeirritasjon med hoste og kvalme, depresjon av sentralnervesystemet med hodepine og svimmelhet, demping av reflekser, tretthet og ukoordinerte bevegelser. Materialet er svært volatil og kan raskt danne en konsentrert atmosfære på trange eller uventilerte områder. Damp er tyngre enn luft og kan flytte og erstatte luft i pustesonen ved å opptre som kvelende. Dette kan skje uten advarsel om overeksponering.
----------	--

	The use of a quantity of material in an unventilated or confined space may result in increased exposure and an irritating atmosphere developing. Before starting consider control of exposure by mechanical ventilation.
Svelging	Materialet har IKKE blitt klassifisert av EC-direktiver eller andre klassifikasjonssystemer som "farlig ved inntak". Dette skyldes mangel av bekreftende dyre – eller menneskebevis. Isoparaffinske hydrokarboner forårsaker midlertidig slapphet, svakhet, manglende koordinasjon og diaré. Svelging av petroleumhydrokarboner kan irritere svelget, spiserøret, magesekken og tynntarmen, og føre til hevelser og sår på slimhinnene. Symptomer inkluderer en brennende følelse i munn og svelg; større mengder kan forårsake kvalme og oppkast, bedøvelse, svakhet, svimmelhet, langsomt og grunt åndedrett, abdominal hevelse, bevisstløshet og krampeanfall. Skader på hjertemuskelen kan gi uregelmessigheter i hjerterytmen, ventrikkelflimmer (fatal) og EKG-forandringer. Kan føre til sentralnervesystemdepresjon. Lette typer kan føre til skarp prikking i tungen og tap av følelse i førnevnte. Aspirasjon kan forårsake hoste, brekninger og lungebetennelse med hevelse og blødninger. Vanligvis ikke en fare på grunn av produktets fysiske form. Ansett som usannsynlig rute for inngang til kommersielle/industrielle miljøer. Svelging av væsken kan medføre aspirasjon til lungene med risiko for kjemisk lungebetennelse, alvorlige konsekvenser kan medfølge (ICSC13733).
Hudkontakt	Stoffet kan forverre enhver type underliggende eksem. Hudkontakt anses ikke for å ha skadelige helseeffekter (som klassifisert av EU-direktiver), materialet kan fortsatt produsere helseskade gjennom inngang til sår, lesjoner eller skrubbsår). Dermalt, isoparaffiner har forårsaket lett til moderat irritasjon hos dyr og mennesker under tildekkede forhold der fordampning ikke kan skje fritt. Imidlertid er de ikke irriterende i ikke-tildekkede tester, som er en mer realistisk simulering av menneskelig eksponering. De har ikke blitt funnet å være sensibiliserende hos marsvin eller mennesker i patch testing. Imidlertid har det blitt rapportert om sporadiske sjeldne idiosynkratiske sensibiliseringsreaksjoner hos mennesker. Spraytåke kan skape ubehag Åpne sår og oppskrubbet eller irritert hud bør ikke utsettes for dette stoffet. Inntreden til blodstrøm gjennom for eksempel kutt, skrubbsår eller lesjoner kan produsere systemisk skade med farlige effekter. Undersøk huden før bruk av materialet og sørg for at eventuell ytre skade er tilstrekkelig beskyttet. Det er noen ting som tyder på at stoffet kan forårsake mild, men betydelig hudbetennelse, enten etter direkte kontakt eller etter en stund. Gjentatt eksponering kan føre til kontaktallergi, hvilket kjennetegnes av rødhet, hevelse og blødder.
Øye	Installasjon av isoparaffiner i kaninøyne gir kun lett irritasjon. Direkte øyekontakt med petroleumshydrokarboner kan være smertefullt og hornhinnen kan bli midlertidig skadet. Aromatiske arter kan føre til irritasjon og tåresekretasjon. Væsken kan gi ubehag i øynene og er i stand til å forårsake midlertidig svekkelse av syn og / eller forbigående øyebetennelse og sårdannelse. Det er dokumentert at materialet kan gi øyeirritasjon hos noen individer og produsere øyeskade 24 timer eller mer etter instillasjon. Alvorlig betennelse med smerter kan forventes. Hornhinnen kan skades. Med mindre behandling skjer raskt og adekvat kan synet bli permanent borte. Konjunktivitt kan forekomme etter gjentatt eksponering.
Kronisk	Langvarig utsettelse for luftveisirriteranter kan resultere i luftveissykdommer som involverer pustevansker og relaterte systemiske problemer. Giftig: fare for alvorlig helseskade ved langvarig eksponering igjennom innånding, hudkontakt og ved svelging. Dette materialet kan forårsake alvorlige skader hvis man er eksponert for det i lange perioder. Det kan antas at det inneholder et stoff som kan gi alvorlige defekter. Dette har blitt demonstrert ved både kort- og langvarig eksperimentering. Rikelig med bevis finnes fra eksperimentering at det er mistanke om at dette materialet direkte reduserer fruktbarheten. Substansopphopning i menneskekroppen kan oppstå og det kan være bekymringsfylt ved gjentatt eller langvarig eksponering under arbeid. Konstant eller langtidseksponering for blandede hydrokarboner kan forårsake sløvhets med svimmelhet, svakhet og synsforstyrrelser, vekttap og anemi, og redusert lever- og nyrefunksjon. Hudeksponering kan føre til uttørring, sprekking og rødhet i huden. Kronisk eksponering overfor lettere hydrokarboner kan forårsake nerveskader, perifer nevropati, benmargskader og psykiske lidelser samt skader på lever og nyrer. Arbeidere som er utsatt for acetone over lengre perioder viste betennelse i luftveiene, mage og tynntarm, anfall av svimmelhet og tap av styrke. Eksponering for acetone kan forsterke levertoksisiteten til klorerte løsemidler. Langvarig eller gjentatt hudkontakt kan forårsake uttørring med sprekking, irritasjon og mulig eksem som følge.

DEHACO PROFESSIONAL SPRAY ADHESIVE 500ML	TOKSISITET	IRRITASJON
	Ikke tilgjengelig	Ikke tilgjengelig
Aceton	TOKSISITET	IRRITASJON
	Hud (kanin) LD50: 20000 mg/kg ^[2]	Eye (human): 500 ppm - irritant
	Innånding(Mouse) LC50; 44 mg/L4h ^[2]	Eye (rabbit): 20mg/24hr - moderate
	Oral(Rotte) LD50; 5800 mg/kg ^[2]	Eye (rabbit): 3.95 mg - SEVERE
		Hud: ingen negativ effekt observert (ikke irriterende) ^[1]
		Øye: observert negativ effekt (irriterende) ^[1]
		Skin (rabbit): 500 mg/24hr - mild
		Skin (rabbit):395mg (open) - mild
Hydrocarbons, C6-C7, n-alkanes, isoalkanes, cyclics, <5% n-hexane	TOKSISITET	IRRITASJON
	Hud (rotte) LD50: 3.35 mg/kg ^[2]	Hud: negativ effekt observert (irriterende) ^[1]
	Inhalering(Rotte) LC50; 0.26 mg/L4h ^[2]	Øye: ingen negativ effekt observert (ikke irriterende) ^[1]
	Oral(Rotte) LD50; 16.75 mg/kg ^[2]	
Butan	TOKSISITET	IRRITASJON
	Inhalering(Rotte) LC50; 658 mg/l4h ^[2]	Ikke tilgjengelig
propane	TOKSISITET	IRRITASJON
	Inhalering(Rotte) LC50; 364726.819 ppm4h ^[2]	Ikke tilgjengelig
iso-butane	TOKSISITET	IRRITASJON
	Inhalering(Rotte) LC50; >13023 ppm4h ^[1]	Ikke tilgjengelig

Legend:	1 En verdi hentet fra Europa ECHA Registrerte stoffer - Akutt giftighet 2 * Verdi hentet fra produsentens SDS Med mindre annet er spesifisert data hentet fra RTECS- Register of Toxic Effects of Chemical Substances
---------	---

