

ผลของเครื่อง ฟอลไฟเบบไทด์ อะมอร์ฟสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์ต่อการส่งเสริมคืนกลับของเรซาราด
ที่รอยผุจำลองบนผิวฟันมนุษย์ด้านเรียบ

นาง อุบลวรรณ ธีระพิบูลย์

สถาบันวิทยบริการ

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต

สาขาวิชาทันตกรรมสำหรับเด็ก ภาควิชาทันตกรรมสำหรับเด็ก

คณะทันตแพทยศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ปีการศึกษา 2550

ลิขสิทธิ์ของจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

EFFECT OF CPP-ACP PASTE ON REMINERALIZATION OF ARTIFICIAL CARIES
ON SMOOTH SURFACE OF HUMAN TEETH

Mrs. Ubonwan Theerapiboon

สถาบันวิทยบริการ
A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements
for the Degree of Master of Science Program in Pediatric Dentistry
Department of Pediatric Dentistry

Faculty of Dentistry

Chulalongkorn University

Academic Year 2007

Copyright of Chulalongkorn University

หัวข้อวิทยานิพนธ์

ผลของเครื่องฟอกไฟเบอร์ฟลักซ์แคลคเจียมฟอสเฟตเพสต์ต่อการส่งเสริมคืนกลับของแร่ธาตุที่รอยผุจำลองบนผิวพื้นมนุษย์ด้านเรียน

โดย

นางอุบลวรรณ ชีระพิบูลย์

สาขาวิชา

ทันตกรรมสำหรับเด็ก

อาจารย์ที่ปรึกษา

ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ทันตแพทย์หญิง รุจิรา เพื่อนอัยกา

อาจารย์ที่ปรึกษาร่วม

รองศาสตราจารย์ ทันตแพทย์ ดร.ชัยวัฒน์ มณีนุชย์

คณะกรรมการสอนวิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรบริณามหาปันพิทิด

คณะกรรมการสอนทันตแพทยศาสตร์

(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ทันตแพทย์หญิง ฐิติมา ภู่ศิริ)

คณะกรรมการสอนวิทยานิพนธ์

ประธานกรรมการ

(รองศาสตราจารย์ ทันตแพทย์สมหมาย ชอบอิสรະ)

อาจารย์ที่ปรึกษา

(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ทันตแพทย์หญิง รุจิรา เพื่อนอัยกา)

อาจารย์ที่ปรึกษาร่วม

(รองศาสตราจารย์ ทันตแพทย์ ดร.ชัยวัฒน์ มณีนุชย์)

กรรมการ

(รองศาสตราจารย์ ทันตแพทย์หญิง ฐิติมา ไตรรัตน์วรกุล)

กรรมการ

(รองศาสตราจารย์ ทันตแพทย์หญิง วชราภรณ์ ทัศจันทร์)

นาง อุบลวรรณ รีระพิบูลย์ : ผลของเคลื่อน พอสฟอเบปไทด์ อะมอร์ฟสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์ต่อ การส่งเสริมคืนกลับของแร่ธาตุที่รอยผุจำล่องบนผิวฟันมนุษย์ด้านเรียบ. (EFFECT OF CPP-ACP PASTE ON REMINERALIZATION OF ARTIFICIAL CAVITIES ON SMOOTH SURFACE OF HUMAN TEETH) อ. ที่ปรึกษา : ผศ.ทพญ. จิตรา เฟื่องอัยกา, อ.ที่ปรึกษาร่วม : รศ.ทพ.ดร. ชัยวัฒน์ มงคลนุชย์, 68 หน้า.

วัตถุประสงค์ของการศึกษาในห้องปฏิบัติการนี้เพื่อศึกษาถึงประสิทธิภาพของเคลื่อน พอสฟอเบปไทด์ อะมอร์ฟสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์ต่อการส่งเสริมคืนกลับของแร่ธาตุที่รอยผุจำล่องบนผิวฟันมนุษย์ด้านเรียบ ในพื้นกรามน้อย จำนวน 20 ชิ้น และพื้นกรามน้ำนม จำนวน 20 ชิ้น ตัดแบ่งครึ่งพื้นแนวแก้ม ลิ้นเพื่อเป็นชิ้นทดลองและชิ้นควบคุม นำไปทำให้เกิดรอยผุจำล่องที่ผิวเคลือบฟันจากนั้นทำการสูบด้วยยา เพื่อแบ่งกลุ่มเข้าสู่กลุ่มทดลองและกลุ่มควบคุม โดยกลุ่มทดลองจะทาเคลื่อน พอสฟอเบปไทด์ อะมอร์ฟสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์วันละ 2 ครั้ง นานครั้งละ 3 นาที ส่วนกลุ่มควบคุมจะไม่ทาสารใดๆ นำไปผ่านกระบวนการจำลองการเปลี่ยนแปลงสภาพความเป็นกรดด่างในช่องปาก โดยพื้นกรามน้อยใช้เวลา 4 สัปดาห์และพื้นกรามน้ำนมใช้เวลา 2 สัปดาห์ จากนั้นนำมาคำนวณพื้นที่รอยผุจำล่องด้วยกล้องจุลทรรศน์ ชนิดแสงโพลาไรซ์ที่กำลังขยาย 40 เท่า

ผลการวิจัยพบว่า กลุ่มที่ทาเคลื่อน พอสฟอเบปไทด์ อะมอร์ฟสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์สามารถ ส่งเสริมให้เกิดการคืนกลับของแร่ธาตุที่รอยผุจำล่องบนผิวฟันมนุษย์ด้านเรียบได้อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p=0.00$) ทั้งในพื้นกรามน้อยและพื้นกรามน้ำนม สูงกว่า เคลื่อน พอสฟอเบปไทด์ อะมอร์ฟสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์มีประสิทธิภาพต่อการส่งเสริมคืนกลับของแร่ธาตุที่รอยผุจำล่องบนผิวฟันมนุษย์ด้านเรียบทั้ง พื้นแก้มและพื้นน้ำนม

สถาบันวิทยบริการ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาควิชา ทันตกรรมสำหรับเด็ก
สาขาวิชา ทันตกรรมสำหรับเด็ก
ปีการศึกษา 2550

ลายมือชื่อนิสิต..... อินศารณ วงศ์ศิริกุล
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา.....
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม.....

4876129832 : MAJOR PEDIATRIC DENTISTRY

KEY WORD: CASEIN PHOSPHOPEPTIDE AMORPHOUS CALCIUM PHOSPHATE PASTE/ ARTIFICIAL
CARIES/ HUMAN TEETH

UBONWAN THEERAPIBOON : EFFECT OF CPP-ACP PASTE ON REMINERALIZATION
OF ARTIFICIAL CARIES ON SMOOTH SURFACE OF HUMAN TEETH.THESES
ADVISOR : ASST.PROF.RUJIRA PUANAIYAKA. THESIS COADVISOR :
ASSOC.PROF.CHAIWAT MANEEMUT, PhD., 68 pp.

The purpose of this study was to determine the effectiveness of casein phosphopeptide amorphous calcium phosphate paste on remineralization of artificial caries on smooth surface of human teeth in vitro. The subjects were 20 premolar teeth and 20 deciduous molar teeth which were bucco-lingual longitudinally sectioned. One half from each tooth was used as the test specimen and the other as the control specimen. Artificial caries lesion were produced on all specimen and randomly divided into test and control groups. Test group was applied with 3-minutes of casein phosphopeptide amorphous calcium phosphate paste 2 times/day and control group was not applied casein phosphopeptide amorphous calcium phosphate paste. Premolar group were pH-cycled for 4 weeks and deciduous molar group were pH-cycled for 2 weeks. Polarized light microscope was used to evaluate lesion area.

It was found that the test group showed significantly greater reduction of lesion area as compared to the control groups ($p=0.00$) both in premolar and deciduous molar teeth. It can be concluded that the casein phosphopeptide amorphous calcium phosphate paste is effective on remineralization of artificial caries lesion on smooth surface of human tooth.

Department Pediatric Dentistry
Field of study Pediatric Dentistry
Academic year 2007

Student's signature.....*Ubонван. Theerapiboon*
Advisor's signature.....*R.Puanaiyaka*
Co-advisor's signature.....*Chaiwat Maneemut*

กิตติกรรมประกาศ

ขอกราบขอบพระคุณ ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ทันตแพทย์หญิง อุจิรา เฟื่องอัยกา อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ รองศาสตราจารย์ ทันตแพทย์ ดร.ชัยวัฒน์ มนูนุชย์ อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ร่วม ที่กรุณาอ่าน ตรวจทาน แก้ไข ให้คำแนะนำและข้อคิดเห็นที่เป็นประโยชน์ ต่อการวิจัย ตลอดจนให้การดูแลสนับสนุนวิทยานิพนธ์สำเร็จเรียบร้อย

ขอกราบขอบพระคุณ รองศาสตราจารย์ ทันตแพทย์ สัมพันธ์ ศรีสุวรรณ และ อาจารย์ ทันตแพทย์หญิงอนิดา ศรีสุวรรณ ที่ให้ความกรุณาติดต่อประสานงานเรื่องสารเคมีที่นำมาใช้ในการวิจัย

ขอกราบขอบพระคุณอาจารย์เพพวรรณ พิทยานนท์ ที่ให้คำปรึกษาและคำแนะนำ ทางสถิติ

ขอขอบคุณผู้ป่วยทุกท่านที่อนุญาตให้นำพื้นมาใช้ในงานวิจัยครั้งนี้
ขอขอบคุณเจ้าหน้าที่ประจำศูนย์ทันตวัสดุศาสตร์และศูนย์วิจัยชีววิทยาช่องปาก ทุกท่านที่ให้คำแนะนำในการใช้อุปกรณ์และเครื่องมือในการทำวิทยานิพนธ์

ขอขอบคุณบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัยที่สนับสนุนทุนวิจัย

สุดท้ายนี้ผู้วิจัยขอกราบขอบพระคุณ บิดา มารดา และ ทันตแพทย์ต่อพงษ์ วิระพิบูลย์ที่ช่วยเหลือในการทำงานและให้กำลังใจแก่ผู้วิจัยเสมอมา และขอขอบพระคุณผู้มีพระคุณที่ไม่สามารถล่าวนามได้ทั้งหมดที่ช่วยเหลือในการทำงานจนการวิจัยครั้งนี้สำเร็จลุล่วง ด้วยดี ประโยชน์อันใดจะเกิดจากวิทยานิพนธ์ฉบับนี้ ผู้ทำวิทยานิพนธ์ขอขอบเดาผู้มีพระคุณทุกท่าน ซึ่งมีส่วนช่วยให้วิทยานิพนธ์ฉบับนี้สำเร็จลงได้ด้วยดี

สารบัญ

| | หน้า |
|--|------|
| บทคัดย่อภาษาไทย..... | ๑ |
| บทคัดย่อภาษาอังกฤษ..... | ๑ |
| กิตติกรรมประกาศ..... | ๒ |
| สารบัญ..... | ๓ |
| สารบัญตาราง..... | ๔ |
| สารบัญภาพ..... | ๕ |
| | |
| บทที่ 1 บทนำ..... | 1 |
| ที่มาและความสำคัญของปัญหา..... | 1 |
| คำนำการวิจัย..... | 3 |
| วัตถุประสงค์การวิจัย..... | 3 |
| สมมติฐานการวิจัย..... | 3 |
| รูปแบบการวิจัย..... | 3 |
| ขอบเขตการวิจัย..... | 4 |
| ข้อตกลงเบื้องต้น..... | 4 |
| ข้อจำกัดของการวิจัย..... | 4 |
| คำจำกัดความที่ใช้ในการวิจัย..... | 5 |
| ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ..... | 6 |
| กรอบแนวความคิด..... | 7 |
| | |
| บทที่ 2 ปริทศน์วรรณกรรม..... | 8 |
| กระบวนการเกิดโรคพินผู้..... | 8 |
| รายโรคจุดขาว..... | 9 |
| ความแตกต่างระหว่างพันธุ์น้ำนมและพันแท๊ | 12 |
| เคชีน ฟอสฟอเปปไทด์ อามอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟต..... | 13 |
| ปฏิกิริยาของ เคชีน ฟอสฟอเปปไทด์กับแคลเซียมฟอสเฟต..... | 15 |
| คุณสมบัติในการป้องกันพันธุ์ของ เคชีน ฟอสฟอเปปไทด์..... | 16 |

| | |
|--|----|
| ภาคผนวก ก ข้อมูลดิบค่าพื้นที่รอยผุของชิ้นตัวอย่างของพื้นกรามน้ำอย..... | 65 |
| ข้อมูลดิบค่าพื้นที่รอยผุของชิ้นตัวอย่างของพื้นกรามน้ำงาม..... | 66 |
| ภาคผนวก ข การวิเคราะห์ข้อมูลด้วยโปรแกรม SPSS | 67 |
| ประวัติผู้เขียนวิทยานิพนธ์..... | 68 |



สถาบันวิทยบริการ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

สารบัญตาราง

| ตาราง | หน้า |
|--|------------------------------|
| ตารางที่ 1 เปรียบเทียบส่วนประกอบระหว่างผิวเคลือบพื้นสำนวนและพื้นแท้..... | 12 |
| ตารางที่ 2 สรุปการศึกษาเครื่อง ฟอสฟีเบปไทร์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตต่อ..... | 24 |
| | การส่งเสริมคืนกลับของแร่ธาตุ |
| ตารางที่ 3 แสดงขั้นตอนการจำลองสภาพภาระเปลี่ยนแปลงความเป็นกรดด่างภายใน..... | 40 |
| | ช่องปาก |
| ตารางที่ 4 ตารางบันทึกพื้นที่รอยผุของชิ้นตัวอย่างของพื้นกระวน้ำอยและพื้นกระวน้ำนม..... | 46 |
| ตารางที่ 5 พื้นที่รอยผุเฉลี่ยและค่าเฉลี่ยของพื้นที่เปลี่ยนแปลง..... | 49 |
| ตารางที่ 6 ตารางแสดงค่าพื้นที่รอยผุของชิ้นตัวอย่างของพื้นกระวน้ำอย..... | 65 |
| ตารางที่ 7 ตารางแสดงค่าพื้นที่รอยผุของชิ้นตัวอย่างของพื้นกระวน้ำนม..... | 66 |

**สถาบันวิทยบริการ
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย**

สารบัญภาพ

| ภาพประกอบ | หน้า |
|---|------|
| ภาพที่ 1 แสดงลักษณะทางจุลกายวิภาคของรอยโรคจุดขาว..... | 11 |
| ภาพที่ 2 แสดงภาพจำลองกลุ่มของฟอสฟอเรซิล..... | 14 |
| ภาพที่ 3 แสดงการตัดแบ่งพื้นแต่ละชี | 35 |
| ภาพที่ 4 แสดงหลังจากขัดผิวเคลือบพื้น..... | 35 |
| ภาพที่ 5 แสดงการติดกระดาษกาวลงบนผิวเคลือบพื้น..... | 36 |
| ภาพที่ 6 แสดงการวางขี้นพื้นตัวอย่าง..... | 43 |
| ภาพที่ 7 แสดงการตัดชิ้นตัวอย่าง เพื่อนำไปส่องกล้องจุลทรรศน์แสงโพลาไรซ์ | 43 |
| ภาพที่ 8 แสดงตำแหน่งกรอบขนาดความกว้าง 1 มิลลิเมตร หรือ 100 ไมครอน..... | 44 |
| บันภาพรอยโรคพื้นผิจัดลง | |
| ภาพที่ 9 แสดงรอยโรคพื้นผิจัดลงที่ปรับค่า Contrast ของรูปภาพเป็นร้อยละ 100..... | 45 |

**สถาบันวิทยบริการ
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย**

บทที่1

บทนำ

ทีมและความสำคัญของปัญหา

ขบวนการในการเกิดฟันผุเป็นขบวนการที่เกิดจากการเสียสมดุลระหว่างการเกิดการสูญเสียแร่ธาตุ (Demineralization) และการส่งเสริมการคืนกลับของแร่ธาตุ (Remineralization) ซึ่งเป็นขบวนการที่สามารถผันกลับได้โดยขึ้นอยู่กับสิ่งแวดล้อมในช่องปากซึ่งมีการแตกเปลี่ยนไปอยู่กันอยู่ตลอดเวลา ได้มีการสร้างรอยผุจะมีความสัมพันธ์กับการแพร่กระจายของกรดเข้าสู่ผิวเคลือบฟันและการละลายของแร่ธาตุออกจากผิวเคลือบฟัน ในทางทฤษฎีเมื่อค่าความเป็นกรดต่าง (pH) ในคราบจุลินทรีย์ต่ำลงจนถึงจุดที่เคลือบฟันเริ่มละลายตัวโดยมีค่าประมาณ 5.5 จะทำให้มีการสูญเสียแร่ธาตุเกิดขึ้น เมื่อค่าความเป็นกรดต่างอยู่ในภาวะเป็นกลางและเพียงพอที่จะทำให้แคลเซียมและฟอสเฟตเกิดการอิมตัว แร่ธาตุในผิวฟันจะไม่ถูกทำลายและเริ่มนีการสะสมกลับของแร่ธาตุ (ten Cate และ Duijster, 1982; Lijima และคณะ, 1999; Zero, 1999)

รอยผุระยะเริ่มแรก (Incipient caries) จะมีลักษณะเป็นรอยโรคจุดขาว (White spot lesion) ในทางคลินิกจะพบลักษณะสีขาวขุ่น และไม่ปรากฏลักษณะของรูผุ เมื่อรอยโรคจุดขาวอยู่ในสภาพแวดล้อมที่ส่งเสริมให้เกิดการสูญเสียแร่ธาตุมากกว่าการคืนกลับของแร่ธาตุ โครงสร้างของผิวเคลือบฟันด้านนอกสุดจะถูกทำลายเกิดเป็นรูขึ้น ซึ่งจำเป็นต้องได้รับการบูรณะฟัน แต่ถ้าหากรอยโรคจุดขาวอยู่ในสภาพแวดล้อมที่ส่งเสริมให้เกิดการคืนกลับของแร่ธาตุ จะทำให้โครงสร้างฟันยังคงอยู่ได้โดยไม่เกิดเป็นรูผุ จึงไม่จำเป็นต้องบูรณะฟัน (Zero, 1999)

