



Farveløse krystaller eller hvidt granulat uden lugt.

Farlige egenskaber

<i>Brandfare</i>	Ikke brandbar.
<i>Eksplodingsfare</i>	-
<i>Indåndingsfare</i>	Lokalirriterende. Ved kraftig opvarmning fx ved brand i omgivelserne dannes giftig og ætsende ammoniak, meget giftige nitrøse gasser samt giftigt og ætsende hydrogenchlorid - <i>se indsatskortene</i> .
<i>Sundhedsfare</i>	Sundhedsskadelig og lokalirriterende.
<i>Forhold over for vand</i>	Stoffet er letopløseligt i vand. En vandig opløsning har en svag sur reaktion.
<i>Miljøfare</i>	-
<i>Specielle risici</i>	Stoffet reagerer med stærke baser under dannelse af ammoniak - <i>se indsatskortet</i> .

Personlig beskyttelse

<i>Inden for Sikkerhedsafstanden</i>	Normal indsatsbeklædning. Ved forekomst af støv tillige åndedrætsværn mod partikler samt et egnet øjenværn, men ved brand dog fuld åndedrætsbeskyttelse.
<i>Direkte kontakt</i>	Beskyttelsesdragt som ifølge producenten er egnet til beskyttelse mod stoffet. Ved forekomst af støv tillige åndedrætsværn mod partikler samt et egnet øjenværn, men ved brand dog fuld åndedrætsbeskyttelse.
<i>Rensning eller dekontaminering</i>	Forurenet personligt beskyttelsesudstyr renses med vand.

Indsats

<i>Sikkerhedsafstand</i>	Mindst 10 m.
<i>Spild på land</i>	Tildæk afløb. Forebyg støvspreddning ved dækning med plastfolie. Stands udstrømningen. Skovl/øvs spildet op. Opsaml i egnede beholdere. Rens afløb med store mængder vand. Ved spild i afløb underrettes kloakvæsenet og miljømyndigheden. Ved spild på jord underrettes miljømyndigheden.
<i>Spild i vand</i>	Stands udstrømningen. Stoffet er opløseligt i vand og kan ikke opsamles. Underret miljømyndigheden.
<i>Brand</i>	Afkøl lukkede beholdere med vand.
<i>Slukningsvand</i>	Stoffet er opløseligt i vand. Afhængig af koncentrationen af stoffet i slukningsvandet er dette enten farligt affald, eller det kan ledes til afløb/hav.
<i>Miljøsanering</i>	Fjern forurenet jord. Rester på andet forurenet område skylles af med vand.
<i>Materielrengøring</i>	Skyl med flere hold vand. Første hold skyllevand opsamles og behandles som slukningsvand.

Ammoniumchlorid

Symptomer

Farlige koncentrationer
Indånding
Hud
Øjne
Indtagelse

Ammoniumchlorid virker irriterende på øjne og luftveje.
-
Irritation af næse, mund og svælg.
Eventuelt: Irritation.
Pulver i øjet: Irritation, svie og tåreflåd.
Irritation af mund og svælg. Hovedpine, svimmelhed, kvalme og opkastning.

Førstehjælp

Generelt

Tilskadekomne anbringes i frisk luft. Ved vejrtrækningsstop gives kunstigt åndedræt. Bevidstløse med bevaret vejrtrækning lejres i stabilt sideleje og holdes varme. Ethvert forsøg på at fremkalde opkastning og indgivelse af væske til bevidstløse undlades. Ved bevidstheds- eller kredsløbspåvirkning gives oxygenbehandling.

Indånding

Ikke-bevidstløse personer lejres varmt og bekvemt halvsiddende. Eventuelt lægehjælp.

Hud

Forurenet beklædning samt smykker og ure fjernes hurtigt. Forurenet hud skylles længe og grundigt med vand.

Øjne

Skyl straks med vand og fortsæt, indtil læge overtager behandlingen. Spil øjet grundigt op. Fjern kontaktlinser.

Indtagelse

Synligt stof i og omkring munden fjernes. Skyl munden med vand og giv vand eller mælk til ikke-bevidstløse personer.

Forslag til læge

Ved irritation gives symptomatisk behandling.
Efter stor indtagelse er der fare for acidose og hypokaliæmi.
Ved opvarmning dannes ammoniak, nitrøse gasser og hydrogenchlorid. Cave: Glottis- og lungeødem.

Mærkning

Brugermærkning
Transportmærkning

Advarsel. Farlig ved indtagelse. Forårsager alvorlig øjenirritation.
-

Data

<i>Formel</i>	NH ₄ Cl	<i>Flygtighed</i>	-
<i>Molekylvægt</i>	53,5	<i>Flammepunkt</i>	ikke brandbar.
<i>Cas-nummer</i>	12125-02-9	<i>Antændelsestemperatur</i>	-
<i>Farenummer</i>	-	<i>Antændelsesgrænser</i>	-
<i>UN-nummer</i>	-	<i>Brandfareklasse</i>	-
<i>Smeltepunkt</i>	sublimerer	<i>Opløselighed i vand</i>	376 g/l
<i>Kogepunkt</i>	-	<i>Grænseværdi</i>	10 mg/m ³ (røg)
<i>Massefylde</i>	1,5 (vand = 1)	<i>Lugtgrænse</i>	-
<i>Dampmassefylde</i>	-	<i>LD₅₀</i>	1.650 mg/kg (oral-rotte)
<i>Damptryk</i>	-	<i>LC₅₀</i>	-