

Kalium



X423

2257

Blødt, sølvglinsende metal uden lugt.

Farlige egenskaber

<i>Brandfare</i>	Ved reaktion med vand dannes meget brandfarlig hydrogen - se indsatskortet.
<i>Eksplisionsfare</i>	-
<i>Indåndingsfare</i>	Ved brand dannes ætsende kaliumoxid - se indsatskortet.
<i>Sundhedsfare</i>	Ætsende. Ved reaktion med vand dannes ætsende kaliumhydroxid-opløsning - se indsatskortet.
<i>Forhold over for vand</i>	Stoffet reagerer med fugt eller vand under varmeudvikling og dannelse af ætsende kaliumhydroxid-opløsning og meget brandfarlig hydrogen - se indsatskortene. Der udvikles tilstrækkelig varme til, at det dannede hydrogen kan antændes og eksplodere.
<i>Miljøfare</i>	-
<i>Specielle risici</i>	Stoffet bør opbevares under inert væske/gas.

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>	Kemikalieindsatsdragt, som ifølge producenten er egnet til beskyttelse mod stoffet. Dragten yder kun begrænset beskyttelse mod varmepåvirkning ved brand.
<i>Rensning eller dekontaminering</i>	Forurenede personligt beskyttelsesudstyr renses med vand.

Indsats

<i>Sikkerhedsafstand</i>	Mindst 10 m. Undgå kontakt med vand. Ved kontakt med vand: Mindst 50 m.
<i>Spild på land</i>	Tildæk afløb. Inddæm med tørt sand eller tør jord. Forebyg støvspreddning samt kontakt med vand ved dækning med plastfolie. Stands udstrømningen. Ved reaktion med vand kan den dannede gas forsøges styret med vandtåge. Skovl/øs spildet op. Opsaml tørt stof og opbevar det under petroleum eller tørt sand i tætlukkede, egnede beholdere. Rens afløb med store mængder vand. Udluft afløb og lavtliggende områder. Ved spild i afløb underrettes kloakvæsenet og miljømyndigheden. Ved spild på jord underrettes miljømyndigheden.
<i>Spild i vand</i>	Stands udstrømningen. Stoffet reagerer med vand og kan ikke opsamles. Underret miljømyndigheden.
<i>Brand</i>	Kontrolleret afbrænding. Eventuelt slukning af brand med tørt sand eller pulver-slukningsmiddel. Afkøl lukkede beholdere med vand.
<i>Slukningsvand</i>	Stoffet reagerer med vand. Slukningsvand, der har været i kontakt med stoffet, kan være ætsende. Afhængig af koncentrationen af stoffet i slukningsvandet er dette enten farligt affald, eller det kan ledes til afløb/hav.
<i>Miljøsanering</i>	Miljøsanering foregår i samarbejde med miljømyndigheden. Fjern forurenede jord.
<i>Materielrengøring</i>	Materiel rengøres med vand. Fortsæt skylningen indtil pH i sidste hold skyllevand ligger mellem 5 og 9. Skyllevand opsamles. Afhængig af koncentrationen af stoffet er skyllevandet farligt affald.

Symptomer Kalium virker ætsende på hud og slimhinder.

Farlige koncentrationer -

Indånding Røg fra brændende kalium: Irritation af næse, mund og svælg. Hoste med blodigt opspyt. Åndedrætsbesvær og smerte i luftveje.

Hud Rødme, brændende smerte og ætsningssår.

Øjne Brændende smerte, tåreflåd, reflektorisk blinken og krampe i øjenlågene. Kan give alvorlig øjenskade med efterfølgende synstab.

Indtagelse Brændende smerte i mund, svælg og mave. Synkebesvær, blodigt opspyt og blodigt opkast samt diarré. Forbrænding og ætsningssår i munden. Shock og bevidstløshed.

Førstehjælp

Generelt Tilskadekomne anbringes i frisk luft. Ved vejrtrækningsstop påbegyndes hjerte-lunge redning. Bevidstløse med bevaret vejrtrækning lejres i stabilt sideleje og holdes varme. Fremkald ikke opkastning og indgiv ikke væske til bevidstløse personer. Ved bevidstheds- eller kredsløbspåvirkning gives oxygenbehandling.

Indånding Ikke-bevidstløse personer lejres varmt og bekvemt halvsiddende. Lægehjælp.

Hud Forurenede beklædning samt smykker og ure fjernes hurtigt. Forurenede hud skylles længe og grundigt med vand. Baseætsninger kræver op til 24 timers skylning. Ætsningsskader kræver lægehjælp.

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. Fremkald ikke opkastning. Fortsæt skylning af munden med vand. Lægehjælp.

Forslag til læge Stoffet omdannes til en base, der nedbryder vævsproteiner. Efter indånding er der fare for glottis- og lungeødem. Ved udtalte symptomer fra luftvejene kan glukokortikoid og bronkodilatator gives ved inhalation. Efter indtagelse er der fare for organperforation. Generelt er der fare for shock.

Mærkning

<i>Brugermærkning</i>	Fare. Ved kontakt med vand udvikles brandfarlige gasser, som kan selvantænde. Forårsager svære ætsninger af huden og øjenskader. Reagerer voldsomt med vand.
<i>Transportmærkning</i>	UN 2257, klasse 4.3, emballagegruppe I. Fareseddel 4.3.

Data

<i>Formel</i>	K	<i>Flammepunkt</i>	-
<i>Molekylvægt</i>	39,1	<i>Antændelsestemperatur</i>	-
<i>Cas-nummer</i>	7440-09-7	<i>Antændelsesgrænser</i>	4 - 75 v/v % (hydrogen)
<i>Farenummer</i>	X423	<i>Brandfareklasse</i>	-
<i>UN-nummer</i>	2257	<i>Opløselighed i vand</i>	reagerer
<i>Smeltepunkt</i>	63 °C	<i>Grænseværdi</i>	-
<i>Kogepunkt</i>	766 °C	<i>Lugtgrænse</i>	-
<i>Massefylde</i>	0,9 (vand = 1)	<i>LD₅₀</i>	-
<i>Dampmassefylde</i>	-	<i>LC₅₀</i>	-
<i>Damptryk</i>	-	<i>Ioniseringsenergi (eV)</i>	4,34
<i>Flygtighed</i>	-	<i>PID korr. faktor (10,6 eV)</i>	-