ปัจจุบันได้มีการนำสารหล่ายนิดที่มีผลในการยับยั้งการเกิดฟันผุมาใช้เพื่อป้องกันไม่ให้รอยโรคมีการลุกลามต่อไป ซึ่ง เคซีน ฟอสฟอเปปไทด์ อัมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟต (Casein phosphopeptide – Amorphous calcium phosphate, CPP-ACP) เป็นสารนิดหนึ่งที่กำลังถูกนำมาใช้ในการยับยั้งการเกิดฟันผุ

เคซีน ฟอสฟอเปปไทด์ อัมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟต เป็นสารประกอบเชิงช้อนของ เคซีน ฟอสฟอเปปไทด์ (Casein phosphopeptide ,CPP) และ อัมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟต

(Amorphous calcium phosphate, ACP) มีกลไกในการป้องกันฟันผุ คือ ทำให้อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตอยู่บีโรวนผิวฟัน ซึ่งจะทำหน้าที่เป็นแหล่งของแคลเซียมและฟอสเฟต และทำให้แคลเซียมและฟอสเฟตอยู่ในภาวะที่อ่อนตัว เมื่อความเป็นกรดเกิดขึ้นต่ำกว่าจุดวิกฤต (ค่าความเป็นกรดต่างน้อยกว่า 5.5) จะเกิดการละลายของแร่ธาตุออกจากผิวเคลือบฟันและทำให้อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตมีการแยกออกจากกันได้แคลเซียมและฟอสเฟต ซึ่งแคลเซียมและฟอสเฟตนี้จะแพร่เข้าสู่ผิวฟันจึงเป็นการส่งเสริมการเกิดปฏิกิริยาการสะสมกลับของแร่ธาตุ นอกจากนี้ เคเชิน ฟอสฟอเบปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟต จะทำให้ปริมาณแคลเซียมและฟอสเฟตในแผ่นคราบจุลินทรีย์เพิ่มสูงขึ้น เมื่อเมื่อกรดเกิดขึ้นจะไปรับสภาพความเป็นกรดต่างของแผ่นคราบจุลินทรีย์ ดังนั้นจึงป้องกันการเกิดการสูญเสียแร่ธาตุของผิวเคลือบฟันได้ (Reynolds, 1998)

นอกจากนี้ยังพบว่าเคเชิน ฟอสฟอเบปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟต ยังสามารถลดการยึดเกาะของเชื้อสเตรปโตค็อกคัส มิวแทนส์ (*S. mutans*) และสเตรปโตค็อกคัส โซไบรนัส (*S. sobrinus*) กับผิวเคลือบฟัน โดยการเข้าไปอยู่ร่วมกับเพลลิคิล (Pellicle) ของน้ำลาย (Rose, 2000a; Rose, 2000b; Hicks, Garcia-Godoy และ Flaitz, 2004) และยังมีผลต่อการเปลี่ยนแปลงของเชื้อที่อยู่ในแผ่นคราบจุลินทรีย์ทำให้เหลือแต่เชื้อที่ไม่ก่อให้เกิดฟันผุ (Hicks, Garcia-Godoy และ Flaitz, 2004)

การศึกษาประสิทธิภาพของเคเชิน ฟอสฟอเบปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟต ที่อยู่ในรูปแบบต่างๆ ได้แก่ มากกว่าปีศาจาน้ำตาล น้ำยาบ้วนปาก เม็ดอมปีศาจาน้ำตาล และสารละลาย (Solution) ต่อการส่งเสริมคืนกลับของแร่ธาตุบนรอยผุจำลองโดยศึกษาในฟันแท้ พบว่า เคเชิน ฟอสฟอเบปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟต ช่วยส่งเสริมการคืนกลับของแร่ธาตุ (Reynolds, 1997; Shen และคณะ 2001; Cai, 2003; Reynolds และคณะ 2003; Lijima และคณะ 2004; Itthagaran และคณะ 2005; Cai และคณะ 2007) ส่วนการศึกษาผลของเคเชิน ฟอสฟอเบปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์ (Casein phosphopeptide – Amorphous calcium phosphate paste) ต่อการส่งเสริมคืนกลับของแร่ธาตุบนรอยผุจำลองนั้น Yamaguchi และคณะ (2006) ได้ศึกษาระบบผิวเคลือบฟันด้านเรียบในฟันวัว พบว่า เมื่อนำฟันไปแช่เคเชิน ฟอสฟอเบปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์นาน 10 นาที วันละ 2 ครั้ง จะช่วยส่งเสริมการคืนกลับของแร่ธาตุ เมื่อเทียบกับฟันที่ไม่ได้รับการแช่เคเชิน ฟอสฟอเบปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์

สำหรับประสิทธิภาพของเครื่อง เฟลป์โซฟต์แวร์ อะมอร์ฟสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์ต่อการส่งเสริมคืนกลับของเรื้อรังในฟันมนุษย์ทั้งฟันแท้และฟันน้ำนมที่มีต่อการเปลี่ยนแปลงฟันที่ของรอยโรคฟันผุนั้นยังไม่มีการศึกษา ดังนั้นการวิจัยครั้งนี้จึงมีวัตถุประสงค์เพื่อทดสอบประสิทธิภาพ ของเครื่อง เฟลป์โซฟต์แวร์ อะมอร์ฟสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์ต่อการส่งเสริมคืนกลับของเรื้อรังบนรอยผุจำลองที่ผิวเคลือบฟันมนุษย์ด้านเรียบทั้งฟันแท้และฟันน้ำนม โดยวัดการเปลี่ยนแปลงของฟันที่รอยผุก่อนและหลังผ่านกระบวนการจำลองการเปลี่ยนแปลงสภาพความเป็นกรดด่างในช่องปาก

คำถ้ามการวิจัย

การใช้เคื่น พอสฟอฟีเบปไทร์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์มิ่งลดต่อการส่งเสริมคืนกลับของแร่ธาตุบนรอยผุจำลองที่ผิวเคลือบฟันมนุษย์ด้านเรียบหรือไม่

วัตถุประสงค์ของการวิจัย

การศึกษาวิจัยครั้งนี้มีวัตถุประสงค์ เพื่อ ศึกษาประสิทธิภาพของเครื่อง ฟอกไฟเบอร์ไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์ต่อการส่งเสริมคืนกลับของแร่ธาตุบนรอยผุจำลองที่ผิวเคลือบพื้นมนุษย์ด้านเรียบ

สมมติฐานการวิจัย

การใช้เครื่องพอกไฟเบอร์อะมอร์ฟสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์ไม่มีผลต่อการส่งเสริมคืนกลับของเรตินาตอนรอยผุจำลองที่ผิวเคลือบฟันมนุษย์ด้านเรียบ

รูปแบบการวิจัย

การวิจัยเชิงทดลองในห้องปฏิบัติการ (Laboratory experimental research)

ขอบเขตของการวิจัย

งานวิจัยนี้ทำการศึกษารอยผุจำลองที่ผิวเคลือบฟันมนุษย์ด้านเรียบที่มีการขัดผิวฟันออกบางส่วนเพื่อให้เกิดรอยผุจำลองได้อย่างรวดเร็ว และรอยผุจำลองที่ได้มีความลึกค่อนข้างสม่ำเสมอ

ข้อดกลางเบื้องต้น

1. การวิจัยครั้งนี้เป็นการวิจัยเชิงทดลองในห้องปฏิบัติการ โดยกลุ่มตัวอย่างเป็นพัณฑ์นักและพัณฑ์น้ำนมที่ปราศจากการอยแตก รอยผุและรอยคุด

2. การส่งเสริมการคืนกลับของแวร์ชาตุ เป็นการเบรี่ยบพื้นที่เคลือบฟันที่เคลือบฟันที่เกิดบนขั้นผิวเคลือบมนุษย์ ระหว่างรอยผุจำลองของผิวเคลือบฟันที่ได้รับเคชีน พอสโพเบปไทร์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์ และไม่ได้รับเคชีนฟอสโฟเบปไทร์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์ภายหลังผ่านกระบวนการจำลองการเปลี่ยนแปลงสภาพความเป็นกรดด่างในช่องปาก

3. การจำลองการเปลี่ยนแปลงสภาพความเป็นกรดด่างในช่องปากเป็นการจำลองให้ใกล้เคียงกับระยะเวลาที่เกิดกรดในแผ่นคราบจุลินทรีย์ภายหลังจากการรับประทานอาหารที่เสี่ยงต่อการเกิดฟันผุสูง (ten Cate และ Duijster, 1982)

4. กำหนดให้วัดพื้นที่รอยผุด้วยโปรเกรณอิมเมจ-โปรด พลัสเวอร์ชัน 4.5.0.29 จากชิ้นตัวอย่างที่สองผ่านกล้องจุลทรรศน์นิ蒋แสงโพลาไรซ์ (Polarized light microscope) และชิ้นตัวอย่างมีความหนาประมาณ 100 ± 50 ไมโครเมตร

ข้อจำกัดของการวิจัย

- น้ำลายที่ใช้ในการทดลอง เป็นน้ำลายเทียมเพียงอย่างเดียวเนื่องจากต้องใช้บริมาณมากในแต่ละวัน
- การตัดซีนตัวอย่างให้ได้ตามขนาดที่ต้องการ ทำโดยการตัดซีนฟันตัวอย่างตามแนวยาว (Longitudinal section) ด้วยเครื่องตัดเนื้อเยื่ออัตโนมัติ จำนวนนั้นนำมาขัดกับกระดาษทรายน้ำเบอร์ 600 และ 1,200 ให้ได้ความหนาประมาณ 100 ± 50 ไมโครเมตร โดยใช้ไมโครมิเตอร์วัด
- ผลการวิจัยที่ได้ไม่สามารถนำไปสรุปเป็นผลทางคลินิกได้ ดังนั้นจึงควรมีการวิจัยทางคลินิกเกี่ยวกับประสิทธิภาพในการส่งเสริมการคืนกลับของแร่ธาตุต่อไป

คำจำกัดความที่ใช้ในการวิจัย

- ผิวเคลือบฟันมนุษย์ หมายถึง
 - ผิวเคลือบฟันของฟันกรามน้อยที่ถูกถอนเนื่องจากจัดฟัน โดยผิวเคลือบฟันด้านแก้ม (Buccal surface) ที่ไม่พบ รอยผุ รอยอุด รอยแทกร้าวหรือลักษณะที่ผิดปกติต่างๆ ได้แก่ มีจุดขาวหรือขาวขุ่นคล้ายชอล์ค พันเปลี่ยนสี หรือมีรอยขาวะเป็นหลุมที่เป็นลักษณะของฟันตกกระ
 - ผิวเคลือบฟันของฟันกรามน้ำนมที่ถูกถอนเนื่องจากไม่นหลุดเองตามธรรมชาติ (Prolong retention) โดยผิวเคลือบฟันด้านแก้มที่ไม่พบ รอยผุ รอยอุด รอยแทกร้าวหรือลักษณะที่ผิดปกติต่างๆ ได้แก่ มีจุดขาวหรือขาวขุ่นคล้ายชอล์ค พันเปลี่ยนสี หรือมีรอยขาวะเป็นหลุมที่เป็นลักษณะของฟันตกกระ
- การสร้างรอยผุจำลอง หมายถึง การสร้างรอยผุจำลองเลียนแบบรอยโรคจุดขาวในชั้นเคลือบฟัน เป็นการทำให้เกิดการสูญเสียแร่ธาตุชั้นใต้ผิวนอกของผิวเคลือบฟัน (Subsurface lesion) โดยการแซะซีนฟันในสารละลายสำหรับทำให้เกิดการสูญเสียแร่ธาตุ (Demineralizing solution) ซึ่งเตรียมโดยการผสมกรดแลคติก ความเข้มข้น ร้อยละ 85 จำนวน 0.88 มิลลิลิตร กรดโพลีอะคริลิก ร้อยละ 0.2 จำนวน 8 มิลลิลิตร ไฮดรอกซีอะบีไทร์ จำนวน 50 มิลลิกรัม น้ำประศจากอุ่น จำนวน 92 มิลลิลิตรและใช้เดี่ยมไฮดรอกไซด์ปรับค่าความเป็นกรดด่าง

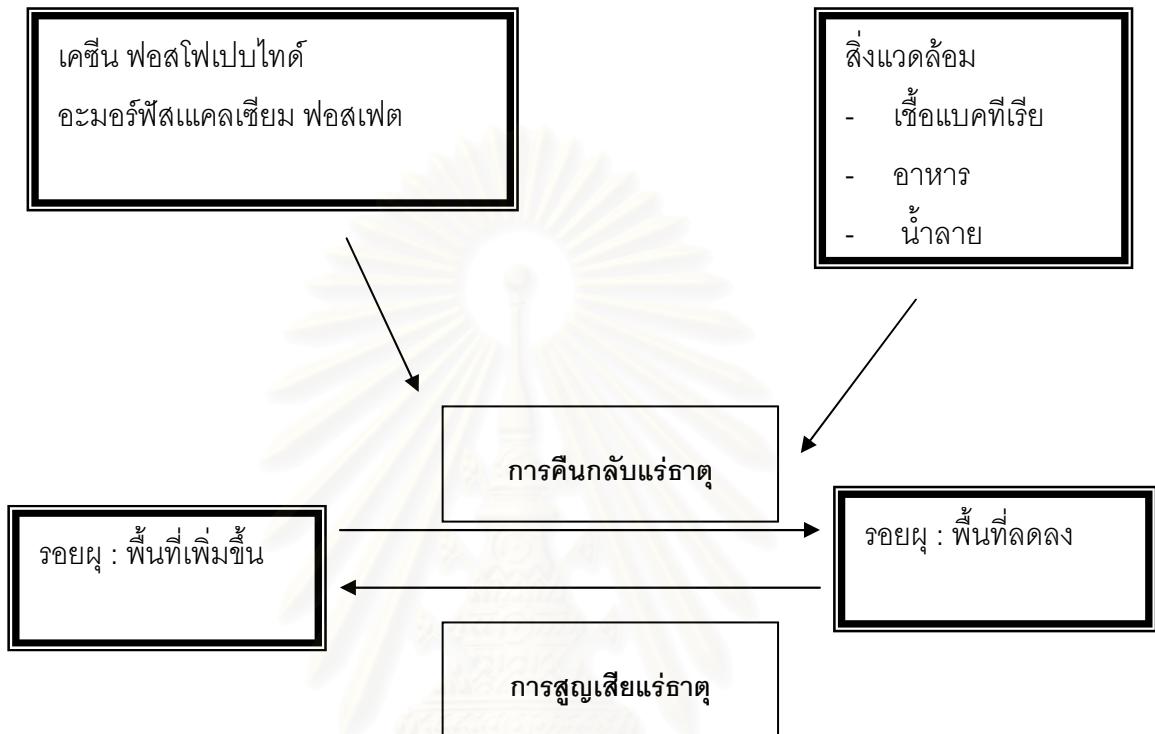
เท่ากับ 4.8 อุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 168 ชั่วโมง สำหรับพื้นแท้และ 96 ชั่วโมง สำหรับพื้นน้ำนม

3. พื้นตัวอย่าง คือ พื้นกรามน้อยและพื้นกรามน้ำนมที่มีผิวเคลือบพื้นปกติ
4. ชิ้นพื้นตัวอย่าง คือ ครึ่งชิ้นของพื้นตัวอย่าง
5. ชิ้นตัวอย่าง คือ ชิ้นพื้นที่ตัดมาจากชิ้นพื้นตัวอย่าง
6. พื้นที่รอยผุที่เปลี่ยนแปลง หมายถึง ความแตกต่างของพื้นที่รอยโรคพื้นผุระหว่างบริเวณรอยผุเริ่มต้นหรือบริเวณพื้นที่ควบคุม (พื้นที่รอยโรคพื้นผุก่อนผ่านกระบวนการจำลองการเปลี่ยนแปลงสภาวะความเป็นกรดด่างในช่องปาก) และบริเวณพื้นที่ทดลอง (พื้นที่รอยโรคพื้นผุหลังผ่านกระบวนการจำลองการเปลี่ยนแปลงสภาวะความเป็นกรดด่างในช่องปาก) ของชิ้นตัวอย่าง

ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ

การวิจัยนี้คาดว่าจะสามารถใช้เป็นข้อมูลในการพิจารณาเลือกใช้เคซีน ฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์ในการป้องกันและยับยั้งพื้นผุได้อย่างเหมาะสมโดยเฉพาะผู้ป่วยที่เสี่ยงต่อการเกิดพื้นผุสูงและในเด็กเล็กซึ่งเสี่ยงต่อการเกิดผลข้างเคียงจากการกลืนฟลูออไรด์รวมทั้งยังไม่พร้อมที่จะให้ความร่วมมือในการบูรณะฟัน เนื่องจากเคซีนฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตจะเป็นแหล่งของแคลเซียมและฟอสเฟตจึงสามารถช่วยรักษาโครงสร้างของผิวเคลือบพื้นไว้ได้ นอกจากนี้ยังสามารถใช้เป็นข้อมูลพื้นฐานในการศึกษาวิจัยเพิ่มเติมได้

กรอบแนวความคิด



สถาบันวิทยบริการ
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

บทที่ 2

ปริทัศน์วรรณกรรม

กระบวนการเกิดโรคฟันผุ

เมื่อมีการรับประทานอาหารประเภทคาร์โบไฮเดรต แบคทีเรียที่อาศัยอยู่ในแ朋คราบจุลินทรีย์ที่ยึดเกาะกับผิวฟันจะทำปฏิกิริยากับอาหารประเภทคาร์โบไฮเดรตสร้างเป็นกรดอินทรีย์ออกมาระบวนการไกโอลโคไลซิส (Glycolysis) กรดที่ถูกผลิตออกมาระบุทำให้ความเป็นกรดด่างในช่องปากลดต่ำลงกว่าระดับวิกฤต คือระหว่าง 5.2-5.5 ซึ่งจะมีผลทำให้เกิดการสูญเสียแร่ธาตุจากผิวฟันได้ก่อให้เกิดรอยผุในระยะเริ่มแรกขึ้น แต่เมื่อค่าความเป็นกรดด่างมีระดับสูงขึ้นมากกว่าระดับวิกฤตจะทำให้เกิดกระบวนการสะสมคืนกลับของแร่ธาตุที่ผิวฟัน ดังนั้น กระบวนการเกิดโรคฟันผุจึงเป็นกระบวนการที่เกิดจากการเสียสมดุลระหว่างการสูญเสียแร่ธาตุกับการคืนกลับของแร่ธาตุที่ผิวฟัน โดยถ้ามีการสูญเสียแร่ธาตุมากกว่าการคืนกลับของแร่ธาตุจะทำให้เกิดโรคฟันผุขึ้น (Clarkson, 1999)

