

ชื่อสารเคมี CHLORODIFLUOROETHANE	คลอร์ไดฟลูอโรมีเทน	ICSC :0643	
วันที่มีการทบทวนวรรณกรรม (Date of Peer-Review) : พฤศจิกายน 1998			
CAS #	75-68-3	1-Chloro-1,1-difluoroethane <chem>C2H3ClF2</chem> / <chem>CH3-CClF2</chem>	
RTECS #	KH7650000	Molecular mass: 100.5	
UN#	2517		
EC/EINECS #	200-891-8		
การเกิดอันตราย/ การได้รับสัมผัส	อันตรายเดียบพลัน/ อาการ	การป้องกัน	การป้องกันพยาบาล/ การดับไฟ
การติดไฟ	ไวไฟสูงมาก เมื่อติดไฟให้กวน (หรือ ก๊าซ) ที่ระคายเคืองหรือเป็นพิษ	ห้ามอยู่ใกล้เปลวไฟ ห้ามจุดประกายไฟ และ ห้ามสูบบุหรี่	ปิดลง ถ้ามีดไม่ได้และไม่ก่อให้เกิดความเสี่ยงต่อนริเวณใกล้เคียง ปล่อยให้ไฟอยู่ดับไปเอง ในกรณีอื่นๆ ดับไฟด้วยน้ำฉีด
การระเบิด	ส่วนผสมของก๊าซ/อากาศเกิดระเบิดได้	ทำเป็นระบบปิด ทำการระบายน้ำอากาศ ใช้อุปกรณ์ไฟฟ้าและไฟฟ้าส่องสว่างที่สามารถป้องกันการระเบิดได้	กรณีเกิดไฟใหม่ ลดอุณหภูมิของถังเก็บโดยการฉีดน้ำร้อนถังเก็บทำการดับไฟจากที่กำบังที่ปลอดภัย
การได้รับสัมผัส			
การสูดดม	ง่วงซึม หายใจไม่ออกรุ่นหายใจ	มีการดูดระบายน้ำอากาศ	ให้รับอากาศบริสุทธิ์ นอนพัก หากเห็นว่าเหมาะสมให้ช่วยการหายใจ นำส่งแพทย์
ทางผิวนัง	ผิวนังที่โดนของเหลว: เกิดอาการน้ำแข็งกัด	สวมถุงมือป้องกันความเย็น	อาการน้ำแข็งกัด ถ้าด้วยน้ำมากๆ ห้ามถอดเสื้อผ้าออก นำส่งแพทย์
ทางดวงตา	ถูกผิวนัง	สวมแว่นนิรภัย หรือเครื่องป้องกันน้ำตาพร้อมเครื่องป้องกันการหายใจ	ถ้างตาด้วยน้ำมากๆ หลายๆ นาที (ถอดคอนแทคเลนส์ถ้าทำได้) นำส่งแพทย์
การกลืนกิน			
การจัดการเมื่อมีการรับไวหล	การบรรจุและติดฉลาก		
เคลื่อนย้ายผู้คนจากพื้นที่อันตราย ปรึกษาผู้เชี่ยวชาญ ทำการดูดระบายน้ำอากาศ เคลื่อนย้ายแหล่งที่ติดไฟได้ทั้งหมด ห้ามน้ำถ่ายของเหลวโดยตรง เครื่องป้องกันส่วนบุคคล: สวมชุดป้องกันสารเคมี รวมถึงเครื่องช่วยหายใจติดตัว			
การจัดการเมื่อเกิดเหตุฉุกเฉิน	การเก็บรักษา		
Transport Emergency Card: TEC (R)-20G41 NFPA Code: H; F4; R0.	เก็บในที่ป้องกันไฟได้ เก็บในที่เย็น		

ข้อมูลสำคัญ

สถานะทางกายภาพ ลักษณะ : เป็นก๊าซอัดเหลวไม่มีสี

อันตรายทางกายภาพ : ออกของสารหนักกว่าอากาศและสามารถหลอมไฟตามพื้นได้ จึงอาจติดไฟในระยะห่างออกไฟได้ ก๊าซหนักกว่าอากาศ อาจสะสมในห้องที่มีเพดานต่ำ ทำให้ขาดออกซิเจนหายใจ

