

# 24

## Schwefelwasserstoff (verflüssigt)

(Wasserstoffsulfid, Hydrogensulfid, Sulfan)

263

1053



Kenndaten	Analytik
<b>Siedepunkt</b> - 60 °C	<b>PID</b> IP = 10.45 V, RF = 3.7
<b>Schmelzpunkt</b> - 86 °C	<b>IMS</b> Nachweis: RIN fallen
<b>Flammpunkt</b> Brennbares Gas	<b>Umrechnung</b> 1 ppm = 1.42 mg/m <sup>3</sup>
<b>Explosionsgrenzen</b> 4.3 - 45.5 Vol.-%	<b>AUER</b> H2S -0.1 / -1 / -100 ppm / -0.4 %
<b>Zündtemperatur</b> 270 °C (IIB)	<b>DRÄGER</b> 0.2/a, 0.2/b, 0.5/a, 1/c, 1/d, 2/a, 2/b, 5/b, 100/a, 0.2%/a, 2%/a
<b>Dampfdruck (20 °C)</b> 18100 mbar	<b>CMS Analyzer</b> Schwefelwasserstoff 0.2-5 / 2-50 / 20-500 / 100-2500 ppm
<b>Geruchsschwellwert</b> < 0.1 ppm	<b>pH-Papier</b> Farbreaktion nach <b>ROT</b>
<b>Einsatztoleranzwert</b> <b>27 ppm (1h) 20 ppm (4h)</b>	<b>PAC-2 (1h)</b> <b>27 ppm</b>
<b>Arbeitsplatzgrenzwert</b> 5 ppm	<b>WGK</b> 2
<b>Material</b>	Metalle: V4A, Stahl Kunststoffe: Teflon, PE, PP
<b>Bindemittel</b>	Chemikalienbinder, alternativ trockene Erde, Sand
<b>Löschmittel</b>	Pulver, Schaum Wasser (Sprühstrahl) Kohlendioxid
<b>Dekonmittel</b>	Personen: Wasser Geräte: Wasser Dekonpersonal: Form 2 / PA

### Physikalische Kenndaten

<b>Farblos</b>		<b>Geruch</b> <b>nach faulen Eiern</b>	<b>Dämpfe</b> <b>Unsichtbar</b>	<b>Besonderheit</b> <b>Flüssigkeit gast schnell aus!</b>	
----------------	--	---	------------------------------------	---	--

### Gesundheitsgefahr

				<b>Lungen-ödem</b>
--	--	--	--	--------------------

### Reaktionsgefahr

	Unter Druck verflüssigtes Gas. Freierwerdende Flüssigkeit geht sehr schnell in den Gaszustand über. Dabei Bildung von giftigen und explosionsgefährlichen Nebeln, die schwerer als Luft sind. Gefährliche Reaktionen mit verschiedenen Stoffen, z.B. Ammoniak, Natriumhydroxid, Salpetersäure, Oxidationsmitteln.	<b>Besondere Hinweise:</b> In hohen Konzentrationen ist Schwefelwasserstoff geruchslos! Gewöhnung des Geruchssinns möglich!
--	---	--

	Konzentrierte Lösungen in Wasser bilden über der Wasseroberfläche explosionsfähige Gemische. Selbst bei starker Verdünnung bilden sich giftige Gemische mit Wasser.	<b>EX!</b> Explosionsfähige Dampf-/Luftgemische	<b>T3</b> 200 °C
--	---	--	---------------------

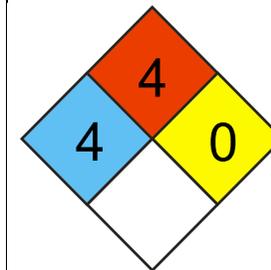
	Berstgefahr bei Hitzeeinwirkung auf Gasflaschen! Erfrierungsgefahr bei Kontakt mit verflüssigtem Gas. Bei Erhitzung Bildung von <b>Schwefeldioxid!</b>			
--	--	--	--	--

### Empfohlene Einsatzmaßnahmen

<b>CSA!</b> Chemikalienschutzanzug	<b>Löschwasser</b> Löschwasser auffangen!	<b>KANAL</b> Nicht in die Kanalisation gelangen lassen!				
<b>Erdung</b>		<b>Gefahrenbereich</b> 50 m <b>Absperrbereich</b> 100 m <b>Tank unter Brand</b> 1500 m				

### Literatur

Gefahrendiamant



HazChem-/DG-EA-Code

**ZWE**

CAS-Nummer

**7783-06-4**

Hommel-Nummer

**185**

ERI-Card-Nummer

**2-14**

Nüßler-Merkblatt

**117**

Kühn-Birett Merkblatt

**S014**

Dembeck-Nummer

**581**

TUIS - BASF

**0621 / 60-43333**

Flüssiggas FSD

**069 / 75909-153**