ชื่อสารเคมี SULFURYL FLUORIDE	ซัลฟูริล ฟลูออไรด์	ICSC :1402

วันที่มีการทบทวนวรรณกรรม (Date of Peer-Review) : ตุลาคม 2001

		Sulfuryl difluoride	Sulfuric oxyfluoride (cylinder)
CAS #	2699-79-8	SO_2F_2	
RTECS #	WT5075000	Molecular mass: 102,0	
UN #	2191		
EC #	009-015-00-7		

การเกิดอันตราย/ การได้รับสัมผัส	อันตรายเฉียบพลัน/ อาการ	การป้องกัน	การปฐมพยาบาล/ การดับไฟ
การติดไฟ	ไม่ติดไฟ เมื่อติดไฟให้ควัน (หรือก๊าซ) ที่ระคายเคืองหรือเป็นพิษ		ในกรณีที่เกิดไฟไหม้บริเวณใกล้เคียง: ใช้สารดับเพลิงที่เหมาะสม
การระเบิด			กรณีเกิดไฟไหม้ ลดอุณหภูมิของถังเก็บโดยการฉีดน้ำรอบถังเก็บ
การได้รับสัมผัส		**ปฏิบัติตามหลักสุขอนามัยโดยเคร่งครัด**	
การสูดดม	ไอ เจ็บคอ คลื่นไส้ อาเจียน สั่น	มีการดูดระบายอากาศ ใช้ระบบระบายอากาศเฉพาะที่หรือใช้เครื่องป้องกันการหายใจ	ให้รับอากาศบริสุทธิ์ พักในท่าครึ่งนั่งครึ่งนอน นำส่งแพทย์ ดู หมายเหตุ
ทางผิวหนัง	<u>ผิวหนังที่โดนของเหลว: เกิดอาการน้ำแข็งกัด</u>	สวมถุงมือป้องกันความเย็น	<u>อาการน้ำแข็งกัด</u> : ล้างด้วยน้ำมากๆ ห้ามถอดเสื้อผ้าออก
ทางดวงตา	ตาแดง	สวมเครื่องป้องกันใบหน้าหรือเครื่องป้องกันนัยน์ตาพร้อมเครื่องป้องกันการหายใจ	ล้างตาด้วยน้ำมากๆ หลายๆ นาที (ถอดคอนแทคเลนส์ถ้าทำได้) จากนั้นนำส่งแพทย์
การกลืนกิน		ห้ามดื่ม รับประทานอาหาร หรือสูบบุหรี่ขณะทำงาน	

การจัดการเมื่อมีการรั่วไหล	การบรรจุและติดฉลาก
<u>ห้าม</u>ฉีดน้ำใส่ของเหลวโดยตรง กำจัดไอสารด้วยการพ่นน้ำเป็นฝอย สวมชุดป้องกันก๊าซเคมีรวมถึงเครื่องช่วยหายใจติดตัว	ห้ามขนส่งพร้อมกับอาหารและอาหารสัตว์ **EU Classification** Symbol: T, N R: 23-48/20-50 | S: (1/2-)-45-63-60-61 **UN Classification** UN Hazard Class: 2.3

ชื่อสารเคมี SULFURYL FLUORIDE	ซัลฟูริล ฟลูออไรด์	ICSC :1402

การจัดการเมื่อเกิดเหตุฉุกเฉิน	การเก็บรักษา
Transport Emergency Card: TEC (R)-20G2T	เก็บในที่ป้องกันไฟได้หากอยู่ภายในอาคาร เก็บในห้องที่มีการระบายอากาศที่ดี เก็บในที่เย็น เก็บแยกจากอาหารและอาหารสัตว์

ข้อมูลสำคัญ

สถานะทางกายภาพ ลักษณะ : เป็นก๊าซอัด หรือเป็นก๊าซอัดเหลวไม่มีสี ไม่มีกลิ่น

อันตรายทางกายภาพ : ก๊าซหนักกว่าอากาศ อาจสะสมในห้องที่มีเพดานต่ำ ทำให้ขาดออกซิเจนหายใจ

อันตรายทางเคมี : สารสลายตัวเมื่อได้รับความร้อน ทำให้เกิดควันพิษรวมทั้งไฮโดรเจน ฟลูออไรด์ และซัลเฟอร์ ออกไซด์

ค่าจำกัดที่ยอมให้สัมผัสได้จากการทำงาน : TLV: 5 ppm as TWA; 10 ppm as STEL; (ACGIH 2004), ไม่ได้กำหนดค่า MAK.

