

## บทที่ 4

### วิจารณ์ผล

#### 1. การแพร่กระจายและการเปลี่ยนแปลงของคลอรอฟิลล์*e* ในทะเลสาบสงขลา

คลอรอฟิลล์*e* พบมากในพื้นที่ทะเลสาบต่อเนื่องกันทั้งปี และมีค่าเฉลี่ยตลอดช่วงปี 2535 - 2546 สูงถึง 36 มคก./ล. หากว่าทะเลสาบตอนกลางและทะเลสาบตอนนอกประมาณ 3 เท่า คาดว่าเกิดจากอิทธิพลของชาตุอาหารที่มีความอุดมสมบูรณ์มากกว่าโดยเฉพาะฟอสฟอรัส (ตาราง 3 - 11) นอกจากนี้อาจเป็นเพราะว่าทะเลสาบได้รับกระแสนำเข้าขึ้นน้ำลงจากอ่าวไทยน้อย กว่าทะเลสาบส่วนอื่นๆ เนื่องด้วยความแตกต่างของน้ำขึ้นน้ำลง (tidal range) มีค่าเพียง 0.02 - 0.05 ม. ต่ำกว่าทะเลสาบตอนกลาง และทะเลสาบตอนนอกที่มีค่าเท่ากับ 0.20 และ 0.50 ม. ตามลำดับ (Emsong project, 1998) ผลคล้องกับผลการศึกษาของ Monbet (1992) อ้างตาม Nedwell *et al.* (2002) ซึ่งพบว่า ความเข้มข้นโดยเฉลี่ยของคลอรอฟิลล์*e* เป็นพังก์ชันกับความแตกต่างของน้ำขึ้นน้ำลง เนื่องจากกระแสนำเข้าจะพัดพาเอาแพลงก์ตอนพืชและชาตุอาหารออกไป ขณะที่น้ำทะเลที่ไหลเข้าสู่ทะเลสาบในช่วงน้ำขึ้นจะเจือจางชาตุอาหารและแพลงก์ตอนพืชทำให้มีความเข้มข้นลดลง นอกจากนั้นการที่ทะเลสาบได้รับอิทธิพลจากน้ำทะเลเนื้อยกกว่าทะเลสาบส่วนอื่นๆ ยังมีผลต่อกลุ่มเรียบหินอีกด้วย ซึ่งพบว่าต่อเนื่องปี 2535 - 2546 ความเค็มของน้ำในทะเลสาบผันแปรอยู่ในช่วงแคบๆ โดยส่วนใหญ่มีค่าอยู่ในช่วง 0 - 8 พีเอสью ซึ่งหมายความกับการเจริญเติบโตของแพลงก์ตอนพืชน้ำจืด (Jackson *et al.*, 1987) การเจริญเติบโตของแพลงก์ตอนพืชในทะเลสาบจึงเกิดขึ้นอย่างต่อเนื่องตลอดทั้งปี

ความเข้มข้นของคลอรอฟิลล์*e* ในทะเลสาบมีค่าสูงสุดในฤดูฝนน้อยซึ่งเป็นฤดูที่มีชาตุอาหารจากแผ่นดินเข้ามาน้อยเนื่องจากมีปริมาณฝนน้อย การเพิ่มสูงขึ้นของคลอรอฟิลล์*e* ดังกล่าวอาจจะเกิดจากอิทธิพลของชาตุอาหารจากภัยในทะเลสาบเองทั้งจากการย่อยสลายซากสิ่งมีชีวิตเพื่อเปลี่ยนให้กลับมาอยู่ในของแร่ชาตุอาหารใหม่อีกรัง หรือจากการปลดปล่อยของตะกอน โดยเฉพาะตะกอนน้ำจะเป็นแหล่งของฟอสฟอรัสสำหรับแพลงก์ตอนพืชในทะเลสาบช่วงฤดูฝนน้อย เนื่องด้วยความสัมพันธ์ระหว่างคลอรอฟิลล์*e* กับความเข้มข้นของฟอสฟอรัส อนึ่งทรีดีไลน์น้ำในตะกอนที่มีกิจทางตรงกันข้ามกัน (ตาราง 3 - 19) ขณะที่ความเข้มข้นของ

คลอโรฟิลล์เอในทະເລສາບຕອນກລາງແລະທະເລສາບຕອນນອກມີຄ່າສູງສຸດໃນຖຸຟັນຊຸກ ຂຶ້ງເກີດເພີ່ມສູງຂຶ້ນຂອງคลอโรຟິລົລ්ເຢີໃນທະເລສາບຕອນນອກນັ້ນສອດຄລ້ອງກັບເກີດເກີດຂອງ Angsupanich and Aruga (1994) ຂຶ້ງຄະນະຜູ້ວິຈັດັກລ່າວໄດ້ໃຫ້ເຫດຜລວ່າເປັນເພຣະຄວາມເຄີມຂອງນ້ຳລດລົງ ທຳໄໝສກາພແວດລ້ອມເໜາສມຕ່ອກເຈົ້າຢູ່ເຕີບໂຕຂອງແພລງກົດອົນພື້ນໜ້າຈີດທີ່ຖຸຟັພັດພາມາຈາກທະເລໝາງ ສໍາຫັບເກີດເພີ່ມສູງຂຶ້ນຂອງคลอโรຟິລົລ්ເຢີໃນທະເລສາບຕອນກລາງຈາຈເປັນເພຣະຄວາມເຄີມຂອງນ້ຳທີ່ລດລົງເຊັ່ນເດີຍກັບທະເລສາບຕອນນອກ

ຄວາມເຂັ້ມຂຶ້ນໂດຍເນີຍຂອງคลອໂຮືລົລ්ເຢີໃນທະເລສາບສົງລາດລອດຂ່າງເກີດເພີ່ມສູງຂຶ້ນຈາກອົດຕ່ອນຂ້າງມາກເມື່ອເປົ້າຍັນເຖິງກັບເກີດເກີດຂອງເພຣະພຣຣນ ແສງສຖຸລ (2527) ແລະ Yamaguichi *et al.* (1994) ດາວວ່າເປັນຜລກຮາທນຂອງເກີດເພີ່ມສູງຂຶ້ນຂອງໃນໂຕຣເຈນແລະພອສພອຮສ ອີກທັງຍັງມີຄວາມເຂັ້ມຂຶ້ນສູງກວ່ານ້ຳທະເລໝາຍຝຶ່ງຕັ້ງແຕ່ຈັງຫວັດສົງລາດົງຈັງຫວັດນគຽ່ງຮຽມຮາຊທີ່ມີຄ່າເນີຍ 4.7 - 6.3 ມຄກ./ລ. (ພຸຖົສ ສ່ອງແສງຈິນດາ ແລະຄະະ, 2536) ສູງກວ່າບົຣົວແປກຄລອງແພຣກໃໝ່ ບ້ານຄລອງໂຄນ ຈັງຫວັດສມຸທຽບສຽງຄຣາມທີ່ມີຄ່າອູ້ໃນຂ່າວ 4.7 - 37.7 ມຄກ./ລ. (ບັນທຶດສີ້ນາກສມືດຣ ແລະຄະະ, 2544) ແລະສູງກວ່າແຫລ່ງນ້ຳຢູ່ໂກຣົກອື່ນໆ ທີ່ເຄຍມີຮາຍງານໄວ (Pennock, 1985; Mallin *et al.*, 1991; Ansotegui *et al.*, 2001) ຂຶ້ງຈາຈເປັນເພຣະວ່າທະເລສາບສົງລາມມີຮາດຖາອາຫານໃນໂຕຣເຈນແລະພອສພອຮສອຸດມສມບູຮັດກວ່າ

