



Farveløse og lugtløse krystaller eller klumper.
Teknisk kvalitet er gråsort med svag lugt af hvidløg.

Farlige egenskaber

Brandfare

Meget brandfarlig. Ved reaktion med vand dannes meget brandfarlig acetylen - *se indsatskortet.*

Eksplisionsfare

-

Indåndingsfare

-

Sundhedsfare

Forhold over for vand

Ved reaktion med vand dannes ætsende calciumhydroxid - *se indsatskortet.* Stoffet reagerer med vand under varmeudvikling og dannelse af acetylen og calciumhydroxid - *se indsatskortene.* Der udvikles tilstrækkelig varme til, at den dannede acetylen kan antændes.

Miljøfare

-

Specielle risici

Stoffet reagerer voldsomt med oxidationsmidler, syrer eller svovl. Den tekniske kvalitet kan indeholde calciumphosphid og calciumarsenid, der reagerer med vand under dannelse af henholdsvis phosphin og arsin - *se indsatskortene.*

Personlig beskyttelse

Inden for

Sikkerhedsafstanden

Normal indsatsbeklædning. Ved forekomst af støv tillige åndedrætsværn mod partikler samt et egnet øjenværn.

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. 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. Ved opsamlingen adskilles tørt materiale så vidt muligt fra fugtigt. Opsaml i egnede beholdere, der er forsynet med sikkerhedsspuns eller sikkerhedslåg. 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 omdannes i vand og kan ikke opsamles. Underret miljømyndigheden.

Brand

Kontrolleret afbrænding. Eventuelt slukning af brand med tørt sand eller tørt pulverlukningsmiddel.

Slukningsvand

Stoffet omdannes i vand. Slukningsvand, der har været i kontakt med stoffet, kan være ætsende. Udledes under fortynding til afløb/hav.

Miljøsanering

Fjern forurenet jord. Rester på andet forurenet område skylles af med vand.

Materielrengøring

Skyl med flere hold vand. Fortsæt skylningen indtil pH i sidste hold skyllevand er højst 9. Første hold skyllevand opsamles og behandles som slukningsvand. Lufttørring.

Calciumcarbid

Symptomer	Calciumcarbid virker ætsende på fugtig hud og slimhinder.
<i>Farlige koncentrationer</i>	-
<i>Indånding</i>	Svie i næse og svælg. Hoste og åndedrætsbesvær.
<i>Hud</i>	Svie og smerte. Rødme. Huden forekommer fedtet.
<i>Øjne</i>	Svie og smerte. Tåreflåd, reflektorisk blinken og krampe i øjenlågene. Kan give alvorlig øjenskade med efterfølgende synstab.
<i>Indtagelse</i>	Brændende smerte i mund, svælg og mave. Synkebesvær, ildebefindende og blodigt opkast. Hvide, sæbeagtige belægninger i munden eller ætsningssår. Shock.

Førstehjælp	
<i>Generelt</i>	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.
<i>Indånding</i>	Ikke-bevidstløse personer lejres varmt og bekvemt halvsiddende. Lægehjælp.
<i>Hud</i>	Forurenet beklædning samt smykker og ure fjernes hurtigt. Forurenet hud skylles længe og grundigt med vand. Baseætsninger kræver op til 24 timers skylning. Lægehjælp.
<i>Øjne</i>	Skyl straks med vand og fortsæt, indtil læge overtager behandlingen. Spil øjet grundigt op. Fjern kontaktlinser.
<i>Indtagelse</i>	Synligt stof i og omkring munden fjernes. Skyl munden med vand og giv vand eller mælk til ikke-bevidstløse personer. Fremkald <i>ikke</i> opkastning. Lægehjælp.
<i>Forslag til læge</i>	Stoffet er en base. Baser kan medføre en dybtgående ætsning. Efter indånding er der fare for kemisk lungebetændelse. Ved øjenskade fjernes partikler mekanisk fra conjunctivalsækken, efterfulgt af skylning med isotonisk natriumchlorid-opløsning og gentagne drypninger med natriumedetat-øjendråber, der kompleksbinder calcium. Efter indtagelse er der fare for organperforation.

Mærkning	
<i>Brugermærkning</i>	Fare. Ved kontakt med vand udvikles brandfarlige gasser, som kan selvantænde.
<i>Transportmærkning</i>	UN 1402, klasse 4.3, emballagegruppe I eller II. Fareseddel 4.3.

Data			
<i>Formel</i>	CaC ₂	<i>Flygtighed</i>	-
<i>Molekylvægt</i>	64,1	<i>Flammepunkt</i>	-18 °C (acetylen)
<i>Cas-nummer</i>	75-20-7	<i>Antændelsestemperatur</i>	305 °C (acetylen)
<i>Farenummer</i>	423 ; X423	<i>Antændelsesgrænser</i>	2,5 - 82 v/v % (acetylen)
<i>UN-nummer</i>	1402 ; 1402	<i>Brandfareklasse</i>	-
<i>Smeltepunkt</i>	2.300 °C	<i>Opløselighed i vand</i>	reagerer
<i>Kogepunkt</i>	-	<i>Grænseværdi</i>	-
<i>Massefylde</i>	2,2 (vand = 1)	<i>Lugtgrænse</i>	620 ppm (acetylen)
<i>Dampmassefylde</i>	0,9 (acetylen)(luft = 1)	<i>LD₅₀</i>	-
<i>Damptryk</i>	-	<i>LC₅₀</i>	-