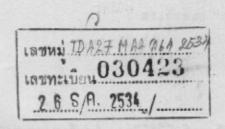
การปนเปื้อนของโลหะหนักในตะกอนชารน้ำจากการทำเหมืองแร่ตะกั่ว Contamination of Heavy Metals in Stream Sediments from Lead Mining.



ลารมส์ เชาวฉิด Arom Chaowalit



วิทธานิพนธ์วิทธาศาสตรมหายัญพิต สาขาวิชาการจัดการสิ่งแวดล้อม มหาวิทธาลัยสงขลานครินทร์ Master of Science Thesis in Environmental Management Prince of Songkla University หัวข้อวิทยานิพนธ์ ผู้เขียน สาขาวิชา

ปีการศึกษา

การปนเปื้อนของโลหะหนักในตะกอนชารน้ำจากการทำเหมืองแร่ตะกั่ว นายอารมย์ เชาวลิต การจัดการสิ่งแวดล้อม

บทคัดส่อ

วัตถุประสงค์ของโครงการนี้เพื่อศึกษาการปนเปื้อนของโลหะหนักในตะกอนชารน้ำจากการ กำเหมืองแร่ตะกั่ว โดยศึกษาในบริเวณการกำเหมืองแร่ตะกั่วจังหวัดพัทลุง ซึ่งประกอบด้วยแร่ตะ กั่วซีลไฟด์ (Galena: PbS) แร่ทองแดง (Chalcopyrite: CuFeS2) และแร่สังกะสี (Sphaler-ite: ZnS) จากการเก็บตัวอย่างตะกอนชารน้ำในลำคลอง 4 สายจำนวน 39 ตัวอย่าง เพื่อ วิเคราะห์หา Cu, Pb, Zn, Mn, CrและNi โดยใช้เครื่อง Atomic absorption spectropho-tometer พบว่าปริมาณโลหะตะกั่วมีค่าสูงในบริเวณต้นน้ำใกล้แหล่งแร่ตะกั่ว และลดต่ำลงไป ทางทะเลสาบสงขลา ค่าที่สูงอยู่ในช่วง 15.29-21.91 มก/กก. (ในดินปกติทั่วไป 15 มก/กก) แต่ปริมาณตะกั่วส่วนใหญ่ต่ำกว่า 15 มก/กก (85%ของตัวอย่างที่ศึกษา) ส่วนทองแดง สังกะสี แมงกานีส โครเมือม และนิเกิล มีปริมาณต่ำกว่าโลหะในดินปกติทั่วไป ปริมาณโลหะในลำคลอง แต่ละสายไม่มีความแตกต่างกัน สรุปได้ว่าการปนเปื้อนของโลหะหนักในตะกอนชารน้ำที่ไหลมา จากการทำเหมืองแร่ตะกั่วจังหวัดพัทลุง ไม่ก่อให้เกิดมลภาวะต่อสิ่งแวดล้อมในลำคลองที่ไหลลงสู่ ทะเลสาบ

จากการเก็บตัวอย่างตะกอนธารน้ำครั้งที่2(หลังจากครั้งแรกประมาณ 2 ปี) และครั้งที่3
(หลังจากครั้งที่2 ประมาณ 6 เดือน) จากคลองชะรัต เพื่อนำมาศึกษาสภาวะทางเคมีของโลหะ
พบว่าโลหะส่วนใหญ่มีปริมาณเพิ่มขึ้น ผลจากการศึกษาสภาวะทางเคมีของโลหะโดยใช้การแฮกลำ
คับส่วน(sequential extraction) แยกโลหะออกมาอยู่ในรูปทางเคมี 5 ส่วน(fraction)
ได้แก่ exchangeable, carbonate, Fe-Mn oxide, organicuaeresidual fraction
และวิเคราะห์หาปริมาณโลหะหนักด้วยเครื่อง Inductively Coupled Plasma(ICP) พบสาร
หนูและแคดเมียมมีปริมาณสูง(3.40-12.00 และ 1.15-6.32มก/กก ตามลำดับ) (ค่าในดินปกติ
2.50และ0.14 มก/กก) โดยอยู่ในสภาวะของ residual species เพียงอย่างเดียว ปรอท
และพลวงพบว่าอยู่ในสภาวะของ exchangeable species อย่างเดียว พบปรอทมีค่าค่ำ แต่
พลวงมีค่าสูง(0.03-0.09และ0.48-0.67มก/กก ตามลำดับ) (ดินปกติ 0.11และ0.20 มก/กก)
สังกะสีพบว่า ส่วนใหญ่(73-86%)อยู่ในสภาวะ residual species มีค่าค่ำกว่าในดินปกติ

