ความสัมพันธระหวางโรคฟลูออไรด์เป็นพิษกับฟลูออไรด์กัมมันตภาพที่มาก เกินพอในแหล่งน้ำบาดาลที่ใช้ในครัวเรือนบางแหล่งของแองเชียงใหม่

โดย

พงษ์พอ อาสนจินดา และ มยุรี พรหมพุทธา โครงการศูนย์วิจัยน้ำ คณะวิทยาศาสตร มหาวิทยาลัยเชียงใหม่

บทคัดยค

เนื่องจากปริมาณฟลูออไรค์อิออนในน้ำถูกควบคุมโดยความสามารถในการละลายของแร ฟลูออไรต์ (CaF2) คณะผู้วิจัยจึงได**้ต**ั้งสมมติฐานว่า ในน้ำดื่มหากฟลูออไรด์อิออนมากเกินสมดุล เคมีกับแคลเซียมอิออน อาจเป็นสาเหตุหลักของโรคฟลูออไรค์เป็นพิษ ผลการวิจัยในบริเวณกิ่ง อำเภอบานธิ และ อำเภอเมือง จังหวัดลำพูนที่ทราบกันคืมาชานานวาแหล่งน้ำใต้คินที่ใช้ในครัว เรือนมีปริมาณฟลูออไรค์สูงเกินมาตรฐานน้ำคื่ม พบวาการใช้คาฟลูออไรค์กัมมันตภาพสัมพัทธ์กับ แคลเซียมกัมมันตภาพ ซึ่งได้จากการคำนวนสมดุลเคมีของน้ำ สามารถนำไปใชเป็นดัชนีบงชี้ความ เสี่ยงต่อการเกิดโรคฟลูออไรค์เป็นพิษได้ดีพอกันกับการใช้เฉพาะปริมาณฟลูออไรค์อิออน อยางแรกมีความยุ่งยากในการคำนวน อีกทั้งต[้]องทำการวิเคราะห*์*พารามิเตอร*์*ทุกตัวเสียก่อนก็ตาม เช่นในกรณีศึกษาเฉพาะจุดที่ชุมชนบานสันคะยอมพบวาความสัมพันธระหวาง สภาวะพันตกกระกับปริมาณฟลูออไรค์มีขอจำกัดในการประยุกต์ โดยพบวาแม้ปริมาณฟลูออไรค์ จะต่ำเพียง 0.0 มก./ลิตร ก็มีโอกาศที่จะพบสภาวะฟันตกกระในระดับ 2 ใด[้] ในขณะที่ความ สัมพันธระหวางสภาวะพันตกกระกับคาฟลูออไรด์กัมมันตภาพสัมพัทธ์สามารถนำไปใช้ได้ อย่าง ไม่มีข้อจำกัดทางตัวเลข ซึ่งถึงแม้บางกรณีจะมีคาติดลบก็มิได้หมายความวาปริมาณฟลูออไรค์มีคา จากการคำนวนสมการแสดงความสัมพันธระหวางภาวะฟันตกกระกับคาฟลูออ ติดลบไปควย ไรค์กัมมันตภาพสัมพัทธ์ พบวาสภาวะพื้นตกกระรุนแรงระดับ 0 - 5 มีค่ำค่าฟลูออไรค์กัมมันตภาพ สัมพัทธระหวาง -1.79 ถึง -0.39 โดยอาศัยคาฟลูออไรค์กัมมันตภาพสัมพัทธ์เป็นดัชนีบงชี้ความ เสี่ยง คณะผู้วิจัยพบวาทุกๆ จุดที่ทำการศึกษาในบริเวณกิ่งอำเภอบานธิและอำเภอเมืองลำพูน ล้วนมี ความเสี่ยงต่อการเกิด โรคฟลูออไรค์เป็นพิษสูง โดยตรวจพบคาฟลูออไรค์กัมมันตภาพสัมพัทธ์ต่ำ สุดที่ -1.15 ในบอบาคาลสาธารณะที่ วัดบ้านห้วยไซ และสูงสุดถึง 0.92 ในบอบาคาลสาธารณะที่ บานคอกวัว

Relationship between Fluorotoxicosis and Excess Fluoride Activity in some Domestic Groundwater Supplies of the Chiang Mai Basin

by

Pongpor Asnachinda and Mayuree Promphuttha
Water Research Centre Project, Faculty of Science, Chiang Mai University

Abstract

Since concentration of fluoride ions in the water is primarily controlled by solubility of fluorite (CaF2), it was hypothesized that fluoride ions in excess of calcium ions in drinking water may cause fluorotoxicosis. Results of investigation at King Amphoe Ban Thi and Amphoe Muang Lamphun where occurrence of high fluoride domestic groundwater supply has long been known indicate the possibility of using fluoride activity relative to calcium activity, obtained from equilibria calculation, can be used as an risk indicator for fluorotoxicosis as good as the fluoride parameter does. In spite of the awkward equilibria calculation as well as the need for complete water analysis of the former, it has been commonly found in a certain area such as Ban San Kayom village in this study where relationship between dental fluorosis and fluoride contents is of limited use. The linear equations obtained suggested the occurrence of dental fluorosis level 2 with only 0.0 mg/L F in drinking water. Linear equation of dental fluorosis and fluoride activity relative to calcium, however, can be used without numerical limitation. The negative values obtained do not imply negative concentration of fluoride ions. The existing dental fluorosis data at Ban San Kayom and the analyses of domestic groundwater supply it has been found that dental fluorosis level 0 to 5 are equivalent to fluoride activity relative to calcium at -1.79 to -0.39. By using the relative fluoride activity as risk indicator for fluorosis, it is apparent that every sampling sites at King Amphoe Ban Thi and Amphoe Muang Lamphun are prone to fluorotoxicosis of some kinds since the relative activity ranging from -1.15 to 0.92 have been detected in the public groundwater supplies of Wat Ban Huai Sai and Ban Khok Wua respectively.