การสูญเสียแร่ธาตุ เมื่อกรดในแ朋คราบจุลินทรีย์สัมผัสกับผิวเคลือบฟัน จะทำให้เกิดการสูญเสียแร่ธาตุ ซึ่งประกอบด้วย 2 ขั้นตอน (Chow, 1990) ดังนี้

1. การละลายของแร่ธาตุในฟัน (Dissolution)

เมื่อค่าความเป็นกรดด่างของแ朋คราบจุลินทรีย์ที่ติดอยู่กับผิวฟันลดลงจนถึงจุดวิกฤตจะทำให้เริ่มมีการละลายของแร่ธาตุออกจากผิวเคลือบฟัน แคลเซียมและฟอสเฟตมีการละลายออกจากผลึกไฮdroxyapatite (Hydroxyapatite)

2. ขบวนการซึมผ่าน (Diffusion)

หลังจากแคลเซียมและฟอสเฟตละลายออกจากผลึกไฮdroxyapatite แล้วในฟันมีความเข้มข้นของแคลเซียมและฟอสเฟตสูงกว่าของเหลวในแ朋คราบจุลินทรีย์ แคลเซียมและฟอสเฟตจึงมีการซึมผ่านออกจากผิวเคลือบฟัน (Chow และ Vogel, 2001)

การคืนกลับของแร่ธาตุ เมื่อแคลเซียมและฟอสเฟตในผิวเคลือบฟันถูกละลายออกมายังอยู่ในของเหลวในแ朋คราบจุลินทรีย์ ส่งผลให้ของเหลวในแ朋คราบจุลินทรีย์มีความอิ่มตัวเพิ่มมากขึ้น จนกระทั่งมีความอิ่มตัวสูงกว่าไฮdroxyapatite รวมถึงการทำงานของน้ำลายที่จะล้าง

ແຜ່ນຄາບຈຸລິນທີຢືນທຳໃຫ້ຄ່າຄວາມເປັນກຽດດ່າງກົບນາປົກຕິ ຂບວນກາລະລາຍຂອງແຮ່ຮາຕຸຈະໜຸດ ລົງແລະສັງຜລໃຫ້ມີກາຣຕກຕະກອນຂອງແຮ່ຮາຕຸກົບ (Reprecipitation)

ຮອຍໂຮຄຈຸດຂາວ (White spot lesion)

ເປັນລັກໜະນະຂອງຮອຍຜູ້ເຮີມແຮກໃນໜັ້ນພິວເຄລື້ອບຟັນທີສາມາດເຫັນໄດ້ໃນທາງຄລິນຒກ ຮອຍໂຮຄ ຈະມີທັງບວງເວັນທີເປັນຜລຈາກກາຮສູງເສີຍແຮ່ຮາຕຸແລກກົນກົບຂອງແຮ່ຮາຕຸ

1. ກະບວນກາເກີດຮອຍໂຮຄຈຸດຂາວ

ໃນຊ່ວງເວີ່ມຕົ້ນຂອງກາເກີດຟັນຜູ້ໃນໜັ້ນເຄລື້ອບຟັນ ມີກາຮື່ມຜ່ານຂອງກຽດເຂົ້າສູ່ເຄລື້ອບຟັນໂດຍ ຕຽນທຳລາຍເຄລື້ອບຟັນໃຫ້ອ່ອນນິມລົງ ເປີດທາງໝື່ມຜ່ານຂອງກຽດເຂົ້າສູ່ໜັ້ງໃຫ້ ມີຫລາຍກາຮສຶກໜາ ພບວ່າ ອັດຮາກາຮສູງເສີຍແຮ່ຮາຕຸຈະນີ້ຜລຕ່ອສ່ວນຂອງເຄລື້ອບຟັນທີ່ອູ້ໜ້າງໃຫ້ນາກກວ່າໜັ້ນພິວນອກສຸດ (Arends ແລະ Christoffersen, 1986) ໂດຍແຄລເຫື່ຍມແລກຝອສເຟທີ່ຄູກລະລາຍອອກມາຈາກໜັ້ນໃຫ້ພິວ ຈາກກະບວນກາຮສູງເສີຍແຮ່ຮາຕຸໃນຊ່ວງແຮກ ແລກກົບມາຕກຕະກອນທີ່ພິວໜັ້ນນອກສຸດຮ່ວມກັບແຮ່ຮາຕຸ ຈາກແລ່ງອື່ນໆໃນຊ່ອງປາກ ເຊັ່ນ ນ້ຳລາຍ ອາຫາຣ ຍາສີຟັນ ແລກໜ້າຍາບ້ວນປາກ ເປັນຕົ້ນ ຈະມີການຄອງ ຕັ້ງສູງ ສາມາດປັບປຸງກັນໂຄຮສ້າງພິວເຄລື້ອບຟັນໜັ້ນນອກໄດ້ເຊື້ນ ຕ່ອມາເນື້ອສກວະແວດລ້ອມຂອງ ສາວລະລາຍຮອບພິວເຄລື້ອບຟັນເປົ່າຍືນຈາກສກວະໄມ້ອື່ມຕົວໄປສູ່ສກວະອື່ມຕົວແລ້ວແນ້ວບວິເວັນພິວເຄລື້ອບຟັນໜັ້ນນອກສຸດໄມ່ເກີດກາຮື່ມຜ່ານຂອງກຽດເຂົ້າທໍາອັນຕຽມ ແຕ່ຜົກໃນໜັ້ນໜ້າງໃຫ້ຍັງຄອນມີສກວະໄມ້ ອື່ມຕົວອູ້ໜ້າໄປອື່ກະຍະນີ້ ດັ່ງນັ້ນ ໃນຮອຍໂຮຄເດີຍກັນຈະສາມາດພົບໄດ້ທີ່ກະບວນກາຮສູງເສີຍແຮ່ຮາຕຸແລກກົນກົບຂອງແຮ່ຮາຕຸ

2. ລັກໜະນະທາງຄລິນຒກ

ຮອຍໂຮຄຈຸດຂາວເປັນລັກໜະນະຂອງຟັນຜູ້ທີ່ພົບໄດ້ທາງຄລິນຒກ ມີລັກໜະນະເປັນແບບສີຂາວ ເນື່ອງມາຈາກມີກາຮສູງເສີຍແຮ່ຮາຕຸໃນໜັ້ນໃຫ້ພິວເຄລື້ອບຟັນ ນຳໄປສູ່ກາຮສູງເສີຍກາມໂປ່ງແສງ ຕ້າພິວ ຂອງຮອຍໂຮຄຈຸດຂາວມີລັກໜະນະເຮີບມັນແລກຕ່ອນເນື່ອງດີແສດງວ່າຮອຍຜູ້ນັ້ນໄມ້ໄດ້ອູ້ໃນຮະຍະທີ່ກຳລັງມີ ກາຮດຳເນີນໂຮຄ ແຕ່ຕ້າຫາກພິວຂອງຮອຍໂຮຄຈຸດຂາວມີລັກໜະນະພິວຊຸ່ງຮະໄມ້ເຮີບມັນແສດງວ່າອູ້ໃນຮະຍະ ທີ່ກຳລັງມີກາຮດຳເນີນຂອງໂຮຄອູ້ ທີ່ຈະມີກາຮຄຸກລາມຂອງຮອຍໂຮຄຕ່ອໄປໄດ້ (Thylstrup ແລະ Fejerskov, 1994)

3. ลักษณะทางจุลกายวิภาค

เมื่อตัดชิ้นเคลือบฟันที่มีรอยโรคดูขาวให้มีความหนาประมาณ 80-100 ไมโครเมตรแล้ว นำมาตรวจดูด้วยกล้องจุลทรรศน์นิคโลลาไร์จะพบว่ารอยโรคดูขาวมีรูปทรงคล้ายสามเหลี่ยม โดยฐานของสามเหลี่ยมอยู่ที่บริเวณผิวของเคลือบฟันยอดของสามเหลี่ยมนี้เป็นทางรอยต่อบริเวณผิวเคลือบฟันและเนื้อฟัน แต่ละบริเวณของรอยโรคมีลักษณะต่างๆ กันแบ่งได้เป็น 4 ส่วน (Thylstrup และ Fejerskov, 1994) ได้แก่

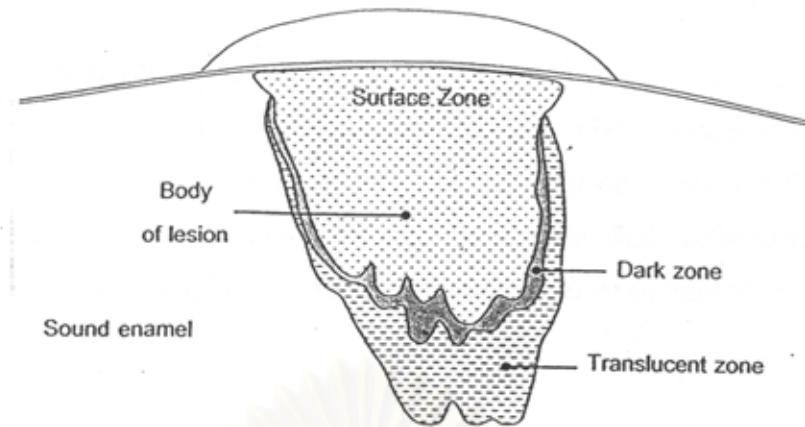
1. ชั้นที่ 1 Surface zone มีความหนาประมาณ 20-50 ไมโครเมตรผิวเคลือบฟัน บริเวณนี้ยังคงมีความต่อเนื่องดี มีรูปrun ในเคลือบฟันประมาณร้อยละ 1 ของปริมาตร

2. ชั้นที่ 2 Body of lesion รูปว่างของชั้นนี้ยังคงเป็นรูปว่างสามเหลี่ยมมีรูปrun ในเคลือบฟันประมาณร้อยละ 20 ของปริมาตร เป็นส่วนที่เป็นผลจากการสูญเสียแร่ธาตุ

3. ชั้นที่ 3 Dark zone มีรูปrun ในผิวเคลือบฟันร้อยละ 2-4 ของปริมาตร เป็นชั้นที่แสดงถึงกระบวนการแตกตะกอนกลับของแร่ธาตุภายในหลังจากกระบวนการสูญเสียแร่ธาตุ

4. ชั้นที่ 4 Translucent zone มีความกว้างตั้งแต่ 5-100 ไมโครเมตรมีรูปrun ในชั้นเคลือบฟันมากกว่าร้อยละ 1 ของปริมาตรเล็กน้อย เป็นส่วนที่มีการสูญเสียแร่ธาตุไปมาก

สถาบันวิทยบริการ
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



ภาพที่ 1 ลักษณะทางจุลทรรศน์วิภาคของรอยโรคดูข้า

Holmen และคณะ, 1985 ได้ศึกษารอยโรคดูข้าโดยกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนชนิดส่องการดู (Scanning electron microscope) พบว่า รอยโรคดูข้าจะมีช่องว่างระหว่างผลึกในญี่กัวเคลือบฟันปกติ นอกจากนี้ส่วนที่มีการสูญเสียแร่ธาตุในผิวเคลือบฟันจะมีรอยต่อระหว่างปั๊มไขญี่ห์นรวมทั้งรอยร้าว รอยแตกขนาดเล็กที่มีอยู่แล้วในผิวเคลือบฟันมีการขยายขนาดกว้างขึ้น เช่นกัน จึงเป็นการเปิดช่องทางให้มีการซึมผ่านของกรดได้ดียิ่งขึ้น ปรากฏการณ์เช่นนี้จึงเป็นปัจจัยสำคัญที่ทำให้เสี่ยงต่อการลุกคามของรอยผุเดิมต่อไป

4. การดำเนินโรค

รอยโรคดูข้าไม่จำเป็นต้องมีการดำเนินโรคโดยเป็นเพียงรอยผุเดิมไป ถ้าในกรณีที่มีการกำจัดปัจจัยที่ทำให้เกิดการสูญเสียแร่ธาตุออกไป เช่น คราบจุลินทรีย์ อาหารประเภทคาร์บอไฮเดรต และสนับสนุนปัจจัยที่ทำให้เกิดการผันกลับของแร่ธาตุทุกแทน เช่น ฟลูออไรด์ การเพิ่มอัตราการไหลของน้ำลาย เป็นต้น รอยโรคจะสามารถกลับไปสู่สภาวะสมดุลระหว่างการสูญเสียแร่ธาตุและการคืนกลับของแร่ธาตุได้โดยไม่ต้องทำการบูรณะฟัน แต่อย่างไรก็ตามถ้าหากรอยโรคดูข้าอยู่สภาวะแวดล้อมที่สนับสนุนต่อการเกิดการสูญเสียแร่ธาตุ ทำให้เกิดการสูญเสียแร่ธาตุมากกว่าการคืนกลับของแร่ธาตุ ผิวของเคลือบฟันก็จะถูกทำลายเกิดเป็นเพียงรอยผุได้ ซึ่งต้องทำการรักษาด้วยการบูรณะต่อไป (Dirks, 1996)

ความแตกต่างระหว่างพันธุ์น้ำนมและพันแท้

1. ส่วนประกอบของผิวเคลือบฟัน

จากการศึกษาของ Wilson และ Beyon, 1989 โดยการวัดปริมาณแร่ธาตุเบรียบระหว่างผิวเคลือบฟันแท้และพันธุ์น้ำนม พบว่า ผิวเคลือบฟันธุ์น้ำนมมีปริมาณแร่ธาตุน้อยกว่าฟันแท้และจาก การวิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีของฟันธุ์น้ำนม พบว่า ผิวเคลือบฟันธุ์น้ำนมมีส่วนประกอบต่างๆ เหมือนเคลือบฟันแท้ แต่จะมีปริมาณความชื้นและสารอินทรีย์มากกว่าฟันแท้ (Bird และคณะ, 1940)

ตารางที่ 1 เปรียบเทียบส่วนประกอบระหว่างผิวเคลือบฟันธุ์น้ำนมและพันแท้ (ร้อยละ)

| ความชื้น | สารอินทรีย์ | แคลเซียม | ฟอสเฟต | แคลเซียม/ ฟอสเฟต |
|-------------|-------------|----------|--------|---------------------|
| พันแท้ | 2.3 | 1.7 | 36.1 | 17.3 |
| พันธุ์น้ำนม | 2.8 | 4.7 | 34.3 | 17.0 |

2. โครงสร้างของผิวเคลือบฟัน

พันธุ์น้ำนมมีขนาดเส้นผ่าศูนย์กลางของแท่งเคลือบฟันน้อยกว่าฟันแท้ประมาณ 2 ไมโครเมตร นอกจานี้ยังพบว่าการเรียงตัวของผลึกในเคลือบฟันธุ์น้ำนมมีความเป็นระเบียบแน่นอยู่กว่าฟันแท้ (Skaleric และคณะ, 1982) และมีช่องว่างระหว่างผลึกมากกว่าฟันแท้ ดังนั้น จึงส่งผลให้พันธุ์น้ำนมมีรูพรุนที่ผิวเคลือบฟันมากกว่าฟันแท้ (Shellis, 1984) ทำให้มีผลต่อการซึมผ่านของกรดและการละลายของแร่ธาตุที่ผิวเคลือบฟัน ผิวเคลือบฟันธุ์น้ำนมจึงมีโอกาสที่จะเกิดการสูญเสียแร่ธาตุได้เร็วและง่ายกว่า และอาจเป็นสาเหตุให้พันธุ์น้ำนมมีโอกาสเกิดโรคฟันผุได้มากกว่าฟันแท้ (Featherstone และ Melberg, 1981)

3. การเกิดรอยผุจำลอง

Featherstone และ Melberg, 1981 ได้ศึกษาการเกิดรอยผุจำลองในฟันแท้และฟันน้ำนม ทางห้องปฏิบัติการ พบร่วมกันว่า ฟันน้ำนมจะเกิดรอยผุจำลองได้เร็วกว่าฟันแท้และรอยผุจำลองในฟันน้ำนมลูกคามเร็วกว่าฟันแท้ 1.5 เท่า

เคซีน ฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟต

เคซีน ฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟต ประกอบด้วยโครงสร้าง 2 ส่วน คือ เคซีน ฟอสฟะเปปไทด์ และ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟต

เคซีน ฟอสฟะเปปไทด์ เป็นฟอสฟะเปปไทด์ที่ได้จากการออกไซด์ทริปซิน (Trypsin) ย่อย เคซีนซึ่งอยู่ในน้ำนมวัว (Reynolds, 1998) ส่วนอะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตเป็นสารประกอบของแคลเซียมและฟอสเฟตที่สามารถเปลี่ยนเป็นอะพาไทต์ (Apatite) ได้อย่างรวดเร็ว (Boskey, 1997)

เคซีน มีคุณสมบัติในการต่อต้านการเกิดฟันผุ โดยเคซีนจะช่วยส่งเสริมให้แคลเซียมและฟอสเฟตในแผ่นคราบจุลินทรีย์มีความเข้มข้นสูงขึ้น (Herod, 1991) ซึ่งแคลเซียมและฟอสเฟตเป็นแร่ธาตุที่สำคัญที่เป็นส่วนประกอบของโครงสร้างฟัน นอกจากนี้เคซีนสามารถยับยั้งการยึดติดของเชื้อสเตรปโตค็อกคัส มิวแทนส์บนไฮดรอกซีอะพาไทต์ได้ (Reynolds และ Wong, 1983; Vacca-Smith และคณะ, 1994; Vacca-Smith และ Bowen, 1995; Vacca-Smith และ Bowen, 2000) และเคซีนยังสามารถลดการสร้างโคโลนีของเชื้อสเตรปโตค็อกคัสโซไบรอนัส (Guggenheim และคณะ, 1999) และสามารถปรับสภาพความเป็นกรด-ด่างของแผ่นคราบจุลินทรีย์ (Reynolds, 1987) ดังนั้นเคซีนจึงสามารถลดการเกิดฟันผุได้