DEHACO PROFESSIONAL SPRAY ADHESIVE 500ML	Astmalignende symptomer kan fortsette i måneder og til og med år etter at man slutter å bli utsatt for stoffet. Dette kan være på grunn av en ikke-allergisk tilstand kjent som RADS (reactive airways dysfunction syndrome : irritant-indusert astma), denne kan oppstå å ha vært utsatt for høye nivåer av svært irriterende stoffer. Hovedkriteriene for RADS-diagnosen inkluderer fravær av tidligere luftveissykdom, i et ikke-atopisk individ, med plutselig innsettende og vedvarende astmalignende symptomer innen minutter eller timer etter å ha dokumentert vært utsatt for irritanten. Et reversibelt pustemønster sett ved hjelp av spirometri, med tilstedeværelse av moderat til alvorlig bronkial hyperreaktivitet under metakolintest, og mangel på minimal lymfocytisk betennelse, uten eosinofili, er blitt inkludert i kriteriene for å diagnostisere RADS. RADS (eller astma) etter en inhalasjon av irritanter er en uvanlig lidelse hvor ratene har sammenheng med både konsentrasjonen av og tidslengden av utsettelse for det irriterende stoffet. Industriell bronkitt, på den annen side, er en lidelse som oppstår etter å ha vært utsatt for høye konsentrasjoner av irriterende stoffer (ofte partikler), og er fullstendig reversibel etter at man ikke lenger utsettes for stoffet. Denne lidelsen karakteriseres av dyspné, hoste og slimproduksjon.
ACETON	Materialet kan forårsake hudirritasjon etter langvarig eller gjentatt eksponering og kan ved hudkontakt gi rødhet, hevelse, blemmer, skalering og fortykkelse av huden.
Hydrocarbons, C6-C7, n-alkanes, isoalkanes, cyclics, <5% n-hexane	De fleste lavsiedende naftaer med lavt kokepunkt (LBPNS) har lav akutt giftighet ved oral, dermal og inhalasjonsvei, og milde til moderate irriterende effekter på hud og øyne. Imidlertid har noen tyngre "krakkede" LBPNS (LKBPNs med høyere innhold av olefiner) vist seg å være mer irriterende for hud og øyne sammenlignet med ikke-krakkede LBPNS. Det er ikke kjent at LBPNS gir sensitivisering av huden. Dyrestudier har undersøkt effektene av kortvarig og langvarig eksponering for LBPNS gjennom inhalasjon eller oral administrering. Spesifikt hos hannrotter førte eksponering for LBPNS til nyre-relaterte problemer som økt nyrevekt, nyrelesjoner og dannelse av hyaline dråper. Imidlertid ble ikke de samme effektene observert hos hunnrotter, mus eller mennesker på grunn av en mekanisme som involverer et spesifikt enzym som kun finnes hos hannrotter. Begrensede studier viste at inhalasjonseksponering førte til økt levervekt både hos hann- og hunnrotter. Dermal eksponering for en spesifikk LBPNS (lett krakket nafta) førte til hudirritasjon og endringer ved lave doser hos rotter. Det var få studier tilgjengelig angående kronisk toksisitet av LBPNS, men en studie eksponerte mus og rotter for blyfri bensin (som inneholdt 2% benzen) og fant øye- og nyreeffekter ved konsentrasjoner på henholdsvis 200 mg/m³ og 6170 mg/m³. Testing av genetiske effekter av LBPNS har vist varierte resultater når det er utført ved hjelp av in vitro-studier. In vivo-studier av LBPNS har vist ingen negative resultater. Noen LBPNS har vist seg å forårsake unormal kromosomdannelse. Testing av genotoksitet av blyfri bensin (som inneholder 2% benzen) fant at unormal DNA-syntese ble indusert hos mus gjennom oral eksponering. Tilsvarende førte blyfri bensin med 2% benzeninnhold til replikativ DNA-syntese i rotte nyreceller gjennom oral og inhalasjonsutsattelse. Selv om flertallet av in vivo-genotoksitetsresultatene for LBPNS-stoffer er negative, kan potensialet for genotoksitet av LBPNS som en gruppe ikke neglisjeres basert på de varierende in vitro-genotoksitetsresultatene. Det finnes begrenset bevis for å demonstrere karsinogenisitet i huden og blodet etter eksponering for LBPNS. De publiserte studiene som undersøkte forekomsten av kreft som følge av LBPNS hadde flere begrensninger, inkludert manglende eksponeringsdata og manglende evne til definitivt å utelukke eksponeringseffektene av bensinforbrenningsprodukter fra effektene av selve bensinen. Bare blyfri bensin har blitt undersøkt for sitt karsinogeniske potensial i inhalasjonsstudier blant LBPNS-stoffer. En slik studie fant at inhalering av blyfri bensin (2% benzen) resulterte i fremming av leverkreft hos kvinnelige mus ved en dose på 6170 mg/m³ over 2 år, men initierte ikke tumorformasjonen. Både Den europeiske kommisjonen og International Agency for Research on Cancer (IARC) har klassifisert LBPNS-stoffer som karsinogene. Alle disse stoffene ble klassifisert av Den europeiske kommisjonen (2008) som kategori 2-karsinogener (benzeninnhold = 0,1% etter vekt). IARC har klassifisert bensin som et gruppe 2B-karsinogen (muligens karsinogen for mennesker), og "yrkeseksponering i petroleumraffinering" som gruppe 2A-karsinogener (sannsynligvis karsinogen for mennesker). Induksjon av både godartede og ondartede svulster er funnet etter dermal eksponering for mus til tung katalytisk spaltet nafta, lys katalytisk spaltet nafta, lys rett-løps nafta og nafta. På den annen side ble det observert ubetydelige økninger i tumorformasjon eller ingen svulster når lysalkylatnafta, tung katalytisk reformert nafta, søtet nafta, lys katalytisk spaltet nafta eller blyfri bensin ble påført dermal på mus. Det ble ikke observert reproduktiv eller utviklingsmessig toksisitet for flertallet av de evaluerte LBPNS-stoffene. De fleste av disse studiene ble utført ved eksponering via inhalasjon hos gnagere. Imidlertid ble utviklingstoksitet observert for noen naftaer. Redusert fosterkroppsvikt og økt forekomst av beinmisdannelser ble observert når hunnrotter ble eksponert for lysaromatisert løsningsnafta ved 1250 mg/kg kroppsvikt. En annen studie fant at gravide rotter som ble eksponert for hydrobehandlet tung nafta (~4500 mg/kg kroppsvikt) via inhalasjon, fødte avkom med økt fødselsvekt og redusert kognitiv og hukommelsesevne. Når det gjelder oral eksponering, ble det ikke rapportert om ugunstige effekter på reproduktive parametere når rotter fikk begrenset eksponering for lys katalytisk spaltet nafta på 2000 mg/kg kroppsvikt på dag 13 av svangerskapet. Olje inneholder aromatiske (benzen, toluen, etylbenzen, naftalen) og alifatiske hydrokarboner (n-heksan), som kan resultere i mange skadelige helseeffekter, inkludert kreft, dannelse av svulster, hørselstap og nervesystemtoksisitet. Dyretesting viser at innånding av olje forårsaker svulster i leveren og nyrene; disse vurderes imidlertid ikke som relevante for mennesker. På samme måte kan eksponering for bensin gjennom hele livet forårsake nyrekreft hos dyr, men relevansen hos mennesker er tvilsom. De fleste studier som involverer bensin, har vist at bensin ikke forårsaker genetiske mutasjoner, inkludert alle nylige studier på levende menneskelige forsøkspersoner (slik som de utført på bensinstasjonansatte). Dyrestudier viser at konsentrasjoner av toluen (>0,1%) kan forårsake utviklingsmessige effekter som lavere fødselsvekt og toksisitet for nervesystemet til fosteret. Andre studier viser ingen ugunstige effekter på fosteret. Langvarig kontakt med olje kan føre til hudbetennelse og gjøre huden mer følsom for irritasjon og penetrering av andre materialer.
PROPANE	Det er ingen signifikant akutt toksisk data identifisert i litteraturen søk.
DEHACO PROFESSIONAL SPRAY ADHESIVE 500ML & Hydrocarbons, C6-C7, n-alkanes, isoalkanes, cyclics, <5% n-hexane	Dyreundersøkelser tyder på at normale, forgrenede og sykliske parafiner absorberes fra mage-tarmkanalen, og at absorpsjonen av n-parafiner er omvendt proporsjonal med karbonkjedens lengde, med lite absorpsjon over C30. Når det gjelder karbonkjedelengder som sannsynligvis er til stede i mineralolje, kan n-parafiner absorberes i større grad enn iso- eller sykloparafiner. De viktigste klassene av hydrokarboner absorberes godt i mage-tarmkanalen hos ulike arter. I mange tilfeller inntas hydrofobe hydrokarboner sammen med fett i kostholdet. Noen hydrokarboner kan forekomme uendret som lipoproteinpartikler i tarmens lymfe, men de fleste hydrokarboner skiller seg delvis fra fett og gjennomgår metabolisme i tarmcellene. Tarmcellene kan spille en viktig rolle i å bestemme andelen hydrokarboner som blir tilgjengelig for å bli deponert uendret i perifere vev, som fettlagre i kroppen eller leveren.
DEHACO PROFESSIONAL SPRAY ADHESIVE 500ML & ACETON	For acetone: Akutt toksisitet av acetone er lav. Acetone er ikke en hudirritant eller sensibilisator, men den fjerner fett fra huden og irriterer også øynene. Dyreforsøk viser at acetone kan forårsake anemi. Studier på mennesker har vist at eksponering for acetone ved en nivå på 2375 mg/m³ ikke påvirker individets følelsesmessige regulering, atferd eller læreevne negativt.

