

ชื่อสารเคมี ISOFLURANE	ไอโซฟลูเรน	ICSC :1435	
วันที่มีการทบทวนวรรณกรรม (Date of Peer-Review) : พฤษภาคม 2002			
Ether, 1-chloro-2,2,2-trifluoroethyl difluoromethyl 2-Chloro-2-(difluoromethoxy)-1,1,1-trifluoroethane			
CAS #	26675-46-7	$\text{C}_3\text{H}_2\text{ClF}_5\text{O}$	
RTECS #	KN6799000	Molecular mass: 184.5	
EC/EINECS #	247-897-7		
การเกิดอันตราย/ การได้รับสัมผัส	อันตรายเดียบพลัน/ อาการ	การป้องกัน	การปฐมพยาบาล/ การดับไฟ
การติดไฟ	ไม่ติดไฟ เมื่อติดไฟให้คั่ว (หรือ ก๊าซ) ที่ร้ายเคืองหรือเป็นพิษ		ในการเผาที่เกิดไฟให้มีควัน ใกล้เคียง: ใช้สารดับเพลิงที่ เหมาะสม
การระเบิด			
การได้รับสัมผัส			
การสูดดม	ไอ เจ็บคอ เวียนศีรษะ ง่วงซึม ปวดศีรษะ 昏迷 ดู หมายเหตุ	มีการดูดระบายน้ำอากาศ ใช้ระบบ ระบายน้ำอากาศเฉพาะที่หรือใช้เครื่อง ป้องกันการหายใจ	ให้รับอากาศบริสุทธิ์ nonพัก ถ้าจำเป็นให้ช่วยการหายใจ นำส่งแพทย์
ทางผิวหนัง	ผิวน้ำดัง ผิวหนังแห้ง	สวมถุงมือป้องกัน	ถอดเสื้อผ้าที่เปื้อนสารเคมีออก ถางน้ำและทำความสะอาดผิวหนัง ด้วยน้ำและสนุ่
ทางดวงตา	ตาแดง ปวด	สวมแวนนิรักหรือเครื่องป้องกัน นัยน์ตาพร้อมเครื่องป้องกันการ หายใจ	ถางตาด้วยน้ำมากๆ หลายๆ นาที (ถอดคอนแทคเลนส์ถ้าทำได้) จากนั้นนำส่งแพทย์
การกลืนกิน	(ดู การสูดดม).	ห้ามดื่ม รับประทานอาหาร หรือสูบ บุหรี่ขณะทำงาน	บ้วนปาก นำส่งแพทย์
การจัดการเมื่อมีการร้าวไหล	การบรรจุและติดฉลาก		
เก็บภาชนะที่หกออกมานำไปในภาชนะที่ปิดสนิทให้มากที่สุด ทำการ ดูดระบายน้ำอากาศ ใช้ทรายหรือสารดูดซับเฉื่อย (inert absorbent) โดยที่ ของเหลวที่เหลือและนำไปทิ้งในที่ปลอกภัย เครื่องป้องกันส่วนบุคคล: สวมเครื่องช่วยหายใจดิตตัว	EU Classification UN Classification		
การจัดการเมื่อเกิดเหตุฉุกเฉิน	การเก็บรักษา		
	ทำการระบายน้ำตามแนวพื้น		

ข้อมูลสำคัญ

สถานะทางกายภาพ ลักษณะ : เป็นของเหลว ไม่มีสี

อันตรายทางกายภาพ : ไอหนักกว่าอากาศ อาจสะสมในห้องที่มีเพดานต่ำ ทำให้ขาดออกซิเจนหายใจ

อันตรายทางเคมี : เมื่อสัมผัสกับพื้นผิวที่ร้อน หรือเปลวไฟ สารนี้ถลایตัวควันพิษและกัดกร่อน รวมทั้ง พอสเจน ไฮโดรเจน คลอไรด์ และ ไฮโดรเจน ฟลูออไรด์

ค่าจำกัดที่ยอมให้สัมผัสได้จากการทำงาน : ไม่ได้กำหนดค่า TLV MAK: IIb (ไม่ได้กำหนดแต่มีข้อมูล) (DFG 2008).

วิธีทางของการได้รับสัมผัส : สามารถดูดซึมเข้าสู่ร่างกาย ได้โดยการหายใจ เอาไอของสารเข้าไป และ โดยการกลืนกิน

ความเสี่ยงจากการหายใจ : ที่อุณหภูมิ 20 °C การระเหยของสารจะทำให้อากาศปนเปื้อนจนเป็นอันตราย ได้อย่างรวดเร็วมาก

ผลของการได้รับสัมผัสสารในระยะสั้น : สารนี้ทำให้เกิดการระคายเคืองต่อดวงตา ผิวน้ำ ไอของสารนี้ทำให้เกิดการระคายเคืองต่อทางเดินหายใจ สารนี้อาจมีผลต่อระบบประสาทส่วนกลาง และระบบหมุนเวียนโลหิต การได้รับสัมผัสสารนี้ในปริมาณสูงอาจทำให้หมดสติ

คุณสมบัติทางกายภาพ

จุดเดือด : 48.5 °C	ความดันไอ, kPa ที่ 20 °C : 32
ความหนาแน่นสัมพัทธ์ (น้ำ=1) : 1.5	ความหนาแน่นสัมพัทธ์ของส่วนผสม ไอ/อากาศ ที่ 20 °C (อากาศ=1) : 1.2
การละลายในน้ำ : ละลายได้น้อย	สัมประสิทธิ์การแปรส่วน Octanol/น้ำ ตาม log Pow : 2.1

ข้อมูลผลกระทบต่อสิ่งแวดล้อม

หมายเหตุ

ตรวจสอบปริมาณออกซิเจนก่อนเข้าไปในพื้นที่ หากมีความเข้มข้นของก๊าซในอากาศสูง เป็นสาเหตุให้เกิดการขาดออกซิเจน ซึ่งจะเสี่ยงต่อ การหมดสติหรือเสียชีวิต ได้ ชื่อทางการค้า คือ Forane ข้อมูลของเอกสารมีการปรับปรุงบางส่วนในเดือนเมษายน 2005 คุณภาพ คุณสมบัติทางกายภาพ ค่าจำกัดที่ยอมให้สัมผัสได้จากการทำงาน

IPCS

International Programme
on Chemical Safety



การพัฒนา International Chemical Safety Card (ICSCs) ดำเนินการโดย

โครงการระหว่างประเทศด้านความปลอดภัยด้านสารเคมี (IPCS)

ร่วมกับ องค์การแรงงานระหว่างประเทศ (ILO) องค์การสิ่งแวดล้อมแห่งสหประชาชาติ (UNEP)

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

การแปล ICSC เป็นภาษาไทย ดำเนินการโดยศูนย์พัฒนานโยบายแห่งชาติด้านสารเคมี

กองแผนงานและวิชาการ สำนักงานคณะกรรมการอาหารและยา