จากการศึกษาของ Reynolds และ Rio ในปี 1984 พบร่วมกันว่า เมื่อใช้เคซีนในรูปเกลือของเคซีนที่ละลายน้ำได้ (Soluble caseinate) ร้อยละ 2 โดยปริมาตรใสลงไปในน้ำให้หมุนดีม สามารถลดการเกิดฟันผุในหนูได้ทั้งบวิเดนหลุมร่องฟันและบวิเดนผิวเรียบ นอกจากนี้จากการศึกษาของ Reynolds และ Black ในปี 1987 พบร่วมกันว่า เมื่อเติมเคซีเนท (Caseinate) ลงในชอกโกแลต ร้อยละ 17 โดยน้ำหนัก จะมีผลลดการเกิดฟันผุแต่ความนำรับประทานของชอกโกแลตจะลดลง และเมื่อ

ลดปริมาณของเคชีนในทดลองเหลือร้อยละ 2 โดยน้ำหนัก พบว่า จะไม่มีผลต่อความนำรับประทานของซอกโกรและแต่จะไม่มีผลต่อต้านการเกิดพันธุ์ซึ่งแสดงให้เห็นว่าถึงแม้ว่าเคชีนจะมีผลต่อต้านการเกิดพันธุ์แต่ก็จะมีผลต่อความนำรับประทานของอาหาร (Reynolds และ Black, 1989)

เคชีนเมื่อถูกย่อยด้วยเอนไซม์ทริปติน จะได้เคชีน ฟอสฟอเปปไทด์ออกมา ซึ่งมีผลในการต่อต้านการเกิดพันธุ์ เช่นเดียวกับเคชีน และเคชีนท (Reynolds, 1987) เคชีน ฟอสฟอเปปไทด์ ตัวหลักที่ได้จากการย่อยเคชีนด้วยเอนไซม์ทริปติน ได้แก่ (Reynolds, 1998)

1. Gln-Met-Glu-Ala-Glu-Ser(P)-Ile-Ser(p)-Ser(p)-Ser(p)-Glu-Glu-Ile-Val-Pro-Asn-Ser(p)-Val-Glu-Glu-Lys.- α_{s1} (59-79)
2. Arg-Glu-Leu-Glu-Glu-Leu-Asn-Val-Pro-Gly-Glu-Ile-Val-Glu-Ser(p)-Leu-Ser(p)-Ser(p)-Ser(p)-Glu-Glu-Ser-Ile-Thr-Arg.- β (1-25)
3. Asn-Ala-Asn-Glu-Glu-Glu-Tyr-Ser-Ile-Gly-Ser(p)-Ser(p)-Ser(p)-Glu-Glu-Ser(p)-Ala-Thr-Glu-Glu-Val-Lys. - α_{s2} (46-70)
4. Lys-Asn-Thr-Met-Glu-His-Val- Ser(p)-Ser(p)-Ser(p)-Glu-Glu- Ser-Ile-Ile-Ser(p)-Gln-Glu-Thr-Tyr-Lys. - α_{s2} (1-21)

เคชีน ฟอสฟอเปปไทด์ทุกตัวจะประกอบด้วย กลุ่มของฟอสฟอเซอริล (Phosphoseryl cluster sequence) ซึ่งประกอบด้วยกลุ่มของเซอเรอีนฟอสเฟต (Serine phosphate cluster) และกลูตามิล เรซิดิว (Glutamyl residues) โดยเซอเรอีนซึ่งเป็นกรดอะมิโนจะเป็นตำแหน่งที่ให้แร่ธาตุเข้ามาเกาะโดยอาศัยความเป็นประจุลบที่สายด้านข้างของกรดอะมิโน (Reynolds, 1998)

-Ser(p)-Ser(p)-Ser(p)-Glu-Glu-

ภาพที่ 2 แสดงภาพจำลองกลุ่มของฟอสฟอเซอริล

กลุ่มของฟอสฟอเรซิลนี้สามารถแยกตัวออกจากรวมกับแคลเซียมฟอสเฟต สร้างเป็นสารประกอบเชิงขั้นอนคอลลอยด์ขึ้นมา (Colloidal complex)

ปฏิกิริยาของ เคซีน ฟอสฟะเบปไทด์กับแคลเซียมฟอสเฟต

เคซีน ฟอสฟะเบปไทด์ สามารถทำให้สารละลายแคลเซียมฟอสเฟตมีความคงทน โดยพบว่า เมื่อใช้ เคซีน ฟอสฟะเบปไทด์ที่เตรียมจากเคซีน α_{s1} (59-79) ทำปฏิกิริยากับแคลเซียมฟอสเฟตที่ภาวะความเป็นกรดด่าง และความเข้มข้นของแคลเซียมและฟอสเฟตต่างกัน แต่มีความแข็งแรงของไอออนที่เท่ากัน พบว่า เคซีน α_{s1} (59-79) 1 มิลลิกรัม จะสามารถรวมตัวกับแคลเซียมได้สูงสุด 24 อะตอมและรวมกับฟอสเฟตได้สูงสุด 16 อะตอม โดยจะได้แคลเซียมฟอสเฟตในหลายรูปแบบ ได้แก่ ไฮดรอกซิออกไซฟอสเฟต (Octacalcium phosphate, OCP) ไตรแคลเซียมฟอสเฟต (Tricalcium phosphate, TCP) อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟต และ ไดแคลเซียมฟอสเฟตไดไฮเดรต (Dicalcium phosphate dihydrate, DCPD) ซึ่งการที่จะอยู่ในรูปแบบใดนั้นจะขึ้นอยู่กับความเข้มข้นของแคลเซียมและฟอสเฟต และภาวะความเป็นกรดด่างของสารละลายแคลเซียมฟอสเฟตที่สามารถรวมกับเคซีน α_{s1} (59-79) ไดอย่างอิสระโดยไม่ขึ้นกับภาวะความเป็นกรดด่าง ไดแก่ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟต (Reynolds, 1998)

ในการทำปฏิกิริยาระหว่าง เคซีน ฟอสฟะเบปไทด์ กับแคลเซียมฟอสเฟต ปฏิกิริยาจะเกิดขึ้นที่ บริเวณกลุ่มของฟอสฟอเรซิล (-Ser(p)-Ser(p)-Ser(p)-Glu-Glu-) ซึ่งจะเป็นบริเวณที่มีประสีทึบภาพในการทำปฏิกิริยากับอะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตและเป็นบริเวณทำให้เกิดปฏิกิริยาสูงสุดกับอะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟต ปฏิกิริยาที่เกิดขึ้นนี้โปรตีนจะทำหน้าที่ 2 อย่าง คือ ทำให้แคลเซียมฟอสเฟตมีความคงตัวในสารละลาย โดยป้องกันการตกผลึกของแคลเซียมฟอสเฟตตามธรรมชาติ และทำหน้าที่เป็นตัวสะสมแร่ธาตุตามธรรมชาติ (Biomineralization) โดยจะทำหน้าที่เป็นนิวเคลียเตอร์ (Nucleator) ช่วยส่งเสริมการตอของผลึก การที่โปรตีนจะทำหน้าที่ในลักษณะได้ขึ้นอยู่กับความเข้มข้นของโปรตีน รูปร่างของโปรตีน ส่วนประกอบและระดับความอิมตัวของสารละลาย เนื่องจากเคซีน ฟอสฟะเบปไทด์ เป็นโปรตีนที่มีความสามารถปรับรูปร่างให้เข้ากับพื้นผิวต่างๆได้ง่าย รวมทั้งภาวะอสัมฐาน (Amorphous phase) ซึ่งเป็นภาวะที่ไม่มีรูปร่าง ดังนั้น เคซีน ฟอสฟะเบปไทด์ จึงสามารถรวมตัวกับแคลเซียมฟอสเฟตไอออนได้ และสร้างเป็นกลุ่ม

(Cluster) ขึ้นมาป้องกันการติดตั้งระดับวิกฤตของนิวเคลียสที่จะทำให้เกิดการตกผลึกตามธรรมชาติ (Reynolds, 1998)

คุณสมบัติในการป้องกันพันธุ์ของ เคซีน ฟอสฟะเบบไทร์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟต

1. ลดการสูญเสียของแร่ธาตุ

จากการศึกษาของ Reynolds (1998) พบว่าเคซีน ฟอสฟะเบบไทร์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟต จะช่วยลดการสูญเสียแร่ธาตุออกจากผิวนิวเคลียสบนพื้น โดยการจับกันของเคซีน ฟอสฟะเบบไทร์ กับ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตจะเป็นผลทำให้เกิดเป็นสารประกอบเชิงช้อน $\text{CPP}[\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_{1.87}(\text{HPO}_4)_{0.2..x}\text{H}_2\text{O}]_8$ ขึ้นมาซึ่งสารประกอบเชิงช้อนที่เกิดขึ้นนี้จะทำหน้าที่เป็นแหล่งของแคลเซียมและฟอสเฟต รวมถึงเป็นแหล่งของแคลเซียมไฮドรอฟอสเฟต (CaHPO_4^0) เมื่อมีกรดเกิดขึ้น เคซีน ฟอสฟะเบบไทร์จะจับกับอะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟต ไปรับสภาพความเป็นกรดด่างของแ่นคราบจุลินทรีย์ให้มีค่าเพิ่มขึ้น โดยทำให้แคลเซียมฟอสเฟตไอออนรวมถึงแคลเซียมไฮดรอฟอสเฟตแยกออกจากกัน ดังนั้น ปริมาณของแคลเซียมไอออน ฟอสเฟตไอออน และแคลเซียมไฮดรอฟอสเฟตในแ่นคราบจุลินทรีย์จะเพิ่มขึ้น จึงเป็นการชุดเชยการลดลงของค่าความเป็นกรดด่างในแ่นคราบจุลินทรีย์ (Reynolds, 1998) นอกจากนี้จากการศึกษาของ Rose (2000a) พบว่า เคซีน ฟอสฟะเบบไทร์ อะมอร์ฟัส แคลเซียมฟอสเฟตมีผลในการลดการแพร่ของแคลเซียมเข้าสู่แ่นคราบจุลินทรีย์ และพบว่า เคซีน ฟอสฟะเบบไทร์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟต และแคลเซียมจะแข่งขันกันในการไปจับกับตำแหน่งที่ใช้เกาะติด (Binding site) ที่อยู่บนเชือกสเตรปโตค็อกค์ส มิวแทนส์ในแ่นคราบจุลินทรีย์ โดยเคซีน ฟอสฟะเบบไทร์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตจะมีความดึงดูด (Affinity) กับตำแหน่งที่ใช้เกาะติดในแ่นคราบจุลินทรีย์เป็น 2 เท่าของแคลเซียมอิสระ ดังนั้น การเพิ่มปริมาณของเคซีน ฟอสฟะเบบไทร์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตจะลดความดึงดูดของแคลเซียมต่อตำแหน่งที่ใช้ในการเกาะติดแต่จะไม่ลดความจุของตำแหน่งที่ใช้ในการเกาะติด และเมื่อลดภาระความเป็นกรด-ด่างลงเหลือเท่ากับ 5 จะทำให้สัมประสิทธิ์ในการแพร่ (Diffusion coefficient) ของแคลเซียมเพิ่มขึ้น (Rose, 2000a; Rose, 2000b) เมื่อเปรียบเทียบผลของ เคซีน ฟอสฟะเบบไทร์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตกับฟลูออไรด์ต่อการแพร่ของแคลเซียมเข้าสู่แ่นคราบจุลินทรีย์ พบว่า ฟลูออไรด์มีผลในการเพิ่มอัตราการแพร่ของแคลเซียมเข้าสู่แ่นคราบจุลินทรีย์ ในขณะที่เคซีน ฟอสฟะเบบไทร์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟต จะลดอัตราการแพร่

ของแคลเซียมเข้าสู่คราบจุลินทรีย์ นอกจาจนี้ เคชีน ฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตยังมีตำแหน่งที่ใช้ในการเกาะติดในแ朋คราบจุลินทรีย์ที่ตำแหน่งเดียวกับแคลเซียม ทำให้เมื่อมีเคชีน ฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตอยู่ในแ朋คราบจุลินทรีย์จะลดการแพร่ของแคลเซียมเข้าสู่แ朋คราบจุลินทรีย์ ซึ่งเป็นผลให้ลดการสูญเสียเร็วๆ ทั้งในภาวะความเป็นกรดด่างที่เป็นกลางและในภาวะความเป็นกรดด่างในช่วงที่มีโอกาสทำให้เกิดพันธุ (Rose, 2000a) และจากการที่เคชีน ฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตสามารถอุดในแ朋คราบจุลินทรีย์โดยอาศัยอยู่ที่ผิวของแบคทีเรีย และอินเตอร์เซลลูลาร์ เมททิกิก (Intercellular matrix) (Reynolds และคณะ, 2003) Shaw และคณะ (1983) พบว่าปริมาณแคลเซียมในแ朋คราบจุลินทรีย์มีความสัมพันธ์ในทางตรงข้ามกับอุบัติการณ์ของโรคพันธุ

ดังนั้น เคชีน ฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัส แคลเซียมฟอสเฟตจึงมีผลในการลดการสูญเสียเร็วๆ ของพันธุ

2. ส่งเสริมการคืนกลับของเร็วๆ ข้ามพันธุ

เคชีน ฟอสฟะเปปไทด์ สามารถจับกับเพลลิเคิลและแบคทีเรียในแ朋คราบจุลินทรีย์ได้ (Reynolds และคณะ, 2003; Cross, 2004) ดังนั้น เคชีน ฟอสฟะเปปไทด์ จึงสามารถทำให้อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตมีความคงทนและทำให้อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตจำกัดอยู่ในแ朋คราบจุลินทรีย์เป็นผลทำให้ในแ朋คราบจุลินทรีย์มีแหล่งสำรองของแคลเซียมและฟอสเฟตขนาดใหญ่ เมื่อกรดเกิดขึ้นต่ำกว่าจุดวิกฤต (ค่าความเป็นกรดด่างน้อยกว่า 5.5) จะเกิดการละลายของเร็วๆ ออกจากการผิวพันธุและทำให้อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตมีการแยกออกจากกันได้แคลเซียมและฟอสเฟตไอออน ซึ่งจะช่วยรักษาสภาพความอิ่มตัวของแคลเซียมและฟอสเฟต แคลเซียมและฟอสเฟตจะแพร่เข้าสู่ผิวพันธุจึงเป็นการส่งเสริมการเกิดปฏิกิริยาการสะสมกลับของเร็วๆ ทำให้เกิดการหยุดยั้งของโรคพันธุ (Reynolds, 1998)

3. ลดการยึดเกาะของเชื้อสเตรปโตค็อกคัส มิวแทนส์กับผิวพันธุ

จากการศึกษาของ Schuppach และคณะ (1996) พบว่าเคชีน ฟอสฟะเปปไทด์จะช่วยลดการยึดติดของเชื้อสเตรปโตค็อกคัส มิวแทนส์และเชื้อสเตรปโตค็อกคัสโซไบรน์สในเพลลิเคิลได้โดยพบว่า เมื่อเติมเคชีน ฟอสฟะเปปไทด์ลงในเพลลิเคิล เคชีน ฟอสฟะเปปไทด์จะถูกดูดซึมเข้าสู่เพลลิเคิลและจะไปปิดตัวรับ (Receptor) ของเชื้อสเตรปโตค็อกคัสบนไมเลกุลของน้ำลาย ซึ่งจาก

การที่เคชีนสามารถลดการยึดติดของเชื้อสเตรปโตค็อกคัส มิวแทนส์และเชื้อสเตรปโตค็อกคัส ไซปรานัส เป็นผลทำให้มีการเปลี่ยนแปลงระบบบินิเวร์คในไบโอฟิล์ม (Biofilm) ซึ่งจะส่งเสริมให้มีการสะสมคืนกลับของแบคทีเรียเข้าสู่ตัวพื้นและยับยั้งการสร้างสูญเสียแบคทีเรีย แต่อย่างไรก็ตามจากการศึกษาของ Reynolds และคณะ (1995) พบร่วมกันว่า เคชีน ฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียม ฟอสเฟตจะช่วยเพิ่มระดับของแคลเซียมและฟอสเฟตในแผ่นคราบจุลินทรีย์แต่จะไม่มีผลเปลี่ยนแปลงระดับของเชื้อสเตรปโตค็อกคัสไซปรานัสในแผ่นคราบจุลินทรีย์ในหلامร่องพื้น

การศึกษาผลของเคชีน ฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตที่อยู่ในรูปแบบต่างๆ ต่อการยับยั้งการสร้างสูญเสียแบคทีเรียและการการส่งเสริมการคืนกลับของแบคทีเรียเข้าสู่ตัวพื้น

1. มากฝรั่งที่ปราศจากน้ำตาลและมีเคชีน ฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียม ฟอสเฟตเป็นส่วนประกอบ

