



CHS

CHS มีคุณสมบัติเป็นเบสแก่ ที่ละลายน้ำได้เป็นอย่างดี ประกอบด้วยโลหะโซเดียมและเบส ไฮดรอกไซด์ ใช้ประโยชน์ในทางอุตสาหกรรมต่างๆ มากมาย เช่น อุตสาหกรรมกระดาษ น้ำดื่ม สบู่ และผงซักฟอก นอกจากนั้นยังใช้ปรับสภาพน้ำทิ้งที่มีฤทธิ์เป็นกรด ให้เป็นกลางก่อนปล่อยสู่แหล่งน้ำธรรมชาติอีกด้วย เนื่องจากคุณสมบัติที่เป็นของเหลว ทำให้การวัดและควบคุมปริมาณการใช้งานได้ง่าย ซึ่งเป็นประโยชน์อย่างยิ่งในงานบำบัดน้ำเสียและงานประปา



คุณสมบัติ

- สถานะ.....ของเหลว
- ลักษณะภายนอก.....ใส ไม่มีสี ไม่มีกลิ่น สัมผัสแล้วลื่นเหมือนสบู่
- ค่าความเป็นกรด-ด่าง (pH).....ด่าง
- ค่าความถ่วงจำเพาะ.....675
- การติดไฟลุกไหม้.....ไม่ติดไฟลุกไหม้
- ความเสื่อมสภาพต่อปี.....น้อยมาก
- ผลกระทบที่มีต่อค่า pH ของน้ำ.....ทำให้ค่า pH สูงขึ้น
- ขั้นตอนและวิธีการใช้.....ง่าย

ประโยชน์

CHS ช่วยการกำจัดความกระด้างของน้ำ การควบคุมความเป็นกรด-ด่างในน้ำ การปรับสภาพน้ำให้เป็นกลาง ก่อนที่จะปล่อยออกสู่แหล่งระบายน้ำ การฟื้นฟูสภาพของเรซินสำหรับแลกเปลี่ยนประจุ การกำจัดโลหะหนักในน้ำ ด้วยวิธี ทำให้ตกตะกอน

วิธีการใช้

CHS เป็นสารเคมีที่ใช้ในการปรับค่า pH ของน้ำให้มีค่าอยู่ในช่วง 7.2-7.6 เนื่องจากสารละลาย CHS มีคุณสมบัติเป็นเบส จึงต้องใช้ควบคู่กับ SUPER PAC



1. รายละเอียดเกี่ยวกับผลิตภัณฑ์

- | | |
|----------------------------|--|
| 1.1 ชื่อทางผลิตภัณฑ์ | : CHS |
| 1.2 ชื่อทางเคมี | : Sodium Hydroxide |
| 1.3 สูตรทางเคมี | : NaOH |
| 1.4 การใช้ประโยชน์ | : อุตสาหกรรมสบู่อีย้อมผ้า เคมีปิโตรเลียมสังเคราะห์ |
| 1.5 ชื่อผู้ผลิต/จำหน่ายโดย | : บริษัท ชัยนิรศุกเก็ต เอ็นจิเนียริง จำกัด
63/13 หมู่ 2 ตำบลวิชิต อำเภอเมือง จังหวัดภูเก็ต 83000
Tel : 0 7651 3100
Fax : 0 7651 3105
Web site : www.chainaris.co.th |

2. การจำแนกสารเคมีอันตราย

- | | |
|-----------------|---------------|
| 2.1 Category | : สารกัดกร่อน |
| 2.2 CAS | : 1310-73-2 |
| 2.3 U.N. Number | : 1824 |

3. องค์ประกอบที่เป็นอันตราย

- | | |
|-------------|-------------------------------|
| ชื่อสารเคมี | : โซดาไฟ |
| เปอร์เซ็นต์ | : 50% |
| ค่ามาตรฐาน | : 2 mg/m ³ Ceiling |
| ความปลอดภัย | : 1,350 mg/kg (Rabbit) |

