

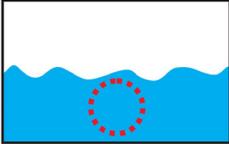
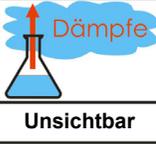
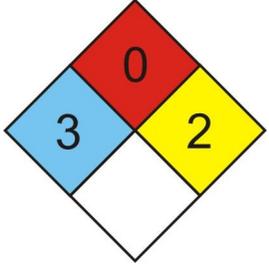
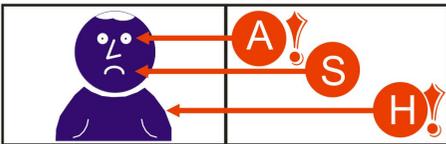
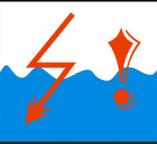
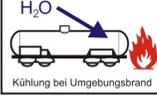
11

Orthophosphorsäure (> 75 % Lösung) (Phosphorsäure, ortho-Phosphorsäure flüssig)

80

1805



Kenndaten		Analytik	Physikalische Kenndaten				Literatur
Siedepunkt > 135 °C	PID Kein Nachweis möglich!	 Farblos Sirupartig		Geruch Geruchslos	 Dämpfe Unsichtbar	Besonderheit Wenig flüchtig	Gefahrendiamant 
Schmelzpunkt ca. 40 °C	IMS Kein Nachweis möglich!	Gesundheitsgefahr 				Besondere Hinweise: Keine	HazChem-/DG-EA-Code 2R
Flammpunkt Nicht brennbar	Umrechnung Angaben nur in mg/m ³ !	Reaktionsgefahr 		Metalle werden bei Feuchtigkeit unter Bildung von Wasserstoff angegriffen (Ex-Gefahr möglich).		Besondere Hinweise: Ätzende, nicht brennbare Flüssigkeit. Die Säure ist stark hygroskopisch, d.h. stark wasseranziehend. Dies geschieht unter Hitzeentwicklung und unter Bildung von Phosphoroxiden.	CAS-Nummer 7664-38-2
Explosionsgrenzen Nicht brennbar	AUER -			Löst sich in Wasser unter Wärmeentwicklung und Bildung von Phosphoroxiden . Schon kleine Mengen von Orthophosphorsäure bilden mit Wasser ätzende Gemische.		Hochkonzentrierte Lösungen reagieren heftig mit Oxidationsmitteln und Reduktionsmitteln, mit starken Alkalien sowie organischen Peroxiden.	Hommel-Nummer 160a
Zündtemperatur Nicht brennbar	DRÄGER -			Thermische Zersetzung ab ca. 213 °C, dabei Bildung von Dämpfen aus Phosphoroxiden			ERI-Card-Nummer 8-03
Dampfdruck (20 °C) 0.04 mbar	CMS Analyzer -	Empfohlene Einsatzmaßnahmen					
Geruchsschwellwert -	pH-Papier Farbreaktion nach ROT						Dembeck-Nummer 544
Einsatztoleranzwert -	PAC-2 (1h) 30 mg/m³			Gefahrenbereich 25 m Absperrbereich 50 m Tank unter Brand 800 m			TUIS BASF 0621 / 60-43333
Arbeitsplatzgrenzwert 2 mg/m ³	WGK 1	Flüssiggas FSD 069 / 75909-153					
Material	Metalle: V4A; Stahl bedingt Kunststoffe: Teflon, PP, PE	Dekonmittel Personen: Wasser Geräte: Wasser Dekonpersonal: Form 2 / PA					
Bindemittel	Chemikalienbinder, alternativ trockene Erde, Sand						
Löschmittel	Auf Umgebungsbrand abstimmen: Pulver, Schaum, Kohlendioxid. Wasser nur in Ausnahmefällen!						