## 2. ກາຣແພຣກຮາຈາຍແລະກາຣເປົ້າຍແປລັງແປລັງຂອງໃນໂຕຣເຈນ

ໃນໂຕຣເຈນໃນທະເລສາບສົງລາກວ່າ 50% ເປັນໃນໂຕຣເຈນອິນທີ່ຮົມລະລາຍນ້ຳ ສ່ວນໜຶ່ງຈາຈເປັນເພຣະວ່າທະເລສາບສົງລາມມີແພລງກົດອົນພື້ນໜຸກຊຸມ ໂດຍມີຄວາມເຂັ້ມຂຶ້ນຂອງคลອໂຮືລົລ්ເຢີເນີຍນາກກວ່າ 10 ມຄກ./ລ. ເຊັ່ນເດີຍກັບເກີດເກີດຂອງ Mortazavi *et al.* (2001) ຂຶ້ງພວວ່າ ແພລງກົດອົນພື້ນເປັນດັ່ງເຫດຸສັກໜູ້ທີ່ກໍາໄໝໃນໂຕຣເຈນອິນທີ່ຮົມລະລາຍນ້ຳໃນເອສຫຼຸງເພີ່ມສູງຂຶ້ນ ໙ີ້ອງຈາກໃນໂຕຣເຈນອິນທີ່ຮົມລະລາຍນ້ຳເປັນອົງປະກອບຫລັກຂອງໃນໂຕຣເຈນທີ່ໄດ້ມາຈາກແພລງກົດອົນພື້ນ (Bode *et al.*, 2001) ນອກຈາກນີ້ໃນໂຕຣເຈນອິນທີ່ຮົມລະລາຍນ້ຳໃນທະເລສາບສົງລາຍັງໄດ້ມາຈາກນ້ຳເສີຍຊຸມຊັນແລະໂຮງງານອຸດສາຫກຮຽມ ເທັ້ນໄດ້ຈາກສຖານີປາກຄລອງອຸ່ຕະເກາ (ST10) ມີຄວາມເຂັ້ມຂຶ້ນສູງກວ່າສຖານີອື່ນໆ ມາກ (ກາພປະກອບ 3 - 6)

ໃນໂຕຣເຈນອິນທີ່ຮົມມີສັດສ່ວນຮອງລົງມາຈາກໃນໂຕຣເຈນອິນທີ່ຮົມລະລາຍນ້ຳ ໂດຍທະເລໝາງມີສັດສ່ວນສູງກວ່າທະເລສາບຕອນກລາງແລະທະເລສາບຕອນນອກເກືອບ 2 ເທົ່າ ແລະມີສັດສ່ວນຂອງໃນໂຕຣເຈນອິນທີ່ຮົມລະລາຍນ້ຳຕໍ່ສຸດ ເປັນເພຣະວ່າທະເລໝາງມີແພລງກົດອົນພື້ນໜຸກຊຸມໃນໂຕຣເຈນອິນທີ່ຮົມລະລາຍນ້ຳສ່ວນໃໝ່ຈຶ່ງສະສມໃນຕັ້ງແພລງກົດອົນພື້ນໜຸກລາຍເປັນໃນໂຕຣເຈນອິນທີ່ຮົມ

ในอนุภาค สอดคล้องกับ Costa *et al.* (1992) ที่กล่าวว่า สัดส่วนของไนโตรเจนอินทรีย์ในอนุภาคในแหล่งน้ำที่มีแพลงก์ตอนพืชชุมแพรอกผันกับไนโตรเจโนินทรีย์ละลายน้ำ

สัดส่วนของไนโตรเจนอินทรีย์ละลายน้ำในการศึกษาครั้งนี้ใกล้เคียงกับแหล่งน้ำชายฝั่ง เอสทูรี และทะเลเปิดซึ่งมีค่าเฉลี่ย 54 - 64% (Nixon and Pilson, 1983 อ้างตาม Bode *et al.*, 2001) สำหรับสัดส่วนของไนโตรเจโนินทรีย์ในอนุภาค พบว่า ทะเลสาบตอนกลางและทะเลสาบตอนนอกมีค่าใกล้เคียงกับอ่าวคุ้งกระเบนซึ่งมีค่าเฉลี่ย 21.2% แต่มีสูงกว่าน้ำทะเลจากอ่าวไทยที่แหลมเข้าสู่อ่าวคุ้งกระเบนที่มีค่าเฉลี่ยเพียง 9.1% (พุทธ ส่องแสงจันดา และคณะ, 2543) ซึ่งคาดว่าเป็นเพราะทะเลสาบตอนกลางและทะเลสาบตอนนอกมีแพลงก์ตอนพืชชุมกว่าทะเลชายฝั่ง

แม้ว่าทะเลสาบตอนนอกจะมีความเข้มข้นของไนโตรทีนในเดรท แอมโมเนียรวม และไนโตรเจโนินทรีย์ละลายน้ำสูงสุด แต่มีสูงเฉพาะที่สถานีปากคลองคลองอู่ตะเภา (ST10) และสถานีปากคลองพะวง (ST12) เท่านั้น ขณะที่สถานีอื่นๆ มีค่าใกล้เคียงกับสถานีในทะเลหลวงและทะเลสาบตอนกลาง สถานีปากคลองอู่ตะเภา มีความเข้มข้นของไนโตรทีนในเดรท แอมโมเนียรวม และไนโตรเจโนินทรีย์ละลายน้ำสูงกว่าสถานีในพื้นที่เดียวกันเกือบ 10 เท่า เนื่องจากคลองอู่ตะเภาเป็นแหล่งรับน้ำเสียจากชุมชนและโรงงานอุตสาหกรรมซึ่งเกิดขึ้นกว่า วันละ 100,000 ลบ.ม. หรือประมาณ 65% ของน้ำเสียที่เกิดขึ้นบริเวณลุ่มน้ำทะเลสาบสงขลาทั้งหมด (สำนักงานสิ่งแวดล้อมภาคที่ 12, 2545) ส่วนคลองพะวงรับน้ำเสียจากโรงงานอุตสาหกรรมเป็นหลัก ซึ่งน้ำเสียจากโรงงานในเขตนี้มีในไตรท์ แอมโมเนีย และไนโตรทสูงเฉลี่ย 41.6, 203 และ 10.3 มก./ล. ตามลำดับ (นภก อนุราชสังข์ และคณะ, 2546)