มีการศึกษาถึงผลในการต้านพันธุ์ในมากฝรั่งที่ปราศจากน้ำตาลและมีเคชีน ฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตเป็นส่วนประกอบ พบร่วมกันว่ามากฝรั่งที่ปราศจากน้ำตาลและมีเคชีน ฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตเป็นส่วนประกอบสามารถทำให้เกิดการคืนกลับของแบคทีเรียเข้าสู่ตัวพื้นได้ (Shen และคณะ, 2001; Reynolds และคณะ, 2003; Iijima และคณะ, 2004; Itthagaranun และคณะ 2005; Cai และคณะ, 2007) โดยพบร่วมกันว่า มากฝรั่งที่มีเคชีน ฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟต 10.0, 18.8 และ 56.4 มิลลิกรัมสามารถช่วยเพิ่มการสะสมแบคทีเรียคืนกลับเข้าสู่รอยโรคได้ร้อยละ 63, 102 และ 152 ตามลำดับ (Shen และคณะ, 2001) นอกจากนี้ พบร่วมกันว่า มากฝรั่งปราศจากน้ำตาลที่มีเคชีน ฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟต เป็นส่วนประกอบสามารถส่งเสริมให้มีการสะสมแบคทีเรียคืนกลับเข้าสู่รอยโรคได้มากกว่ามากฝรั่งที่ปราศจากน้ำตาลแต่ไม่มีเคชีน ฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟต เป็นส่วนประกอบประมาณ 2 เท่า (Iijima และคณะ, 2004) และเมื่อเปรียบเทียบความสามารถในการสะสมแบคทีเรียคืนกลับของมากฝรั่งที่ปราศจากน้ำตาลและมีเคชีน ฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟต เป็นส่วนประกอบกับมากฝรั่งที่ปราศจากน้ำตาลและมีสารประกอบแคลเซียม อินทรีเป็นส่วนประกอบ พบร่วมกันว่า มากฝรั่งที่มีเคชีน ฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟต เป็นส่วนประกอบจะมีการสะสมแบคทีเรียคืนกลับเข้าสู่รอยโรคได้ผิวน้ำเคลือบพื้นได้สูงสุด ถึงแม้ว่าจะมีปริมาณแคลเซียมทั้งหมดในมากฝรั่งน้อยที่สุด โดยระดับของการสะสมแบคทีเรียคืนกลับเข้าสู่รอย

โรคจะมีความสัมพันธ์กับปริมาณของแคลเซียมฟอสเฟตที่ละลายน้ำได้ในมากกว่า นอกจากนี้เมื่อได้ศึกษาการคงอยู่ของเคลื่อน ฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัส แคลเซียมฟอสเฟตในแผ่นคราบจุลินทรีย์ หลังจากเดียวมากกว่าปราชากน้ำตาลซึ่งมีเมคีน ฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัส แคลเซียมฟอสเฟตเป็นส่วนประกอบอยู่ 9.5 มิลลิกรัม พบร้า จะสามารถตรวจพบ เคีน ฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัส แคลเซียมฟอสเฟตในแผ่นคราบจุลินทรีย์ 3 ชั่วโมงหลังจากเดียวมากกว่า (Reynolds และคณะ, 2003) Iijima และคณะ (2004) ยังพบว่ารอยโรคที่ผ่านการสะสมแวร์ชาตุคืนกลับด้วยมากกว่าที่มีเมคีน ฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัส แคลเซียมฟอสเฟตเป็นส่วนประกอบ เมื่อนำไปแข็งในสารละลายที่มีค่าความเป็นกรดด่าง 4.8 จะมีการสูญเสียแวร์ชาตุน้อยกว่ารอยโรคที่ผ่านการสะสมแวร์ชาตุกลับคืนด้วยมากกว่าปราชากน้ำตาลที่ไม่มีเมคีน ฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัส แคลเซียมฟอสเฟตเป็นส่วนประกอบ ซึ่งแสดงว่าเคีน ฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัส แคลเซียมฟอสเฟตช่วยด้านทานต่อการละลายของผิวเคลือบพื้นจากการ แต่อย่างไรก็ตามมีการศึกษาของ Schirrmeister และคณะ (2007) พบร้าการเดียวมากกว่าที่มีแคลเซียมเป็นส่วนประกอบจะไม่มีผลต่อการส่งเสริมการคืนกลับของแวร์ชาตุของรอยโรค ให้ผิวเคลือบพื้นเนื่อเทียบกับกลุ่มเดียวมากกว่าที่ไม่มีแคลเซียมเป็นส่วนประกอบ ทั้งนี้อาจเนื่องจากในการศึกษานี้มากกว่าไม่ได้สัมผัสนับผิวเคลือบพื้นโดยตรง ดังนั้น การสัมผัสดของแคลเซียมกับผิวพื้นโดยตรงจึงเป็นปัจจัยหนึ่งที่มีผลต่อการส่งเสริมคืนกลับของแวร์ชาตุ

2. เม็ดคอมที่ปราศจากน้ำตาลและเมคีน ฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟต เป็นส่วนประกอบ

ได้มีการศึกษา พบร้า เม็ดคอมที่ปราศจากน้ำตาลและเมคีน ฟอสฟะเปปไทด์อะมอร์ฟัส แคลเซียมฟอสเฟตเป็นส่วนประกอบ 18.8 และ 56.4 มิลลิกรัม จะช่วยเพิ่มการสะสมแวร์ชาตุคืนกลับเข้าสู่รอยโรคที่อยู่ใต้ผิวเคลือบพื้นได้ร้อยละ 78 และ 176 ตามลำดับ ซึ่งแสดงให้เห็นว่า เคีน ฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟต ช่วยส่งเสริมการคืนกลับของแวร์ชาตุ โดยขึ้นกับปริมาณของเคีน ฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟต (Cai และคณะ, 2003)

3. น้ำยาบ้วนปากที่มีเคซีน พอสฟีเปปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตเป็นส่วนประกอบ

พบว่า เมื่อใช้น้ำยาบ้วนปากที่มีความเข้มข้นของเคซีน พอสฟีเปปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟต ร้อยละ 2 และร้อยละ 6 (น้ำหนักต่อปริมาตร) เป็นส่วนประกอบ จะทำให้ระดับของแคลเซียมและฟอสเฟตในแกรนุราลิทีเรียมเพิ่มขึ้นตามความเข้มข้นของของเคซีน พอสฟีเปปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟต (Reynolds และคณะ, 2003)

4. สารละลายที่มีที่มีเคซีน พอสฟีเปปไทด์อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตเป็นส่วนประกอบ

Reynolds และคณะ (1995) พบว่า สารละลายเคซีน พอสฟีเปปไทด์อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตความเข้มข้นร้อยละ 1 สามารถลดการเกิดพันธุบวณผิวเรียบและบวณหลุมร่องพันบ่นพันกรรมของหูทดลองได้ร้อยละ 55 และ ร้อยละ 46 ตามลำดับ ซึ่งไม่แตกต่างจากการใช้สารละลายฟลูอโอลิเดทที่มีความเข้มข้น 500 ส่วนในล้านส่วนและยังพบว่าการใช้สารละลายเคซีน พอสฟีเปปไทด์อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตร้อยละ 0.5 ร่วมกับสารละลายฟลูอโอลิเดทที่มีความเข้มข้น 500 ส่วนในล้านส่วน จะมีผลในการป้องกันพันธุ์ได้มากกว่ากลุ่มที่ใช้สารละลายสารละลายเคซีน พอสฟีเปปไทด์อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตหรือสารละลายฟลูอโอลิเดทเพียงอย่างเดียว นอกจากนี้ยังพบว่าสารละลายเคซีน พอสฟีเปปไทด์ ที่มีความเข้มข้นร้อยละ 0.1, 0.5, 1.0 จะสามารถส่งเสริมการคืนกลับของแร่ธาตุบนรอยผุจำลองได้ (Reynolds, 1997)

5. เพสต์ที่มีเคซีน พอสฟีเปปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตเป็นส่วนประกอบ

Yamaguchi และคณะ (2006) ได้ศึกษาในห้องปฏิบัติการ พบว่า เมื่อนำพันธุ์ที่มีรอยผุจำลองมาแช่เคซีน พอสฟีเปปไทด์ อะมอร์ฟัส แคลเซียมฟอสเฟตเพสต์โดยนำมาเจือจางให้เป็นสารละลายที่ความเข้มข้นร้อยละ 1 แช่wanละ 2 ครั้ง นานครั้งละ 10 นาที เป็นเวลา 4 สัปดาห์จะสามารถเกิดการสะสมแร่ธาตุคืนกลับเพิ่มขึ้นเมื่อเบรี่บเที่ยบกับกลุ่มที่ไม่ได้ใช้เคซีน พอสฟีเปปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์

Sudjalim และคณะ (2007) ได้ศึกษาในห้องปฏิบัติการ พบว่า เมื่อนำพัฒนาระมแทชีที่ 3 และได้รับการติดแบรากเก็ตจัดฟัน (Bracket) ที่มีรอยผุจำลองมาทาเคลือน ฟอสฟอเปปไทด์ อะมอร์ฟัส แคลเซียมฟอสเฟตเพสต์วันละ 6 ครั้ง พบว่า จะสามารถเกิดการสะสมแร่ธาตุคืนกลับเพิ่มขึ้น เมื่อเทียบกับกลุ่มที่ไม่ได้รับการทำเคลือน ฟอสฟอเปปไทด์ อะมอร์ฟัส แคลเซียมฟอสเฟตเพสต์

จากการศึกษาดังกล่าว แสดงให้เห็นว่าเคลือน ฟอสฟอเปปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตสามารถส่งเสริมให้เกิดการสะสมคืนกลับของแร่ธาตุ และช่วยต้านทานการเกิดการสูญเสียแร่ธาตุในภาวะที่เป็นกรดซึ่งเป็นกลไกที่ช่วยป้องกันโรคพันธุ์

บทบาทของเคลือน ฟอสฟอเปปไทด์ อะมอร์ฟัส แคลเซียมฟอสเฟตและฟลูออไรด์ในการป้องกันพันธุ์

ฟลูออไรด์สามารถเข้ากับอะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตที่ถูกทำให้มีความคงทนโดยเคลือน ฟอสฟอเปปไทด์ได้เป็นอะมอร์ฟัส แคลเซียมฟลูออไรด์ฟอสเฟต (Amorphous calcium fluoride phosphate, ACFP) ซึ่งมีสูตรโครงสร้าง คือ $\text{Ca}_8(\text{PO}_4)_5(\text{PO}_4)_5\text{F} \times \text{H}_2\text{O}$ จะเห็นได้ว่านอกจากเคลือน ฟอสฟอเปปไทด์จะเป็นตัวกลางที่ดีในการขันส่งแคลเซียมและฟอสเฟตไปยังคราบจุลินทรีย์และผิวฟันแล้ว เคลือน ฟอสฟอเปปไทด์ยังเป็นตัวกลางที่ดีในการขันส่งฟลูออไรด์ด้วย และจากการที่เคลือน ฟอสฟอเปปไทด์อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตทำให้อะมอร์ฟัส แคลเซียมฟอสเฟต จำกัดอยู่ในแผ่นคราบจุลินทรีย์บนผิวฟันและเมื่ออยู่ในภาวะเป็นกรดจะแตกตัวให้แคลเซียมและฟอสเฟต และจะช่วยส่งเสริมให้เกิดการตกตะกอนของ ฟลูออโรอะป้าไทด์ ซึ่งจะช่วยส่งเสริมให้เกิดการคืนกลับของแร่ธาตุ (Reynolds, 1998)

มีการศึกษา พบว่า เมื่อใช้เคลือน ฟอสฟอเปปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟต ร้อยละ 0.5 ร่วมกับโซเดียมฟลูออไรด์ที่มีความเข้มข้นของฟลูออไรด์ 500 ส่วนในล้านส่วนจะมีประสิทธิภาพในการต้านทานการเกิดโรคฟันผุทั้งในบริเวณหลุมร่องฟันและบริเวณผิวเรียบได้มากกว่าการได้รับเคลือน ฟอสฟอเปปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟต หรือโซเดียมฟลูออไรด์ เพียงอย่างเดียว หนึ่ง นอกจากร้อยละ 5 ที่ยังพบว่าเมื่อใช้เคลือน ฟอสฟอเปปไทด์ร้อยละ 0.5-1.0 จะมีประสิทธิภาพ

ในการต่อต้านการเกิดพันผุได้เท่ากับการใช้ฟลูออโรด์ที่มีความเข้มข้น 500 ส่วนในล้านส่วน (Reynolds และคณะ, 1995; Roberts, 1995)

เคชีน พอสฟีเบบไทด์ อะมอร์ฟัส แคลเซียมฟอสเฟตเพสต์

เคชีน พอสฟีเบบไทด์ อะมอร์ฟัส แคลเซียมฟอสเฟตเพสต์ (มีชื่อทางการค้าว่า Tooth Mousse) เป็นครีมที่มีน้ำเป็นพื้นฐานและปราศจากน้ำตาล โดยบริษัทผู้ผลิต (GC Asia Dental Pte Ltd) แนะนำให้ใช้ในการป้องกันพันผุ ป้องกันการเกิดอีโรชัน (Erosion) ใช้รักษาอาการเสียฟัน ใช้ภายหลังฟอกสีฟัน ชุดหินปูนและเกลารากฟัน และใช้ร่วมกับฟลูออโรด์ในการป้องกันพันผุ

ส่วนประกอบของเคชีน พอสฟีเบบไทด์ อะมอร์ฟัส แคลเซียมฟอสเฟตเพสต์ ได้แก่ น้ำบิสุทธิ์, กลีเซอรอล (Glycerol), เคชีน พอสฟีเบบไทด์ อะมอร์ฟัส แคลเซียมฟอสเฟต, ดี-ซอร์บิทอล (D-sorbitol), ซิลิโคน ไดออกไซด์ (Silicon dioxide), ไซลิทอล (Xylitol), กรดฟอสฟอริก (Phosphoric acid), Guar gum, ซิงค์ ออกไซด์ (Zinc oxide), โซเดียม แซคคาไรด์ (Sodium saccharin), เอทิล พี-ไฮดรอกซีเบนโซเอท (Ethyl p-hydroxybenzoate), แมกนีเซียม ออกไซด์ (Magnesium oxide), บิวทิล พี-ไฮดรอกซีเบนโซเอท (butyl p-hydroxybenzoate), โพร์พิล พี-ไฮดรอกซีเบนโซเอท (Propyl p-hydroxybenzoate)

วิธีการใช้เคชีน พอสฟีเบบไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์

กรณีใช้ร่วมกับถาดพิมพ์ปากเฉพาะบุคคล

หลังจากที่ผู้ป่วยฟอกสีฟันเสร็จเรียบร้อยแล้ว

1. ล้างถาดพิมพ์ปากเฉพาะบุคคลออกด้วยน้ำ
2. บีบเคชีน พอสฟีเบบไทด์ อะมอร์ฟัส แคลเซียมฟอสเฟตเพสต์ลงไปในถาดพิมพ์ปากทั้งบน และล่าง
3. ให้ถาดพิมพ์ปากอยู่ในช่องปากเป็นระยะเวลาอย่างน้อยที่สุด 3 นาที
4. นำถาดพิมพ์ปากออกจากปาก

5. แนะนำให้ผู้ป่วยใช้ลิ้นเลียเคลื่อน พอสโพเปปไทด์ อะมอร์ฟส แคลเซียมฟอสเฟตเพสต์ให้ทั่วทั้งปากให้นานเท่าที่จะเป็นไปได้ (1-2 นาที) โดยหลีกเลี่ยงไม่ให้碰到อุบัติเหตุหรือบ้านปาก
6. ให้ผู้ป่วยบ้วนส่วนเกินของเคลื่อน พอสโพเปปไทด์ อะมอร์ฟส แคลเซียมฟอสเฟตเพสต์ออกให้มากที่สุดและแนะนำไม่ให้ทานอาหารและดื่มน้ำหลังจากทาเคลื่อน พอสโพเปปไทด์ อะมอร์ฟส แคลเซียมฟอสเฟตเพสต์เป็นเวลา 30 นาที

กรณีไม่ได้ใช้ร่วมกับยาต้มพิมพ์ปากเฉพาะบุคคล

1. เช็ดฟันให้แห้ง
2. ทาเคลื่อน พอสโพเปปไทด์ อะมอร์ฟส แคลเซียมฟอสเฟตเพสต์ลงไปบนผิวฟัน
3. ให้เคลื่อน พอสโพเปปไทด์ อะมอร์ฟส แคลเซียมฟอสเฟตเพสต์สัมผัสกับฟันเป็นระยะเวลาอย่างน้อยที่สุด 3 นาที
4. แนะนำให้ผู้ป่วยใช้ลิ้นเลียเคลื่อน พอสโพเปปไทด์ อะมอร์ฟส แคลเซียมฟอสเฟตเพสต์ให้ทั่วทั้งปากให้นานเท่าที่จะเป็นไปได้ (1-2 นาที) โดยหลีกเลี่ยงไม่ให้碰到อุบัติเหตุหรือบ้านปาก
5. ให้ผู้ป่วยบ้วนส่วนเกินของเคลื่อน พอสโพเปปไทด์ อะมอร์ฟส แคลเซียมฟอสเฟตเพสต์ออกให้มากที่สุดและแนะนำไม่ให้ทานอาหารและดื่มน้ำหลังจากทาเคลื่อน พอสโพเปปไทด์ อะมอร์ฟส แคลเซียมฟอสเฟตเพสต์เป็นเวลา 30 นาที

ในปี ค.ศ. 1999 ผลิตภัณฑ์ที่มีเคลื่อน พอสโพเปปไทด์ อะมอร์ฟส แคลเซียมฟอสเฟตเป็นส่วนประกอบ ได้รับการรับรองจากองค์กรอาหารและยาของประเทศสหรัฐอเมริกา (Food and Drug Administration) ว่ามีความปลอดภัยและสามารถใช้ได้ในผู้ที่มีภาวะไม่สามารถต่อต้านได้เนื่องจากผลิตภัณฑ์ไม่มีส่วนประกอบของน้ำตาลแลคโตส แต่อย่างไรก็ตาม บริษัทผู้ผลิตไม่แนะนำให้ใช้เคลื่อน พอสโพเปปไทด์ อะมอร์ฟส แคลเซียมฟอสเฟตเพสต์ในผู้ที่แพ้นมกว่า เนื่องจากผลิตภัณฑ์นี้มีปรตีนเคลื่อนซึ่งทำจากนมกว่าเป็นส่วนประกอบ

