

การศึกษาวิธีวิเคราะห์หาฟลูออไรด์ไอออนในยาสีฟัน

ศิริพร โชติ ไพบูลย์พันธุ์*

ศานติ เตชาภิประนัย*

พิเชียร อังจันทร์เพ็ญ**

จากการทดลองเปรียบเทียบวิหาปริมาณฟลูออไรด์ไอออน ในยาสีฟันที่ผสม โซเดียม ฟลูออไรด์ แสตนนัสฟลูออไรด์ และโซเดียมโมโนฟลูออโรฟอสเฟต ด้วยวิธีต่าง ๆ กัน 6 วิธี โดยอาศัยเครื่องวัดปริมาณไอออน (Ionalyzer) และ ฟลูออไรด์อิเล็กโตรด พบว่ายาสีฟันที่ผสมโซเดียม ฟลูออไรด์ แสตนนัสฟลูออไรด์ ได้ผลใกล้เคียงกันทุกวิธี แต่วิธี Modified TISAB ซึ่งได้คิด ดัดแปลงขึ้น สามารถทำได้ผลดี สะดวก รวดเร็ว และประหยัดกว่า ส่วนยาสีฟันที่ผสมโซเดียมโมโน ฟลูออโรฟอสเฟต (MFP) เหมาะที่จะใช้วิธีของ Pearce ซึ่งผลที่ได้จะมีค่าสูงกว่าเล็กน้อย

* ผู้ช่วยศาสตราจารย์ภาควิชาสรีรวิทยา คณะทันตแพทยศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

** อาจารย์ภาควิชาสรีรวิทยา คณะทันตแพทยศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

Study on the method of analysis of fluoride ion in toothpaste.

Chotpaibulpun, S., Taycharpipranai, S and Angchanpen, P. : C.U. Dent. J. 5:

Abstract

The experiments compared the six methods of analysis of sodium fluoride Stannous fluoride and Sodiummonofluorophosphate in toothpastes. The ionic fluoride content was determined by Orion Research Microprocessor Analyzer Model 901 and fluoride electrode. The results in analysis of sodium fluoride and stannous fluoride were indifference but the modified TISAB method was the best However, sodium monofluorophosphate containing toothpaste should be determined by Pearce's method which gave the higher result.