ความเข้มข้นของไนโตรทีนในเดรทในทะเลหลวงต่ำกว่าทะเลสาบตอนกลางประมาณ 2 เท่า (ตาราง 3 - 2) ขณะที่ความเข้มข้นของแอมโมเนียรวมมีค่าใกล้เคียงกัน (ตาราง 3 - 3) จากการศึกษาของ Boyer *et al.* (1997) พบว่า แหล่งน้ำที่มีแอมโมเนียสูงแต่มีไนโตรทีนเป็นเพราะว่าภูจักรของไนโตรเจนเกิดขึ้นไม่สมบูรณ์ เนื่องจากมีแอมโมเนียที่ได้จากการย่อยสลายของแพลงก์ตอนเพื่อเปลี่ยนให้กลับมาอยู่ในของแร่ธาตุอาหารใหม่ อีกครั้งเกิดขึ้นเป็นจำนวนมาก นอกจากนี้อาจเป็น เพราะว่าทะเลหลวงมีแพลงก์ตอนพืชชุมกว่า จากการศึกษาของ Shen (2001) พบว่า แหล่งน้ำที่มีแพลงก์ตอนพืชชุมแอมโมเนียส่วนใหญ่จะถูกแพลงก์ตอนพืชนำไปใช้จึงมีเพียงส่วนน้อยที่จะถูกออกซิไดส์ไปเป็นไนโตรทีนในเดรท หรือไนโตรทีนในเดรทในทะเลหลวงบางส่วนอาจถูกแพลงก์ตอนพืชนำไปใช้ในกรณีที่มีแอมโมเนียไม่พอ โดยเฉพาะช่วงฤดูแล้งที่มีค่าเฉลี่ยเพียง 0.018 มก./ล. ซึ่ง Jordan *et al.* (1991) กล่าวว่า แพลงก์ตอนพืชชอบใช้แอมโมเนียมากกว่าในเดรทเมื่อมีความเข้มข้นมากกว่า 0.021 มก./ล.

ทະເລດລວງມີຄ່າຄວາມເຂັ້ມຂັ້ນຂອງໃນໂຕຣເຈນຮົມສູງກວ່າທະເລສາບຕອນກລາງແລະທະເລສາບຕອນນອກ ໃນໂຕຣເຈນຮົມເປັນຜລຽມຂອງໃນໂຕຣເຈນທຸກຽປ້ງໃນໂຕຣເຈນອິນທຣີຢະລາຍນໍາ (ໃນໄຕຣກ+ໃນເຕຣທ ແອມໂມນີເນີຍຮົມ) ໃນໂຕຣເຈນອິນທຣີຢະລາຍນໍາ ແລະໃນໂຕຣເຈນອິນທຣີໃນອຸນຸກາຄ ດັ່ງນັ້ນໃນໂຕຣເຈນຮົມຈຶ່ງຊື່ງບໍລິມານໃນໂຕຣເຈນທີ່ລົງສູ່ແຫ່ງນໍາໄດ້ຕົກວ່າໃນໂຕຣເຈນຮົມອື່ນໆ (Costa *et al.*, 1992) ຂໍ້ໃຫ້ເຫັນວ່າ ທະເລດລວງອາຈາໄດ້ຮັບໃນໂຕຣເຈນໂດຍເນພາະໃນຮູ່ປອນທຣີສາມ ມາກກວ່າທະເລສາບຕອນກລາງແລະທະເລສາບຕອນນອກ ແຕ່ເນື່ອງຈາກທະເລດລວງມີແພລງກົດອົນພຶ້ຊູກ ຜຸ່ມກວ່າທະເລສາບສົງລາສ່ວນອື່ນໆ ໃນໂຕຣເຈນອິນທຣີຢະລາຍນໍາຈຶ່ງສູກໃຫ້ໄປຢ່າງຮວດເຮົາ ສອດ ຄລ້ອງກັບຄວາມເຂັ້ມຂັ້ນຂອງໃນໂຕຣເຈນອິນທຣີໃນອຸນຸກາຄທີ່ມີຄ່າສູງກວ່າທະເລສາບຕອນກລາງແລະທະເລສາບຕອນນອກປະມາດ 3 ເທົ່າ ນອກຈາກນີ້ເປັນພະວ່າໃນໂຕຣເຈນໃນທະເລດລວງຖຸກະອກກີປ່ໄດ້ ນ້ອຍເມື່ອເຫັນກັບທະເລສາບຕອນກລາງຫຼືທະເລສາບຕອນນອກ ເນື່ອງຈາກໄດ້ຮັບອິທີພລຂອງນໍ້າຂັ້ນ ນໍ້າລັງຈາກອ່າວ່າໄທຍ້ນ້ອຍກວ່າ ຜົ່ງອັດຮາກຮະລັງທີ່ສູງຈະຊ່າຍລົດກາຮະສມຂອງໃນໂຕຣເຈນໃນແຫ່ງນໍ້າໄດ້ (ພຸທົສ ສ່ອງແສງຈິນດາ ແລະຄະະ, 2543)

ຄວາມເຂັ້ມຂັ້ນຂອງໃນໂຕຣເຈນໃນທະເລສາບສົງລາສ່ວນຍູ້ກັບພື້ນທີ່ມາກກວ່າຖຸກາລ ໃນໄຕຣກ+ໃນເຕຣທ ແອມໂມນີເນີຍຮົມ ແລະໃນໂຕຣເຈນອິນທຣີຢະລາຍນໍາພົບມີຄ່າສູງໃນພື້ນທີ່ທະເລສາບຕອນນອກ ເຊີ່ຍ 0.139, 0.133 ແລະ 0.273 ມກ./ລ. ຕາມລຳດັບ ເນື່ອງຈາກພື້ນທີ່ທະເລສາບຕອນນອກມີປະກາກແລະໂຮງງານອຸດສາຫກຮມຍູ້ໜາແນ່ນ ຂະະທີ່ໃນໂຕຣເຈນອິນທຣີຢະລາຍນໍາ ໃນໂຕຣເຈນອິນທຣີໃນອຸນຸກາຄ ແລະໃນໂຕຣເຈນຮົມພບສູງສຸດໃນທະເລດລວງ ເຊີ່ຍ 0.36, 0.27 ແລະ 0.70 ມກ./ລ. ຕາມລຳດັບ ເປັນພະວ່າທະເລດລວງມີແພລງກົດອົນພຶ້ຊູກພຸ່ມກວ່າທະເລສາບສົງລາສ່ວນອື່ນໆ

ທະເລສາບສົງລາມີຄວາມເຂັ້ມຂັ້ນຂອງແອມໂມນີເນີຍຮົມສູງກວ່າບົຣເວັນຫຍາຝຶ່ງທະເລອ່າວ່າໄທຍ້ທີ່ມີຄ່າເຊີ່ຍ 0.01 - 0.02 ມກ./ລ. (ກາສກຮ ດມພລກຮັງ ແລະຄະະ, 2542; ພຸທົສ ສ່ອງແສງຈິນດາ ແລະຄະະ, 2543; ນິຄມ ລະອອງຄີຣິວົງສ ແລະຄະະ, 2544) ຂະະທີ່ໃນໄຕຣກ+ໃນເຕຣທແລະໃນໂຕຣເຈນຮົມມີຄ່າໄກລ້ເຄີຍກັນ (ກາສກຮ ດມພລກຮັງ ແລະຄະະ, 2542; ນິຄມ ລະອອງຄີຣິວົງສ ແລະຄະະ, 2544) ຍກເວັນພື້ນທີ່ທະເລດລວງແລະທະເລສາບຕອນນອກທີ່ປາກຄລອງຍູ້ຕະເກາທີ່ມີຄວາມເກັ້ນຂັ້ນຂອງໃນໂຕຣເຈນຮົມສູງກວ່າບົຣເວັນຫຍາຝຶ່ງທະເລອ່າວ່າໄທຍ້ເກືອນ 2 ເທົ່າ ຂໍ້ໃຫ້ເຫັນວ່າທະເລສາບສົງລາງ່າຍດ່ວຍການເກີດກາຮະພວັງຂອງແພລງກົດອົນພຶ້ຊູກເນື່ອງຈາກມີໃນໂຕຣເຈນໄມ່ຈຳກັດ

