



ปริมาณแก๊สไนโตรอ๊อกไซด์ในทะเลสาบสงขลาตอนนอก โดยเทคนิค

แก๊สโกรมาโทกราฟี/Purge & Trap

Nitrous Oxide Gas in Outer Songkla Lake by Gas Chromatography/Purge & Trap Technique

เอกสารนี้เป็น

เอกสารการงาน

เอกสารการงาน

นรินทร์ บุญดานนท์

Narin Boontanon

เลขที่ QD117.C515 ห้อง 2039
เลขทะเบียน
..... B / ม.๗ / ๓๙

Order Key 7383
BIB Key 93556

วิทยานิพนธ์วิทยาศาสตร์มหาบัณฑิต สาขาวิชาเคมีวิเคราะห์

มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์

Master of Science Thesis in Analytical Chemistry

Prince of Songkla University

2539

(1)

ชื่อวิทยานิพนธ์ ปริมาณแก๊สในตัวถังออกไชค์ในทะเลสาบสงขลາตອນนอก โดยเทคนิคแก๊สโกรมา
โดยกราฟฟี/Purge & Trap ปริมาณแก๊สในตัวถังออกไชค์โดยเทคนิคแก๊สโกรมา¹
ผู้เขียน นายธนินทร์ บุญดานนท์ ปริมาณแก๊สในตัวถังออกไชค์ในทะเลสาบสงขลາตອນ
สาขาวิชา เคมีวิเคราะห์ คณะเคมี มหาวิทยาลัยราชภัฏเชียงใหม่ พ.ศ. 2538 พนักงานบันทึกข้อมูลที่นี่ 71.30 ปี
ปีการศึกษา 2538

บทคัดย่อ

การศึกษานี้เป็นการหาปริมาณของแก๊สในตัวถังออกไชค์ที่ละลายในน้ำ โดยใช้เทคนิคแก๊สโกรมาโดยกราฟฟี/Purge & Trap อาศัยหลักการได้แก๊สในตัวถังออกไชค์ออกจากน้ำด้วยแก๊สในໂຕเรجنบຣິສຸທີ່ทີ່ອຕຣາເຮົວຂອງแก๊ส 60.0 ມິລິລິຕິຕ່ອນນາທີ ເປັນເວລາ 10.0 ນາທີ ແກ້ສ໌ອກມາແກ້ໄຂໃນນໍ້າແລະຄາຣນອນໄດ້ອກไชค์ອອກດ້ວຍຊີລິກາເຈລ (Siliqa Gel Blue) ໂອສກາຣ໌ໄຣທ໌ (Ascarite) ແລະແມັກນີ້ເຊີຍມເປ່ອຮົກລອເຮຕ (Magnesium Perchlorate) ແກ້ສ໌ໃນตัวถังออกไชค์ທີ່ໄດ້ຈະຢູກຄູດຂັບດ້ວຍໂມເຄກຸລໍາເຊື້ຟ່ານິດ 13X (1/6" x 0.3 m S.S., Molecular Sieve-13X, 60/80 mesh) ໃນທ່ອຽບດ້ວຍ U-Trap ທີ່ເຫັນຈັດຈາກກາຮ່າລ່ອດ້ວຍນໍ້າແບ່ງ ສໍາຮັບບັນດອນກາຮ່າວິເກຣະໜໍ້ປະມາມແກ້ສ໌ໃນຕັດອກໄສ່ທີ່ໄດ້ ເຮັນຈາກກາຮ່າໄທ່ຄວາມຮ້ອນແກ່ U-Trap ທີ່ອຸພໜກຸມ 268.0 ອົງຄາເໜລເຊີຍສ ເປັນເວລາ 1.0 ນາທີ ແລ້ວຈຶ່ງເຂົ້າມະນະ Purge & Trap ເຂົ້າກັບຮະບນຂອງແກ້ສ໌ໂກຣາມໂດກຣາຟ ທີ່ມີໂມເຄກຸລໍາເຊື້ຟ່ານິດ 5A ໃນຄອດັ່ນນີ້ສແດນເລີສະນາດ 1/6 ນີ້ x 2 ເມຕຣ (1/6" x 2 m S.S., Molecular Sieve-5A, 60/80 mesh) ເປັນຄອດັ່ນນີ້ທີ່ໃຊ້ໃນກາຮ່າວິເກຣະໜໍ້ ມີອຕຣາກາຮ່າໄລ່ຂອງແກ້ສ໌ພາ (Carrier Gas) 25.0 ມິລິລິຕິຕ່ອນນາທີ ອຸພໜກຸມຂອງຄອດັ່ນນີ້ 300.0 ອົງຄາເໜລເຊີຍສ ແລະອຸພໜກຸມຂອງດ້ວຍວັດທະນີກີເລີກຕອນແກປເຈອ່ຣ໌ 320.0 ອົງຄາເໜລເຊີຍສ ຈາກກາຮ່າກາຮັບກວນຂອງຮາຖຸຕ່າງໆໃນນໍ້າທະເລເທິຍທີ່ມີຄວາມເຄີ່ມ 30.0 ສ່ວນໃນພັນສ່ວນ (ຄວາມເຄີ່ມແນ່ຍື່ງສຸດໃນทะເລສາບສັງຂລາຕອນນອກ) ແລະກາຮັກກ້າງຂອງແກ້ສ໌ໃນຕັດອກໄສ່ທີ່ໃນນໍ້າທະເລສາບສັງຂລາຕອນນອກ

