



CHC

CHC เป็นสารเคมีที่มีประสิทธิภาพสูง สำหรับใช้ฆ่าเชื้อโรค ที่สามารถนำไปใช้ในด้านต่างๆมากมาย ทั้งในด้านอุตสาหกรรม เกษตรกรรม ตลอดจนสาธารณสุข ไม่ว่าจะเป็นการฆ่าเชื้อจุลินทรีย์ ในขบวนการผลิตน้ำดื่ม-น้ำใช้ ในโรงงานอุตสาหกรรมอาหารและเครื่องดื่ม ในฟาร์มเลี้ยงปลุสัตว์ ในฟาร์มเลี้ยงสัตว์น้ำ ในตลาดสดหรือครัวเรือน ในสระว่ายน้ำ รวมทั้งใช้ในการบำบัดน้ำเสียจากแหล่งต่างๆ เป็นต้น นอกจากนี้คลอรีนยังมีปลอดภัยสูง เพราะสามารถฆ่าเชื้อโรคได้ดีมาก และสามารถสลายตัวได้อย่างรวดเร็วในธรรมชาติ



คุณสมบัติ

- สถานะ.....ของเหลว
- ลักษณะภายนอก.....ของเหลวใสสีเหลืองอ่อนหรือสีเหลืองเขียวมีกลิ่นฉุน
- ค่าความเป็นกรด-ด่าง (pH).....ด่าง
- ค่าความถ่วงจำเพาะ..... 1.19
- การติดไฟลุกไหม้.....ไม่ติดไฟลุกไหม้
- ความเสื่อมสภาพต่อปี.....สูงมาก
- ผลกระทบต่อค่า pH ของน้ำ.....ทำให้ค่า pH สูงขึ้น
- ขั้นตอนและวิธีการใช้.....ง่าย

ประโยชน์

CHC เป็นตัวออกซิไดซ์ที่รุนแรง เมื่อละลายน้ำจะเกิดปฏิกิริยากับน้ำแตกตัวให้คลอรีน ซึ่งจะไปทำลายสารอินทรีย์ที่ทำให้เกิดสีและกลิ่นในน้ำ ช่วยตกตะกอน ลดการเกิดฟอง และทำลายเชื้อจุลินทรีย์ รวมทั้งสิ่งมีชีวิตต่างๆในน้ำ

วิธีการใช้

CHC เป็นสารเคมีที่มีประสิทธิภาพสูง สำหรับใช้ฆ่าเชื้อโรคที่มีอำนาจออกซิไดซิง (Oxidizing Power) สูงมาก ทำให้หยุดการเจริญเติบโตของแบคทีเรีย ในกรณีที่มีน้ำมีสารละลายหรือตะกอนแขวนลอย ปฏิกิริยาของ CHC จะเพิ่มมากขึ้นเนื่องจาก CHC สามารถทำปฏิกิริยากับสารต่างๆ ได้แทบทุกชนิด

หมายเหตุ :การเตรียมสารเคมี คือ เติม CHC 1 ถัง แล้วเติมน้ำให้เป็น 100 L



1. รายละเอียดเกี่ยวกับผลิตภัณฑ์

- | | |
|----------------------------|---|
| 1.1 ชื่อทางผลิตภัณฑ์ | : CHC |
| 1.2 ชื่อทางเคมี | : Hypochlorous Acid |
| 1.3 สูตรทางเคมี | : NaOCl |
| 1.4 การใช้ประโยชน์ | : ฆ่าเชื้อ, ฟอกสีผ้า, สารสำหรับซักฟอกต่างๆ ไป |
| 1.5 ชื่อผู้ผลิต/จำหน่ายโดย | : บริษัท ชัยนริศภูเก็ต เอ็นจิเนียริง จำกัด
63/13 หมู่ 2 ตำบลวิชิต อำเภอเมือง จังหวัดภูเก็ต 83000
Tel : 0 7651 3100
Fax : 0 761 3105
Web site : www.chainaris.co.th |

2. กากำแนกสารเคมีอันตราย

- | | |
|-----------------|---------------|
| 2.1 Category | : สารกัดกร่อน |
| 2.2 CAS | : 7681-52-9 |
| 2.3 U.N. Number | : 1791 |

3. องค์ประกอบที่เป็นอันตราย

- | | |
|-------------|----------------------|
| ชื่อสารเคมี | : โซเดียมไฮโปคลอไรต์ |
| เปอร์เซ็นต์ | : 10% |
| ค่ามาตรฐาน | : - |
| ความปลอดภัย | : - |

4. ข้อมูลทางกายภาพเคมี

- | | |
|-----------------------------|--|
| 4.1 ลักษณะ | : ของเหลวใสสีเหลืองอ่อนหรือสีเหลืองเขียวมีกลิ่นฉุน |
| 4.2 ความถ่วงจำเพาะ | : 1.27 |
| 4.3 การละลายน้ำ | : ละลายน้ำได้ดี |
| 4.4 ค่าความเป็นกรดด่าง (pH) | : ต่าง |



5. ข้อมูลเกี่ยวกับอันตรายต่อสุขภาพ

มีฤทธิ์กัดกร่อนทำให้เกิดการระคายเคืองต่อตา ผิวหนัง และระบบทางเดินหายใจอย่างรุนแรง ถ้าสูดดมหรือหายใจเข้าไป จะทำให้เกิดอันตรายต่อปอด อาจทำให้ปอดอักเสบได้ และอาจทำให้ปากและระบบย่อยอาหารไหม้ได้ เกิดการเจ็บปวด แสบที่ท้อง