ຄວາມເຂັ້ມຂັ້ນຂອງໃນໄຕຣກ+ໃນເຕຣທໃນທະເລສາບສົງລາເພີ່ມຂຶ້ນ 2 - 3 ເທົ່າ ເມື່ອເປົ້າຍ ເຫັນກັບຄວາມເຂັ້ມຂັ້ນໃນປີ 2526 - 2527 (ໄກ້ໜ້ຍ ແຊ້ຈູ ແລະພේພරຣນ ແສງສກຸລ, 2527) ສ່ວນຄວາມເຂັ້ມຂັ້ນຂອງໃນໂຕຣເຈນຮົມບົຣເວັນທະເລສາບຕອນນອກມີຄ່າສູງກວ່າກາຮົກການຂອງສຸກພຣ ຮັກເຂົ້າ (2537) ຜົ່ງມີຄ່າເຊີ່ຍ 0.57 ມກ./ລ. ແສດໃຫ້ເຫັນວ່າ ຄວາມເຂັ້ມຂັ້ນຂອງໃນໂຕຣເຈນໃນທະເລ

สาบสูงขามีแนวสูงขึ้น คาดว่าเป็นผลกระทบจากการเพิ่มขึ้นของจำนวนประชากรและrogen งานอุตสาหกรรมในแถบนี้ ตลอดจนถึงกิจกรรมอื่นๆ เช่น การเพาะเลี้ยงสัตว์น้ำ เป็นต้น

### 3. การแพร่กระจายและการเปลี่ยนแปลงของฟอสฟอรัส

ฟอสฟอรัสในอนุภาคเป็นองค์ประกอบหลักของฟอสฟอรัสในทะเลสาบสูง โดยมีสัดส่วนกว่า 50% ของฟอสฟอรัสร่วม ซึ่งสัดส่วนดังกล่าวใกล้เคียงกับคลองดูด คลองป่ากระทำเข็น รวมถึงน้ำทะเลชายฝั่งในเขตอำเภอโนนและอำเภอสิงหนคร (นิคม ละอองศิริวงศ์, และคณะ, 2544) โดยทะเลสาบมีสัดส่วนของฟอสฟอรัสในอนุภาคสูงสุด ขณะเดียวกันก็มีสัดส่วนของฟอสฟอรัสนินทรีย์ละลายน้ำต่ำสุด ซึ่งอาจเป็นเพราะว่าทะเลสาบมีแพลงก์ตอนพืชชุมกวางพื้นที่อื่นๆ

โดยทั่วไปทะเลสาบสูงมีความเข้มข้นของฟอสฟอรัสนินทรีย์ละลายน้ำค่อนข้างต่ำ (เฉลี่ย 0.005 มก./ล.) แต่สถานีปากคลองอู่ตะเภา (ST10) และสถานีปากคลองพะวง (ST12) มีค่าสูงกว่าสถานีอื่นๆ ประมาณ 10 เท่า (ภาพประกอบ 3 - 10) เนื่องจากคลองอู่ตะเภารับน้ำเสียทั้งจากชุมชนและโรงงานอุตสาหกรรม ส่วนคลองพะวงรับน้ำเสียจากโรงงานอุตสาหกรรมเป็นหลัก ซึ่งน้ำเสียที่เกิดขึ้นจากการในเขตนี้มีฟอสฟอรัสนินทรีย์ละลายน้ำสูง เฉลี่ย 42.4 มก./ล. (นุกุล อินทร์สังข์ และคณะ, 2546)

ความเข้มข้นของฟอสฟอรัสในอนุภาคและฟอสฟอรัสร่วมในทะเลสาบในฤดูฝนอยู่มีค่าสูงกว่าฤดูแล้งค่อนข้างมาก ขณะที่ความเข้มข้นของฟอสฟอรัสนินทรีย์ละลายน้ำมีค่าเฉลี่ยเท่ากันทั้ง 3 ฤดู แสดงให้เห็นว่า ทะเลสาบได้รับฟอสฟอรัสนินทรีย์ละลายน้ำเป็นจำนวนมากเช่นเดียวกับในตรีเจนอนนินทรีย์ละลายน้ำ แต่เนื่องจากฤดูแพลงก์ตอนพืชนำไปใช้จึงมีความเข้มข้นต่ำ แต่ความเข้มข้นของฟอสฟอรัสในอนุภาคและฟอสฟอรัสร่วมกลับเพิ่มสูงขึ้น ซึ่งสอดคล้องกับความเข้มข้นของคลอโรฟิลล์-a ที่เพิ่มสูงขึ้นอย่างมาก เช่นเดียวกับการศึกษาของ Matsuda *et al.* (1975) พบว่า การเพิ่มสูงขึ้นของฟอสฟอรัสในอนุภาคบริเวณตอนเหนือของเขตบินโภภานาดะ (Bingo - nada) ในทะเลเซโตะ (Seto sea) เป็นผลเนื่องจากการสะสมของแพลงก์ตอนพืช

ความเข้มข้นของฟอสฟอรัสในทะเลสาบตอนกลางและทะเลสาบทอนนอก (ยกเว้นสถานีปากคลองอู่ตะเภา (ST10) และสถานีปากคลองพะวง (ST12)) ทุกรูปแบบฟอสฟอรัสนินทรีย์ละลายน้ำและฟอสฟอรัสนินทรีย์ละลายน้ำในทะเลสาบมีค่าใกล้เคียงกับน้ำทะเลชายฝั่งบริเวณจังหวัดสูง (นิคม ละอองศิริวงศ์ และคณะ, 2544) ขณะที่ความเข้มข้นของฟอสฟอรัสใน

อนุภาคในทะเลหลวงมีค่าสูงกว่าน้ำทะเลชายฝั่ง แพลงก์ตอนพิชรับเอาไว้มากกว่าน้ำทะเลชายฝั่ง

ความเข้มข้นโดยเฉลี่ยของฟอสฟอรัสอนินทรีย์ละลายน้ำในทะเลสาบต่อนอกต่อต่อการศึกษามีค่าใกล้เคียงกับการศึกษาของสุภาพร รักເຢິວ (2537) ที่มีค่าเฉลี่ย 0.022 มก./ล. ขณะที่ความเข้มข้นของฟอสฟอรัสมีค่าแตกต่างกันค่อนข้างมาก จากการศึกษาของสุภาพร รักເຢິວ (2537) พบร่วมค่าเฉลี่ย 0.06 มก./ล. แต่ในการศึกษาครั้งนี้มีค่าเฉลี่ย 0.086 มก./ล. ซึ่งให้เห็นว่าปริมาณฟอสฟอรัสในทะเลสาบต่อนอกมีแนวโน้มสูงขึ้น ซึ่งคาดว่าเป็นผลกระทบจากการเพิ่มขึ้นของจำนวนประชากร รวมถึงโรงงานอุตสาหกรรม และกิจกรรมอื่นๆ เช่น การเพาะเลี้ยงสัตว์น้ำ เป็นต้น