อันตรายทางเคมี : สารสลายตัวเมื่อเผาไหม้ทำให้เกิดพิษและก๊าซที่กัดกร่อนทำให้เกิดก๊าซพิษและกัดกร่อนรวมทั้ง hydrogen chloride และ hydrogen fluoride ทำปฏิกิริยากับสารออกซิไดซ์ เกิดอันตรายจากไฟไหม้และการระเบิด

ค่าจำกัดที่ยอมให้สัมผัสได้จากการทำงาน : "ไม่ได้กำหนดค่า TLV MAK: 1000 ppm, 4200 mg/m³, Peak limitation category: II(8):

Pregnancy risk group: D (DFG 2006).

วิถีทางของการได้รับสัมผัส : สามารถคุกซึมเข้าสู่ร่างกายได้โดยการหายใจเข้าไป

ความเสี่ยงจากการหายใจ : ปริมาณของสารในอากาศจะเพิ่มขึ้นอย่างรวดเร็วมากถึงปีกอันตราย หากมีการรั่วจากภาชนะบรรจุ

ผลของการได้รับสัมผัสสารในระยะสั้น : การระเหยอย่างรวดเร็วของของเหลวที่อาจทำให้เกิดอาการน้ำแข็งกัด สารนี้อาจมีผลต่อระบบหมุนเวียนโลหิต

คุณสมบัติทางกายภาพ

จุดเดือด : -9°C	ความหนาแน่นไอลีสัมพัทธ์ (อากาศ = 1) : 3.5
จุดหลอมเหลว : -131°C	จุดควบไฟ : ก๊าซไวไฟ
ความหนาแน่นสัมพัทธ์ (น้ำ=1) : 1.1	อุณหภูมิที่ติดไฟได้เอง : 632°C
การละลายในน้ำ : 0.19	ค่าจำกัดการระเบิด ร้อยละของปริมาตรสารในอากาศ : 6.2 - 17.9
ความดันไอ, kPa ที่ 25°C : 337	สัมประสิทธิ์การแบ่งส่วน Octanol/น้ำ ตาม log Pow : 1.6

ข้อมูลผลกระทบต่อสิ่งแวดล้อม

หลีกเลี่ยงการปลดปล่อยสารสู่สิ่งแวดล้อมภายใต้สภาวะการใช้ปักรด

หมายเหตุ

หากมีความเข้มข้นของก๊าซในอากาศสูง เป็นสาเหตุให้เกิดการขาดออกซิเจน ซึ่งจะเสี่ยงต่อการหมดคลดหรือเสียชีวิต ได้ ตรวจสอบปริมาณออกซิเจนก่อนเข้าไปในพื้นที่ ดังถังที่รั่วขึ้นเพื่อป้องกันการรั่วไหลของก๊าซเหลว มีชื่อทางการค้าคือ Freon 142B, Genetron 142B, Isotron 142B ข้อมูลของเอกสารมีการปรับปรุงบางส่วนในเดือนสิงหาคม 2007 ดูหัวข้อ ค่าจำกัดที่ยอมให้สัมผัสได้จากการทำงาน

IPCS

International Programme
on Chemical Safety



การพัฒนา International Chemical Safety Card (ICSCs) ดำเนินการโดย

โครงการระหว่างประเทศว่าด้วยความปลอดภัยด้านสารเคมี (IPCS)

ร่วมกับ องค์การแรงงานระหว่างประเทศ (ILO) องค์การสิ่งแวดล้อมแห่งสหประชาชาติ (UNEP)

องค์กรอนามัยโลก (WHO) และคณะกรรมการบริการประชาคมแห่งสหภาพยุโรป (Commission of the European Communities)

การแปล ICSC เป็นภาษาไทย ดำเนินการโดยศูนย์พัฒนานโยบายแห่งชาติด้านสารเคมี

สำนักគนคุมเครื่องสำอางและวัสดุอันตราย สำนักงานคณะกรรมการอาหารและยา