6. อาการได้รับพิษและการปฐมพยาบาล

- 6.1 กรณีสัมผัสสารเคมีทางผิวหนัง ถอดชุดและรองเท้าที่เปื้อนออก แล้วล้างผิวหนังที่เปื้อนด้วยน้ำเย็นหรือน้ำสบู่ ควรรีบนำส่งแพทย์ ควรทำความสะอาดชุดก่อนที่จะนำกลับมาใช้ใหม่อีกครั้ง
- 6.2 กรณีสัมผัสสารเคมีทางตา ล้างตาด้วยน้ำอย่างน้อยที่สุด 15 นาที ระวังอย่าให้น้ำล้างตาไหลเข้าเยื่อตา และตาข้างที่ไม่ถูกสารเคมี เพื่อให้ได้ผล มากที่สุด ควรรีบล้างตาทันทีที่สัมผัสสารเคมี แล้วรีบนำส่งแพทย์โดยเร็ว
- 6.3 กรณีสัมผัสสารเคมีโดยการหายใจ เคลื่อนย้ายผู้ป่วยออกจากที่เกิดเหตุ ไปยังที่มีอากาศบริสุทธิ์ ถ้าเกิดอาการหายใจติดขัด ให้รีบให้ออกซิเจน แต่ถ้าหยุดหายใจ ให้ช่วยหายใจโดยวิธีเป่าปาก แล้วรีบนำส่งแพทย์โดยเร็ว
- 6.4 กรณีที่กลืนกินสารเคมีเข้าไป **ห้าม** ทำให้อาเจียน ควรให้ผู้ป่วยดื่มนม, Gelatin Solution หรือน้ำในปริมาณมากๆ เพื่อเจือจางสารเคมีในกระเพาะอาหาร ถ้าผู้ป่วยอาเจียนให้จัดช่องทางเดินหายใจให้สะดวก เช่น ถ้าผู้ป่วยมีฟันปลอม ให้ถอดออก และให้ดื่มนม, Gelatin Solution หรือน้ำในปริมาณที่มากขึ้นกว่าเดิม แล้วรีบนำส่งแพทย์

7. อุปกรณ์ที่นำมาใช้ในการป้องกัน

ใส่หน้ากากป้องกันสารเคมี เช่น หน้ากากช่วยหายใจแบบครึ่งหน้าที่ใช้ไส้กรองถู่ (Half Mask), หน้ากากช่วยหายใจ แบบเต็มหน้าใช้กรองเฉพาะ (Full Face Mask-Canister Respirator) หรือเครื่องช่วยหายใจ(SCBA) เมื่อเข้าไปใน บริเวณที่มีสารเคมี สวมถุงมือชนิดคลุมถึงศอก สวมถุงมือยาง ถุงมือที่ทำจาก Neoprene หรือ Vinyl สวมแว่นตากันสารเคมี, แว่นตานิรภัยชนิดที่มีกระบังข้าง หรือที่ครอบตา สวมรองเท้าบู๊ทหัวเหล็กและชุดกันสารเคมี

8. สารเคมีที่ต้องหลีกเลี่ยง

ให้ห่างจากพวกเกลือ แอมโมเนียม และสารที่สันดาปได้ โลหะหนัก, กรด, อีเธอร์, แอมโมเนีย, Reducing Agents และสารอินทรีย์



9. การขนถ่ายและการจัดเก็บ

ภาชนะมีฉลากกำกับชัดเจน ภาชนะที่ขนย้ายและจัดเก็บต้องแข็งแรง อย่างจัดเก็บไว้ใกล้สารเคมีที่สามารถทำให้เกิดปฏิกิริยาขึ้นได้ ถ้าภาชนะปิดสนิท จะทำให้เกิดความร้อน ควรให้มีรูระบายขำนำไปผสมหรือปนเปื้อนกับกรด,อีเธอร์,แอมโมเนีย, แอลกอฮอล์, หรือ Hydrocarbons ขำนำภาชนะที่ปนเปื้อนสารเคมีกลับมาใช้บรรจุสารเคมีอื่น

10. การจัดการต่อการรั่วไหลและตกหล่น

ระวังอย่าทำสารเคมีหกไปในท่อระบายน้ำหรือท่อไอน้ำ ควรใช้น้ำล้างให้มากที่สุด เพื่อช่วยในการเจือจาง และปั้มสารเข้าไปบรรจุไว้ใน Polyethylene Container ควรหลีกเลี่ยงความร้อนและการปนเปื้อนกับวัตถุที่เป็นกรด อย่าใช้วัสดุที่สามารถติดไฟได้ เช่น จี๊เหล็ย ในการดูดซับสารเคมี

11. การดับไฟและสารที่ใช้ดับไฟ

สามารถใช้สเปรย์น้ำ, ผงเคมีแห้ง, โฟม หรือก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ในการดับไฟ

12. มลภาวะต่อน้ำ (Water Pollution)

น้ำเสียที่เกิดจากโซเดียมไฮโปคลอไรต์ก่อนทิ้งต้องบำบัดให้เป็นกลางโดยใช้ Bisulfites หรือ Ferrous Salt Solutions ซึ่งเป็นปฏิกิริยาคายความร้อน แล้วเจือจางด้วยน้ำ การทิ้งต้องเป็นไปตามกฎหมายเพื่อให้มีผลกระทบต่อสิ่งแวดล้อมน้อยที่สุด