akutt giftighet	✗	Karsinogenitet	✗
Hudirritasjon / korrosjon	✓	reproduktive	✗
Alvorlig øyeskade / irritasjon	✓	STOT - enkel utsettelse	✓
Sensibilisering	✗	STOT - gjentatt eksponering	✗
Mutagenisitet	✗	aspirasjonsfare	✗

Legend: ✗ – Data enten ikke tilgjengelig eller ikke fyller kriteriene for klassifisering
✓ – Data som er nødvendige for å gjøre klassifisering tilgjengelig

11.2.1. Endokrine forstyrrende egenskaper

Mange kjemikalier kan etterligne eller forstyrre kroppens hormoner, kjent som det endokrine systemet. Hormonhermere er kjemikalier som kan forstyrre endokrine (eller hormonelle) systemer. Hormonhermere forstyrrer produksjon, sekresjon, transport, binding, funksjon og eliminering av naturlige hormoner i kroppen. Ethvert system i kroppen som styres av hormoner kan påvirkes av hormonhermere. Spesielt kan hormonhermere være assosiert med lærevansker, misdannelser, ulike former for kreft og problemer med kjønnsmodning. Hormonhermere forårsaker uønskede effekter hos dyr. Men det er begrenset vitenskapelig informasjon om potensielle helseproblemer hos mennesker. Siden folk som regel blir utsatt for flere hormonhermere samtidig, er det vanskelig å vurdere hvilke innvirkninger disse har på folkehelsen.

11.2.2. Annen informasjon

Se Avsnitt 11.1

SEKSJON 12 Økologisk informasjon

12.1. Toksisistet

DEHACO PROFESSIONAL SPRAY ADHESIVE 500ML	SLUTTPUNKT	test Varighet (timer)	arter	Verdi	kilde
	Ikke tilgjengelig	Ikke tilgjengelig	Ikke tilgjengelig	Ikke tilgjengelig	Ikke tilgjengelig

Aceton	SLUTTPUNKT	test Varighet (timer)	arter	Verdi	kilde
	EC50	48h	krepsdyr	6098.4mg/L	5
	EC50	96h	Alger og andre vannplanter	9.873-27.684mg/l	4
	NOEC(ECx)	12h	Fisk	0.001mg/L	4
	EC50	72h	Alger og andre vannplanter	5600-10000mg/l	4
	LC50	96h	Fisk	3744.6-5000.7mg/L	4

Hydrocarbons, C6-C7, n-alkanes, isoalkanes, cyclics, <5% n-hexane	SLUTTPUNKT	test Varighet (timer)	arter	Verdi	kilde
	EC50	48h	krepsdyr	0.64mg/l	2
	EC50	96h	Alger og andre vannplanter	64mg/l	2
	EC50(ECx)	72h	Alger og andre vannplanter	3mg/l	Ikke tilgjengelig
	EC50	72h	Alger og andre vannplanter	3mg/l	Ikke tilgjengelig
	LC50	96h	Fisk	0.11mg/L	Ikke tilgjengelig

Butan	SLUTTPUNKT	test Varighet (timer)	arter	Verdi	kilde
	EC50	96h	Alger og andre vannplanter	7.71mg/l	2
	EC50(ECx)	96h	Alger og andre vannplanter	7.71mg/l	2
	LC50	96h	Fisk	24.11mg/l	2

propane	SLUTTPUNKT	test Varighet (timer)	arter	Verdi	kilde
	Ikke tilgjengelig	Ikke tilgjengelig	Ikke tilgjengelig	Ikke tilgjengelig	Ikke tilgjengelig

iso-butane	SLUTTPUNKT	test Varighet (timer)	arter	Verdi	kilde
	EC50	96h	Alger og andre vannplanter	7.71mg/l	2
	EC50(ECx)	96h	Alger og andre vannplanter	7.71mg/l	2
	LC50	96h	Fisk	24.11mg/l	2

Legend:	Uttrukket fra 1. IUCLID-toksisitetsdata 2. Europe ECHA-registrerte stoffer - Økotoksikologisk informasjon - Akvatisk toksisitet 4. US EPA, Ecotox-database - Aquatic Toxicity Data 5. ECETOC Aquatic Hazard Assessment Data 6. NITE (Japan) - Biokonsentrasjonsdata 7. METI (Japan) - Biokonsentrasjonsdata 8. Leverandørdata				
---------	---	--	--	--	--

Skadelig for akvatiske organismer, kan forårsake langvarige skadelige virkinger i det akvatiske miljøet.

IKKE la produktet komme i kontakt med overflatevann eller til tidevannsområder under gjennomsnittet for høyt vann. Ikke forurens vann når du rengjør utstyr eller henter vaskevann.

Avfall som skyldes bruk av produktet, må kastes på stedet eller på godkjente avfallssteder.

Når de slippes ut i miljøet, gjennomgår alkaner ikke rask biodegradering, fordi de ikke har funksjonelle grupper (som hydroksyl eller karbonyl) som de fleste organismer trenger for å metabolisere forbindelsen. Imidlertid kan noen bakterier metabolisere noen alkaner (spesielt de lineære og korte) ved å oksidere det terminale karbonatomet. Produktet er en alkohol som kan oksideres til en aldehyd og til slutt til en karboksylsyre. Den resulterende fettsyren kan metaboliseres gjennom fettsyre-nedbrytningsveien. For petroleum distillates:

Miljøskjebne: Når petroleumsstoffer slippes ut i miljøet, vil fire hovedprosesser finne sted: oppløsning i vann, fordampning, biodegradering og adsorpsjon. Disse prosessene vil føre til endringer i sammensetningen av disse UVCB-stoffene. I tilfelle utslipp på land eller vannoverflater, kan fotodegradering, en annen skjebneprosess, også være betydningsfull. Som tidligere nevnt vil løseligheten og damptrykket til komponenter i en blanding være forskjellig fra de til komponenten alene. Disse interaksjonene er komplekse for komplekse UVCBer som petroleumers hydrokarboner. Hver av skjebneprosessene påvirker hydrokarbonfamilier forskjellig. Aromater tendens til å være mer vannløselige enn alifater med samme karbonnummer, mens alifater tendens til å være mer flyktige. Så når en petroleumsblanding slippes ut i miljøet, er sannsynligvis hovedvannforurensning aromater, mens alifater vil være hovedluftforurensning. Trenden i volatilitet etter komponentklasse er som følger: alken = alkaner > aromater = sykloalkaner. De mest løselige og flyktige komponentene har lavest molekylvekt; dermed er det en generell overgang til komponenter med høyere molekylvekt i restmateriale. Biodegradering: Biodegradering er nesten alltid operativ når petroleumsblandinger slippes ut i miljøet. Det er bredt dokumentert at nesten alle jordarter og sedimenter har populasjoner av bakterier og andre organismer som er i stand til å bryte ned petroleumers hydrokarboner. Nedbrytning forekommer både i nærvær og fravær av oksygen. To viktige faktorer som bestemmer nedbrytningshastighetene, er oksygentilførsel og molekylær struktur. Generelt er nedbrytning raskere under aerobe forhold. Nedadgående trender i nedbrytningshastighet i henhold til struktur er som følger: (1) n-alkaner, spesielt i C10–C25-området, som brytes lett ned; (2) isoalkaner; (3) alken; (4) benzene, toluene, etylbenzen, xylene (BTEX) (når de er til stede i konsentrasjoner som ikke er giftige for mikroorganismer); (5) monoaromater; (6) polynukleære (polysykliske) aromatiske hydrokarboner (PAH-er); og (7) alifatiske sykloalkaner med høy molekylvekt (som kan brytes ned svært sakte. Tre væringsprosesser - oppløsning i vann, fordampning og biodegradering - fører vanligvis til utarming av de mer lett løselige, flyktige og nedbrytbare forbindelsene og akkumulering av de mest motstandsdyktige mot disse prosessene i rester. Når store mengder av en hydrokarbonblanding kommer inn i jordkammeret, blir organisk materiale i jord og