#### 4. การเปลี่ยนแปลงและการแพร่กระจายของสัดส่วนในโครงสร้างต่อฟอสฟอรัส

สัดส่วนในโครงสร้างต่อฟอสฟอรัสอนินทรีย์ละลายน้ำ(ในรูปปะตอม) ในทะเลสาบสงขลาแต่ละพื้นที่มีค่าเฉลี่ย 55 : 1 - 71 : 1 ซึ่งสูงกว่าสัดส่วนของเรดฟิลล์ (16 : 1) แสดงให้เห็นว่า ทะเลสาบสงขลามีในโครงสร้างมากเกินความต้องการของแพลงก์ตอนพิช ส่วนหนึ่งเนื่องจากมีในโครงสร้างสู่ทะเลสาบสงขลาเป็นจำนวนมากเมื่อเทียบกับฟอสฟอรัส เห็นได้จากสัดส่วนมวลของในโครงสร้างต่อฟอสฟอรัสในน้ำเหนือตะกอนที่ปากคลองอู่ตะเภา มีค่ามากกว่า 7 (อยพร วงศ์กุล, 2545)

แม้ว่าสัดส่วนในโครงสร้างต่อฟอสฟอรัสบริเวณทะเลหลวงและทะเลสาบต่อนอกแต่ละถูก มีค่าใกล้เคียงกัน แต่สัดส่วนในโครงสร้างต่อฟอสฟอรัสในทะเลหลวงในฤดูฝนน้อยผันแปรมาก กว่าฤดูอื่นๆ ซึ่งอาจเป็นเพราะความเข้มข้นของในโครงสร้างอนินทรีย์ละลายน้ำและฟอสฟอรัส อนินทรีย์ละลายน้ำเปลี่ยนแปลงขึ้นลงอยู่ตลอดเวลา เนื่องจากถูกแพลงก์ตอนพิชใช้ไปและการขาดเชยเข้ามาทั้งจากตะกอน และจากการย่อยสลายของสิ่งมีชีวิตเพื่อเปลี่ยนให้กลับมาอยู่ในของแร่ธาตุอาหารใหม่อีกครั้ง แต่จากความเข้มข้นของฟอสฟอรัสในอนุภาคหรือฟอสฟอรัสมีในทะเลหลวงที่เพิ่มสูงขึ้นอย่างเห็นได้ชัดในฤดูฝนน้อย แสดงว่าการผันแปรดังกล่าวเกิดจากการเปลี่ยนแปลงความเข้มข้นของฟอสฟอรัสอนินทรีย์ละลายน้ำมากกว่าความเข้มข้นของในโครงสร้าง อนินทรีย์ละลายน้ำ ขณะที่สัดส่วนในโครงสร้างต่อฟอสฟอรัสในทะเลสาบต่อนอกผันแปรสูงในฤดูแล้ง น่าจะเป็นเพราะมีการระบายน้ำเสียลงสู่ทะเลสาบต่อนอกเป็นช่วงๆ ขณะเดียวกันก็ถูกจ่อจากโดยน้ำทะเลจากอ่าวไทยไปด้วยเช่นกัน

อาจซึ่งให้เห็นว่าฟอสฟอรัสในทะเลหลวงถูก

## 5. สภาวะญี่โตรพิเศษในทะเลสาบสงขลา

ทะเลดวงเกิดญี่โตรพิเศษนัดลอดทั้งปี เนื่องจากมีชาตุอาหารในໂຕเรจนและฟอสฟอรัส อุดมสมบูรณ์ ชาตุอาหารเหล่านี้ได้จากน้ำให้หลับผิวดินและจากกระบวนการต่างๆ ที่เกิดขึ้นภายในทะเลหลวงเอง ในฤดูฝนชูกันน้ำให้หลับผิวดินนำชาตุอาหารเหล่านี้เข้าสู่ทะเลหลวง เห็นได้จากสถานีใกล้ปากคลองระโนด (ST1) มีความเข้มข้นของในໂຕเรจนและฟอสฟอรัสอนิโนรีย์ ละลายน้ำสูงกว่าฤดูแล้งและฤดูฝนน้อยอย่างเห็นได้ชัด ส่งผลให้ปริมาณแพลงก์ตอนพืชซึ่งวัดในรูปของคลอรอฟิลล์เอเพิ่มจำนวนมากขึ้น สอดคล้องกับความสัมพันธ์ระหว่างคลอรอฟิลล์เอกับปริมาณน้ำฝนในฤดูฝนชูกันที่เป็นไปในทิศทางเดียวกัน (ตาราง 3 - 19) ขณะที่ชาตุอาหารจากกระบวนการต่างๆ ที่เกิดขึ้นภายในทะเลหลวงเอง เช่น การย่อยสลายชาตกิ่งมีชีวิตเพื่อเปลี่ยนให้กลับมาอยู่ในของแร่ชาตุอาหารใหม่อีกรัง และการปลดปล่อยในໂຕเรจนฟอสฟอรัสจากตะกอนพื้นห้องน้ำจะมีบทบาทมากในช่วงฤดูฝนน้อย เพราะไม่เพียงแต่จะช่วยให้แพลงก์ตอนพืชในทะเลหลวงได้การเจริญเติบโตอย่างต่อเนื่องแล้วแต่ยังกระตุ้นให้มีการเพิ่มจำนวนอีกด้วย เห็นได้จากการความเข้มข้นของคลอรอฟิลล์เอที่มีค่าสูงกว่าฤดูอื่นๆ เกือบเท่าตัว ซึ่งชาตุอาหารที่ได้จากทะเลหลวงน้ำจะเป็นต้นเหตุสำคัญที่ทำให้ทะเลหลวงมีชาตุอาหารไม่จำกัด สอดคล้องกับ Schiesser (1998) ที่กล่าวว่า การย่อยสลายชาตกิ่งมีชีวิตเพื่อเปลี่ยนให้กลับมาอยู่ในของแร่ชาตุอาหารใหม่อีกรังทำให้ชาตุอาหารไม่จำกัดและสร้างชาตุอาหารที่มีเสถียรภาพให้กับแหล่งน้ำซึ่งเข้ายังกล่าวอีกว่า แหล่งน้ำที่มีลักษณะดังกล่าวจึงมีโอกาสเกิดญี่โตรพิเศษนี้เองได้ง่าย ด้วยเหตุนี้จึงทำให้ทะเลหลวงเกิดญี่โตรพิเศษนัดลอดทั้งปี นอกจากนี้อาจเป็นเพราะว่าความเค็มของน้ำในทะเลหลวงผันแปรอยู่ในช่วงแคมแพลงก์ตอนพืชซึ่งไม่เกิดภาวะเครียดเนื่องจากแรงดันอสโนติก (osmotic stress) รวมถึงการที่ทะเลหลวงมีระยะเวลาพำนักของน้ำนานกว่าทะเลสาบสงขลาส่วนอื่นๆ จึงทำให้ชาตุอาหารและแพลงก์ตอนพืชส่วนใหญ่จึงไม่ถูกชะออกไประ (สุวรรณ์ รัตน์, 2536; Josefson and Rasmussen, 2000)

