

| ชื่อสารเคมี TRIFLUOROMETHANE | | ไตรฟลูออโรเมทาน | ICSC :0577 |
|---|--|---|--|
| วันที่มีการทบทวนวรรณกรรม (Date of Peer-Review) : เมษายน 1997 | | | |
| | Carbon trifluoride Fluoroform R 23 | Methyl trifluoride (cylinder) | |
| CAS # | 75-46-7 | CHF ₃ | |
| RTECS # | PB6900000 | Molecular mass: 70.0 | |
| UN # | 1984 | | |
| การเกิดอันตราย/ การได้รับสัมผัส | อันตรายเฉียบพลัน/ อาการ | การป้องกัน | การปฐมพยาบาล/ การดับไฟ |
| การติดไฟ | ไม่ติดไฟ เมื่อติดไฟให้กวน (หรือ ก้าช) ที่ระคายเคืองหรือเป็นพิษ | | ในกรณีที่เกิดไฟใหม่บริเวณใกล้เคียง: ใช้สารดับเพลิงประเภทไดก์ได |
| การระเบิด | | | กรณีเกิดไฟใหม่ ลดอุณหภูมิของถังเก็บโดยการน้ำดับรอบถังเก็บ |
| การได้รับสัมผัส | | | |
| การสูดดม | มึนงง ง่วงซึม | มีการดูดรูบ腋อาகาศ ใช้ระบบระบายอากาศเฉพาะที่ หรือใช้เครื่องป้องกันการหายใจ | ให้รับอากาศบริสุทธิ์ นอนพักในท่าคร่ำนั่งคร่ำนอน นำส่งแพทย์ |
| ทางผิวหนัง | ผิวหนังที่โคนของเหลว: เกิดอาการ น้ำเปี้ยงกัด | สวมถุงมือป้องกันความเย็น | อาการน้ำเปี้ยงกัด: ล้างด้วยน้ำมากๆ ห้ามถอดเลือดผ่านออก นำส่งแพทย์ |
| ทางดวงตา | | สวมแว่นนิรภัย | ล้างตาด้วยน้ำมากๆ หลายนาที (ถอดคอนแทคเลนส์ถ้าทำได้) แล้วนำส่งแพทย์ |
| การกิน | | | |
| การจัดการเมื่อมีการรับไว้ | การบรรจุและติดฉลาก | | |
| ทำการดูดรูบ腋อาກาศ ห้ามน้ำใส่ลงเหลวโดยตรง (เครื่องป้องกันพิเศษส่วนบุคคล: เครื่องช่วยหายใจติดตัว) | บรรจุถังห้มจนวนชนิดพิเศษ | | |
| | EU Classification | UN Classification | |
| | | UN Hazard Class: 2.2 | |
| การจัดการเมื่อเกิดเหตุฉุกเฉิน | การเก็บรักษา | | |
| Transport Emergency Card: TEC (R)-644 | เก็บในที่เย็น ทำการระบายอากาศตามแนวพื้น | | |

| | | |
|---|---|------------|
| ชื่อสารเคมี TRIFLUOROMETHANE | ไตรฟลูออโรเมทาน | ICSC :0577 |
| ข้อมูลสำคัญ | | |
| สถานะทางกายภาพ ลักษณะ : เป็นก๊าซอัดเหลว ไม่มีสี ไม่มีกลิ่น อันตรายทางกายภาพ: ก๊าซหนักกว่าอากาศ อาจสะสมในห้องที่มีเพดานต่ำ ทำให้ขาดออกซิเจนหายใจ อันตรายทางเคมี : เมื่อสัมผัสกับพื้นผิวที่หรือเปลวไฟ สารนี้จะสลายตัวทำให้เกิดสารกัดกร่อนและควันพิษจำนวนมาก ค่าจำกัดที่ยอมให้สัมผัสได้จากการทำงาน : ไม่ได้กำหนดค่า TLV วิถีทางของการได้รับสัมผัส : สามารถดูดซึมเข้าสู่ร่างกาย ได้โดยการหายใจ ความเสี่ยงจากการหายใจ : หากมีการรั่วจากภาชนะบรรจุ ก๊าซจะทำให้ขาดออกซิเจน โดยการลดปริมาณออกซิเจนในอากาศในพื้นที่แคบ ผลของการได้รับสัมผัสสารในระยะสั้น : การสูดดม ของสารอาจเป็นสาเหตุให้เกิดการกดระบบประสาทส่วนกลาง ของเหlovานี้อาจทำให้เกิดอาการน้ำเหลืองกัด การได้รับสัมผัสสารนี้อาจทำให้การเต้นของหัวใจผิดปกติและเกิดภาวะขาดออกซิเจน ถูกหมายเหตุ | | |
| คุณสมบัติทางกายภาพ | | |
| จุดเดือด : -84.4°C | ความดันไอ, kPa 20°C: 4000 | |
| จุดหลอมเหลว : -155°C | ความหนาแน่นไอสัมพัทธ์ (อากาศ = 1) : 2.4 | |
| ความหนาแน่นสัมพัทธ์ (น้ำ=1) : 1.44 | สัมประสิทธิ์การแปร่งส่วน Octanol/น้ำ ตาม log Pow : 0.64 | |
| การละลายในน้ำ : ไม่ละลายน้ำ | | |
| ข้อมูลผลกระทบต่อสิ่งแวดล้อม | | |
| หมายเหตุ | | |
| ทางการแพทย์ ห้ามใช้ร่วมกับ adrenergic agents หากมีความเข้มข้นของก๊าซในอากาศสูง เป็นสาเหตุให้เกิดการขาดออกซิเจน ซึ่งจะเดี่ยงต่อการหมดสติหรือเสียชีวิต ได้ ตรวจสอบปริมาณออกซิเจนก่อนเข้าไปในพื้นที่ ห้ามใช้ในบริเวณที่มีไฟหรือพื้นผิวที่ร้อน หรือระหว่างการเชื่อมโลหะ ดังถังที่ร้าวขึ้นเพื่อป้องกันการรั่วไหลของก๊าซเหลว ชื่อทางการค้า Freon 23, Frigen 23, Halon 23 | | |
| IPCS International Programme on Chemical Safety |      | |
| การพัฒนา International Chemical Safety Card (ICSCs) ดำเนินการโดย โครงการระหว่างประเทศด้านความปลอดภัยด้านสารเคมี (IPCS) ร่วมกับ องค์การแรงงานระหว่างประเทศ (ILO) องค์การสิ่งแวดล้อมแห่งสหประชาชาติ (UNEP) องค์การอนามัยโลก (WHO) และคณะกรรมการธุรกิจการประชุมแห่งสหภาพยุโรป (Commission of the European Communities) การแปล ICSC เป็นภาษาไทย ดำเนินการโดยศูนย์พัฒนานโยบายแห่งชาติด้านสารเคมี สำนักគนคุณเครื่องสำอางและวัตถุอันตราย สำนักงานคณะกรรมการอาหารและยา | | |