ກາຮ່າກົມປັ້ງທາກາຮັບກວນຂອງແກ້ສ໌ໃນຕັດອກໄສ່ທີ່ໃນນໍ້າທະເລ ແກ້ໄຂໄດ້ໂດຍກາຮ່າກົມ
ເດີນນໍ້າມັນປາລັນບຣິສຸທີ່ເຫົ້າກັບປະມາຕົກທີ່ເອົານໍ້າອອກຈາກຫວັດ ໃນກາຮ່າວິເກຣະໜໍ້ປະມາມແກ້ສ໌ໃນຕັດ
ອກໄສ່ທີ່ໃນນໍ້າໂດຍໃຊ້ເຄົກນິກນີ້ ພົນວ່າໄທ່ຄວາມແນ່ນຢຳສູງໂດຍນີ້ຄ່າກາຮ່າເປົ້າມັນມາຕຽບ
ເລີ່ມໜ້ອຍກວ່າ 2.0 % ມີຄ່າປົດຈຳກັດທາງກາຮ່າວິວັດທະນີກີເລີກຕອນແກປເຈອ່ຣ໌ 14 ນາໂນລິຕິຕ່ອລິຕິ ໄຫ້ໜ່ວງກາຮ່າວິວັດ
ສັນອົງທີ່ເປັນແສັນຕຽງຕັ້ງແຕ່ 14 ນາໂນລິຕິຕ່ອລິຕິ ລົງ 300 ໄນໂໂກຣລິຕິຕ່ອລິຕິ ເວລາທີ່ໃຊ້ໃນກາຮ່າວິເກຣະໜໍ້ປະມາມ 16 ນາທີຕ່ອ 1 ຕ້ວອຍ່າງ ໂດຍທີ່ສາຮ່າຕ້ວອຍ່າງທີ່ນໍາມາວິເກຣະໜໍ້ປະມາມໄໝຈໍາເປັນຕ້ອງຜ່ານຂັ້ນ

ตอนการเตรียมสารตัวอย่าง และขั้นใช้ปริมาณของสารตัวอย่างน้อยอีกครึ่งคือ 5.0 มิลลิลิตร

จากการพัฒนาเทคนิคการวิเคราะห์ปริมาณแก๊สไนโตรสออกไซด์โดยเทคนิคแก๊สโกรามาโดยกราฟฟี่/Purge & Trap นำมาศึกษาหาปริมาณแก๊สไนโตรสออกไซด์ในน้ำทะเลสาบสงขลาตอนนอกในช่วงเดือนกุมภาพันธ์ และเดือนพฤษภาคม พ.ศ. 2538 พนวจมีปริมาณอยู่ในช่วง 71.30 ถึง 912.85 นาโนลิตรต่อลิตร

Abstract

This work focused on the determination of dissolved nitrous oxide (N_2O) in water by Gas Chromatography/Purge & Trap technique. This technique worked by purging nitrous oxide gas from water with pure nitrogen at 60.0 mL/min for 10.0 minutes. The water vapor and carbon dioxide were removed by Silica Gel, Ascarite and Magnesium Perchlorate, the trapped nitrous oxide was collected on Molecular Sieve-13X (1/6" x 0.3 m S.S., Molecular Sieve-13X, 60/80 mesh) in a U-Trap by cooling it at 0 °C with ice. For quantitative analysis, the trapped fraction in U-Trap was desorbed by heating at 270.0 °C for 1.0 minute, and connecting the Purge & Trap system to the Gas Chromatograph system (Shimadzu GC-14B with Nitrogen Capture Detector; ECD) equipped with a 1/6" x 3 m stainless steel column packed with Molecular Sieve-5A (1/6" x 3 m S.S., Molecular Sieve-5A, 60/80 mesh). The carrier flow rate of the carrier gas was 25.0 mL/min, the column and detector were maintained at 300.0 °C and 320.0 °C, respectively.

At optimum conditions no significant interferences was observed either from the various minerals presented in the synthetic seawater (30.0 part-per-thousand as the highest salinity of Outer Songkla Lake) or from the memory effect of nitrous oxide gas in the Purge & Trap system.

The effect of the diffusion of nitrous oxide into the head space volume, was eliminated by filling the vial after the withdrawal of the sample with the same volume of pure pure air. The advantages of this technique are : the high precision, with the relative standard deviation less than 2.0%; the high sensitivity, with the detection limit of 14 ppbv; the wide linear range, 14 ppbv - 300 ppmv; the analysis time is 16 minutes per 1 sample; no need for sample preparation and only a low sample volume of 5.0 mL is required.