ตารางที่ 2 สรุปการศึกษาเคชีน ฟอสฟ์เปบไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตต่อการส่งเสริมคืนกลับของแร่ธาตุ

| ผู้ศึกษาวิจัย | ตัววัด | รูปแบบ ของ ซีพีพี-เอชีพี | ปริมาณของ ซีพีพี-เอชีพี | ชนิดพื้น (จำนวนกลุ่ม ตัวอย่าง) | รูปแบบ การศึกษา | ผล การศึกษา |
|------------------------------|--|--------------------------------|-----------------------------------|--------------------------------------|--------------------|---|
| Reynolds และคณะ (1995) | การเกิดพื้นผุ | สารละลาย | ร้อยละ 0.1, 0.2, 0.5, 1.0 | พื้นกรามหนู (12) | ห้องปฏิบัติการ | ต่อต้านการ เกิดพื้นผุ |
| Reynolds E.C.(1997) | การคืนกลับ ของแร่ธาตุ | สารละลาย | ร้อยละ 0.1,0.5, 1.0 | พื้นกรามแท้ ซีที่ 3 (3) | ห้องปฏิบัติการ | ส่งเสริมการ คืนกลับของ แร่ธาตุบนรา雍 ผุจำလอง |
| Shen และ คณะ (2001) | การคืนกลับ ของแร่ธาตุ | มากฝรั่ง ปราศจาก น้ำตาล | 0.19,10.0,18.8 ,56.4 มิลลิกรัม | พื้นกรามแท้ ซีที่ 3 (10) | ในมนุษย์ | ส่งเสริมการ คืนกลับของ แร่ธาตุบนรา雍 ผุจำလอง |
| Reynolds และคณะ (2003) | ปริมาณของ แคลเซียม และ ฟอสเฟตใน แผ่นคราบ จุลินทรีย์ | น้ำยาบ้วน ปาก | ร้อยละ 2.0, 6.0 | พื้นแท้ (15) | ในมนุษย์ | เพิ่มระดับของ ของแคลเซียม และฟอสเฟต ในแผ่นคราบ จุลินทรีย์ |

| ผู้ศึกษาวิจัย | ตัววัด | รูปแบบ | ปริมาณของ | ชนิดพื้น | รูปแบบ | ผล |
|-------------------------------|--------------------------------|--------------------------------|--|------------------------------|---------------------------|---|
| | ของ | ซีพีพี-เอชีพี | ซีพีพี-เอชีพี | การศึกษา | การศึกษา | |
| ซีพีพี-เอชีพี | | | | | | |
| Reynolds และ คณะ (2003) | การคืนกลับ ของเร่ร้าตุ | หมายฝรั่ง ปราศจาก น้ำตาล | แคลเซียม คาร์บอเนต, แคลเซียม คาร์บอเนตและ แคลเซียม ไฮโดรเจน ฟอสเฟต, เคชีน ฟอสฟอเปปไทร์ อะมอร์ฟัส แคลเซียม ฟอสเฟต | ฟันแท้ (15) | ในมนุษย์ | เคชีนฟอส ฟอเปปไทร์ อะมอร์ฟัส แคลเซียม ฟอสเฟตมี ขัตรากร สะสมคืนกลับ ของเร่ร้าตุ สูงสุด |
| Cai และคณะ (2003) | การคืนกลับ ของเร่ร้าตุ | เม็ดคอม ปราศจาก น้ำตาล | 18.8 , 56.4 มิลลิกรัม | ฟันกราม แท็ชที่ 3 (10) | ในมนุษย์ | ส่งเสริมการ คืนกลับของ เร่ร้าตุบน รอยผุจำลอง |
| Lijima และ คณะ(2004) | การคืนกลับ ของเร่ร้าตุ | หมายฝรั่ง ปราศจาก น้ำตาล | 18.8 มิลลิกรัม | ฟันกราม แท็ชที่ 3 (10) | ในมนุษย์ | ส่งเสริมการ คืนกลับของ เร่ร้าตุบน รอยผุจำลอง |
| การต้าน ทานละลาย ของผิว | หมายฝรั่ง ปราศจาก น้ำตาล | 18.8 มิลลิกรัม | ฟันกราม | ในมนุษย์ | ต้านทานต่อ ละลายของผิว | |
| เคลือบฟัน จากกรด | | | แท็ชที่ 3 (10) | | เคลือบฟัน | จากกรด |

| ผู้ศึกษาวิจัย | ตัววัด | รูปแบบ | ปริมาณของ | ชนิดพื้น | รูปแบบ | ผล |
|--------------------------------|--------------------------|---|--|-------------------------------|---|--|
| | ของ | ซีพีพี-เอชีพี | ซีพีพี-เอชีพี | การศึกษา | การศึกษา | |
| Itthagaran และคณะ (2005) | การคืนกลับ ของแร่ธาตุ | หมายผลรัง | ไดแคลเซียม ฟอสเฟตไดไฮ เดรต, เครื่น ฟอสฟิเปปไทร์ อะมอร์ฟัส แคลเซียม ฟอสเฟต 47 มิลลิกรัม | พื้นกราน แท๊กที่ 3 (12) | ในมนุษย์ โพเปปไทร์ อะมอร์ฟัส แคลเซียม ฟอสเฟตมี ขัตราชการ สะสมคืนกลับ ของแร่ธาตุ สูงสุด | เคชีนฟอก โพเปปไทร์ อะมอร์ฟัส แคลเซียม ฟอสเฟตมี ขัตราชการ สะสมคืนกลับ ของแร่ธาตุ สูงสุด |
| Yamaguchi และคณะ (2006) | การคืนกลับ ของแร่ธาตุ | เพสต์ | ร้อยละ 0.1 | พื้นวัว (6) | ห้องปฏิบัติการ | ส่งเสริมการ คืนกลับของ แร่ธาตุบน รายใหญ่ๆ ตามอย่าง |
| Cai และคณะ (2007) | การคืนกลับ ของแร่ธาตุ | หมายผลรัง ¹ ปราศจาก น้ำตาล | กรดซิตริก ร่วมกับเคชีน ฟอสฟิเปปไทร์ อะมอร์ฟัส แคลเซียม ฟอสเฟต 20 ซีตริก 20 มิลลิกรัม, กรด ซีตริก 20 มิลลิกรัม | พื้นกราน แท๊กที่ 3 (10) | ในมนุษย์ ร่วมกับเคชีน ฟอสฟิเปป ไทร์ อะมอร์ฟัส แคลเซียม ฟอสเฟตมี ขัตราชการ สะสมคืนกลับ ของแร่ธาตุ สูงสุด | กรดซิตริก ร่วมกับเคชีน ฟอสฟิเปป ไทร์ อะมอร์ฟัส แคลเซียม ฟอสเฟตมี ขัตราชการ สะสมคืนกลับ ของแร่ธาตุ สูงสุด |

**สถาบันวิจัยวิเคราะห์
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย**

| ผู้ศึกษาวิจัย | ตัววัด | รูปแบบ | ปริมาณของ | ชนิดพื้น | รูปแบบ | ผล | |
|----------------|--------------------------------|--------------------------|--|--|----------------|----------|---|
| | | ของ | ชีพีพี-เอชีพี | การศึกษา | การศึกษา | | |
| | | ชีพีพี-เอชีพี | | | | | |
| Schirrrmeister | การคืนกลับ และถอน (2007) | การคืนกลับ ของแร่ธาตุ | มากกว่า ร่วมกับได เคลเซียม ฟอสเฟต เคลเซียมกลูโค เนต และ เคลเซียมแลค แടต., ได เคลเซียม ฟอสเฟต เคลเซียมกลูโค เนต และ เคลเซียมแลค แটຕ., เด ชีน ฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัส เคลเซียม ฟอสเฟต ร้อย ละ 0.7 | ชิงค์ ชิตเวต ร่วมกับได เคลเซียม ฟอสเฟต เคลเซียมกลูโค เนต และ เคลเซียมแลค แটຕ., เด ชีน ฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัส เคลเซียม ฟอสเฟต ร้อย ละ 0.7 | พันวัว (15) | ไมมนุษย์ | แคลเซียมไนเตรต ผลต่อการ ส่งเสริมคืน กลับของแร่ มาตรฐานรอยผุ จำถ่อง |

สถาบันวิทยบริการ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

บทที่ 3

วิธีดำเนินการวิจัย

ประชากรและกลุ่มตัวอย่าง

1. ประชากรเป้าหมาย (Target population)

พั้นgramน้อยชี 1 หรือ 2 และพั้นgramน้ำนมชีที่ 1 หรือ 2 ที่มีลักษณะของรอยผุจำลองบนผิวเคลือบพันด้านแก้ม

2. ประชากรที่ศึกษา (Study population)

- 2.1 พั้นgramน้อยชีที่ 1 หรือ 2 ที่ถูกถอนเพื่อการจัดพั้น โดยผิวเคลือบพันด้านแก้ม ไม่พบรอยผุ รอยคุด รอยแตกร้าวหรือลักษณะที่ผิดปกติต่างๆ ได้แก่ มีจุดขาวหรือขาวขุ่นคล้ายซอลค์ พันเปลี่ยนสี หรือมีรอยชุกชุมเป็นหลุมที่เป็นลักษณะของพื้นตกกระ
- 2.1 พั้นgramน้ำนมชีที่ 1 หรือ 2 ที่ถูกถอนเนื่องจากไม่หลุดออกจากมาตรฐานตามธรรมชาติ (Prolong retention) โดยผิวเคลือบพันด้านแก้ม ไม่พบ รอยผุ รอยคุด รอยแตกร้าวหรือลักษณะที่ผิดปกติต่างๆ ได้แก่ มีจุดขาวหรือขาวขุ่นคล้ายซอลค์ พันเปลี่ยนสี หรือมีรอยชุกชุมเป็นหลุมที่เป็นลักษณะของพื้นตกกระ

3. กลุ่มตัวอย่างที่ศึกษา (Study sample)

พั้นgramน้อยชีที่ 1 หรือ 2 และพั้นgramน้ำนมชีที่ 1 หรือ 2 ที่มีคุณสมบัติที่ต้องการในข้อ 2.1 และข้อ 2.2 นำมาสูมตัวอย่างแบบง่าย (Simple random sampling) เพื่อจัดเข้าเป็นกลุ่มทดลองและควบคุม

หลักเกณฑ์ในการคัดเลือกประชากรที่ใช้ในการศึกษา (Eligible criteria)

1. เกณฑ์การคัดเข้า (Inclusion criteria)

1.1 พื้นกระวนน้อยและพื้นกระวนน้ำนมที่ถูกขัดผิวเคลือบฟันด้านแก้ม ในขั้นตอนการเตรียมชิ้นตัวอย่างแล้วมีพื้นที่บริเวณเคลือบฟันที่ถูกขัดมากกว่า 1×2 มิลลิเมตร ในแนวระนาบ

2. เกณฑ์การคัดออก (Exclusion criteria)

2.1 พื้นกระวนน้อยและพื้นกระวนน้ำนมที่ถูกขัดผิวเคลือบฟันด้านแก้ม ในขั้นตอนการเตรียมชิ้นพื้นตัวอย่างแล้วมีพื้นที่บริเวณเคลือบฟันที่ถูกขัดน้อยกว่า 1×2 มิลลิเมตร ในแนวระนาบ

ขนาดกลุ่มตัวอย่าง

พื้นกระวนน้อย

จากการศึกษานำร่องพบว่า ภายนหลังการใช้เคซีน ฟอสฟะเบปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์ มีค่าเฉลี่ยพื้นที่ของรอยผุหลังการทดลองเท่ากับ -623.75 ± 82.39 ตารางมิลลิเมตร เมื่อเปรียบเทียบกับการไม่ใช้เคซีน ฟอสฟะเบปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์ มีค่าเฉลี่ยพื้นที่ของรอยผุหลังการทดลองเท่ากับ $+727.72 \pm 41.35$ ตารางมิลลิเมตร

กำหนดค่าความคลาดเคลื่อนที่ไม่ยอมรับทั้งที่สมมติฐานเป็นจริง (Type I error, α) เท่ากับ 0.05 โดยคำนวนจากสูตร

ดังนั้นจึงได้ประมาณค่าความแตกต่างของค่าเฉลี่ย และนำมาคำนวนขนาดตัวอย่าง ตามสูตร (กิริมย์, มนต์ชัยและทวีสิน, 2548) ดังนี้

$$\text{จำนวนตัวอย่างต่อกลุ่ม} = \frac{(Z_{1-\alpha/2})^2 \sigma^2}{D^2}$$

D = ความแตกต่างของค่าเฉลี่ย

Z = ค่าวิกฤตซึ่งแบ่งพื้นที่ให้ดังของการกระจาย ค่าสถิติออกเป็นเขตที่ยอมรับ (Acceptance region) และเขตที่ไม่ยอมรับ (Rejection region)

$$\begin{aligned}
 Z_{1-\alpha/2} &= \text{ค่า standard normal deviated ที่ percentile } 1 - \alpha/2 \\
 &= \text{กำหนดให้มีระดับความเชื่อมั่นที่ร้อยละ 95 ดังนั้น ค่า } \alpha/2 \text{ มีค่าเท่ากับ } 0.025 \\
 &= Z_{0.975} = 1.96 \text{ (2-tailed)}
 \end{aligned}$$

σ = ความแปรปรวน (ของความแตกต่าง)

จากการแทนค่าในสูตรดังกล่าว แสดงได้ดังต่อไปนี้

$$\begin{aligned}
 \text{จำนวนตัวอย่างต่อกลุ่ม} &= \frac{(1.96)^2 (2904.524)^2}{(727.72 - (-623.75))^2} \\
 &= 17.74
 \end{aligned}$$

จำนวนตัวอย่างที่ใช้ในการศึกษาไม่ควรต่ำกว่า 18 ตัวอย่าง

พัฒนาน้ำนม

จากการศึกษานี้ร่องพบว่า ภายหลังการใช้เครื่อง ฟอกไฟเบบไทร์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์ มีค่าเฉลี่ยพื้นที่ของรอยผุหลังการทดลองเท่ากับ -460.93 ± 39.77 ตารางมิลลิเมตร เมื่อเปรียบเทียบกับการไม่ใช้เครื่อง ฟอกไฟเบบไทร์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์ มีค่าเฉลี่ยพื้นที่ของรอยผุหลังการทดลองเท่ากับ $+984.15 \pm 10.87$ ตารางมิลลิเมตร

กำหนดค่าความคลาดเคลื่อนที่ไม่ยอมรับทั้งที่สมมติฐานเป็นจริง (Type I error, α) เท่ากับ 0.05 โดยคำนวนจากสูตร

ดังนั้นจึงได้ประมาณค่าความแตกต่างของค่าเฉลี่ย และคำนวนขนาดตัวอย่าง ตามสูตร (กิริมย์, มนต์ชัยและทวีสิน, 2548) ดังนี้

$$\text{จำนวนตัวอย่างต่อกลุ่ม} = \frac{(Z_{1-\alpha/2})^2 \sigma^2}{D^2}$$

D = ความแตกต่างของค่าเฉลี่ย

Z = ค่าวิกฤตซึ่งแบ่งพื้นที่ให้ดังของกราฟราย ค่าสถิติออกเป็นเขตที่ยอมรับ (Acceptance region) และเขตที่ไม่ยอมรับ (Rejection region)

$$\begin{aligned}
 Z_{1-\alpha/2} &= \text{ค่า standard normal deviated ที่ percentile ที่ } 1 - \alpha/2 \\
 &= \text{กำหนดให้มีระดับความเชื่อมั่นที่ร้อยละ 95 ดังนั้น ค่า } \alpha/2 \text{ มีค่าเท่ากับ } 0.02 \\
 &= Z_{0.975} = 1.96 \text{ (2-tailed)} \\
 \sigma &= \text{ความแปรปรวน (ของความแตกต่าง)}
 \end{aligned}$$

จากการแทนค่าในสูตรดังกล่าว แสดงได้ดังต่อไปนี้

$$\begin{aligned}
 \text{จำนวนตัวอย่างต่อกลุ่ม} &= \frac{(1.96)^2 (1825.30)^2}{(984.15 - (-460.93))^2} \\
 &= 6.13
 \end{aligned}$$

จำนวนตัวอย่างที่ใช้ในการศึกษาไม่ควรต่ำกว่า 7 ตัวอย่าง

สิ่งแทรกแซง (Intervention)

งานวิจัยนี้เป็นการศึกษาเบรียบเทียบความแตกต่างระหว่างพื้นที่ของรอยผุจำลองก่อนและหลังเปลี่ยนแปลงสภาพความเป็นกรดด่าง โดยแบ่งกลุ่มตัวอย่าง ดังนี้

1. กลุ่มควบคุม คือ กลุ่มที่ไม่ได้รับการทำเครื่องฟอกฟัน ฟอสฟิเบป์ไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์ (CPP-ACP Paste ; Tooth Mousse® : GC Corporation, Japan)
2. กลุ่มทดลอง คือ กลุ่มที่ได้รับการทำเครื่องฟอกฟัน ฟอสฟิเบป์ไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์

วัสดุอุปกรณ์ที่ใช้ในการวิจัย (Material and Instrument)

1. อุปกรณ์ที่ใช้ในการทดลอง

- 1.1 กล้องจุลทรรศน์ชนิดใช้แสงโพลาไรซ์ (Polarized light microscopy, Meiji 9300, Meiji Techno, Japan)
- 1.2 กล้องจุลทรรศน์ชนิดสเตอโรไก (Stereomicroscopy, ML 9300 MEIJI, Japan)
- 1.3 เครื่องตัดฟันใบเลื่อยเพชรชนิดความเร็วต่ำ (Low speed Cutting Machine, ISOMET™ 1000, Buehler, USA)
- 1.4 เครื่องตัดเนื้อเยื่อชนิดแข็ง (Saw microtome, Leica sp1600, Germany)