DEHACO PROFESSIONAL SPRAY ADHESIVE 500ML

andre sorpsjonssteder i jord fullstendig mettet, og hydrokarbonene vil begynne å danne en separat fase (en ikke-vannfasevæske, eller NAPL) i jorden. Ved konsentrasjoner under retensjonskapasiteten for hydrokarbon i jorden, vil NAPL være umobil, dette refereres til som residual NAPL. Over retensjonskapasiteten blir NAPL mobil og vil bevege seg innenfor jorden. Bioakkumulering: Bioakkumuleringsevne ble karakterisert basert på empiriske og/eller modellerte data for en rekke petroleums hydrokarboner som forventes å forekomme i petroleumsstoffer. Bioakkumuleringsfaktorer (BAF-er) foretrekkes som metrik for å vurdere bioakkumuleringspotensialet til stoffer, da bioakkumuleringsfaktoren (BCF) kanskje ikke tar tilstrekkelig hensyn til bioakkumuleringspotensialet til stoffer via kosthold, som dominerer for stoffer med log Kow > -4.5 I tillegg til fiske BCF- og BAF-data ble også bioakkumuleringsdata for akvatisk virvelløse arter vurdert. Biota-sediment/jord-akkumuleringsfaktorer (BSAF-er), trofiske forstørrelsesfaktorer og biomagnifikasjonsfaktorer ble også vurdert for å karakterisere bioakkumuleringspotensialet. Totalt sett er det konsistente empiriske og forutsagte bevis som tyder på at følgende komponenter har potensiale for høy bioakkumulering, med BAF/BCF-verdier større enn 5000: C13–C15 isoalkaner, C12 alken, C12–C15 en-ring sykloalkaner, C12 og C15 to-ring sykloalkaner, C14 poly-sykloalkaner, C15 en-ring aromater, C15 og C20 sykloalkan monoaromater, C12–C13 diaromater, C20 sykloalkan diaromater, og C14 og C20 tre-ring PAHer. Disse komponentene er assosiert med en treg metabolsk rate og er svært lipofile. Eksponeringer fra vann og kosthold, når de kombineres, antyder at opptakshastigheten vil overstige total eliminering. Most av disse komponentene forventes ikke å biomagnifisere i akvatisk eller terrestrisk næringsnett, hovedsakelig fordi en kombinasjon av metabolisme, lav kostholdsassimilasjonseffektivitet og vekstfortynning tillater elimineringen å overstige opptakshastigheten fra kosthold; imidlertid, en studie antyder at noen alkyl-PAHer kan biomagnifisere. Mens det bare ble funnet BSAF-er for noen PAHer, er det mulig at BSAF-er vil være > 1 for virvelløse dyr, gitt at de ikke har samme metabolske kompetanse som fisk. Generelt kan fisk effektivt metabolisere aromatiske forbindelser. Det er noe bevis på at alkylering øker bioakkumuleringen av naftalen, men det er ikke kjent om dette kan generaliseres til større PAHer, eller om eventuell økning i bioakkumulering på grunn av alkylering vil være tilstrekkelig til å overstige en BAF/BCF på 5000. Noen lavere trofiske nivå organismer (dvs. virvelløse dyr) ser ut til å mangle evnen til å effektivt metabolisere aromatiske forbindelser, noe som resulterer i høy bioakkumuleringspotensiale for noen aromatiske komponenter sammenlignet med fisk. Dette er tilfelle for C14 tre-ring PAHer, som ble bioakkumulert til en høy grad (BCF > 5000) av virvelløse dyr, men ikke av fisk. Det er potensial for at slike bioakkumulerende komponenter kan nå giftige nivåer i organismer hvis eksponering er kontinuerlig og av tilstrekkelig omfang, selv om dette er usannsynlig i vannsøylen etter et utslippsscenario på grunn av relativt rask spredning. Bioakkumulering av aromatiske forbindelser kan være lavere i naturlige miljøer enn det som observeres i laboratoriet. PAHer kan adsorbere til organisk materiale som er suspendert i vannsøylen (oppløst humusmateriale), noe som reduserer deres samlede biotilgjengelighet hovedsakelig på grunn av økt størrelse. Dette er blitt observert med fisk. Økotoksitet: Det finnes studier av dieselolje i saltvann. Verdiene varierte betydelig for akvatisk arter som regnbueørret og *Daphnia magna*, noe som demonstrerer den innebygde variasjonen i sammensetningen av dieselolje og dens effekter på giftighet. De fleste eksperimentelle akutte toksisitetsverdier er over 1 mg/L. Den laveste 48-timers LC50 for laksefisk var 2,4 mg/L. *Daphnia magna* hadde en 24-timers LC50 på 1,8 mg/L. Verdiene varierte betydelig for akvatisk arter som regnbueørret og *Daphnia magna*, noe som demonstrerer den innebygde variasjonen i sammensetningen av dieselolje og dens effekter på giftighet. De fleste eksperimentelle akutte toksisitetsverdier er over 1 mg/L. Den laveste 48-timers LC50 for laksefisk var 2,4 mg/L. *Daphnia magna* hadde en 24-timers LC50 på 1,8 mg/L. Den tropiske mysid *Metamysidopsis insularis* viste seg å være svært følsom for dieselolje, med en 96-timers LC50-verdi på 0,22 mg/L. Denne arten har vist seg å være like følsom som tempererte mysider for giftstoffer. Imidlertid brukte denne studien nominelle konsentrasjoner, og ble derfor ikke betraktet som akseptabel. I en annen studie som involverte dieselolje, ble effekten på brunreker (*Crangon crangon*) undersøkt, og det ble fastsatt en 96-timers LC50 på 22 mg/L. En "gassolje" ble også testet, og en 96-timers LC50 på 12 mg/L ble fastsatt. Den stabile celledesttheten til marine fytoplankton avtok med økende konsentrasjoner av dieseldiesel, med ulik følsomhet mellom arter. *Diatomeen Phaeodactylum tricornutum* viste en nedgang på 20% i celledestthet i løpet av 24 timer etter eksponering for 3 mg/L, med en NOEC (konsentrasjon uten observerte effekter) på 2,5 mg/L i løpet av 24 timer. Mikroalgen *Isochrysis galbana* var mer tolerant overfor dieseldiesel, med en LOEC (laveste observerte effektkonsentrasjon) på 26 mg/L i løpet av 24 timer (en nedgang på 14% i celledestthet) og en NOEC på 25 mg/L. Til slutt var den grønne algen *Chlorella salina* relativt upåvirket av forurensning med dieseldiesel, med en LOEC på 170 mg/L i løpet av 24 timer (en nedgang på 27% i celledestthet) og en NOEC på 160 mg/L. Alle populasjoner av fytoplankton returnerte til en stabil tilstand innen 5 dager etter eksponering. I sandholdig jord ble det bare observert dødelighet hos meitemark (*Eisenia fetida*) ved konsentrasjoner av dieseldiesel som var større enn 10 000 mg/kg, som også var konsentrasjonen der subletal vekttap ble registrert. Nefrotoksiske effekter av dieseldiesel er dokumentert i flere dyre- og menneskestudier. Noen fuglearter, spesielt stokkender, er generelt motstandsdyktige mot de giftige effektene av petrokjemisk inntak, og store mengder petrokjemikalier er nødvendig for å forårsake direkte dødelighet. For Ketoner: Ketoner, med mindre de er alfa, beta-umettete ketoner, kan betraktes som narkose eller toksiske forbindelser. Vannskjebne: Hydrolyse av ketoner i vann er termodynamisk gunstig bare for ketoner med lav molekylvekt. Reaksjoner med vann er reversible uten permanent endring i strukturen til keton-substratet. Ketoner er stabile i vann under omgivelsesmiljøforhold. Når pH-nivåene er over 10, kan kondensasjonsreaksjoner forekomme, noe som produserer produkter med høyere molekylvekt. Under omgivelsesforhold med temperatur, pH og lav konsentrasjon, er disse kondensasjonsreaksjonene ugunstige. Basert på reaksjonene i luft, virker det sannsynlig at ketoner gjennomgår fotolyse i vann. Terrestrisk skjebne: Det er sannsynlig at ketoner vil bli nedbrytt av mikroorganismer i jord og vann. Økotoksitet: Ketoner er usannsynlig å bioakkumulere eller biomagnifisere. For Butan (Synonym: n-Butan): Log Kow: 2,89; Koc: 450-900; Henrys lovkonstant: 0,95 atm-kubikk/mole, Damptrykk: 1820 mm Hg; BCF: 1,9. Skjebne i atmosfæren: Det forventes at Butan kun vil eksistere som en gass i omgivelsesatmosfæren. Gassfasen av n-Butan brytes ned i atmosfæren ved reaksjon med hydroksylradikaler; halveringstiden for denne reaksjonen i luft er estimert til å være 6,3 dager (@ 25 C). Det forventes ikke at Butan vil absorbere UV-lys og sannsynligvis vil ikke bli brutt ned direkte av sollys i atmosfæren. Nattlige reaksjoner med radikale arter og nitrogenoksider kan bidra til den atmosfæriske transformasjonen av Butan. Skjebne på land: Det forventes at Butan vil ha lav mobilitet i jord. Fordampning fra tørre jordoverflater forventes å være den viktigste skjebneprosessen. Det forventes at dette stoffet vil bli biologisk nedbrutt i jord. Skjebne i vann: Butan kan adsorbere til suspenderte partikler og sediment og forventes å skje fra vannoverflater med en estimert halveringstid for en modell-elv på 2,2 timer og 3 dager for en modell-innsjø. Biologisk nedbrytning i vann forventes å skje med fullstendig nedbrytning estimert til å være 34 dager til 2-butanon og 2-butanol (observert i studier). Nedbrytning av vann og av sollys i vann forventes ikke å være viktige skjebneprosesser. Økotoksitet: Det forventes at stoffet vil akkumulere moderat i vannlevende organismer. Butan For Isobutan (Kjølemediegass): Koc: 35, (estimert); Henrys lovkonstant: 4,08 atm-kubikk/meter/mol; Damptrykk: 2611 mm Hg @ 25 grader Celsius; BCF: 74, (estimert). Atmosfærisk skjebne: Isobutan er en gass ved vanlige temperaturer. Stoffet er svært brannfarlig og eksplosivt. Det nedbrytes i atmosfæren ved reaksjoner med hydroksylradikaler; halveringstiden for denne reaksjonen i luft er 6,9 dager. Tapet av disse stoffene via våt/tørr nedfall antas å være av mindre betydning. Det antas at stoffet vil fordampe ved avreise fra atmosfæren i nedbør, deretter bli gjenutslippet i atmosfæren etter nedfall til landjorden. Isobutan bidrar til produksjonen av PAN, (peroksyacetylinitrat), under foto-kjemiske smogforhold. Terrestrisk skjebne: Isobutan vil ha svært høy mobilitet i jord og lav adsorpsjonspotensial. Fordampning fra tørre/fuktige jordoverflater er en viktig skjebneprosess for dette stoffet. Isobutan er biologisk nedbrytbart, spesielt under akklimatiserte forhold, og kan nedbrytes i jord. Det forventes ikke at stoffet skal forurense jorden. Akvatisk skjebne: Isobutan forventes ikke å adsorbere seg til sediment/partikkelformig materiale i vannsøylen. Isobutan vil raskt fordampe fra vann med en estimert halveringstid på 2,2 timer, for en modell-elv, og 3,0 dager. Hvis gassen introduseres i vann, vil den flyte og koke, og produsere en brennbar og synlig dampsky. Isobutan vil ikke konsentrere seg i akvatisk organismer og vil bli brutt ned av mikroorganismer i vann, imidlertid; stoffet vil ikke forurense vannet. Økotoksitet: Isobutan har lett akutt giftighet for akvatisk organismer. Kortsiktige effekter inkluderer død av dyr, fisk og fugler, og lav vekstrate hos planter. På lang sikt, (kronisk), inkluderer effekter forkortede levetider, reproduksjonsproblemer, nedsatt fruktbarhet, og endringer i utseende/atferd hos dyr. For Propan: Koc 460. logKow 2,36. Henrys lovkonstant på 7,07x10⁻¹ atm-cu m/mol, utledet fra dens damptrykk, 7150 mm Hg, og vannløselighet, 62,4 mg/L. Anslått BCF: 13,1. Terrestrisk skjebne: Propan forventes å ha moderat mobilitet i jord. Fordampning fra fuktige jordoverflater forventes å være en viktig skjebneprosess. Fordampning fra tørre jordoverflater er basert på damptrykk. Biodegradering kan være en viktig skjebneprosess i jord og sediment. Akvatisk skjebne: Propan forventes å adsorbere til suspenderte partikler og sediment. Fordampning fra vannoverflater forventes, og halveringstider for en modell-elv og en modell-innsjø er anslått til henholdsvis 41 minutter og 2,6 dager. Biodegradering kan ikke være en viktig skjebneprosess i vann. Økotoksitet: Potensialet for bioakkumulering i akvatisk organismer er lavt. Atmosfærisk skjebne: Propan forventes å eksistere utelukkende som en gass i omgivende atmosfære. Gassfasepropan brytes ned i atmosfæren ved reaksjon med foto-kjemisk produserte hydroksylradikaler; halveringstiden for denne reaksjonen i luft anslås til 14 dager og forventes ikke å være mottakelig for direkte fotolyse av sollys.

Slipp IKKE ut i avløp eller vannløp.