ปริมาณฟอสฟอรัสอนิโนรีย์ละลายน้ำเมื่อเกิดญี่โตรพิเศษในทะเลสาบสงขลาทุกพื้นที่มีค่าสูงแตกต่างอย่างชัดเจนกับเมื่อไม่เกิดญี่โตรพิเศษ ขณะที่ความเข้มข้นของในໂຕเรจนอนิโนรีย์ละลายน้ำเมื่อเกิดและไม่เกิดญี่โตรพิเศษนี้ค่าไม่แตกต่างกัน แสดงว่า ความเข้มข้นที่สูงของฟอสฟอรัสอนิโนรีย์ละลายน้ำเป็นตัวการสำคัญในการกระตุ้นให้เกิดญี่โตรพิเศษนี้ในทะเลสาบสงขลา ส่วนในໂຕเรจนอนิโนรีย์ละลายน้ำแม้มีปริมาณมากก็ไม่กระตุ้นให้เกิดญี่โตรพิเศษน์ จึงกล่าวได้ว่า ฟอสฟอรัสเป็นชาตุอาหารหลักที่ควบคุมมวลชีวภาพของแพลงก์ตอนพืชในทะเลสาบสงขลา เมื่อมีการเติมฟอสฟอรัสให้กับทะเลสาบสงขลาจึงเป็นเหตุให้แพลงก์ตอนพืชเพิ่มมากขึ้น จนอาจก่อให้เกิดญี่โตรพิเศษน์ ลักษณะดังกล่าวพบได้ในอสุรีของแม่น้ำแบล็ควูด (Blackwood)

ในประเทศไทยเรียกเช่นกัน โดยเมื่อความเข้มข้นของฟอสฟอรัสซึ่งเป็นธาตุอาหารจำกัดเพิ่มสูงขึ้นเป็นเหตุให้แพลงก์ตอนพืชหรือสาหร่ายขนาดใหญ่เพิ่มมากขึ้นจนทำให้เกิดยุโรพิเคชัน (Congdon and McComb, 1980)

ผลจากการเกิดยุโรพิเคชันทำให้ค่าพีเอชและออกซิเจนละลายนิ่งสูงขึ้น ความโปร่งใสของน้ำลดต่ำลง ขณะเดียวกันในตรรженและฟอสฟอรัสก็จะถูกดูดมาเก็บไว้ในแพลงก์ตอนพืช ดังนั้นมีการเกิดยุโรพิเคชันความเข้มข้นของในตรรженอินทรีย์ในอนุภาค ฟอสฟอรัสในอนุภาคในตรรженรวม และฟอสฟอรัสมรวมในมวลน้ำจึงเพิ่มสูงขึ้น ที่ทางหลวงเกิดยุโรพิเคชันรุนแรงกว่าทางเลสานตอนกลางและทางเลสานตอนนอก เห็นได้จากการความเข้มข้นของคลอรอฟิลล์เอ เมื่อเกิดยุโรพิเคชันมีค่าสูงกว่าทางเลสานตอนกลางและทางเลสานตอนนอกเกือบ 2 เท่า ในช่วงกลางวันออกซิเจนละลายนิ่งและพีเอชในทางหลวงจึงมีค่าสูงมาก เฉลี่ย 102% (จุดอิมตัว) และ 8.0 ตามลำดับ ขณะที่เมื่อไม่เกิดยุโรพิเคชันออกซิเจนละลายนิ่งและพีเอชมีค่าเฉลี่ยเพียง 86% และ 7.4 ตามลำดับ

การใช้ค่าคลอรอฟิลล์เอเป็นชี้สัญญาณยุโรพิเคชันในแหล่งน้ำดีนในการที่มีสาหร่ายขนาดใหญ่ เช่น *Cladophora* sp. และ *Enteromorphoma* sp. หรือพืชน้ำ เช่น *Najas* sp. เจริญเติบโตอยู่ด้วยอย่างการที่ของทางเลสานตอนกลางอาจไม่ถูกต้องมากนัก เพราะสาหร่ายขนาดใหญ่และพืชน้ำเหล่านี้สามารถใช้ประโยชน์จากความอุดมสมบูรณ์ของแหล่งน้ำ Elliott and de Jonge (2002) ได้ใช้การเจริญเติบโตอย่างผิดปกติของพืชน้ำและสาหร่ายขนาดใหญ่ดังกล่าวบ่งชี้ถึงการเกิดยุโรพิเคชันของแหล่งน้ำเช่นกัน ดังนั้นทางเลสานตอนกลางจึงประสบกับปัญหาภัยโรพิเคชันอย่างรุนแรงเช่นเดียวกับทางหลวง สอดคล้องกับโครงการจัดการทรัพยากรธรรมชาติและสิ่งแวดล้อมลุ่มน้ำทางเลสานสงขลา (ม.ป.ป.) ที่รายงานว่า ทางหลวงและทางเลสานตอนกลางมีปัญหาเกี่ยวกับภัยโรพิเคชัน

## 6. ธาตุอาหารจำกัดในทางเลสานสงขลา

ธาตุอาหารจำกัดในการศึกษาครั้งนี้ หมายถึง ธาตุอาหารที่จำกัดการสะสมมวลชีวภาพของแพลงก์ตอนพืช (biomass accumulation) เนื่องจากข้อมูลที่นำมาศึกษาเป็นข้อมูลรายเดือนจากสถานีเก็บตัวอย่าง 21 สถานี ครอบคลุมทางเลสานสงขลาทั้ง 3 ส่วน การศึกษาครั้งนี้ใช้สัดส่วนของในตรรженอินทรีย์ละลายน้ำต่อฟอสฟอรัสนิทรีย์ละลายน้ำ (ในรูปอัตรา) และความเข้มข้นของในตรรженและฟอสฟอรัสนิทรีย์ละลายน้ำประเมินธาตุอาหารจำกัดพร้อมกัน Justic et al. (1995) กล่าวว่า การใช้เกณฑ์ดังกล่าวพร้อมกันจะประเมินสภาพของธาตุอาหารสำหรับแพลงก์ตอนพืชได้ลึกซึ้งกว่าพิจารณาโดยใช้แต่ละเกณฑ์เดียวๆ เนื่องจากสัดส่วนของ

ในโตรเจนต่อฟอสฟอรัสในรูปสารอนินทรีย์ละลายน้ำออกเพียงว่าชาต้อาหารได้มีโอกาสเป็นชาต้อาหารจำกัดเมื่อเทียบกับอิกราด้อาหารหนึ่ง (Sin *et al.*, 1999; Nedwell *et al.*, 2002) แต่การจำกัดที่จะมีผลต่อการลดลงของแพลงก์ตอนพืชจะเกิดขึ้นเมื่อความเข้มข้นได้ลดลงจนถึงค่าที่จะเริ่มจำกัดอัตราการเจริญเติบโต (Nedwell *et al.*, 2002)