- 1.5 เครื่องวัดความเป็นกรดและด่าง (pH meter, GP353, EDT, England)
- 1.6 เครื่องขัดผิววัสดุ (Polishing Machine, DPS 3200, Impotech, South Africa)
- 1.7 เครื่องกวนสารด้วยแม่เหล็ก (Magnetic stirrer, MR 3003 SD, Heidolph, Germany)
- 1.8 เครื่องชั่งอิเล็กทรอนิกส์ ระบบดิจิตอล (Digital Balance, FA-200, A&D, Japan) น้ำหนัก
วัดสูงสุด 210 กรัม ความละเอียด 0.001 กรัม
- 1.9 ตู้ควบคุมอุณหภูมิพร้อมเครื่องเขย่า (Shaker incubator, Stuart scientific Ltd., UK)
- 1.10 เครื่องเขย่าสี่ศูนย์กลาง (Orbital Shaker, KS125, Laboratechni staufen, Germany)
- 1.11 ตู้ดูดควัน (Fume Hood, MJ-G100, Major lab, Japan)
- 1.12 ออโตเมติกไปเปต ขนาด 5 มิลลิลิตร (Automatic pipette, Rainin, USA)
- 1.13 เครื่องสแกนภาพ (Scanner , hp scanjet 2400, Hewlett-packard Co.)
- 1.14 โปรแกรมคอมพิวเตอร์ : อิมเมจ-โปร พลัส เวอร์ชัน 4.5.0.29 และไฟโตซอร์ฟีล์ชีส 8
(Computer program: Image-Pro Plus version 4.5.0.29, Adobe Photoshop CS8)
- 1.15 ตู้เย็นเก็บสารตัวอย่างที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส
- 1.16 นาฬิกาจับเวลา (Timer)
- 1.17 เทอร์โมมิเตอร์ (Thermometer)
- 1.18 ไมโครมิเตอร์ (Digitamatic Micrometer, Mitutoyo, Japan)
- 1.19 แบบหล่อซิลิโคน
- 1.20 บล็อกเบอร์นิชเชอร์ (Ball burnisher)
- 1.21 ขวดน้ำดล้าง (Wash bottle)
- 1.22 ขวดพลาสติกชนิดทนกรดขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง 1.5 เซนติเมตร สูง 3.5 เซนติเมตร

**สถาบันวิทยบริการ
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย**

2. วัสดุที่ใช้ในการทดลอง

2.1 สารละลายที่ใช้ในการทดลอง

2.1.1 สารละลายสำหรับทำให้เกิดการสูญเสียแร่ธาตุ (100 มิลลิลิตร)

| | |
|---|----------------------|
| กรดแลคติกความเข้มข้นร้อยละ 85 | จำนวน 0.88 มิลลิลิตร |
| กรดโพลีอะคริลิก ร้อยละ 0.2 | จำนวน 8 มิลลิลิตร |
| ไสครอกซีอะป้าไทด์อินต้า (Bio-Gel® HTP Gel, Bio-Rad, Hercules. USA) | จำนวน 50 มิลลิกรัม |
| น้ำประปาจากอิโอน | จำนวน 92 มิลลิลิตร |

2.1.2 สารละลายสำหรับทำให้เกิดการคืนกลับของแร่ธาตุ (ภาควิชาเภสัชวิทยา คณะทันตแพทยศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย)

| | | |
|--|-------|------|
| โซเดียมคลอไรด์ (Potassium chloride BP) | 0.65 | กรัม |
| แมกนีเซียมคลอไรด์ (Magnesium chloride BP) | 0.058 | กรัม |
| แคลเซียมคลอไรด์ (Calcium chloride BP) | 0.165 | กรัม |
| ไดโปตัสเซียมไฮโดรเจนฟอสเฟต (Dipotassium hydrogen phosphate USP) | 0.804 | กรัม |
| โปตัสเซียมไดไฮดรอเจนฟอสเฟต (Potassium dihydrogen phosphate USP) | 0.365 | กรัม |
| โซเดียมเบนโซเอต (Sodium benzoate) | 2.0 | กรัม |
| โซเดียมคาร์บอฟิเมทิลเซลลูโลส (Sodium carboxymethylcellulose BP) | 7.8 | กรัม |
| น้ำประปาจากอิโอน เติมจนมีปริมาตรเท่ากับ 1000 มิลลิลิตร | | |

- 2.2 น้ำประชาจากไอโอกอน (Deionized water)
- 2.3 สารละลายน้ำและด่างมาตราฐาน ที่มีสภาพความเป็นกรดด่างที่ 4 และ 7
- 2.4 เคซีน พอสโพเบปไทด์ ออมอร์ฟสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์ (CPP-ACP Paste ; Tooth Mousse[®]: GC Corporation, Japan)
- 2.5 เรซินหล่อใส
- 2.6 น้ำยาทาเล็บ
- 2.7 เทปกาว
- 2.8 ผงขัดฟันชนิดไม่มีฟลูออไรด์
- 2.9 กระดาษทรายแผ่นกลมขนาด 600 และ 1,200 กริต
- 2.10 ฟิล์มถ่ายภาพชนิดขาวดำฟอร์เตแพน (Fortepan)

วิธีดำเนินการวิจัย

1. การคัดเลือกตัวอย่าง

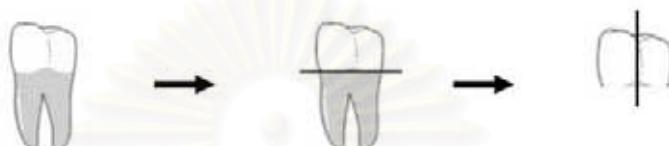
- 1.1 นำฟันมาล้างคราบเลือดน้ำลาย กำจัดเนื้อเยื่อที่ติดออก ขัดผิวเคลือบฟันด้วยผงขัดฟันชนิดไม่ผสมฟลูออไรด์โดยใช้หัวขัดยางรูปถ้วย
- 1.2 เลือกฟันที่มีลักษณะของผิวเคลือบฟันด้านแก้มที่ไม่พบรอยแตกรอยร้าวรอยอุดหรือลักษณะที่ผิดปกติต่างๆ ได้แก่ มีจุดขาวหรือขาวขุ่นคล้ายชอล์ค พันเปลี่ยนสีหรือมีรอยขุруระเป็นหลุมที่เป็นลักษณะของพันตកกระ
- 1.3 เก็บฟันในสารละลายน้ำโซเดียมคลอไทรด์ ความเข้มข้นร้อยละ 0.9 ที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส (ศิริพร, วัชราภรณ์ และชัยวัฒน์, 2550)

2. การเตรียมชิ้นฟันตัวอย่างจากฟันตัวอย่างที่คัดเลือกไว้

2.1 การตัดฟัน

2.1.1 ตัดรากออกให้เหลือแต่ส่วนตัวฟัน

2.1.2 ตัดฟันตัวอย่างแต่ละชิ้นในแนวตั้งทิศทางด้านบนเดียว-คงพื้นออกเป็น 2 ส่วนเท่าๆ กันโดยใช้เครื่องตัดฟันใบเลื่อยเพชรชนิดความเร็วต่ำ

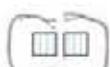


ภาพที่ 3 ภาพแสดงการตัดแบ่งฟันแต่ละชิ้น โดย 1 ชิ้นแบ่งเป็น 2 ส่วน

เก็บชิ้นฟันตัวอย่างในภาชนะปิดที่ความชื้นสัมพัทธิ์อยู่ระดับ 100 ชุนหมูมิ 4 องศาเซลเซียส โดยชิ้นฟันตัวอย่างทั้งสองส่วนที่ได้จากฟันซึ่งเดียวกันจะถูกเก็บไว้ในภาชนะเดียวกัน (ศิวพร, วัชราภรณ์ และชัยวัฒน์, 2550)

2.2 นำชิ้นฟันตัวอย่างมาส่องภายใต้กล้องจุลทรรศน์นิยม สเตอริโอ กำลังขยาย 40 เท่า เพื่อคัดเลือกชิ้นตัวอย่างฟันที่ไม่มีรอยแตกร้าว มีจุดขาวหรือขาวขุ่นคล้ำของฟัน เป็นเปลี่ยนสี หรือมีรอยชำรุดเป็นหลุมที่เป็นลักษณะของฟันตกกระในผิวเคลือบฟัน โดยถ้าชิ้นฟันตัวอย่างได้ถูกคัดเลือกออกจากการทดลอง ชิ้นฟันตัวอย่างอีกชิ้นหนึ่งที่มาจากฟันซึ่งเดียวกันก็จะถูกคัดเลือกออกจากการทดลองเช่นเดียวกัน

2.3 ขัดผิวเคลือบฟันบริเวณกึ่งกลางชิ้นฟันตัวอย่างโดยใช้กระดาษทรายน้ำหนา 600 กริต ด้วยเครื่องขัดฟัน ตั้งอัตราเร็วของเครื่องที่ 100 รอบ/นาที 15 วินาทีเพื่อให้เกิดฟันผิวแ阮ระนาบเรียบ โดยให้ผิวทั้งหมดยังคงอยู่ในชิ้นเคลือบฟัน (ศิวพร, วัชราภรณ์ และชัยวัฒน์, 2550)



ภาพที่ 4 ภาพแสดงหน้าตัดของชิ้นผิวเคลือบฟัน

3. การเตรียมบริเวณทดลองบนชิ้นพื้นตัวอย่าง

3.1 ติดกระดาษกาวขนาด 1X2 มิลลิเมตร บริเวณผิวเคลือบพื้นที่ขัด โดยใช้นํอตเตอร์นิชเชอร์กัดขอบเทปกาวให้แนบกับชิ้นพื้นตัวอย่าง



ภาพที่ 5 ภาพแสดงการติดกระดาษกาวลงบนผิวเคลือบพื้น

3.2 ท่าน้ำยาทาเล็บบนชิ้นพื้นทุกด้านยกเว้นบริเวณที่ติดกระดาษกาว รอจนน้ำยาทาเล็บแห้งประมาณ 20 นาที แล้วท่าน้ำยาทาเล็บข้ามอีกครั้ง เมื่อชิ้นพื้นแห้งจึงลอกกระดาษกาวที่ปิดผิวเคลือบพื้นออก จะได้ผิวเคลือบพื้นบริเวณทดสอบเป็นพื้นที่สีเหลืองขนาด 1X2 มิลลิเมตร

4. การสร้างรอยผุจำลอง (รอยโรคดูดขาวจำลอง)

4.1 นำชิ้นพื้นตัวอย่างมาแขวนสารคล้ายสำหรับทำให้เกิดการสูญเสียแร่ธาตุ เพื่อทำให้เกิดรอยผุจำลอง (รอยโรคดูดขาว) ในชิ้นเคลือบพื้น โดยแยกชิ้นพื้นในสารคล้ายสำหรับทำให้เกิดการสูญเสียแร่ธาตุ ความเป็นกรดค่า 4.8 ปริมาตร 25 มิลลิลิตรในขวดพลาสติกมีฝาปิดขนาดเด่นผ่านศูนย์กลาง 2.8 เซนติเมตร ที่อุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 168 ชั่วโมง สำหรับพื้นแท้และ ละ 96 ชั่วโมงสำหรับพื้นน้ำนม (ดัดแปลงมาจาก white, 1987)

4.2 นำพื้นมาล้างด้วยน้ำปราศจากไอกอน 50 มิลลิลิตรแล้วขับพันให้แห้งด้วยกระดาษทิชชู

4.3 เก็บชิ้นพื้นตัวอย่างในภาชนะปิดที่ความชื้นสัมพัทธิ์อยู่ 100 อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส โดยชิ้นพื้นตัวอย่างทั้ง 2 ตัวอย่างที่ได้จากการพื้นที่เดียวกันจะถูกเก็บไว้ในภาชนะเดียวกัน (ศิวพร, วัชราภรณ์ และชัยวัฒน์, 2550)

5. การสุ่มตัวอย่างเพื่อจัดกลุ่มศึกษา

5.1 การกำหนดกลุ่มทดลองและกลุ่มควบคุม

- กำหนดหมายเลขประจำชิ้นพื้นตัวอย่าง โดยหมายเลขจะประกอบด้วย
- เลขอารบิก แสดงหมายเลขของชิ้นพื้นตั้งแต่ 1 ถึง 20 โดยตัวอย่างพื้นที่มาจากพื้นที่เดียวกัน จะมีหมายเลขเดียวกัน
 - ตัวอักษรไทย แสดงถึงกลุ่มทดลองหรือกลุ่มควบคุม

5.2 เสียงหมายเลขประจำชิ้นพื้นตัวอย่างไว้ใต้ภาชนะ 2 ภาชนะคู่กัน คือ 1ก และ 1ข เพื่อไม่ให้มองเห็นหมายเลข

5.3 แบ่งกลุ่มแบบง่าย (Simple randomization) โดยให้ผู้ที่ไม่เกี่ยวข้องกับการทดลอง สุ่มหยิบชิ้นพื้นตัวอย่างทั้ง 2 ตัวอย่างที่มาจากพื้นที่เดียวกันในภาชนะของกลุ่มที่ 1 ออกมายังในภาชนะในข้อ 5.2.1 ภาชนะละ 1 ตัวอย่าง

แสดงการกำหนดกลุ่มทดลองและกลุ่มควบคุม



6. การแบ่งพื้นที่ทดลองและพื้นที่ควบคุม

- 6.1 ทำการแบ่งกลุ่มโดยการสุ่มตัวอย่างอย่างง่าย (Simple randomization) โดยทำฉลากที่เขียนคำว่า “กลาง” 10 ใบ และคำว่า “ริม” 10 ใบ แล้วให้ผู้ที่ไม่เกี่ยวข้องกับการทำทดลอง หยิบฉลากครั้งละ 1 ใบ เพื่อบอกตำแหน่งของพื้นที่ควบคุมของฟัน 1 ชี้ (2 ชิ้น พื้นตัวอย่าง) หยิบฉลากจนครบทั้ง 20 ใบ เพื่อระบุตำแหน่งครบทั้ง 20 ชี้
- 6.2 ระบายน้ำยาทาเล็บบนชิ้นฟันตัวอย่างในบริเวณพื้นที่ครึ่งหนึ่งของรอยผุจำลอง ตามตำแหน่งที่จับฉลากได้ในข้อ 6.1 เพื่อนำมาวัดหาค่าพื้นที่ของรอยผุจำลองเริ่มต้น (ศิวพร, วัชราภรณ์ และชัยวัฒน์, 2550)

7. การจำลองการเปลี่ยนแปลงสภาพความเป็นกรดด่างในช่องปาก (pH cycling)

จำลองการเปลี่ยนแปลงสภาพความเป็นกรดด่างในช่องปาก โดยใช้ตัวอย่างพื้นอยู่ในสารละลายน้ำหับทำให้เกิดการสูญเสียของเรือธาตุ ($\text{pH} = 4.8$) เป็นเวลา 8 ชั่วโมงต่อวัน เพื่อให้ใกล้เคียงกับระยะเวลาที่เกิดกรดในแผ่นคราบจุลินทรีภัยหลังจากการรับประทานอาหารที่เสี่ยงต่อการเกิดฟันผุสูง และแข็งในสารละลายน้ำหับทำให้เกิดการคืนกลับของเรือธาตุ 16 ชั่วโมงต่อวัน (ten Cate และ Duijster, 1982) และได้ดัดแปลงการจำลองการเปลี่ยนแปลงสภาพความเป็นกรดด่างข้างต้น โดยทำให้เกิดการสูญเสียเรือธาตุและการคืนกลับของเรือธาตุ สลับกันเป็นช่วงๆ (3 ช่วง) เพื่อให้ใกล้เคียงกับชีวิตประจำวันมากที่สุด (สาธิ์, วัชราภรณ์และชัยวัฒน์, 2548) ดังตารางที่ 3

หมายเหตุ :

พื้นกระวนน้ำอย จำลองสภาวะการเปลี่ยนแปลงความเป็นกรดด่างภายในช่องปากเป็นเวลา 4 สัปดาห์

พื้นกระวนน้ำนม จำลองสภาวะการเปลี่ยนแปลงความเป็นกรดด่างภายในช่องปากเป็นเวลา 2 สัปดาห์

**สถาบันวิทยบริการ
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย**

ตารางที่ 3 แสดงขั้นตอนการจำลองสภาวะการเปลี่ยนแปลงความเป็นกรดด่างภายในช่องปาก

| ช่วง | เวลา | ระยะเวลา | ขั้นตอนทดลอง |
|------|-------------|--------------------|--|
| 1. | 6.57-7.00 | 3 นาที | ทาเคลเซ็นฟอสฟอเปปไทด์อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์ |
| | 7.00-7.30 | 30 นาที | แข็งในน้ำลายเที่ยม |
| | | ประมาณ 10 วินาที | ล้างด้วยน้ำปราศจากไอโอกอน บริมาตร 10 มิลลิลิตร |
| | 7.30-10.10 | 2 ชั่วโมง 40 นาที | แข็งในสารละลายสำหรับทำให้เกิดการสูญเสียแร่ธาตุ บริมาตร 1.5 มิลลิลิตร |
| | | ประมาณ 10 วินาที | ล้างด้วยน้ำปราศจากไอโอกอน บริมาตร 10 มิลลิลิตร |
| | 10.10-11.30 | 1 ชั่วโมง 20 นาที | แข็งในสารละลายสำหรับทำให้เกิดการคืนกลับแร่ธาตุ บริมาตร 1.5 มิลลิลิตร |
| | | ประมาณ 10 วินาที | ล้างด้วยน้ำปราศจากไอโอกอน บริมาตร 10 มิลลิลิตร |
| | | 5 นาที | แข็งในน้ำปราศจากไอโอกอน 5 มิลลิลิตร |
| | 11.30-14.10 | 2 ชั่วโมง 40 นาที | แข็งในสารละลายสำหรับทำให้เกิดการสูญเสียแร่ธาตุ บริมาตร 1.5 มิลลิลิตร |
| | | ประมาณ 10 วินาที | ล้างด้วยน้ำปราศจากไอโอกอน บริมาตร 10 มิลลิลิตร |
| 2. | 14.10-15.30 | 1 ชั่วโมง 20 นาที | แข็งในสารละลายสำหรับทำให้เกิดการคืนกลับแร่ธาตุ บริมาตร 1.5 มิลลิลิตร |
| | | ประมาณ 10 วินาที | ล้างด้วยน้ำปราศจากไอโอกอน บริมาตร 10 มิลลิลิตร |
| | | 5 นาที | แข็งในน้ำปราศจากไอโอกอน 5 มิลลิลิตร |
| | 15.30-18.00 | 2 ชั่วโมง 40 นาที | แข็งในสารละลายสำหรับทำให้เกิดการสูญเสียแร่ธาตุ บริมาตร 1.5 มิลลิลิตร |
| | | ประมาณ 10 วินาที | ล้างด้วยน้ำปราศจากไอโอกอน บริมาตร 10 มิลลิลิตร |
| 3. | 18.00-18.03 | 3 นาที | ทาเคลเซ็นฟอสฟอเปปไทด์อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์ |
| | 18.03-18.33 | 30 นาที | แข็งในน้ำลายเที่ยม |
| | | ประมาณ 10 วินาที | ล้างด้วยน้ำปราศจากไอโอกอน บริมาตร 10 มิลลิลิตร |
| | 18.33-06.57 | 12 ชั่วโมง 24 นาที | แข็งในสารละลายสำหรับทำให้เกิดการคืนกลับแร่ธาตุ บริมาตร 1.5 มิลลิลิตร |
| | | ประมาณ 10 วินาที | ล้างด้วยน้ำปราศจากไอโอกอน บริมาตร 10 มิลลิลิตร |
| | | 5 นาที | แข็งในน้ำปราศจากไอโอกอน 5 มิลลิลิตร |