4. ข้อมูลทางกายภาพเคมี

- | | |
|-----------------------------|--|
| 4.1 ลักษณะ | : ใส ไม่มีสี ไม่มีกลิ่น สัมผัสแล้วเลื่อนเหมือนสบู่ |
| 4.2 ความถ่วงจำเพาะ | : 1.54 |
| 4.3 การละลายน้ำ | : ผสมกันได้ |
| 4.4 ค่าความเป็นกรดด่าง (pH) | : ต่าง |



5. ข้อมูลเกี่ยวกับอันตรายต่อสุขภาพ

มีอันตรายต่อผิวหนัง ตา และเยื่อหู ทำให้ระคายเคืองตาอย่างรุนแรง ปวดแสบและอาจบอดได้ ระคายเคืองต่อผิวหนังและอาจทำให้ไหม้ได้ ผลจากการสัมผัสสารที่มากเกินไปในระยะยาว ผิวหนังแห้งแตก และอักเสบนอกจากนี้ผิวหนังที่ถูกสารกัดอย่างรุนแรงก็อาจเป็นมะเร็งได้

6. อาการได้รับพิษและการปฐมพยาบาล

- 6.1 กรณีสัมผัสสารเคมีทางผิวหนัง ถอดชุดที่เปื้อนออกแล้วล้างผิวหนังที่เปื้อนด้วยน้ำอย่างน้อยที่สุด 15 นาที ถ้ายังมีอาการระคายเคืองควรไปพบแพทย์
- 6.2 กรณีสัมผัสสารเคมีทางตา ล้างตาด้วยน้ำอย่างน้อยที่สุด 15 นาทีระวังอย่าให้น้ำล้างตาไหลเข้าตาข้างที่ไม่ถูกสารแล้วนำส่งแพทย์
- 6.3 กรณีสัมผัสสารเคมีโดยการหายใจ ย้ายผู้ป่วยออกจากที่เกิดเหตุไปที่อากาศบริสุทธิ์ ถ้า
- 6.4 กรณีที่กลืนกินสารเคมีเข้า **ห้าม** ทำให้อาเจียน ควรให้ผู้ป่วยดื่มนมหรือน้ำใน ปริมาณ มากๆ แล้วนำส่งแพทย์

7. อุปกรณ์ที่นำมาใช้ในการป้องกัน

สวมถุงมือชนิดคลุมถึงศอก หรือชุดคลุมชนิดคลุมทั้งตัวซึ่งทำจาก PVC สวมแว่นตากันสารเคมี หรือที่ครอบตา สวมรองเท้าบู๊ทซึ่งทำจาก PVC

8. สารเคมีที่ต้องหลีกเลี่ยง

ทำปฏิกิริยากับ โลหะเช่น อลูมิเนียม ตะกั่ว และสังกะสีทำให้เกิดก๊าซไฮโดรเจนซึ่งไวไฟ ทำปฏิกิริยาระเบิดกับสาร Nitro/Chloro Organic Compound

9. การขนถ่ายและการจัดเก็บ

ภาชนะที่ขนถ่ายและจัดเก็บต้องแข็งแรงปิดได้สนิทมีฉลากกำกับชัดเจน โดยเก็บในที่อากาศถ่ายเทสะดวก

10. การจัดการต่อการรั่วไหลและตกหล่น

เก็บในภาชนะที่ปิดสนิท และเตรียมถังสำรองไว้ ควรใช้สารดูดซับ เช่น ทรายแห้ง ขี้เลื่อย



11. การดับไฟและสารที่ใช้ดับไฟ

โซดาไฟเป็นสารที่ไม่ติดไฟ แต่ถ้าไฟไหม้เราสามารถใช้น้ำ , โฟม, ผงเคมีแห้ง หรือก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ดับไฟ

12. มลภาวะต่อน้ำ (Water Pollution)

น้ำเสียที่เกิดจากโซดาไฟก่อนทิ้งต้องบำบัดให้เป็นกลางโดยใช้ Hydrochloric/ Sulfuric/ Nitric/ Phosphoric/ Acetic Acid/ NaOH เพื่อใช้ การทิ้งเป็นไปตามกฎหมายสิ่งแวดล้อม เพื่อให้มีผลกระทบต่อสิ่งแวดล้อมน้อยที่สุด