จากการประเมินชาต้อาหารที่จำกัดมวลชีวภาพของแพลงก์ตอนพืชในทะเลสาบสงขลา พบว่า เนพะทะเลสาบทอนกลางเท่านั้นที่มีสัดส่วนของการเกิดชาต้อาหารจำกัดสูงกว่าชาต้อาหารไม่จำกัด คาดว่าเป็นเพราะทะเลสาบทอนกลางได้รับชาต้อาหารน้อยกว่าทะเลสาบสงขลาส่วนอื่นๆ นอกจากนั้นอาจเป็น เพราะว่าบางบริเวณของทะเลสาบทอนกลางมีพืชนำขึ้นปกคลุมโดยเฉพาะช่วงปี 2545 - 2546 ที่มีทั้งพืชนำและสาหร่ายขนาดใหญ่ปกคลุมเป็นบริเวณกว้างกว่า 160 ตารางกิโลเมตร (นิคม ละ่องศิริวงศ์ และคณะ, 2547) ซึ่งพืชนำและสาหร่ายขนาดใหญ่ดูดซับชาต้อาหารได้ตีกันว่าแพลงก์ตอนพืช (ลัตตา วงศ์รัตน์, การติดต่อสั่วนบุคคล) จึงพบว่าในช่วงดังกล่าวความเข้มข้นของในโตรเจนและฟอสฟอรัสอนินทรีย์ละลายน้ำในทะเลสาบทอนกลางลดต่ำลงอย่างเห็นได้ชัด (นิคม ละ่องศิริวงศ์ และคณะ, 2547) ส่วนทะเลหลวงแม้ว่าสัดส่วนของชาต้อาหารจำกัดและไม่จำกัดแตกต่างกันอย่างไม่มีนัยสำคัญ ( $P > 0.05$ ) แต่สัดส่วนของชาต้อาหารไม่จำกัดมีค่าสูงกว่า แสดงให้เห็นว่า ชาต้อาหารในทะเลหลวงอาจเปลี่ยนเป็นชาต้อาหารไม่จำกัดมากขึ้น เนื่องจากได้รับชาต้อาหารจากการย่อถ่ายซากสิ่งมีชีวิตเพื่อเปลี่ยนให้กลับมาอยู่ในของแร่ชาต้อาหารใหม่และการปลดปล่อยจากตะกอนอยู่ตลอดเวลา สำหรับทะเลสาบทอนนอกส่วนใหญ่มีชาต้อาหารไม่จำกัด อาจเนื่องมาจากมีชุมชนและโรงงานอุตสาหกรรมอยู่หน้าแน่น

สัดส่วนการเกิดชาต้อาหารจำกัดบ่งบอกถึงโอกาสที่จะเกิดยูโรฟิเคชัน ซึ่งหากแหล่งน้ำได้มีสัดส่วนการเกิดชาต้อาหารไม่จำกัดสูงกว่าชาต้อาหารจำกัด แสดงว่ามีโอกาสเกิดยูโรฟิเคชันได้มาก ในทางตรงกันข้ามหากมีสัดส่วนการเกิดชาต้อาหารไม่จำกัดต่ำกว่า แสดงว่าโอกาสที่จะเกิดยูโรฟิเคชันนั้นมีน้อย จากผลการศึกษาในครั้งนี้พบว่า สัดส่วนการเกิดยูโรฟิเคชันสอดคล้องกับสัดส่วนการเกิดชาต้อาหารจำกัด/ชาต้อาหารไม่จำกัดในแต่ละพื้นที่ อย่างกรณีของทะเลหลวงมีสัดส่วนของชาต้อาหารไม่จำกัด (53.3%) สูงกว่าชาต้อาหารจำกัด (46.7%) พบว่า มีสัดส่วนการเกิดยูโรฟิเคชันสูงถึง 88.4% ของข้อมูลจากทะเลหลวงทั้งหมด อย่างไรก็ตามการที่มีสัดส่วนของชาต้อาหารไม่จำกัดสูงกว่าชาต้อาหารจำกัดไม่ได้หมายความว่าจะเกิดยูโรฟิเคชันได้มากเสมอไป อย่างกรณีของทะเลสาบทอนนอกซึ่งมีสัดส่วนการเกิดชาต้อาหารไม่จำกัดสูงกว่าชาต้อาหารจำกัดแต่กลับมีสัดส่วนการเกิดยูโรฟิเคชันใกล้เคียงกับทะเลสาบทอนกลาง (ดา

ร่าง 3 - 13) ซึ่งให้เห็นว่า การเกิดภัยโกรฟิเคชันยังต้องอาศัยปัจจัยอย่างอื่นร่วมด้วยนอกเหนือจากชาตุอาหาร อย่างเช่น การไหลหมุนเวียนของมวลน้ำ (Black, 2001)

ในการศึกษาครั้งนี้พบว่า พофอรัสเป็นชาตุอาหารหลักที่ควบคุมมวลชีวภาพของแพลงก์ตอนพืชในทะเลสาบสงขลา สอดคล้องกับความเข้มข้นของพофอรัสอนิทรีต์ละลายน้ำเมื่อเกิดภัยโกรฟิเคชันซึ่งมีค่าสูงกว่าเมื่อไม่เกิดภัยโกรฟิเคชัน เช่นเดียวกับการศึกษา Hong *et al.* (1999) ที่พบว่า เมื่อความเข้มข้นของพофอรัสซึ่งเป็นชาตุอาหารจำกัดในทะเลเซี่ยมэн (Xiamen sea) เพิ่มสูงขึ้นจะก่อให้เกิดปรากฏการณ์ปีกลา瓦พ (red tides) สอดคล้องกับ Downing *et al.* (1999) อ้างตาม Cloern (2001) ที่กล่าวว่า ทะเลในเขตต้อนพบรพофอรัสเป็นชาตุอาหารจำกัดมากกว่าในโตรเรน เนื่องจากการเจริญเติบโตของแพลงก์ตอนพืชเกิดขึ้นได้ง่ายและจะถอนใช้พофอรัสหมดไปเพื่อการสลายด้วยเป็นชาตุของพофอรัสเกิดขึ้นได้ยาก นอกจากนี้เป็นเพราะว่า การปลดปล่อยในโตรเรน เช่น แอมโมเนียม ของตะกอนเกิดขึ้นได้ง่ายเนื่องจากขึ้นอยู่กับอุณหภูมิ (Sin *et al.*, 1999)

นอกจากทะเลสาบสงขลาแล้วพофอรัสจำกัดยังพบได้ตามแหล่งน้ำกร่อยหรือทะเลเปิดอื่นๆ เช่น อ่าวฟลอริดา (Florida bay) (Fourqurean *et al.*, 1993) ทะเลเซี่ยมэн (Xiamen sea) (Hong *et al.*, 1999) แสดงให้เห็นว่า ในโตรเรนหรือพофอรัสจำกัดไม่ได้ขึ้นกับประเภทของแหล่งน้ำ แต่ขึ้นอยู่กับการให้ชาตุอาหาร (nutrient supply) วัฏจักรการย่อยสลายที่เกิดขึ้นในแหล่งน้ำ (internal metabolic cycles) และการนำออกจากระบบน้ำ (export) ซึ่งสิ่งเหล่านี้จะเป็นดั่วกำหนดปริมาณชาตุอาหารในแหล่งน้ำ (availability) (Smith, 1984)

