

# 48

## Calciumhydroxid (fest)

(Gelöschter Kalk, Calciumdihydroxid, E526, Löschkalk)

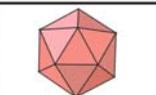
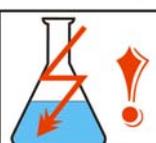
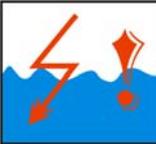
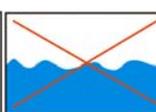
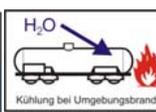
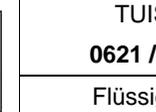
88

80

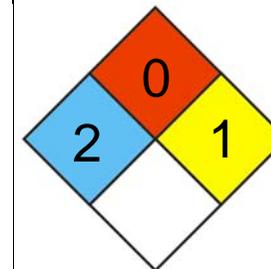
3262

3262



Kenndaten		Analytik	Physikalische Kenndaten		Literatur
<b>Siedepunkt</b>	-	<b>PID</b> Kein Nachweis möglich!	 Weiß		<b>Geruch</b>  <b>Geruchslos</b>
<b>Schmelzpunkt</b>	-	<b>IMS</b> Kein Nachweis möglich!	<b>Gesundheitsgefahr</b>		
<b>Flammpunkt</b>	Nicht brennbar	<b>Umrechnung</b> -			
<b>Explosionsgrenzen</b>	Nicht brennbar	<b>AUER</b> -	<b>Reaktionsgefahr</b>		
<b>Zündtemperatur</b>	Nicht brennbar	<b>DRÄGER</b> -		Calciumhydroxid ist als weißes Pulver ein ätzender, nicht brennbarer Feststoff, der sich nur geringfügig in Wasser löst. Aufgewirbelte Stäube wirken reizend.	
<b>Dampfdruck (20 °C)</b>	-	<b>CMS Analyzer</b> -		Calciumhydroxid löst sich nur schwer in Wasser. Das Pulver sinkt ab und reagiert langsam mit Wasser. Dabei Hitzeentwicklung möglich! Die wässrigen Lösungen reagieren stark alkalisch. Säurebeständige Ausrüstung verwenden!	
<b>Geruchsschwellwert</b>	-	<b>pH-Papier</b> Farbreaktion nach <b>BLAU</b>		Die Zersetzungstemperatur von Calciumhydroxid liegt bei 580 °C. Die Zersetzungsprodukte sind <b>Calciumoxid</b> (ätzend!) und Wasser(-dampf). Heftige Reaktionen bei Kontakt mit Säuren möglich. Bei Kontakt des feuchten Produkts mit vielen Metallen und Legierungen, wie z.B. Magnesium, Aluminium und Zink Bildung von <b>Wasserstoff</b> möglich! Achtung: Bei Freiwerden größerer Mengen von Wasserstoff <b>Knallgasbildung</b> möglich. Bei Kontakt mit Phosphaten kann sich <b>Phosphorwasserstoff</b> (giftig und brennbar) bilden! Bei Kontakt mit Maleinsäureanhydrid <b>explosionsartige Zersetzung</b> möglich.	
<b>Einsatztoleranzwert</b>	-	<b>PAC-2 (1h)</b> <b>240 mg/m<sup>3</sup></b>	<b>Empfohlene Einsatzmaßnahmen</b>		
<b>Arbeitsplatzgrenzwert</b>	1 mg/m <sup>3</sup>	<b>WGK</b> 1			
<b>Material</b>	Metalle: V4A, Stahl Kunststoffe: Teflon; PP, PE				
<b>Bindemittel</b>	Chemikalienbinder, alternativ trockene Erde, Sand				
<b>Löschmittel</b>	Auf Umgebungsbrand abstimmen! Wasser (Sprühstrahl), Kohlendioxid Pulver, Schaum				
<b>Dekonmittel</b>	Personen: Wasser Geräte: Wasser Dekonpersonal: Form 2 / PA				

Gefahrendiamant



HazChem-/DG-EA-Code

**2X**

CAS-Nummer

**1305-62-0**

Hommel-Nummer

**1606**

ERI-Card-Nummer

**8-06, 8-28**

Nüßler-Merkblatt

**154**

Kühn-Birett Merkblatt

**GM 17-01**

Dembeck-Nummer

**187**

TUIS BASF

**0621 / 60-43333**

Flüssiggas FSD

**069 / 75909-153**

Fachberater Donau-Illler

**0172/6173962**