Kalium



X423
2257

Blødt, sølvglinsende metal uden lugt.

Farlige egenskaber

Brandfare	Ved reaktion med vand dannes **meget brandfarlig** hydrogen - se indsatskortet.
Eksplosionsfare	-
Indåndingsfare	Ved brand dannes ætsende kaliumoxid - se indsatskortet.
Sundhedsfare	**Ætsende**. Ved reaktion med vand dannes ætsende kaliumhydroxid-opløsning - se indsatskortet.
Forhold over for vand	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.
Miljøfare	-
Specielle risic	Stoffet bør opbevares under inert væske/gas.

Personlig beskyttelse

Inden for sikkerhedsafstanden	Normal indsatsbeklædning. Ved forekomst af støv tillige åndedrætsværn mod partikler samt et egnet øjenværn, men ved brand dog fuld åndedrætsbeskyttelse.
Direkte kontakt	Kemikalieindsatsdragt, som ifølge producenten er egnet til beskyttelse mod stoffet. Dragten yder kun begrænset beskyttelse mod varmepåvirkning ved brand.
Rensning eller dekontaminering	Forurenet personligt beskyttelsesudstyr renses med vand.

Indsats

Sikkerhedsafstand	Mindst 10 m. Undgå kontakt med vand. Ved kontakt med vand: Mindst 50 m.
Spild på land	Tildæk afløb. Inddæm med tørt sand eller tør jord. Forebyg støvspredning 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.
Spild i vand	Stands udstrømningen. Stoffet reagerer med vand og kan ikke opsamles. Underret miljømyndigheden.
Brand	Kontrolleret afbrænding. Eventuelt slukning af brand med tørt sand eller pulverslukningsmiddel. Afkøl lukkede beholdere med vand.
Slukningsvand	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.
Miljøsanering	Miljøsanering foregår i samarbejde med miljømyndigheden. Fjern forurenet jord.
Materielrengøring	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	Forurenet beklædning samt smykker og ure fjernes hurtigt. Forurenet 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

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

Data

Formel	K	*Flammepunkt*	-
Molekylvægt	39,1	*Antændelsestemperatur*	-
Cas-nummer	7440-09-7	*Antændelsesgrænser*	4 - 75 v/v % (hydrogen)
Farenummer	X423	*Brandfareklasse*	-
UN-nummer	2257	*Opløselighed i vand*	reagerer
Smeltepunkt	63 °C	*Grænseværdi*	-
Kogepunkt	766 °C	*Lugtgrænse*	-
Massefylde	0,9 (vand = 1)	LD_{50}	-
Dampmassefylde	-	LC_{50}	-
Damptryk	-	*Ioniseringsenergi (eV)*	4,34
Flygtighed	-	*PID korr. faktor (10,6 eV)*	-