ในโตรเรนจำกัดในทะเลสาบสงขลาเกิดขึ้นน้อยมากเมื่อเทียบกับพофอรัส ส่วนหนึ่งอาจเป็นเพราะว่ากิจกรรมรอบๆ ทะเลสาบสงขลาล้วนแต่ปล่อยในโตรเรนออกมานเป็นหลัก เช่น ชุมชน โรงงานอุตสาหกรรม เป็นต้น เนื่องจากสถานีปากคลองต่างๆ เช่น สถานีปากคลองอุ่ดะเกา (ST10) มีในโตรเรนสูงมากเมื่อเทียบกับพофอรัส ซึ่งสอดคล้องกับการศึกษาของอยพร วงศ์กุล (2545) พบว่า น้ำหนึ่งตันของตะกอนบริเวณแม่น้ำท่าจีนในโตรเรนอนิทรีต์ละลายน้ำสูง อยู่ในช่วง 1.54 - 2.52 มก./ล. ขณะที่พофอรัสอนิทรีต์ละลายน้ำมีค่าอยู่ในช่วงน้อยกว่า 0.019 จนถึง 0.14 มก./ล. นอกจากนี้เป็นเพราะว่าบริเวณทะเลสาบสงขลาตะกอนปล่อยในโตรเรนสูมูลน้ำได้ง่ายเนื่องจากการปลดปล่อยในโตรเรนของตะกอนขึ้นอยู่กับอุณหภูมิตั้งก่อสร้างแล้วข้างต้น ขณะที่พофอรัสอนิทรีต์ละลายน้ำจะถูกปล่อยออกสู่มวลน้ำเมื่อตะกอนเกิดสภาพไร้อากาศ (Conley *et al.*, 1995; Malone *et al.*, 1996; Correll, 1998) ซึ่งสภาวะดังกล่าวเกิดขึ้นในบางพื้นที่ของทะเลสาบสงขลาเท่านั้น เช่น ทะเลหลวง (นิคม ละอองศิริ)

วงศ์ และคณะ ,2547) ซึ่งอาจเป็นสาเหตุหนึ่งที่ทำให้ทะเลลงเกิดฟอสฟอรัสจำกัดน้อยกว่าทะเลสาบสงขลาส่วนอื่นๆ (ตาราง 3 - 22)

การเกิดชาตุอาหารจำกัดในทะเลลงขึ้นอยู่กับถูกากล จำกัดส่วนของในโตรเจน จำกัดที่เพิ่มมากขึ้นในถูกากล ซึ่งให้เห็นว่า บริมาณน้ำฝนที่ลดลงทำให้ความเข้มข้นของในโตรเจนลดลง แสดงว่า ทะเลลงได้รับในโตรเจนที่ปะปนมากับน้ำในลำป้าผิดนิ่นช่วงถูกากลชุก แต่ในช่วงถูกากลแล้งในโตรเจนจะถูกใช้ไปอย่างรวดเร็วโดยเฉพาะอย่างยิ่งแอมโมเนีย เนื่องจากมีความเข้มข้นลดลงอย่างเห็นได้ชัดเมื่อเทียบกับถูกากลชุก ขณะเดียวกันการย่อยสลายซากสิ่งมีชีวิตเพื่อเปลี่ยนให้กลับมาอยู่ในของแร่ชาตุอาหารใหม่อีกครั้งจะเป็นแหล่งในโตรเจนสำหรับแพลงก์ตอนพืชในช่วงถูกากลน้อยซึ่งจะทำให้ในโตรเจนจำกัดลดลง

## 7. ความสัมพันธ์ระหว่างคลอร์ฟิลล์เอกับชาตุอาหารรูปที่แพลงก์ตอนพืชนำไปใช้ได้

ในการศึกษาครั้งนี้ พบว่า แอมโมเนียรวมในทะเลลงและทะเลสาบท่อนกลางมีความสัมพันธ์ในทิศทางตรงข้ามกับคลอร์ฟิลล์เอ ซึ่งอธิบายได้ว่า เมื่อความเข้มข้นของคลอร์ฟิลล์เอเพิ่มขึ้น ความเข้มข้นของแอมโมเนียรวมก็จะลดลงเนื่องจากถูกแพลงก์ตอนพืชนำไปใช้ สอดคล้องกับการศึกษาของ Toner (1981) พนบว่า การเจริญเติบโตของแพลงก์ตอนพืชทำให้ของแอมโมเนียลดลง

คลอร์ฟิลล์เอมีความสัมพันธ์เป็นไปในทิศทางเดียวกันกับในโตรเจนอินทรีย์ละลายน้ำ อาจเป็นเพราะว่าในโตรเจนอินทรีย์ละลายน้ำได้จากการขับถ่ายของแพลงก์ตอนพืช (Bode et al., 2001) แหล่งน้ำที่มีแพลงก์ตอนพืชชุมจึงพบในโตรเจนอินทรีย์ละลายน้ำสูงตามไปด้วย สอดคล้องกับผลการศึกษาของ Rendall et al. (1997) พนบว่า ความเข้มข้นของในโตรเจนอินทรีย์ละลายน้ำมีความสัมพันธ์กับคลอร์ฟิลล์เอในแหล่งน้ำที่มีแพลงก์ตอนพืชชุม นอกจากนั้นอาจเป็นเพราะว่า แพลงก์ตอนพืชสามารถใช้ในโตรเจนอินทรีย์ละลายน้ำเพื่อการเจริญเติบโตได้ (Anderson et al., 2002)

ฟอสฟอรัสอนิโนทรีย์ละลายน้ำและฟอสฟอรัสอินทรีย์ละลายน้ำมีความสัมพันธ์ไปในทิศทางเดียวกันกับคลอร์ฟิลล์เอในทะเลสาบสงขลาทั้ง 3 พื้นที่ ซึ่งอธิบายได้ว่าเมื่อความเข้มข้นของฟอสฟอรัสทั้งสองรูปเพิ่มขึ้น ความเข้มข้นของคลอร์ฟิลล์เอก็เพิ่มสูงขึ้นตามไปด้วย ในทางกลับกันเมื่อความเข้มข้นของฟอสฟอรัสทั้งสองรูปลดลง ความเข้มข้นของคลอร์ฟิลล์เอจะลดตามไปด้วย เนื่องจากฟอสฟอรัสเป็นชาตุอาหารหลักที่จำกัดมวลชีวภาพของแพลงก์ตอนพืชในทะเลสาบสงขลา ซึ่งรูปแบบความสัมพันธ์ในลักษณะดังกล่าวพบในแหล่งน้ำอื่นๆ ที่มีฟอสฟอรัส

เป็นมาตรฐานอาหารจำกัดเช่นกัน เช่น อ่าวฟลอริดา (Florida bay) (Fourqurean *et al.*, 1993) ชายฝั่งตะวันตกของทะเลเอเดริatic (Adriatic sea) (Zoppini *et al.*, 1995) เป็นต้น

ค่าสัมประสิทธิ์สหสมพันธ์ระหว่างคลอรอฟิลล์เอกับฟอสฟอรัสอนทรีย์ละลายน้ำบริเวณทะเลสาบสงขลาจะต่ำกว่าค่าสัมประสิทธิ์สหสมพันธ์ระหว่างคลอรอฟิลล์เอกับฟอสฟอรัสอนทรีย์ละลายน้ำ อาจแสดงให้เห็นว่า ในบางสภาวะฟอสฟอรัสอนทรีย์ละลายน้ำอาจมีบทบาทต่อแพลงก์ตอนพืชในทะเลสาบสงขลาเหนือกว่าฟอสฟอรัสอนทรีย์ละลายน้ำ ลักษณะดังกล่าวพบได้ในแหล่งน้ำที่มีความเข้มข้นของฟอสฟอรัสอนทรีย์ละลายน้ำต่ำ Zoppini *et al.* (1995) กล่าวว่า หากความเข้มข้นของฟอสฟอรัสอนทรีย์ละลายน้ำต่ำจนถึงระดับที่จำกัดการเจริญเดินตอแล้วแพลงก์ตอนพืชจะใช้ฟอสฟอรัสจากสารอินทรีย์ฟอสฟอรัลละลายน้ำแทน