

ชื่อสารเคมี BARIUM CHLORATE		แบนเรียมคลอเรต	ICSC :0613
วันที่มีการทบทวนวรรณกรรม (Date of Peer-Review) : เมษายน 2000			
Chloric acid, barium salt			
CAS #	13477-00-4	BaCl ₂ O ₆ / Ba(ClO ₃) ₂	
RTECS #	FN9770000	Molecular mass: 304.2	
UN#	1445		
EC Annex 1 Index #	017-003-00-8		
EC/EINECS #	236-760-7		
การเกิดอันตราย/ การได้รับสัมผัส	อันตรายเฉียบพลัน/ อาการ	การป้องกัน	การปฐมพยาบาล/ การดับไฟ
การติดไฟ	ไม่ติดไฟแต่ช่วยให้สารอื่นติดไฟได้ การเกิดปฏิกิริยาหลายๆ ปฏิกิริยาอาจทำให้เกิดไฟใหม่หรือการระเบิด	ห้ามสัมผัสกับวัตถุไวไฟ ห้ามสัมผัสกับสารอินทรีย์ งดโคละ เกลือ อะลูมิเนียม และสารรีดิวซ์	ในกรณีที่เกิดไฟใหม่บริเวณใกล้เคียง: ใช้สารดับเพลิงที่เหมาะสม
การระเบิด	มีความเสี่ยงต่อการเกิดไฟใหม่และ การระเบิดเมื่อสัมผัสกับ: ดู ความเป็นอันตรายทางเคมี	ห้ามไม่ให้เกิดการเสียดสี หรือการกระแทก ป้องกันการสะสมของฝุ่น ทำเป็นระบบปิด ใช้อุปกรณ์ไฟฟ้าและไฟส่องสว่างที่สามารถป้องกันการระเบิดจากฝุ่นของสารได้	กรณีเกิดไฟใหม่ ลดอุณหภูมิของถังเก็บโดยการพ่นน้ำรอบถังเก็บ ทำการดับไฟจากที่กำบังที่ปลอดภัย
การได้รับสัมผัส		ป้องกันการฟูงกระจายของฝุ่นสาร ปฏิกิริยัดามหลักสูตรอนามัยโดยเคร่งครัด	
การสูดดม	ไอ เจ็บคอ (คุ้มครอง)	มีการคุ้มครองอากาศ (ไม่ต้องใช้หากสารเป็นผง) ใช้ระบบระบายอากาศเฉพาะที่ หรือใช้เครื่องป้องกันการหายใจ	ให้รับอากาศบริสุทธิ์ นอนพักถ้าจำเป็นให้ช่วยการหายใจ นำส่งแพทย์
ทางผิวหนัง	ผิวหนังแดง	สวมถุงมือป้องกัน	ล้างด้วยน้ำมากๆ จากนั้นถอดเสื้อผ้าที่เปื้อนสารเคมีออก ล้างด้วยน้ำอีกครั้ง นำส่งแพทย์
ทางดวงตา	ตาแดง ปวด	สวมแวนนิรภัย หรือเครื่องป้องกันนัยน์ตาพร้อมเครื่องป้องกันการหายใจ	ล้างตาด้วยน้ำมากๆ นานที่ (ลดคอมแพคเลนส์ถ้าทำได้) นำส่งแพทย์
การกลืนกิน	ปวดท้อง ริบฟีปากหรือเล็บมือเป็นสีเขียว ตัวเขียว สับสน ชากรึ้ง ท้องเสีย เวียนศีรษะ ปวดศีรษะ คลื่นไส้ หมดคลด อาเจียน อ่อนเพลีย	ห้ามดื่ม รับประทานอาหาร หรือสูบบุหรี่ขณะทำงาน	บ้วนปาก ทำให้อาเจียน (<u>ถ้าผู้ป่วยมีสติ</u>) นอนพัก นำส่งแพทย์

ชื่อสารเคมี BARIUM CHLORATE	แบบเรียบคลอเรต	ICSC :0613						
การจัดการเมื่อมีการรั่วไหล	การบรรจุและติดฉลาก							