For acetone: log Kow: -0.24 Halveringstid (timer) luft: 312-1896 Halveringstid (timer) overflatevann H2O: 20 Henry's atm m3/mol: 3.67E-05 BOD 5: 0.31-1.76, 46-55% COD: 1.12-2.07 ThOD: 2.2 BCF: 0.69 Miljøskjebne: Aceton plasseres seg foretrukket i luftrommet når det slippes ut i miljøet. En betydelig mengde acetone kan også finnes i vann, noe som er i tråd med det høye vann-til-luft-partisjonskoeffisienten og dens lille, men påviselige, tilstedeværelse i regnvann, sjøvann og innsjøvannprøver. Svært lite acetone forventes å finnes i jord, biota eller suspenderte partikler. Dette er helt i tråd med acetone's fysiske og kjemiske egenskaper, samt målinger som viser en lav evne til jordabsorpsjon og en høy preferanse for å bevege seg gjennom jorden og inn i grunnvannet. I luft tapes acetone ved fotolyse og reaksjon med foto-kjemisk produserte hydroksylradikaler; den estimerte halveringstiden for disse kombinerte prosessene er omtrent 22 dager. Den relativt lange halveringstiden tillater at acetone transporteres over lange avstander fra utslippskilden. Acetone er svært løselig og har en litt varig tilstedeværelse i vann, med en halveringstid på omtrent 20 timer; den er minimalt giftig for akvatisk organismer. Acetone som slippes ut i jord fordampes, selv om noe kan lekke ned i bakken der det raskt brytes ned biologisk. Acetone konsentrerer seg ikke i næringskjeden. Acetone oppfyller OECDs definisjon av lett nedbrytbar, noe som krever at den biologiske oksygenbehovet (BOD) er minst 70% av den teoretiske oksygenbehovet (THOD) innenfor testperioden på 28 dager. Drikkevannstandard: Ikke tilgjengelig.

Jordretningslinjer: Ikke tilgjengelig. Luftkvalitetsstandarder: Ikke tilgjengelig. Økotoksitet: Testing viser at acetone har lav toksitet Fisk LC50: Ørret 6070 mg/l; Suter 15000 mg/l Fugl LC0 (5 dager): Japansk vaktel, ringhalsfasant 40 000 mg/l *Daphnia magna* LC50 (48 t): 15 800 mg/l; NOEC 8500 mg/l Akvatisk virvelløs 2100 - 16 700 mg/l Akvatisk plante NOEC: 5400-7500 mg/l *Daphnia magna* kronisk NOEC 1660 mg/l Aceton-damper viste seg å være relativt giftig for to typer insekter og deres egg. Tiden til 50% dødelighet (LT50) ble funnet å være 51,2 timer og 67,9 timer da melbille (*Tribolium confusum*) og melmøll (*Ephestia kuehniella*) ble eksponert for en luftbåren konsentrasjon av acetone på 61,5 mg/m3. LT50-verdiene for eggene var 30-50% lavere enn for voksne. Direkte påføring av flytende acetone på insektets kropp eller eggoverflaten forårsaket imidlertid ikke dødelighet. Evnen til acetone til å hemme celleformering er blitt undersøkt i en rekke mikroorganismer. Resultatene har generelt indikert mild til minimal giftighet med NOEC-er over 1700 mg/l for eksponeringer som varer fra 6 timer til 4 dager. Lengre eksponeringsperioder på 7 til 8 dager med bakterier ga blandende resultater; men generelt indikerer data en lav grad av giftighet for acetone. Det eneste unntaket fra disse funnene var resultatene som ble oppnådd med de flagellerte protozoer (*Entosiphon sulcatum*), som ga en 3-dagers NOEC på 28 mg/L.

12.2. Utholdenhet og nedbrytbarhet

Ingrediens	Utholdenhet: vann / jord	Utholdenhet: luft
------------	--------------------------	-------------------

Fortsettelse...

Ingrediens	Utholdenhet: vann / jord	Utholdenhet: luft
Aceton	LAV (halveringstid = 14 dager)	MEDIUM (halveringstid = 116.25 dager)
Butan	LAV	LAV
propane	LAV	LAV
iso-butane	HØY	HØY

12.3. Bioakkumulativt potensiale

Ingrediens	Bioakkumulering
Aceton	LAV (BCF = 0.69)
Butan	LAV (LogKOW = 2.89)
propane	LAV (LogKOW = 2.36)
iso-butane	LAV (BCF = 1.97)

12.4. Mobilitet i jord

Ingrediens	Mobilitet
Aceton	HØY (KOC = 1.981)
Butan	LAV (KOC = 43.79)
propane	LAV (KOC = 23.74)
iso-butane	LAV (KOC = 35.04)

12.5. Resultat av PBT- og vPvB-vurdering

	P	B	T
Relevant tilgjengelig data	ikke tilgjengelig	ikke tilgjengelig	ikke tilgjengelig
PBT	✗	✗	✗
vPvB	✗	✗	✗
PBT-kriterier oppfylte?	nei		
vPvB	nei		

12.6. Endokrine forstyrrende egenskaper

Bevisene som knytter bivirkninger til hormonhermende stoffer er mer overbevisende i miljøet enn hos mennesker. Hormonhermere endrer reproduktiv fysiologi i økosystemer og påvirker til slutt hele populasjoner. Noen hormonhermende kjemikalier brytes sakte ned i miljøet. Denne egenskapen gjør dem potensielt farlige over lange perioder. Noen veletablerte bivirkninger av hormonhermere i forskjellige dyrearter inkluderer; fortynning av eggeskall, utvikling av egenskapene fra det motsatte kjønn og nedsatt reproduktiv utvikling. Andre uønskede endringer i dyrearter som er blitt foreslått, men ikke bevist, inkluderer; reproduksjonsavvik, immundysfunksjon og skjelettmisdannelser.

12.7. Andre bivirkninger

Det ble ikke funnet noen bevis for at ozon utarming egenskaper ble funnet i den nåværende litteraturen.

SEKSJON 13 Avhendingsbetrakninger

13.1. Avfallsbehandlingsmetoder

Avhending av produkt / forpakning	La IKKE vaskevann fra rengjøring eller prosessutstyr renne ut i avløp. Det kan være nødvendig å samle alt vaskevann for behandling før avhending. Avhending til avløp kan i alle tilfeller være underlagt lokale lover og forskrifter, og disse bør vurderes først. Dersom det finnes tvil, ta kontakt med ansvarlig myndighet. ▶ Følg landets lover og reguleringer for avhending. ▶ Slipp ut innholdet av skadede spraybokser på godkjent sted. ▶ La små mengder fordampe. ▶ IKKE brenn eller punkter spraybokser. ▶ Grav ned rester og tomme spraybokser i godkjent deponi.
Alternativer for avfallsbehandling	Ikke tilgjengelig
Alternativer for kloakk avfallsbehandling	Ikke tilgjengelig

SEKSJON 14 Transportinformasjon

Etiketter påkrevd

	
Marint forurensende stoff	no

Landtransport (ADR)

14.1. FN -nummer eller ID -nummer	1950
-----------------------------------	------

DEHACO PROFESSIONAL SPRAY ADHESIVE 500ML

14.2. UN varenavn	AEROSOLBEHOLDERE, giftig, brennbar, etsende; AEROSOLBEHOLDERE giftig, oksiderende, etsende; AEROSOLBEHOLDERE, kvelende; AEROSOLBEHOLDERE, etsende; AEROSOLBEHOLDERE, etsende, oksiderende; AEROSOLBEHOLDERE, brannfarlig; AEROSOLBEHOLDERE, kvelende; AEROSOLBEHOLDERE, etsende; AEROSOLBEHOLDERE, oksiderende; AEROSOLBEHOLDERE, giftig; AEROSOLBEHOLDERE, giftig, etsende; AEROSOLBEHOLDERE, giftig, brennbar; AEROSOLER; AEROSOLBEHOLDERE, giftig, oksiderende	
14.3. Transport fareklasse(r)	Klasse	2.1
	Tilleggsfare	Ikke anvendelig.
14.4. Pakkegruppe	Ikke anvendelig.	
14.5. Miljømessig fare	Ikke anvendelig.	
14.6. Spesielle forholdsregler for brukeren	Fareidentifikasjon (Kemler)	Ikke anvendelig.
	Klassifiseringskode	5F
	Fareetikett	2.1
	Spesielle forholdsregler	190 327 344 625
	til begrenset mengde	1 L
	Tunnelbegrensningskode	D

Lufttransport (ICAO-IATA / DGR)

