

**ชื่อเรื่อง** การศึกษาคุณภาพน้ำบ่อและน้ำบาดาลในอำเภอสันกำแพง เพื่อปรับ  
สภาพน้ำในการอุปโภคบริโภค

**ชื่อผู้เขียน** นายสมศักดิ์ พวงทอง

การค้นคว้าแบบอิสระเชิงวิทยานิพนธ์ วิทยาศาสตรมหาบัณฑิต สาขาวิชาการสอนเคมี  
มหาวิทยาลัยเชียงใหม่ 2528

บทคัดย่อ

ในการวิจัยนี้ได้ศึกษาคุณภาพน้ำบ่อและน้ำบาดาลที่เก็บจากแหล่งน้ำ  
ในอำเภอสันกำแพง ได้แก่ พื้นที่ อุบลภูมิ การนำไฟฟ้า ของแข็งทั้งหมดที่  
ละลายอยู่ในน้ำ ของแข็งที่แขวนลอยอยู่ในน้ำ ความกระด้างของน้ำ สาร  
บอเนต ใบควรบอนเนต ชั้นเพท พลูออร์ค์ เหล็ก แคลเซียม และแมกนี-  
เซียมโดยใช้เทคนิคการตีเตรต วิสิเบลสเปคโทรโฟโตเมตรีและอะ托มมิคแอม-  
ซอบนสเปคโทรโฟโตเมตรี ได้เก็บน้ำตัวอย่างในเดือนมีนาคม 2527  
มกราคม 2528 และกุมภาพันธ์ 2528 จากผลการวิจัยพบว่าค่าพื้นที่ของอยู่ในช่วง

6.5-8.6 ของแข็งทั้งหมดที่ละลายอยู่ในน้ำอยู่ในช่วง 20-100  $\mu\text{g}/\text{l}$  มาก./ลิตร  
ของแข็งที่แขวนลอยอยู่ในน้ำอยู่ในช่วง 0-140 มก./ลิตร ความกระด้างอยู่ใน

ช่วง 29.2-134.3 พีพีเอ็มของแคลเซียมการบอนเนต ควรบอนเตอยู่ในช่วง

0.8-7.8 พีพีเอ็ม ใบควรบอนเตอยู่ในช่วง 24.0-126 พีพีเอ็ม ชั้นเพทอยู่ใน  
ช่วง 5-190 พีพีเอ็ม พลูออร์ค์อยู่ในช่วง 0.25-6.0 พีพีเอ็ม เหล็กอยู่ในช่วง  
0.03-2.5 พีพีเอ็ม แคลเซียมอยู่ในช่วง 0.65-870 พีพีเอ็ม และแมกนีเซียม

อยู่ในช่วง ๐.๑๓-๔๘๗ พี.эм ได้ทำการปรับสภาพน้ำเพื่อลดความกระต้างและพกูอิรค์ในน้ำมีคุณภาพเหมือนสมสารน้ำใช้ในการอุปโภคบริโภค จากการปรับสภาพความกระตางนำโดยวิธี อ่อนเย็นเข็นคลั่ง เพนกว่าไกผลตีกว่าวิธีเดิม บุนขาวและโซดาแอซคือ ลกปริมาณความกระตางไกถึง ๗๐.๔-๙๓.๙ % และพบว่าการลดปริมาณพกูอิรค์โดยใช้ดินทำจากกระดูกสัตว์ไกผลตีกว่าสถานแยกที่เวียดนามที่ทำจากกระลามะพร้าวคือ ลกปริมาณพกูอิรค์ไกถึง ๖๐.๐-๗๔.๗ %



ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่  
Copyright © by Chiang Mai University  
All rights reserved

Research Title A Study of Water Qualities of Well-Water and  
Artesian-Water in Amphoe San Kamphaeng for  
Water Treatment in Domestic Uses

Name Mr.Somsak Puangthong

Research For Master of Science in Teaching Chemistry  
Chiang Mai University 1985

Abstract

In this research project the qualities of well-water and artesian-water in Amphoe San Kamphaeng such as pH, temperature, conductivity, total dissolved solid, suspended solid, water hardness, carbonate, bicarbonate, sulphate, fluoride, iron, calcium and magnesium contents were studied. These parameters were measured by titrimetric, visible spectrophotometric and atomic absorption spectrophotometric methods. The water samples were collected in December 1984, January 1985 and February 1985. From the analyses it has been found that pH is in the range of 6.5-8.6 ; 20-100,620 mg/l for total dissolved solid ; 0-140 mg/l for suspended solid ; 29.2-1,143 ppm as  $\text{CaCO}_3$  for water hardness ; 0.8-7.8 ppm for carbonate ; 24.0-126 ppm for bicar-

bonate ; 5-190 ppm for sulphate ; 0.25-6.0 ppm for fluoride; 0.03-2.5 ppm for iron ; 0.65-870 ppm for calcium; and 0.13-487 ppm for magnesium, respectively. The treatment of water hardness and fluoride contents in water samples was studied for the purpose of domestic uses. For water hardness it was carried out using ion-exchange column ; it showed a better result than the method of excess lime-soda process ; i.e., water hardness was decreased by 70.4-93.9 %. Animal charcoal and activated carbon made from coconut shell were used to treat the fluoride content in water samples. It was found that animal charcoal yielded a better result than activated carbon ; i.e., the fluoride content was decreased by 60.0-74.7 %.