Thesis Title ~~Nitrous Oxide Gas in Outer Songkla Lake by Gas Chromatography / Purge & Trap Technique~~
Author ~~Mr.Narin Boontanon~~
Major Program Analytical Chemistry
Academic Year 1995

Abstract

This work focused on the determination of dissolved nitrous oxide (N_2O) in water by Gas Chromatography/Purge & Trap technique. This technique worked by purging nitrous oxide gas from water with pure nitrogen at 60.0 mL/min for 10.0 minutes. The water vapor and carbon dioxide were removed by Siliga Gel, Ascarite and Magnesium Perchlorate, the stripped nitrous oxide was collected on Molecular Sieve-13X (1/6" x 0.3 m S.S., Molecular Sieve-13X, 60/80 mesh) in a U-Trap by cooling it at 0 °C with ice. For quantitative analysis, the trapped fraction in U-Trap was desorbed by heating at 270.0 °C for 1.0 minute, and connecting the Purge & Trap system to the Gas Chromatograph system (Shimadzu GC-14B with ^{63}Ni -Electron Capture Detector; ECD) equipped with a 1/6" x 2 m stainless steel column packed with Molecular Sieve-5A (1/6" x 2 m S.S., Molecular Sieve-5A, 60/80 mesh). The optimum flow rate of the carrier gas was 25.0 mL/min, the column and detector were maintained at 300.0 °C and 320.0 °C, respectively.

At optimum conditions no significant interferences was observed either from the various minerals presented in the synthetic seawater (30.0 part-per-thousand as the highest salinity of Outer Songkla Lake) or from the memory effect of nitrous oxide gas in the Purge & Trap system.

The effect of the diffusion of nitrous oxide into the head space volume, was eliminated by filling the vial after the withdrawal of the sample with the same volume of pure palm oil. The advantages of this technique are : the high precision, with the relative standard deviation less than 2.0%; the high sensitivity, with the detection limit of 14 ppbv; the wide linear range, 14 ppbv - 300 ppmv; the analysis time is 16 minutes per 1 sample; no need for sample preparation and only a low sample volume of 5.0 mL is required.

The Gas Chromatography/Purge & Trap technique was used to analyze the dissolved nitrous oxide in natural water in Outer Songkla Lake in February and November, 1995 and the concentration of nitrous oxide were found to be in range of 71.30 - 912.85 ppbv.

ผลการวิเคราะห์ ตรวจพบปริมาณ ทั้งสกุลรวมทั้งค่าปริมาณและหน่วยงาน ทางน้ำที่ไป
ติดต่อที่ศูนย์วิทยาศาสตร์น้ำที่เกิดขึ้นในช่วงเดือนกุมภาพันธ์ และตุลาคม บริเวณ
ที่มีความชื้นที่สูงที่สุด ที่มีปริมาณไนโตรเจนสูงกว่า 900 ไมโครกรัมต่อลิตร ค่าปริมาณ
น้ำที่ติดต่อที่ศูนย์วิทยาศาสตร์น้ำที่มีปริมาณไนโตรเจนสูงกว่า 900 ไมโครกรัมต่อลิตร
น้ำที่ติดต่อที่ศูนย์วิทยาศาสตร์น้ำที่มีปริมาณไนโตรเจนสูงกว่า 900 ไมโครกรัมต่อลิตร

教授 Professor Eitaro Wada และ Dr.Shingo Ueda ที่ได้กำหนดน้ำและช่วงเวลา
ที่มีปริมาณไนโตรเจนที่สูงที่สุดในการศึกษานี้ ของขอบดินทางชั้นใน รัตนโกสินทร์
และชั้นนอก จังหวัด สงขลา ที่ให้เป็นภัยทางน้ำที่สำคัญ ผลกระทบต่อสุขภาพของมนุษย์
และการฟื้นฟูสภาพแวดล้อมในช่วงฤดูฝนและฤดูหนาวมีอยู่มาก ซึ่งทั้งนี้ที่อนันต์ศึกษาปริมาณไนโตรเจน
ที่มีความชื้นที่สูงที่สุดในทางน้ำที่ติดต่อที่ศูนย์วิทยาศาสตร์น้ำที่มีปริมาณไนโตรเจนสูงกว่า

900 ไมโครกรัมต่อลิตร ที่มีความต้องการปรับเปลี่ยนในช่วงฤดูฝนและฤดูหนาว
ที่มีปริมาณไนโตรเจนสูงกว่า 900 ไมโครกรัมต่อลิตร ที่มีความต้องการปรับเปลี่ยน

ที่มีปริมาณไนโตรเจนสูงกว่า 900 ไมโครกรัมต่อลิตร ที่มีความต้องการปรับเปลี่ยน
ที่มีปริมาณไนโตรเจนสูงกว่า 900 ไมโครกรัมต่อลิตร ที่มีความต้องการปรับเปลี่ยน

นรินทร์ บุญลักษณ์