ปรึกษาผู้เชี่ยวชาญ เครื่องป้องกันส่วนบุคคล: ใช้หน้ากากชนิดกรองอนุภาคสารที่ปรับเปลี่ยนไปตามความเข้มข้นของสาร เก็บภาชนะที่หกออกมายังในภาชนะพลาสติก ถ้าเป็นไปได้ทำให้สารซึ่งก่อนเพื่อป้องกันไม่ให้เกิดฝุ่น ล้างส่วนที่เหลือด้วยน้ำจำนวนมาก ห้ามดูดซับด้วยชี้เลื่อยหรือสารดูดซับที่ติดไฟได้ ห้ามปล่อยสารนี้ออกสู่สิ่งแวดล้อม	<p>ห้ามขนส่งพร้อมกับอาหารและอาหารสัตว์</p> <p>EU Classification Symbol: O, Xn, N</p> <table border="1"> <tr> <td>R: 9-20/22-51/53</td> <td>S: (2)-13-27-61</td> </tr> </table> <p>UN Classification</p> <table border="1"> <tr> <td>UN Hazard Class: 5.1</td> <td>UN Subsidiary Risks: 6.1</td> </tr> <tr> <td>UN Pack Group: II</td> <td></td> </tr> </table>		R: 9-20/22-51/53	S: (2)-13-27-61	UN Hazard Class: 5.1	UN Subsidiary Risks: 6.1	UN Pack Group: II	
R: 9-20/22-51/53	S: (2)-13-27-61							
UN Hazard Class: 5.1	UN Subsidiary Risks: 6.1							
UN Pack Group: II								
การจัดการเมื่อเกิดเหตุภัยกัน	การเก็บรักษา							
Transport Emergency Card: TEC (R)-51S1445 NFPA Code: H2; F0; R1; ox	เก็บแยกจากวัสดุติดไฟได้ และสารรีดิวช์ สารที่มีแอมโมเนียมเป็นส่วนประกอบ ผลิตภัณฑ์อาหาร และอาหารสัตว์เก็บในพื้นที่ที่ไม่มีทางเข้าของท่อระบายน้ำเข้าถึง							
ข้อมูลสำคัญ								
<p>สถานะทางกายภาพ ลักษณะ :ไม่มีสี เป็นผงผลึก</p> <p>อันตรายทางเคมี : เกิดสารประกอบที่ไวต่อแรงกระแทกกับสารประกอบอินทรีย์ สารรีดิวช์ สารที่มีแอมโมเนียมเป็นส่วนประกอบ และผลิตภัณฑ์อาหาร สารละลายตัวอย่างรุนแรงเมื่อได้รับความร้อนทำให้เกิดออกซิเจน และควันพิษ ทำให้เกิดอันตรายจากไฟไหม้และการระเบิด สารจะรวมตัวกับสารออกซิไซด์และ ทำปฏิกิริยากับวัสดุที่เผาไหม้ได้และวัสดุรีดิวช์</p> <p>ค่าจำกัดที่ยอมให้สัมผัสได้จากการทำงาน : TLV: (as Ba) 0.5 mg/m³ as TWA; A4 (ไม่จำแนกเป็นสารก่อมะเร็งในมนุษย์); (ACGIH 2004).EU OEL: (as Ba) 0.5 mg/ m³ as TWA (EU 2006).