



C2P

C2P สามารถแบ่งได้อย่างกว้างๆ 2 ชนิด คือ

1. C2P ที่ได้จากธรรมชาติ ใช้ในการปรับปรุงคุณภาพน้ำมีหลายชนิด เช่น เซลลูโลส (Cellulose), เจลาติน (Gelatin) และแป้ง (Starch)

2. C2P ที่ได้จากการสังเคราะห์ มีการสังเคราะห์ C2P ขึ้นอย่างสมบูรณ์ และนิยมใช้กันอย่างกว้างขวาง Polyacrylamide ที่สร้างขึ้นจาก monomer ที่รวมกันเป็นสายโซ่ยาวจำนวน โมเลกุลจะประกอบด้วยน้ำหนักโมเลกุลในปริมาณเป็นล้านหน่วย



คุณสมบัติ

สถานะ.....	ของเหลว
ลักษณะภายนอก.....	สีไม่มีสี ไม่มีกลิ่น และมีความหนืด
ค่าความเป็นกรด-ด่าง (PH).....	ด่าง
ความหนาแน่น.....	675 kg/m ³
การติดไฟ.....	ไม่ติดไฟ
ความเสื่อมสภาพต่อปี.....	ปานกลาง
ผลกระทบต่อค่า pH ของน้ำ.....	ไม่มีผล
ขั้นตอนและวิธีการใช้.....	ง่าย

ประโยชน์

C2P สามารถใช้เป็นสารสร้างตะกอนที่เป็นสารอนินทรีย์ (inorganic coagulants) ให้แก่น้ำดิบที่มีความขุ่นสูงและต่ำได้ ทำให้ได้ตะกอนที่มีปริมาตรต่ำจึงง่ายต่อการนำไปกำจัด นอกจากนี้ตะกอนที่เกิดขึ้นจะหนัก และมีความหนาแน่นมากกว่าตะกอนที่เกิดขึ้นจากการใช้สารสร้างตะกอนที่เป็นสารอนินทรีย์จึงทำให้การตกตะกอนและการรวมตัวกันของตะกอนดีกว่า แต่ในการใช้โพลีเมอร์ในการกำจัดสีจะไม่ได้ผลที่ดีพอและค่าความเป็นด่าง, ความกระด้าง, ฟิออซ และอุณหภูมิ จะไม่มีผลต่อการทำงานของโพลีเมอร์

วิธีการใช้

C2P เป็นสารเคมีประเภทสารอนินทรีย์ที่เติมลงในน้ำเพื่อเพิ่มประสิทธิภาพให้กับ SUPER PAC โดย C2P จะต้องใช้ควบคู่กับ SUPER PAC เพื่อประสิทธิภาพในการสร้างและรวมตะกอน ไม่สามารถใช้อย่างเดียวได้



1. รายละเอียดเกี่ยวกับผลิตภัณฑ์

- | | |
|----------------------------|---|
| 1.1 ชื่อทางผลิตภัณฑ์ | : C2P |
| 1.2 ชื่อทางเคมี | : Polymer |
| 1.3 สูตรทางเคมี | : - |
| 1.4 การใช้ประโยชน์ | : - |
| 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 | : |
| 2.3 U.N. Number | : |

3 องค์ประกอบที่เป็นอันตราย

- | | |
|-------------|-------------|
| ชื่อสารเคมี | : โพลีเมอร์ |
| เปอร์เซ็นต์ | : - |
| ค่ามาตรฐาน | : - |
| ความปลอดภัย | : - |

4 ข้อมูลทางกายภาพเคมี

- | | |
|-----------------------------|------------------------------|
| 4.1 ลักษณะ | : ใส ไม่มีสี ไม่มีกลิ่น หนืด |
| 4.2 ความถ่วงจำเพาะ | : 675 kg/m ³ |
| 4.3 การละลายน้ำ | : ผสมกันได้ |
| 4.4 ค่าความเป็นกรดต่าง (PH) | : กลาง |



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 ไปยังที่ที่มีอากาศบริสุทธิ์ ถ้าเกิดอาการหายใจติดขัด ให้รีบให้ออกซิเจน แต่ถ้าหยุดหายใจ ให้ช่วยหายใจโดยวิธีเป่าปาก แล้วรีบนำส่งแพทย์โดยเร็ว
- 6.4 ข้อมูลเพิ่มเติมในการรักษาพยาบาล (ระบุงการรักษาหรือแก้พิษ) กรณีที่กลืนกินสารเคมีเข้าไป **ห้าม** ทำให้อาเจียน ควรให้ผู้ป่วยดื่มนม, Gelatin Solution หรือน้ำในปริมาณมากๆ เพื่อ เจือจางสารเคมีในกระเพาะอาหาร ถ้าผู้ป่วยอาเจียน ให้จัดช่องทางเดินหายใจให้สะดวก เช่น ถ้าผู้ป่วยมีฟันปลอม ให้ถอดออก และให้ดื่มนม, Gelatin Solution หรือน้ำในปริมาณที่มากขึ้นกว่าเดิม แล้วรีบนำส่งแพทย์

7. อุปกรณ์ที่นำมาใช้ในการป้องกัน

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

8. สารเคมีที่ต้องหลีกเลี่ยง

ให้ห่างจากพวกเกลือ แอม โมเนียม และสารที่สันดาปได้ โลหะหนัก, กรด, อีเธอร์, แอม โมเนีย, Reducing Agents และสารอินทรีย์



9. การขนถ่ายและการจัดเก็บ

ภาชนะมีฉลากกำกับชัดเจน ภาชนะที่ขนย้ายและจัดเก็บต้องแข็งแรง อย่าจัดเก็บไว้ใกล้สารเคมีที่สามารถทำให้เกิดปฏิกิริยาขึ้นได้ ถ้าภาชนะปิดสนิท จะทำให้เกิดความร้อน ควรให้มีรูระบายย่นำไปผสมหรือปนเปื้อนกับกรด,อีเทอร์,แอมโมเนีย, แอลกอฮอล์, หรือ Hydrocarbons อย่านำภาชนะที่ปนเปื้อนสารเคมีกลับมาใช้บรรจุสารเคมีอื่น

10. การจัดการต่อการรั่วไหลและตกหล่น

ระวังอย่าทำสารเคมีหกไปในท่อระบายน้ำหรือท่อไอน้ำ ควรใช้น้ำล้างให้มากที่สุด เพื่อช่วยในการเจือจาง และปั๊มสารเข้าไปบรรจุไว้ใน Polyethylene Container ควรหลีกเลี่ยงความร้อนและการปนเปื้อนกับวัตถุที่เป็นกรด อย่าใช้วัสดุที่สามารถติดไฟได้ เช่น จี๊ลี่เยล ในการดูดซับสารเคมี

11. การดับไฟและสารที่ใช้ดับไฟ

สามารถใช้สเปรย์น้ำ, ผงเคมีแห้ง, โฟม หรือก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ในการดับไฟ

12. มลภาวะต่อน้ำ (Water Pollution)

น้ำเสียที่เกิดจาก โซเดียมไฮโปคลอไรต์ก่อนทิ้งต้องบำบัดให้เป็นกลางโดยใช้ Bisulfites หรือ Ferrous Salt Solutions ซึ่งเป็นปฏิกิริยาคายความร้อน แล้วเจือจางด้วยน้ำ การทิ้งต้องเป็นไปตามกฎหมายเพื่อให้มีผลกระทบต่อสิ่งแวดล้อมน้อยที่สุด