

ตัวอย่างประโยชน์ของสารประกอบ ที่นักเรียนพอจะรู้จักกันดี ดังนี้

ตารางที่ 14 แสดงประโยชน์ของสารประกอบบางชนิด

สารประกอบ	สูตรเคมี	ประโยชน์
โซเดียมคลอไรด์	NaCl	ใช้ปรุงรสอาหาร ถนอมอาหาร เป็นสารตั้งต้นในการผลิตโซเดียมไฮโดรเจนคาร์บอเนต (NaHCO_3) หรือโซดาทำขนม โซเดียมคาร์บอเนต (NaHCO_3) หรือโซดาแอส โซเดียมไฮดรอกไซด์ (NaOH) หรือโซดาไฟ และไฮโดรเจนคลอไรด์ (HCl) ในต่างประเทศใช้ NaCl สำหรับละลายน้ำแข็งในหิมะ เป็นสารจำเป็นในร่างกาย คือ Na^+ เป็นส่วนประกอบของของเหลวในร่างกาย
แคลเซียมคลอไรด์	CaCl_2	ใช้เป็นสารดูดความชื้น ใช้ในเครื่องทำความเย็นในอุตสาหกรรมห้องเย็น ใช้ทำฝนเทียม
โซดาไฟ	NaOH	ใช้ในอุตสาหกรรมทำสบู่ ผงซักฟอก
แอมโมเนีย	NH_3	ผลิตกรดดินประสิว ปุ๋ย และพลาสติก
โพแทสเซียมคลอไรด์	KCl	ใช้ทำปุ๋ย
แอมโมเนียมคลอไรด์	NH_4Cl	ใช้เป็นน้ำประสารติบุก ใช้เป็นอิเล็กโทรไลต์เซลล์ถ่านไฟฉาย
โซเดียมคาร์บอเนต	Na_2CO_3	ใช้ในงานอุตสาหกรรมผงซักฟอก ทำแก้ว แก้วน้ำกระด้าง
โซเดียมคลอเรต	NaClO_3	ใช้เป็นสารฟอกสี ฟอกขาวเยื่อกระดาษ ใช้ฆ่าแบคทีเรีย และสาหร่ายในน้ำประปา และในน้ำสระ
กรดเกลือ	HCl	ใช้กำจัดสนิมเหล็กก่อนที่จะฉาบสารกันสนิม
ดีดีที	ซับซ้อนมาก	ใช้เป็นยาฆ่าแมลง (ปัจจุบันเป็นสารต้องห้าม)
ฟร็อน หรือสาร CFC	ซับซ้อนมาก	ใช้ทำความเย็น เป็นตัวขับเคลื่อนในกระป๋องสเปรย์
โบรมีนคลอโรไดฟลูออโรมีเทน	ซับซ้อนมาก	เป็นสารที่ใช้ดับเพลิงในรถยนต์ และเครื่องบิน
แคลเซียมคาร์บอเนต	CaCO_3	CaCO_3 ที่บริสุทธิ์จะมีสีขาว CaCO_3 ที่อยู่ในรูปแบบของ Marble ใช้ประโยชน์ในการก่อสร้าง แต่ถ้าอยู่ในรูป Limestone ผสม Clay แล้วให้ความร้อนจะให้ซีเมนต์
แคลเซียมฟอสเฟต	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	อยู่ในกระดูก มีประโยชน์ใช้ทำปุ๋ยซึ่งอยู่ในรูป Super phosphate
แคลเซียมซัลเฟต	$\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	มีอยู่ในธรรมชาติในชื่อ ยิปซัม ใช้ในการกลีกรกรรมเพื่อทำให้ดินดี และยังใช้ในอุตสาหกรรมทำปูนปลาสเตอร์
สารส้ม	$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 14\text{H}_2\text{O}$	ใช้แกว่งน้ำให้ตะกอนตกลงก้นตุ่ม

จุนสี	$\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	เป็นสารประกอบที่สำคัญของทองแดง บางที่เรียกว่า Blue Vitriol มนุษย์ใช้จุนสีฆ่าเห็ดรา (Fungicide) ฆ่าเชื้อโรคจัดเป็นพอกยาประเภท Germicide
-------	---	--