14.1. UN-nummer	1950	
14.2. UN varenavn	AEROSOLBEHOLDERE, giftig, etsende; AEROSOLBEHOLDERE, etsende; AEROSOLBEHOLDERE, giftig, brennbar; AEROSOLBEHOLDERE, giftig, brennbar, etsende; AEROSOLBEHOLDERE, giftig, oksiderende; AEROSOLBEHOLDERE giftig, oksiderende, etsende; AEROSOLBEHOLDERE, kvelende; AEROSOLER; AEROSOLBEHOLDERE, etsende, oksiderende; AEROSOLBEHOLDERE, brannfarlig; AEROSOLBEHOLDERE, brannfarlig, etsende; AEROSOLBEHOLDERE, oksiderende; AEROSOLBEHOLDERE, giftig	
14.3. Transport fareklasse(r)	ICAO- / IATA-klasse	2.1
	ICAO / IATA Tilleggsfare	Ikke anvendelig.
	ERG-kode	10L
14.4. Pakkegruppe	Ikke anvendelig.	
14.5. Miljømessig fare	Ikke anvendelig.	
14.6. Spesielle forholdsregler for brukeren	Spesielle forholdsregler	A145 A167 A802
	Forpkningsinstruksjoner kun for fraktgods	203
	Kun fraktgods maksimal mengde / pakke	150 kg
	Forpkningsinstruksjoner for fraktgods og passasjerer	203
	Passasjer og fraktgods maksimal mengde / pakke	75 kg
	Passasjer og fraktgods forpkningsinstruksjoner for begrenset mengde	Y203
	Passasjer og fraktgods begrenset mengde maksimal mengde / pakke	30 kg G

Sjøtransport (IMDG-kode / GGVSee)

14.1. UN-nummer	1950	
14.2. UN varenavn	AEROSOLBEHOLDERE, giftig; AEROSOLBEHOLDERE, giftig, oksiderende; AEROSOLBEHOLDERE, giftig, brennbar, etsende; AEROSOLER; AEROSOLBEHOLDERE giftig, oksiderende, etsende; AEROSOLBEHOLDERE, kvelende; AEROSOLBEHOLDERE, etsende; AEROSOLBEHOLDERE, etsende, oksiderende; AEROSOLBEHOLDERE, brannfarlig; AEROSOLBEHOLDERE, brannfarlig, etsende; AEROSOLBEHOLDERE, oksiderende; AEROSOLBEHOLDERE, giftig, brennbar; AEROSOLBEHOLDERE, giftig, etsende	
14.3. Transport fareklasse(r)	IMDG-klasse	2.1
	IMDG Tilleggsfare	Ikke anvendelig.
14.4. Pakkegruppe	Ikke anvendelig.	
14.5. Miljømessig fare	Ikke anvendelig.	
14.6. Spesielle forholdsregler for brukeren	EMS-nummer	F-D , S-U
	Spesielle forholdsregler	63 190 277 327 344 381 959
	Begrensede mengder	1000 ml

Innlands vannveier transport (ADN)

14.1. UN-nummer	1950	
14.2. UN varenavn	AEROSOLBEHOLDERE, giftig, brennbar, etsende; AEROSOLBEHOLDERE, giftig, brennbar; AEROSOLBEHOLDERE, giftig, etsende; AEROSOLBEHOLDERE, giftig, oksiderende, etsende; AEROSOLBEHOLDERE, kvelende; AEROSOLBEHOLDERE, etsende; AEROSOLER; AEROSOLBEHOLDERE, etsende, oksiderende; AEROSOLBEHOLDERE, etsende; AEROSOLBEHOLDERE, kvelende; AEROSOLBEHOLDERE giftig, oksiderende, etsende; AEROSOLBEHOLDERE, giftig, oksiderende; AEROSOLBEHOLDERE, brannfarlig	
14.3. Transport fareklasse(r)	2.1	Ikke anvendelig.
14.4. Pakkegruppe	Ikke anvendelig.	
14.5. Miljømessig fare	Ikke anvendelig.	

DEHACO PROFESSIONAL SPRAY ADHESIVE 500ML

14.6. Spesielle forholdsregler for brukeren	Klassifiseringskode	5F
	Spesielle forholdsregler	190; 327; 344; 625
	Begrenset mengde	1 L
	Utstyr påkrevd	PP, EX, A
	Brannkjegler nummer	1

14.7. Maritim transport i bulk i henhold til IMO -instrumenter

14.7.1. Transport i bulkmengde i henhold til vedlegg II av MARPOL og IBC-kode

Ikke anvendelig.

14.7.2. Transport i bulk i henhold til MARPOL vedlegg V og IMSBC kode

Produktnavn	Gruppe
Aceton	Ikke tilgjengelig
Hydrocarbons, C6-C7, n-alkanes, isoalkanes, cyclics, <5% n-hexane	Ikke tilgjengelig
Butan	Ikke tilgjengelig
propane	Ikke tilgjengelig
iso-butane	Ikke tilgjengelig

14.7.3. Transport i bulk i henhold til IGC-koden

Produktnavn	Ship Type
Aceton	Ikke tilgjengelig
Hydrocarbons, C6-C7, n-alkanes, isoalkanes, cyclics, <5% n-hexane	Ikke tilgjengelig
Butan	Ikke tilgjengelig
propane	Ikke tilgjengelig
iso-butane	Ikke tilgjengelig

SEKSJON 15 Informasjon om forskrifter

15.1. Sikkerhets-, helse- og miljøforskrifter / lovgivning som er spesifikk for stoffet eller blandingen

Aceton finnes på følgende reguleringslister

- EU konsolidert liste over rettleiande Utsettelsesgrenseverdier (IOELVs)
- EU REACH-forordning (EF) nr. 1907/2006 - Vedlegg XVII - Restriksjoner på fremstilling, markedsføring og bruk av visse farlige stoffer, blandinger og gjenstander
- Europa EC Varelager
- Europe European Customs Inventory of Chemical Substances
- European Union - European Inventory of Existing Commercial Chemical Substances (EINECS)
- Europeiske Union (EU) Forordning (EF) Nr 1272/2008 om Klassifisering, Merking og Emballering av Stoffer og Stoffblandinger - Vedlegg VI
- Norges regelverk om handlingsverdier og grenseverdier for fysiske og kjemiske faktorer i arbeidsmiljøet og smitterisikogrupper for biologiske faktorer

Hydrocarbons, C6-C7, n-alkanes, isoalkanes, cyclics, <5% n-hexane finnes på følgende reguleringslister

- Chemical Footprint Project - Chemicals of High Concern List
- EU REACH-forordning (EC) nr. 1907/2006 - vedlegg XVII (vedlegg 2) Kreftfremkallende stoffer: Kategori 1 B
- EU REACH-forordning (EC) nr. 1907/2006 - Vedlegg XVII (vedlegg 4) Kimcellemutagener: Kategori 1 B
- EU REACH-forordning (EF) nr. 1907/2006 - Vedlegg XVII - Restriksjoner på fremstilling, markedsføring og bruk av visse farlige stoffer, blandinger og gjenstander
- Europa EC Varelager
- European Union - European Inventory of Existing Commercial Chemical Substances (EINECS)
- Europeiske Union (EU) Forordning (EF) Nr 1272/2008 om Klassifisering, Merking og Emballering av Stoffer og Stoffblandinger - Vedlegg VI
- International Agency for Research on Cancer (IARC) - Agenter klassifisert av IARC-monografiene - Ikke klassifisert som kreftfremkallende