(52 มก/กก) ตะกั่วพบว่า ส่วนใหญ่อยู่ในสภาวะของ residual และ organic species มีปริมาณอยู่ในช่วง 9.49-49.53 มก/กก (ดินปกติ 15 มก/กก) ส่วนที่มีค่าสูงกว่าดินปกติอยู่ใน รูปของ residual species เหล็กพบว่า ส่วนใหญ่อยู่ในสภาวะของ residual และFe-Mn oxide species โดยมีปริมาณไม่เกินค่าในดินปกติ แมงกานีสส่วนใหญ่พบในรูปของFe-Mn oxide และcarbonate species และมีค่าต่ำกว่าในดินปกติ(800 มก/กก) และทองแดงพบ ว่าส่วนใหญ่อยู่ในสภาวะของ residual,Organic และ carbonate species โดยมีปริมาณ ไม่เกินค่าในดินปกติ(25 มก/กก)

ผลจากการศึกษาสภาวะทางเคมีของโลหะ บอกให้ทราบถึงความเป็นพิษของโลหะ เช่น สารหนู แคดเมียม และตะกั่ว อยู่ในรูปของ residual species ซึ่งมีปริมาณสูง แต่อยู่ในสภาพ ทางเคมีที่ไม่ก่อให้เกิดมลภาวะ ส่วนโลหะที่มีปริมาณต่ำ เช่น ปรอทและผลวง แต่อยู่ในสภาวะ ทางเคมีที่มีโอกาสก่อให้เกิดมลภาวะต่อสิ่งแวดล้อมได้ คืออยู่ในรูปของexchangeable species และควรให้ความสนใจต่อโลหะในสภาวะนี้มากกว่าโลหะในสภาวะอื่น เนื่องจากสามารถเข้าสู่ สิ่งแวดล้อมได้ดีกว่าสภาวะอื่น ซึ่งจะเข้าไปสะสมและก่อให้เกิดอันตรายแก่สิ่งมีชีวิตได้ Thesis title: Contamination of Heavy Metals in Stream Sediments from

Lead Mining.

Author: Mr. Arom Chaowalit.

Major program: Environmental Management.

Academic year: 1991

ABSTRACT

The purpose of this project is to study the contamination of heavy metals in stream sediments from lead mining. Lead mining in Pattalung Province was the proposed area. The main associated minerals of this deposit were chalcopyrite(CuFeS₂) and sphalerite(ZnS). Thirty-nine of stream sediment samples were collected from four streams. Atomic absorption spectrophotometer was used to analyse Cu.Pb.Zn.Mn.Cr and Ni. It was found that the concentration of Pb was high around upstream near mining area, and was slightly lower at downstream near Songkla Lake. The range of Pb concentration in stream sediments was 15.29 to 21.91 mg/kg while the concentration of Pb in normal soil was 15 mg/kg. Most of Pb values were lower than 15 mg/kg.(~85% of total samples). The concentration of Cu,Zn,Mn,Cr and Ni were lower than the value in normal soil. There was no significant in difference of the metals among the four streams. It is then concluded that there is no impact of heavy metals from lead mining to the stream sediments.

The second and the third samplings of stream sediments was studied (the second sampling was two years after the first and the third was six months after the second). These samplings were carried out from Khlong Charat(one of the four streams) to study the speciation of metals. It was found that the concentration of the metals was increased. Sequential extraction technique was applied to separate the species of metals in five fractions; i.e. exchangeable

fraction, carbonate fraction, Fe-Mn oxide fraction, organic fraction and residual fraction. The solution of each fraction were analysed by Inductively Coupled Plasma(ICP). The results showed that the concentration of As and Cd were high in residual fraction (3.40-12.00 and 1.15-6.32 mg/kg respectively; 2.50 and 0.14 in normal soil) and they were not found in the other fractions. Hg and Sb were found only in exchangeable fraction. The concentration of Hg was low but Sb was high(0.03-0.09 and 0.48-0.67 mg/kg respectively; 0.11 and 0.20 in normal soil). Most Pb was found in residual and organic fraction. the range of Pb was 9.49 to 49.53 mg/kg. The concentration of residual fraction was higher than the value in normal soil(15mg/kg). Fe was found in the fraction of residual and Fe-Mn oxide with concentration was not higher than normal soil(35000 mg/kg). Mn was found in Fe-Mn oxide and carbonate fraction, the values were lower than in normal soil(600 mg/kg). Most of Cu were found in residual, organic and carbonate fraction and the value was less than in normal soil(25 mg/kg).

By knowing the speciation of metals, it may be possible to predict their bioavailability and toxicity. Although the concentration of As,Cd and Pb were higher than in normal soil, but they were in the form of residual fraction which unpolluted to the system. Hg and Sb are in exchangeable fraction and were easy to pollute the system. This make possible to the environmentalist to solve the heavy metals problems.