</p> <p>วิธีทางของการได้รับสัมผัส : สามารถดูดซึมเข้าสู่ร่างกายได้โดยการหายใจเข้าไป และโดยการกลืนกิน</p> <p>ความเสี่ยงจากการหายใจ : ที่อุณหภูมิ 20°C การระเหยของสารน้อยมาก อย่างไรก็ตามอนุภาคของสารสามารถทำให้อาการปนเปื้อนจนถึงขั้นเป็นอันตรายได้อย่างรวดเร็ว ถ้าเกิดการฟุ้งกระจายของสาร โดยเฉพาะหากสารเป็นผง</p> <p>ผลของการได้รับสัมผัสสารในระยะสั้น : สารนี้ทำให้เกิดการระคายเคืองต่อดวงตา ผิวน้ำนม และทางเดินหายใจ สารนี้อาจมีผลต่อเดือดและระบบประสาท ทำให้เกิดเป็นเมธิโซโนกลบmin การได้รับสัมผัสอาจทำให้เกิดภาวะโภเปแตสเซียมในเลือดต่ำ (hypokalemia) ทำให้หัวใจและกล้ามเนื้อผิดปกติ อาการอาจเกิดขึ้นภายในหลัง ควรอยู่ภายใต้การดูแลของแพทย์ การได้รับสัมผัสสารนี้ในปริมาณสูงอาจทำให้เสียชีวิตได้</p>								
คุณสมบัติทางกายภาพ								
ถาวรตัวที่อุณหภูมิต่ำกว่าจุดหลอมเหลว : 250°C								
ความหนาแน่น : 3.2 g/cm ³								
การละลายในน้ำ : 27.4 (ละลายได้ดี)								

ชื่อสารเคมี BARIUM CHLORATE	แบบเรียนคอลอเรต	ICSC :0613
ข้อมูลผลกระทบต่อสิ่งแวดล้อม		
สารนี้เป็นอันตรายต่อสิ่งมีชีวิตในน้ำ		
หมายเหตุ		
<p>อันตรายขึ้นกับความรุนแรงของการได้รับสัมผัสสาร ควรได้รับการตรวจจากแพทย์เป็นระยะ อาการอัมพาตจะไม่ปรากฏ จนกว่าเวลาจะผ่านไปหลายชั่วโมง ต้องได้รับการรักษาอย่างเฉพาะเจาะจงในกรณีที่ได้รับพิษจากสารนี้ ต้องมีคำแนะนำวิธีการรักษาที่ถูกต้องเดียวพร้อมไว้ ถ้าเกือบผู้ที่ป้อนสาร (ที่ติดไฟ) ด้วยน้ำมากๆ หมายเลข CAS 10294-38-9 เป็นหมายเลขขึ้นทะเบียนสำหรับ Barium chlorate, monohydrate เมื่อถูกป่นปืนสารอินทรีย์ โลหะ และคาร์บอน จะทำให้ไวต่อการระเหยเทือน ข้อมูลของเอกสารมีการปรับปรุงบางส่วนในเดือนตุลาคม 2004 และ 2005 คุณว่าช้อ ค่าจำกัดที่ยอมให้สัมผัสได้จากการทำงาน EU Classification, การตอบสนองในภาวะฉุกเฉิน ข้อมูลของเอกสารมีการปรับปรุงบางส่วนในเดือนเมษายน 2010 คุณว่าช้อ ค่าจำกัดที่ยอมให้สัมผัสได้จากการทำงาน การจัดการเมื่อมีการรั่วไหล การเก็บรักษา</p>		
IPCS International Programme on Chemical Safety	    	
การพัฒนา International Chemical Safety Card (ICSCs) ดำเนินการโดย โครงการระหว่างประเทศว่าด้วยความปลอดภัยด้านสารเคมี (IPCS) ร่วมกับ องค์การแรงงานระหว่างประเทศ (ILO) องค์การสหประชาชาติ (UNEP) องค์กรอนามัยโลก (WHO) และคณะกรรมการธุรกิจประชุมแห่งสหภาพยุโรป (Commission of the European Communities) การแปล ICSC เป็นภาษาไทย ดำเนินการโดยศูนย์พัฒนานโยบายแห่งชาติด้านสารเคมี สำนักគุบคุณเครื่องสำอางและวัตถุอันตราย สำนักงานคณะกรรมการอาหารและยา		