วิถีทางของการได้รับสัมผัส : สามารถดูดซึมเข้าสู่ร่างกายได้โดยการหายใจเข้าไป

ความเสี่ยงจากการหายใจ : ปริมาณของสารในอากาศจะเพิ่มขึ้นอย่างรวดเร็วมากถึงขีดอันตราย หากมีการรั่วจากภาชนะบรรจุ

ผลของการได้รับสัมผัสสารในระยะสั้น : สารนี้ทำให้เกิดการระคายเคืองอย่างรุนแรงต่อทางเดินหายใจ สารนี้อาจมีผลต่อระบบประสาทส่วนกลาง ทำให้เกิดการชัก การหายใจล้มเหลว การสูดดมก๊าซของสารนี้เข้าไปอาจทำให้เกิดปอดบวมน้ำ (ดูหมายเหตุ) การได้รับสัมผัสสารนี้อาจทำให้เสียชีวิตได้ การระเหยอย่างรวดเร็วของของเหลวนี้อาจทำให้เกิดอาการน้ำแข็งกัด

คุณสมบัติทางกายภาพ

จุดเดือด : -55.3°C	**การละลายในน้ำ :** 4-5 ml/100 ml
จุดหลอมเหลว : -135.8°C	**ความดันไอ, kPa ที่ 21.1° C :** 1.7 10^3
ความหนาแน่น : 3.72 g/l	**ความหนาแน่นไอสัมพัทธ์ (อากาศ = 1) :** 3.5

ข้อมูลผลกระทบต่อสิ่งแวดล้อม

หมายเหตุ

ตั้งถังที่รั่วขึ้นเพื่อป้องกันการรั่วไหลของก๊าซเหลว อาการปอดบวมน้ำมักจะไม่ปรากฏจนเวลาผ่านไป 2-3 ชั่วโมง อาการจะรุนแรงขึ้นถ้ามีการออกแรงอย่างหนัก ดังนั้นต้องให้พัก และให้แพทย์ตรวจและสังเกตอาการ หากมีความเข้มข้นของก๊าซในอากาศสูง เป็นสาเหตุให้เกิดการขาดออกซิเจน ซึ่งจะเสี่ยงต่อการหมดสติหรือเสียชีวิตได้ ตรวจสอบปริมาณออกซิเจนก่อนเข้าไปในพื้นที่ ไม่มีกลิ่นของสารช่วยเตือนถึงแม้ปริมาณสารมากเกินจนถึงระดับที่เป็นพิษข้อมูลของเอกสารมีการปรับปรุงบางส่วนในเดือนตุลาคม 2004 ดูหัวข้อ ค่าจำกัดที่ยอมให้สัมผัสได้จากการทำงาน EU classification การจัดการเมื่อเกิดเหตุฉุกเฉิน

IPCS

International Programme

on Chemical Safety

UNEP

การพัฒนา International Chemical Safety Card (ICSCs) ดำเนินการโดย

โครงการระหว่างประเทศว่าด้วยความปลอดภัยด้านสารเคมี (IPCS)

ร่วมกับ องค์การแรงงานระหว่างประเทศ (ILO) องค์การสิ่งแวดล้อมแห่งสหประชาชาติ (UNEP)

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

การแปล ICSC เป็นภาษาไทย ดำเนินการโดยศูนย์พัฒนานโยบายแห่งชาติด้านสารเคมี

กองแผนงานและวิชาการ สำนักงานคณะกรรมการอาหารและยา