

ชื่อสารเคมี DIMETHYLSULPHIDE	ไดเมทิลซัลไฟด์	ICSC :0878		
วันที่มีการทบทวนวรรณกรรม (Date of Peer-Review) : มีนาคม 1999				
CAS #	75-18-3	Thiobismethane Methylsulphide		
RTECS #	PV5075000	C ₂ H ₆ S / (CH ₃) ₂ S Molecular mass: 62.1		
UN#	1164			
การเกิดอันตราย/ การได้รับสัมผัส	อันตรายเดียบพลัน/ อาการ	การป้องกัน	การปฐมพยาบาล/ การดับไฟ	
การติดไฟ	ไวไฟมาก เมื่อติดไฟให้ควัน (หรือ ก๊าซ) ที่ระคายเคืองหรือเป็นพิษ	ห้ามอยู่ใกล้เปลวไฟ ห้ามจุดประกายไฟ และ ห้ามสูบบุหรี่	ใช้ผงดับเพลิง สารดับเพลิงฟอง AFFF ไฟฟ์ คาร์บอนไดออกไซด์	
การระเบิด	ส่วนผสมของไอ/อากาศเกิดระเบิดได้	ทำเป็นระบบปิด ทำการระบายน้ำ อากาศ ใช้อุปกรณ์ไฟฟ้าและไฟ ส่องสว่างที่สามารถป้องกันการระเบิดจากผู้คนของสารได้ ห้ามใช้อากาศดัดในการเติม การปล่อยทิ้งหรือการบนขี้ยำ	กรณีเกิดไฟใหม่ ลดอุณหภูมิของถังเก็บโดยการฉีดน้ำรอบถังเก็บ	
การได้รับสัมผัส				
การสูดดม	ไอ คลื่นไส้ เจ็บคอ อ่อนเพลีย	ใช้ระบบระบายอากาศเฉพาะที่หรือใช้เครื่องป้องกันการหายใจ	ให้รับอากาศบริสุทธิ์ นอนพัก นำส่งแพทย์	
ทางผิวหนัง	ผิวหนังแดง ปวด	สวมถุงมือป้องกัน	ถอดเสื้อผ้าที่เปื้อนสารเคมีออก ล้างน้ำและทำความสะอาดผิวหนังด้วยน้ำและสนูป	
ทางดวงตา	ตาแดง	สวมแวงนิรภัย	ล้างตาด้วยน้ำมากๆ หลายๆ นาที (ถอดคอนแทคเลนส์ถ้าทำได้) จากนั้นนำส่งแพทย์	
การกิน	อ่อนเพลีย	ห้ามดื่ม รับประทานอาหาร หรือสูบบุหรี่ขณะทำงาน	บ้วนปาก ทำให้อาเจียน (ถ้าผู้ป่วยมีสติ) ให้ดื่มน้ำมากๆ นำส่งแพทย์	
การจัดการเมื่อมีการร้าวไหล	การบรรจุและติดฉลาก			
เคลื่อนย้ายผู้คนจากพื้นที่อันตราย ปรึกษาผู้ชี่ขาวาสู เก็บภาชนะที่หกออกมามาใส่ในภาชนะที่ปิดสนิท ห้ามถ่างลงท่อระบายน้ำ (เครื่องป้องกันส่วนบุคคล: ใช้หน้ากากชนิดกรองก๊าซและไออินทรีของสารเคมี)	EU Classification UN Classification <table border="1"> <tr> <td>UN Hazard Class: 3</td><td>UN Pack Group: II</td></tr> </table>		UN Hazard Class: 3	UN Pack Group: II
UN Hazard Class: 3	UN Pack Group: II			
การจัดการเมื่อเกิดเหตุฉุกเฉิน	การเก็บรักษา			
Transport Emergency Card: TEC (R)-30G30 NFPA Code: H2; F4; R0;	เก็บในที่ป้องกันไฟได้ เก็บแยกจากสารออกซิไดซ์อย่างแรง เก็บในที่เย็น			

ชื่อสารเคมี DIMETHYLSULPHIDE

ไดเมทธิลซัลไฟด์

ICSC :0878

ข้อมูลสำคัญ

สถานะทางกายภาพ ลักษณะ : เป็นของเหลว ไม่มีสี มีกลิ่นเฉพาะตัว

อันตรายทางกายภาพ : ออกองสารหนักกว่าอากาศและสามารถหล่อไปตามพื้นได้ จึงอาจติดไฟในระยะห่างออกไปได้

อันตรายทางเคมี : สารสลายตัวเมื่อเผาไหม้ ทำให้เกิดก๊าซพิษและกัดกร่อน (sulfur oxides) ทำปฏิกิริยาอย่างรุนแรงกับสารออกซิไดซ์อย่างแรง ทำให้เกิดอันตรายจากไฟไหม้และการระเบิด

ค่าจำกัดที่ยอมให้สัมผัสได้จากการทำงาน : ไม่ได้กำหนดค่า TLV

วิธีทางของการได้รับสัมผัส : สามารถดูดซึมเข้าสู่ร่างกาย ได้โดยการหายใจ เอาไอของสารเข้าไป และโดยการกลืนกิน

ความเสี่ยงจากการหายใจ : ที่อุณหภูมิ 20 °C การระเหยของสารจะทำให้อากาศปนเปื้อนจนถึงขั้นเป็นอันตรายค่อนข้างช้า

ผลของการได้รับสัมผัสสารในระยะสั้น : สารนี้ทำให้เกิดการระคายเคืองต่อดวงตา และผิวนาน

คุณสมบัติทางกายภาพ

จุดเดือด : 37.3°C	ความหนาแน่นไอสัมพัฟช์ (อากาศ = 1) : 2.1
จุดหลอมเหลว : -98°C	ความหนาแน่นสัมพัฟช์ของส่วนผสม ไอ/อากาศ ที่ 20 °C (อากาศ=1) : 1.6
ความหนาแน่นสัมพัฟช์ (น้ำ=1) : 0.85	จุดรวมไฟ : -49°C
การละลายในน้ำ : ไม่ละลายน้ำ	อุณหภูมิที่ติดไฟได้เอง : 205°C
ความดันไอ, kPa ที่ 25 °C : 53.2	ค่าจำกัดการระเบิด ร้อยละของปริมาตรสารในอากาศ : 2.2 - 19.7
	สัมประสิทธิ์การแบ่งส่วน Octanol/น้ำ ตาม log Pow : 0.84

ข้อมูลผลกระทบต่อสิ่งแวดล้อม

หมายเหตุ

IPCS

International Programme
on Chemical Safety



การพัฒนา International Chemical Safety Card (ICSCs) ดำเนินการโดย

โครงการระหว่างประเทศว่าด้วยความปลอดภัยด้านสารเคมี (IPCS)

ร่วมกับ องค์การแรงงานระหว่างประเทศ (ILO) องค์การสิ่งแวดล้อมแห่งสหประชาชาติ (UNEP)

องค์การอนามัยโลก (WHO) และคณะกรรมการธุรกิจประชุมแห่งสหภาพยุโรป (Commission of the European Communities)

การแปล ICSC เป็นภาษาไทย ดำเนินการโดยศูนย์พัฒนานโยบายแห่งชาติด้านสารเคมี

กองแผนงานและวิชาการ สำนักงานคณะกรรมการอาหารและยา