

ชื่อเรื่อง	การเปลี่ยนรูปทางกายภาพ-เคมีของสารคลอร์ไฟฟอสที่ป่นเปื้อนในดินเพาะปลูก
ผู้วิจัย	สุปราณี กิตติชาڑูชา
ประธานที่ปรึกษา	รองศาสตราจารย์ ดร.พวงรัตน์ ใจดิษยานุกูล
กรรมการที่ปรึกษา	ดร.จิรภัทร์ อันตภัทรชัย
ประเภทสารนิพนธ์	วิทยานิพนธ์ วศ.ม. สาขาวิชาศึกษาธรรมชาติและสิ่งแวดล้อม, มหาวิทยาลัยนเรศวร, 2555
คำสำคัญ	การดูดซับ คลอร์ไฟฟอส ดิน สารฟ้าเมลง

บทคัดย่อ

คลอร์ไฟฟอสเป็นสารฟ้าเมลงชนิดหนึ่งที่ใช้กันอย่างแพร่หลายในภาคเหนือของประเทศไทย การใช้คลอร์ไฟฟอสในพื้นที่การเกษตรทำให้เกิดการปนเปื้อนดินในหลายพื้นที่ งานวิจัยนี้ได้ทำการศึกษาการเปลี่ยนรูปทางกายภาพ-เคมีของสารคลอร์ไฟฟอสที่ป่นเปื้อนในดินรวมทั้งทดลองการระบายน้ำ การเกิดปฏิกิริยาไฮโดรไอลิชิส การเกิดปฏิกิริยาไฟโตไอลิชิส การย่อยสลายด้วยจุลินทรีย์ในดิน การดูดซับ การคายซับ การดูดซับที่ค่าความเป็นกรด-ด่างต่างๆ การซึมผ่านและการตกค้างของคลอร์ไฟฟอสในดิน โดยทำการทดลองแบบบวกจากการศึกษาครั้งนี้แสดงให้เห็นว่าคลอร์ไฟฟอสสามารถระบายน้ำผ่านกระบวนการระบายน้ำสามารถระบายน้ำสามารถระบายน้ำตัวโดยกระบวนการไฮโดรไอลิชิส และสามารถระบายน้ำตัวโดยกระบวนการปฏิกิริยาไฟโตไอลิชิส ซึ่งคลอร์ไฟฟอสเป็นตัวถูกดูดซับในดินได้มากผ่านกระบวนการดูดซับและสัมประสิทธิ์การกระจาย พบร่วมกับการดูดซับของสารคลอร์ไฟฟอสในดินเนี่ยวน้ำ ดินทรายและดินร่วนปนทรายเกิดการดูดซับอย่างช้าๆ และเข้าสู่สภาพสมดุลที่เวลาระหว่าง 100-360 นาที ไฮโซเทอมการดูดซับของสารคลอร์ไฟฟอสของดินเนี่ยวน้ำ ดินทรายและดินร่วนปนทรายอธิบายได้ตามสมการฟุ่นดิชและมีค่า K_f เท่ากับ $18.715, 1.12 \times 10^{-13}$ และ 4.4×10^{-8} กรัมต่อสิตริ ตามลำดับ ซึ่งแสดงให้เห็นว่าดินเนี่ยวน้ำสามารถดูดซับคลอร์ไฟฟอสได้มากกว่าดินทรายและดินร่วนปนทราย การคายซับของสารคลอร์ไฟฟอสในดินเกิดลักษณะเช่นเดียวกับการดูดซับ สารคลอร์ไฟฟอสเกิดการคายซับอย่างช้าๆ และเข้าสู่สมดุลที่เวลาระหว่าง 100-360 นาที ที่ค่าความเป็นกรดเท่ากับ 3 การดูดซับของสารคลอร์ไฟฟอสดูดซับได้มากกว่าค่าความเป็นกรด-ด่างเท่ากับ 7 และ 11 ซึ่งมวลของสารคลอร์ไฟฟอสในน้ำที่ซึมผ่านคอลัมน์ในดินทรายมากกว่าดินร่วนปนทรายและดินเนี่ยวน้ำซึ่งปริมาณสารคลอร์ไฟฟอสตกค้างในดินเนี่ยวน้ำมากที่สุดจากดิน 3 ชนิด

Title	PHYSICO-CHEMICAL TRANSFORMATION OF CHLORPYRIFOS IN CONTAMINATED AGRICULTURAL SOIL
Author	Supranee Kittijarukhajorn
Advisor	Associate Professor Puangrat Kajitvichyanukul, Ph.D.
Co – Advisor	Jirapat Ananpattarachai, Ph.D.
Academic Paper	Thesis M.Eng in Environmental Engineering, Naresuan University, 2012
Keywords	adsorption, Chlopyrifos, pesticide, soil

ABSTRACT

Chlorpyrifos is one of widely used insecticide in Northern Thailand. Application of chlorpyrifos in agricultural area causes the soil contamination in many areas. This work investigated fate of chlorpyrifos in contaminated soil included evaporation, hydrolysis and adsorption of chlorpyrifos using batch experiment. This study showed that chlorpyrifos can be vaporized through volatilization process and can be degraded by hydrolysis process. Chlorpyrifos was highly adsorbed in soil through adsorption and partitioning process. It was found that adsorption of chlorpyrifos in clay, sand, and sandy loam exhibited slow sorption that reached equilibrium during 100-360 minute. Adsorption isotherm of chlorpyrifos of clay and sandy clay followed Freundlich equation with K_f as 18.715 , 1.12×10^{-13} and 4.4×10^{-8} g/L respectively. It is exhibited that clay can adsorb chlorpyrifos with highest amount among sand and sandy clay. Desorption of chlorpyrifos is in the same pattern with adsorption. Chlorpyrifos was slowly detached from soil and reach equilibrium during 100-360 minute. In acidic acid at pH 3, chlorpyrifos adsorption by soil are highest when compare with pH 7 and pH 11. The infiltration of chlorpyrifos was most rapid in sand when compare with clay and sandy clay. Amount of chlorpyrifos deposition in clay was highest in clay among those three soils.