

18

Salpetersäure (> 70 % Säure)

(Scheidewasser, Acidium nitricum)

Achtung! Nicht Salpetersäure, rot rauchend! Siehe hierzu Datenblatt Nr. 17!

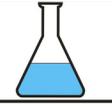
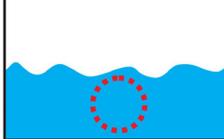
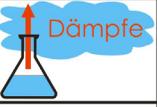
885

2031

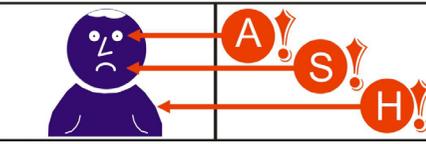


Kenndaten	Analytik
Siedepunkt 122 °C	PID Kein Nachweis möglich!
Schmelzpunkt - 42 °C	IMS Nachweis: RIN fallen
Flammpunkt Nicht brennbar	Umrechnung 1 ppm = 2.62 mg/m ³
Explosionsgrenzen Nicht brennbar	AUER -
Zündtemperatur Nicht brennbar	DRÄGER 1/a (5-50 / 1-15 ppm)
Dampfdruck (20 °C) 84 mbar	CMS Analyzer -
Geruchsschwellwert 0.1 ppm (für NO ₂)	pH-Papier Farbreaktion nach ROT
Einsatztoleranzwert 24 ppm (1h) 6 ppm (4h)	PAC-2 (1h) 24 ppm
Arbeitsplatzgrenzwert 1 ppm	WGK 1
Material	Metalle: V4A, Stahl Kunststoffe: Teflon, PVC
Bindemittel	Chemikalienbinder, alternativ trockene Erde, Sand
Löschmittel	Auf Umgebungsbrand abstimmen: Wasser (Sprühstrahl) Kohlendioxid, Pulver, Schaum
Dekonmittel	Personen: Wasser Geräte: Wasser Dekonpersonal: Form 2 / PA

Physikalische Kenndaten

 Bräunlich		 Dämpfe Braun/Gelb	Besonderheit Flüssigkeit gast aus	Geruch Scharf, stechend	
------------------------------------------------------------------------------------------------	------------------------------------------------------------------------------------	-------------------------------------------------------------------------------------------------------------	------------------------------------------------	--------------------------------------	-------------------------------------------------------------------------------------

Gesundheitsgefahr

				Lungen- ödem
-----------------------------------------------------------------------------------	-----------------------------------------------------------------------------------	------------------------------------------------------------------------------------	-------------------------------------------------------------------------------------	-------------------------

Reaktionsgefahr

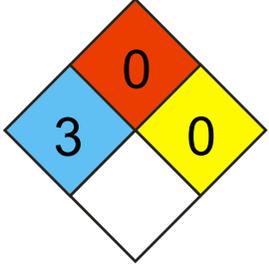
	Metalle werden unter Bildung Nitrosen Gasen und von Wasserstoff angegriffen (Ex-Gefahr möglich).	<p>Besondere Hinweise: Stark ätzende, nicht brennbare aber brandfördernde Flüssigkeit. Salpetersäure wirkt oxidierend. Bei Kontakt mit brennbaren Stoffen kann Entzündung erfolgen. Ein Brand wird erheblich gefördert.</p> <p>Explosionsgefahr bei Kontakt mit Alkoholen, Oxidations- und Reduktionsmitteln. Gefährliche Reaktionen bei Kontakt mit organischen und brennbaren Stoffen, Ammoniak, Alkalimetallen und konz. Laugen.</p> <p>Zur Abdichtung bei Leckage keine Stopfen oder Keile aus Holz verwenden! Chemikalienbinder auf Anwendbarkeit für brandfördernde Stoffe prüfen!</p>
	Salpetersäure löst sich in Wasser unter starker Hitzentwicklung. Schon kleine Mengen bilden mit Wasser ätzende Gemische.	
	Bei Erhitzung über 85 °C Selbstentzündung möglich. Bildung von Nitrosen Gasen!	

Empfohlene Einsatzmaßnahmen

	 Löschwasser Löschwasser auffangen!	 KANAL Nicht in die Kanalisation gelangen lassen!		 Dämpfe mit Sprühstrahl niederschlagen!	 H ₂ O Kühlung bei Umgebungsbrand	 H ₂ O Kein Wasser in den Behälter!						
	<table border="1"> <tr> <td>Gefahrenbereich</td> <td>25 m</td> </tr> <tr> <td>Absperrbereich</td> <td>50 m</td> </tr> <tr> <td>Tank unter Brand</td> <td>800 m</td> </tr> </table>		Gefahrenbereich	25 m	Absperrbereich	50 m	Tank unter Brand	800 m				
Gefahrenbereich	25 m											
Absperrbereich	50 m											
Tank unter Brand	800 m											

Literatur

Gefahrendiamant



HazChem-/DG-EA-Code
2P

CAS-Nummer
7697-37-2

Hommel-Nummer
176a

ERI-Card-Nummer
8-60

Nüßler-Merkblatt
157

Kühn-Birett Merkblatt
S003

Dembeck-Nummer
573

TUIS BASF
0621 / 60-43333

Flüssiggas FSD
069 / 75909-153