Butan finnes på følgende reguleringslister

- Chemical Footprint Project - Chemicals of High Concern List
- EU REACH-forordning (EC) nr. 1907/2006 - vedlegg XVII (vedlegg 1) Kreftfremkallende stoffer: Kategori 1 A
- EU REACH-forordning (EC) nr. 1907/2006 - Vedlegg XVII (vedlegg 4) Kimcellemutagener: Kategori 1 B
- EU REACH-forordning (EF) nr. 1907/2006 - Vedlegg XVII - Restriksjoner på fremstilling, markedsføring og bruk av visse farlige stoffer, blandinger og gjenstander
- Europa EC Varelager
- Europe European Customs Inventory of Chemical Substances
- European Union - European Inventory of Existing Commercial Chemical Substances (EINECS)
- Europeiske Union (EU) Forordning (EF) Nr 1272/2008 om Klassifisering, Merking og Emballering av Stoffer og Stoffblandinger - Vedlegg VI
- Norges regelverk om handlingsverdier og grenseverdier for fysiske og kjemiske faktorer i arbeidsmiljøet og smitterisikogrupper for biologiske faktorer

propane finnes på følgende reguleringslister

- EU REACH-forordning (EF) nr. 1907/2006 - Vedlegg XVII - Restriksjoner på fremstilling, markedsføring og bruk av visse farlige stoffer, blandinger og gjenstander
- Europa EC Varelager
- Europe European Customs Inventory of Chemical Substances
- European Union - European Inventory of Existing Commercial Chemical Substances (EINECS)

Europeiske Union (EU) Forordning (EF) Nr 1272/2008 om Klassifisering, Merking og Emballering av Stoffer og Stoffblandinger - Vedlegg VI
Norges regelverk om handlingsverdier og grenseverdier for fysiske og kjemiske faktorer i arbeidsmiljøet og smitterisikogrupper for biologiske faktorer

iso-butane finnes på følgende reguleringslister

- Chemical Footprint Project - Chemicals of High Concern List
- EU REACH-forordning (EC) nr. 1907/2006 - vedlegg XVII (vedlegg 1) Kreftfremkallende stoffer: Kategori 1 A
- EU REACH-forordning (EC) nr. 1907/2006 - Vedlegg XVII (vedlegg 4) Kimcellemutagener: Kategori 1 B
- EU REACH-forordning (EF) nr. 1907/2006 - Vedlegg XVII - Restriksjoner på fremstilling, markedsføring og bruk av visse farlige stoffer, blandinger og gjenstander
- Europa EC Varelager
- Europe European Customs Inventory of Chemical Substances
- European Union - European Inventory of Existing Commercial Chemical Substances (EINECS)
- Europeiske Union (EU) Forordning (EF) Nr 1272/2008 om Klassifisering, Merking og Emballering av Stoffer og Stoffblandinger - Vedlegg VI

Tilleggsregulatorisk Informasjon

ikke relevant

Dette databladet er i samsvar med følgende EU lovgivning og senere - så langt som passer - Direktiv 98/24 / EC, - 92/85 / EEC, - 94/33 / EC, - 2008/98 / EC - 2010/75 / EU; Kommisjonsforordning (EU) 2020/878; Forordning (EF) nr 1272/2008 som oppdateres gjennom ATPs.

Information according to 2012/18/EU (Seveso III):

Seveso Kategori	P3b
-----------------	-----

15.2. Kjemisk sikkerhetsvurdering

Nasjonal beholdningsstatus

Nasjonal inventar	Status
Australia - AIIIC / Australia ikke-industriell bruk	Ja
Canada – DSL	Ja
Canada - NDSL	Nei (Aceton; Hydrocarbons, C6-C7, n-alkanes, isoalkanes, cyclics, <5% n-hexane; Butan; propane; iso-butane)
Kina - IECSC	Ja
Europa - EINEC / ELINCS / NLP	Ja
Japan - ENCS	Nei (Hydrocarbons, C6-C7, n-alkanes, isoalkanes, cyclics, <5% n-hexane)
Korea - KECI	Ja
New Zealand – NZIoC	Ja
Filippinene - PICCS	Ja
USA - TSCA	Ja
Taiwan - TCSI	Ja
Mexico - INSQ	Ja
Vietnam - NCI	Ja
Russland - FBEPH	Ja
Legend:	Ja = Alle ingredienser er på inventaret Nei = En eller flere av CAS -listede ingredienser er ikke på lageret. Disse ingrediensene kan være unntatt eller krever registrering.

SEKSJON 16 Annen informasjon

Revisjonsdato	04/09/2023
Initial Dato	28/03/2022

Full tekst Risiko og farekoder

H220	Ekstremt brannfarlig gass.
H225	Meget brannfarlig væske og damp.
H280	Inneholder gass under trykk; kan eksplodere ved oppvarming.
H304	Kan være dødelig ved svelging om det kommer ned i luftveiene.
H411	Giftig, med langtidsvirkning, for liv i vann.

SDS Versjon Sammendrag

Versjon	Dato for oppdatering	Seksjoner oppdatert
4.5	04/09/2023	Toksikologisk informasjon - Akutt helse (inhalert), Hazards identification - Klassifisering, Brannslukkingstiltak - Brannmann (brann- / eksplosjonsfare), Sammensetning / informasjon om ingredienser - Ingredienser

annen informasjon

Klassifiseringen av preparatet og dets enkelte komponenter er basert på offisielle og autoritative kilder, samt uavhengig gjennomgang av Chemwatch Classification-komiteen ved bruk av tilgjengelige litteraturreferanser.
Sikkerhetsdatabladet (SDS) er et verktøy for farekommunikasjon og bør brukes for å bistå i risikovurderingen. Mange faktorer avgjør om de rapporterte farene utgjør risiko på arbeidsplassen eller andre steder. Risikoer kan bestemmes ved hjelp av eksponeringsscenarioer. Skalaen for bruk, frekvensen av bruk og gjeldende eller tilgjengelige tekniske kontroller må vurderes.

Forkortelser og akronymer

- PC - TWA: Tillatt konsentrasjon-Tidsvektet gjennomsnitt
 - PC - STEL: Tillatt konsentrasjon-Kortsiktig eksponeringsgrense
 - IARC: Internasjonalt byrå for forskning på kreft
 - ACGIH: Amerikansk konferanse med regjeringsindustrihygienisters
 - STEL: Kortsiktig eksponeringsgrense
 - TEEL: Midlertidig eksponeringsgrense i nødsituasjoner
 - IDLH: Umiddelbart farlige konsentrasjoner for liv eller helse
 - ES: Eksponeringsstandard
 - OSF: Lukt sikkerhetsfaktor
 - NOAEL: Ingen observerte bivirkningsnivå
 - LOAEL: Laveste observerte bivirkningsnivå
 - TLV: Terskelgrenseverdi
 - LOD: Deteksjonsgrense
 - OTV: Luktterskelverdi
 - BCF: Biokonsentrasjonsfaktorer
 - BEI: Biologisk eksponeringsindeks
 - DNEL: Avledet ingen-effekt nivå
 - PNEC: Forventet ingen effekt konsentrasjon
-
- AIIC: Australsk oversikt over industrielle kjemikalier
 - DSL: Liste over innenlandske stoffer
 - NDSL: Liste over ikke-fremmede stoffer
 - IECSC: Lager av eksisterende kjemikalier i Kina
 - EINECS: Europeisk oversikt over eksisterende kommersielle kjemiske stoffer
 - ELINCS: Europeisk liste over varslede kjemiske stoffer
 - NLP: Ikke-lenger polymerer
 - ENCS: Eksisterende og ny oversikt over kjemiske stoffer
 - KECI: Koreas eksisterende kjemikalieliste
 - NZIoC: New Zealands kjemikalielager
 - PICCS: Filippinsk oversikt over kjemikalier og kjemiske stoffer
 - TSCA: Lov om giftige stoffer
 - TCSI: Taiwan kjemisk stoff liste
 - INSQ: Nasjonal oversikt over kjemiske stoffer
 - NCI: Nasjonal kjemisk oversikt
 - FBEPH: Russisk register over potensielt farlige kjemiske og biologiske stoffer

Classification and procedure used to derive the classification for mixtures according to Regulation (EC) 1272/2008 [CLP]

Klassifisering i henhold til regulering (EF) nr 1272/2008 [CLP] og endringer	Classification Procedure
Aerosoler Kategori 1, H222+H229	På grunnlag av testdata
Etsende / irriterende for huden kategori 2, H315	Beregningsmetode
Øyeirritasjon kategori 2, H319	Beregningsmetode
STOT - SE (narkose) kategori 3, H336	Beregningsmetode
Kronisk akvatisk fare kategori 3, H412	Beregningsmetode