หมายเหตุ : ในวันแรกของการทดลอง จะเริ่มแข็งตัวอย่างพื้นทุกกลุ่มการทดลองในสารละลายสำหรับทำให้เกิดการคืนกลับของแร่ธาตุเป็นเวลา 60 นาที ก่อนเริ่มการทดลองเพื่อทำให้เกิดเพลลิเดลบนผิวพื้น

ขั้นตอนการทำงาน

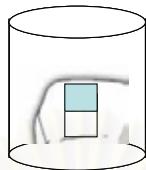
1. ทาเครื่อง พอสโพเบปไทร์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์โดยใช้พู่กันบนพื้นกลุ่มทดลอง เป็นเวลา 3 นาที 2 ช่วงเวลา คือ ก่อนและหลังสำหรับทำให้เกิดการสูญเสียแร่ธาตุในช่วง เช้า และหลังเช้าสารละลายน้ำสำหรับทำให้เกิดการสูญเสียแร่ธาตุในช่วงเย็น
2. เชิ่นพื้นตัวอย่างทั้งกลุ่มทดลองและกลุ่มควบคุมในน้ำลายเที่ยมเป็นเวลา 30 นาที
3. นำชิ้นพื้นตัวอย่างมาล้างด้วยน้ำประศจากไอกอน 10 มิลลิลิตรแล้วซับให้แห้งด้วยกระดาษทิชชู
4. เชิ่นพื้นตัวอย่างทั้งกลุ่มทดลองและกลุ่มควบคุมในสารละลายน้ำสำหรับสารละลายน้ำสำหรับทำให้เกิดการสูญเสียแร่ธาตุ 1.5 มิลลิลิตรที่บรรจุในขวดพลาสติกขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง 1.8 มิลลิลิตร ที่อุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 2 ชั่วโมง 40 นาที
5. นำชิ้นพื้นตัวอย่างทั้งกลุ่มทดลองและกลุ่มควบคุมมาล้างด้วยน้ำประศจากไอกอน 1.5 มิลลิลิตรโดยใช้ระบบออกซิเดพลาสติกเพื่อกำจัดสารละลายน้ำสำหรับสารละลายน้ำสำหรับเกิดการสูญเสียแร่ธาตุที่ติดค้างบนผิวพื้นออกแล้วซับให้แห้งด้วยกระดาษทิชชู
6. เชิ่นพื้นตัวอย่างทั้งกลุ่มทดลองและกลุ่มควบคุมในสารละลายน้ำสำหรับทำให้เกิดการคืนกลับของแร่ธาตุ 1.5 มิลลิลิตร บรรจุในขวดพลาสติกขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง 1.8 มิลลิลิตรและวางอยู่เครื่องเขย่าด้วยอัตรา 150 รอบต่อนาที ที่อุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 1 ชั่วโมง 20 นาที
7. นำชิ้นพื้นตัวอย่างทั้งกลุ่มทดลองและกลุ่มควบคุมมาล้างด้วยน้ำประศจากไอกอน 10 มิลลิลิตรโดยใช้ระบบออกซิเดพลาสติกเพื่อกำจัดสารละลายน้ำสำหรับทำให้เกิดการคืนกลับของแร่ธาตุที่ติดค้างบนผิวออกแล้วซับให้แห้งด้วยกระดาษทิชชู

8. แซ็ชินฟันตัวอย่างทั้งกลุ่มทดลองและกลุ่มควบคุมในน้ำประปาจากไอก้อน 10 มิลลิลิตร วางบนเครื่องเขย่าด้วยอัตรา 150 รอบต่อนาที เป็นเวลา 5 นาที เพื่อกำจัดสารละลายที่อาจตกค้างแล้วซับให้แห้งด้วยกระดาษทิชชู
9. หลังจากทาเคลือน พอกสโฟเปปไทร์ อะมอร์ฟสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์บนชิ้นฟันตัวอย่างกลุ่มทดลองเป็นเวลา 3 นาทีหลังแซ่สารละลายสำหรับทำให้เกิดการสูญเสียเร็วๆ ในช่วงเย็น จะแซ็ชินฟันตัวอย่างในน้ำลายเที่ยมเป็นเวลา 30 นาที
10. นำชิ้นฟันตัวอย่างทั้งกลุ่มทดลองและกลุ่มควบคุมมาล้างด้วยน้ำประปาจากไอก้อน 10 มิลลิลิตรแล้วซับให้แห้งด้วยกระดาษทิชชู
11. แซ็ชินฟันตัวอย่างทั้งกลุ่มทดลองและกลุ่มควบคุมในน้ำประปาจากไอก้อน 10 มิลลิลิตร วางบนเครื่องเขย่าด้วยอัตรา 150 รอบต่อนาที เป็นเวลา 5 นาที เพื่อกำจัดสารละลายที่อาจตกค้างแล้วซับให้แห้งด้วยกระดาษทิชชู
12. แซ็ชินฟันตัวอย่างทั้งกลุ่มทดลองและกลุ่มควบคุมในสารละลายสำหรับทำให้เกิดการคืนกลับของแร่ธาตุ 3 มิลลิลิตรบรรจุในขวดพลาสติกขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง 1.8 มิลลิลิตรและวางอยู่บนเครื่องเขย่าด้วยอัตรา 150 รอบต่อนาที ที่อุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 12 ชั่วโมง 24 นาที
8. การตัดชิ้นตัวอย่างเพื่อนำไปวัดพื้นที่เฉลี่ยของรอยผุจำลองด้วยกล้องจุลทรรศน์แสงไฟ拉

8.1 การเตรียมชิ้นเรซินชนิดบ่มตัวด้วยตัวเอง

ใช้ชิ้นฟันตัวอย่างให้แห้ง ยึดชิ้นฟันตัวอย่างกับแบบพิมพ์ยางรูปทรงกระบวนการขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง 12 มิลลิเมตร สูง 25 มิลลิเมตรตัวด้วยชี้ผึ้งโดยวางตัวอย่างฟันด้านใกล้กันทางหรือด้านไก่กลางแตะกับพื้นแบบพิมพ์ยางและให้แนวระนาบของผิวฟันบริเวณรอยผุจำลองตั้งฉากกับพื้นแบบพิมพ์ยาง ผสมเรซินชนิดบ่มตัวด้วยแสงเอง ตามคำแนะนำของบริษัท เทเรซินลงในแบบพิมพ์ยางในขณะเทเรซินต้องระวังไม่ให้เกิดฟองอากาศในบริเวณพื้นผิวชิ้น

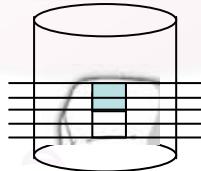
พ่นตัวอย่างเนื่องจากจะทำให้เกิดการแตกหักของชิ้นตัวอย่างขณะตัดได้ รวมนเรซินแข็งตัวประมาณ 8 ชั่วโมง



ภาพที่ 6 ภาพแสดงการวางชิ้นพ่นตัวอย่าง

8.2 การตัดชิ้นตัวอย่าง

นำชิ้นพ่นตัวอย่างที่ติดอยู่ในเรซินมาขีดกับเครื่องตัดเนื้อเยื่อชนิดแข็ง ตัดชิ้นพ่นตัวอย่างตามแนวด้านแก้ม-ด้านลิ้นฝ่านบริเวณที่ทำให้เกิดรอยผุให้ได้ความหนา 180 ไมโครเมตร โดย 1 ตัวอย่างพ่น ตัด 2 ตำแหน่ง คือ บริเวณที่ทำการทดลอง (พื้นที่ทดลองหรือพื้นที่ที่ผ่านกระบวนการเปลี่ยนแปลงสภาวะความเป็นกรดด่างในช่องปาก) และบริเวณรอยผุเริมต้นที่ร่วบายน้ำยาทาเล็บปิดทับไว้ (พื้นที่ควบคุมหรือพื้นที่ที่ไม่ได้ผ่านกระบวนการเปลี่ยนแปลงสภาวะความเป็นกรดด่างในช่องปาก)



ภาพที่ 7 ภาพแสดงการตัดชิ้นตัวอย่าง เพื่อนำไปส่องกล้องจุลทรรศน์แสงโพลาไรซ์

นำชิ้นตัวอย่างที่ได้มาขัดกับกระดาษทรายน้ำเบอร์ 600 และ 1,200 ให้ได้ความหนา 100 ± 50 ไมโครเมตร

9. การวัดพื้นที่รอยผุจำลอง

9.1 แข็งตัวอย่างในน้ำปลาจากไอก่อน แล้วนำมาส่องดูด้วยกล้องจุลทรรศน์แสงโพลาไรซ์ ด้วยกำลังขยาย 40 เท่า ภาพที่มองเห็นผ่านกล้องจุลทรรศน์แสงจะมีขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง 1.2 มิลลิเมตร หรือ 1200 ไมโครเมตร

9.2 ถ่ายภาพรอยโรคพื้นผุจำลองด้วยกล้องที่ต่อต่องจากกล้องจุลทรรศน์แสงโพลาไรซ์ จากนั้นนำฟิล์มไปล้างและอัดภาพขาวดำขนาด 3×5 นิ้วแล้วนำภาพนั้นมาสแกน (Scan) เข้าเครื่องคอมพิวเตอร์บันทึกภาพไว้

9.3 นำรูปเข้าโปรแกรมโฟโตซอป ชีเอส8 กำหนดขอบเขตของรอยโรคพื้นผุจำลองโดยสร้างกรอบขนาดความกว้าง 1 มิลลิเมตรหรือ 1000 ไมครอน วางบนภาพรอยโรคพื้นผุจำลองให้ขอบของกรอบวางชิดขอบของรอยโรคพื้นผุจำลองทางด้านคอพื้น (Cervical) เนื่องจากลักษณะของรอยโรคพื้นผุจำลองทางด้านคอพื้นมักจะเป็นเส้นตรงมุนจากกับผิวด้านนอกของรอยโรคดูขาวจำลองต่างจากรอยโรคพื้นผุจำลองทางด้านบดเคี้ยวที่มักเป็นเส้นตรงทำมุนแหลมกับผิวของรอยโรคพื้นผุจำลอง (ศิวพร, วัชราภรณ์ และชัยวัฒน์, 2550)



ภาพที่ 8 ภาพแสดงตำแหน่งกรอบขนาดความกว้าง 1 มิลลิเมตร หรือ 1000 ไมครอน บนภาพรอยโรคพื้นผุจำลอง

9.4 ปรับค่า Contrast ของรูปภาพเป็นร้อยละ 100 ทำให้ภาพมีสีเกิดขึ้นเพียง 2 สี คือ สีขาวและสีดำ จากนั้นเลือกใช้เครื่องมือชื่อ Magic wand เพื่อเลือกขอบเขตของสีที่ต้องการ ในที่นี้คือ สีดำ ซึ่งเป็นรอยผุ โดยปรับค่า Tolerance เท่ากับ ศูนย์ หมายความว่า ขอบเขตที่เลือกจะครอบคลุมสีที่ความแตกต่างจากสีดำที่เลือกไว้ร้อยละ ศูนย์ โดยจะแสดงเป็นเส้นประแสดงขอบเขต จากนั้นนำพื้นที่รอยโรคในส่วนที่อยู่ในกรอบที่สร้างไว้มาวัดขนาดของพื้นที่ด้วยโปรแกรม อิมเมจ-โปร พลัสเวอร์ชัน 4.5.0.29 ตั้งหน่วยวัดเป็นตารางไมโครเมตร

ภาพที่ 9 ภาพแสดงรายละเอียดของพื้นผิวจำลองที่ปรับค่า Contrast ของรูปภาพเป็นร้อยละ 100

9.5 นำค่าพื้นที่ของรอยไฮค์ฟันผิวจำลองที่ได้มาหาค่าความแตกต่างระหว่างพื้นที่บริเวณที่คลอง (พื้นที่ที่คลอง) และบริเวณรอยผิวจำลองเริ่มต้น (พื้นที่ควบคุม) ของชั้นตัวอย่างจากพื้นที่เดียวกัน เพื่อนำค่าความแตกต่างนี้ใช้ในการวิเคราะห์ต่อไป

หมายเหตุ : เนื่องจากการถ่ายภาพขาวดำจากกล้องไม่สามารถกำหนดให้มีความขาวดำให้เท่ากันได้ในแต่ละภาพ แต่ค่าความขาวดำของภาพขึ้นกับความหนาของชั้นงานที่ส่องกระทบต่อแสงจากกล้องจุดที่เราสนใจ เช่น การวิจัยนี้จึงได้กำหนดความหนาของชั้นตัวอย่างให้อยู่ในช่วงเดียวกัน คือ 100 ± 50 ไมโครเมตรและกำหนดดูเบิคของกล้องถ่ายภาพให้มีค่าน้อยที่สุดทุกภาพ นอกจากนี้ได้ถ่ายภาพชั้นตัวอย่างที่ได้จากพื้นที่เดียวกันในเวลาเดียวกัน เพื่อให้แสงจากสิ่งแวดล้อมภายนอกมีความเข้มของแสงเท่ากัน

**สถาบันวิทยบริการ
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย**

การเก็บรวบรวมข้อมูล

บันทึกข้อมูลพื้นที่ร้อยผุและพื้นที่ร้อยผุที่เปลี่ยนแปลงของชีนตัวอย่าง

ตารางที่ 4 ตารางบันทึกพื้นที่ร้อยผุและพื้นที่ร้อยผุที่เปลี่ยนแปลงของชีนตัวอย่างของพื้นกราม
น้อยและพื้นกรามน้ำนม

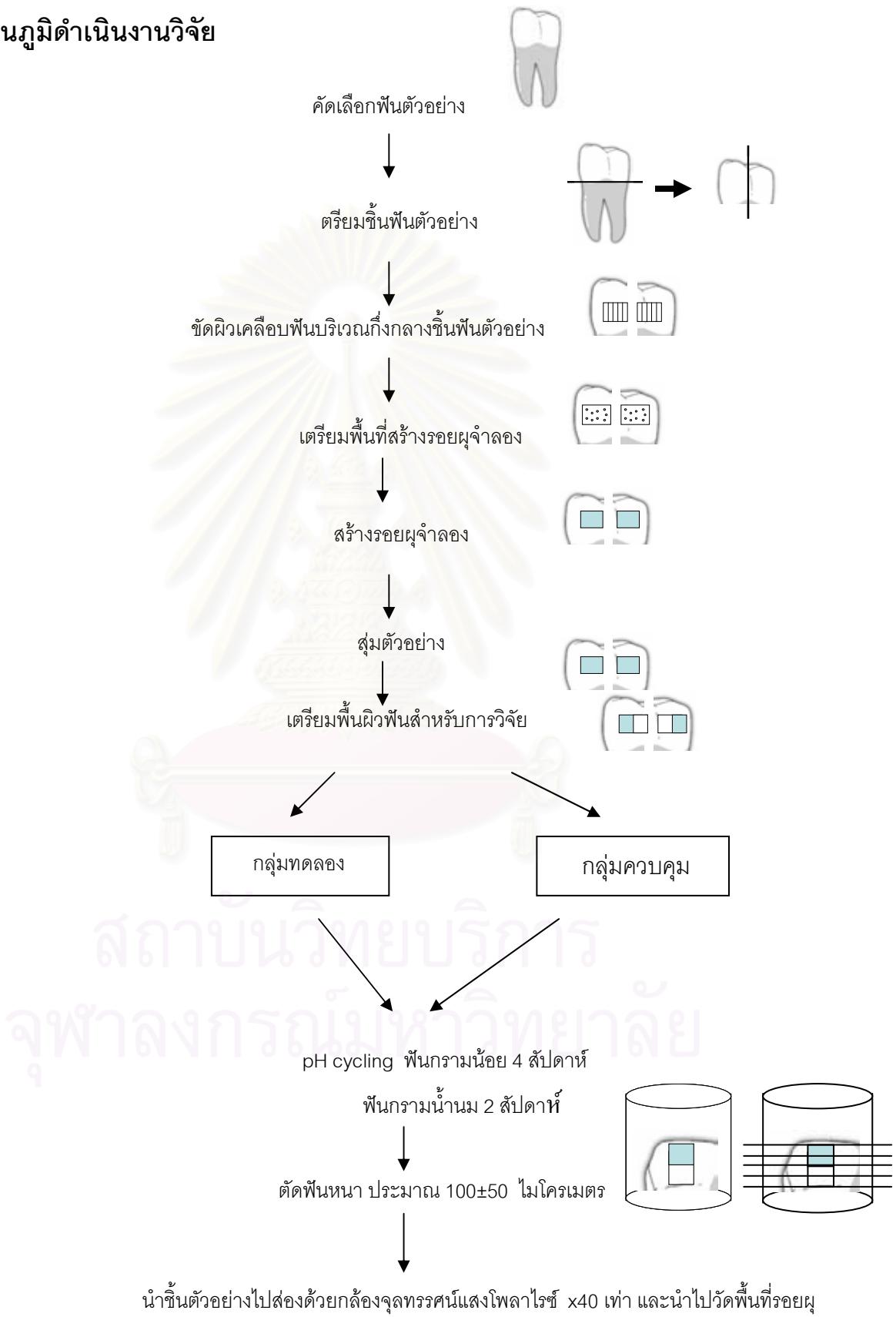
| ลำดับ พื้นตัว อย่าง | พื้นที่ร้อยผุกลุ่มควบคุม (ไมโครเมตร ²) | | | พื้นที่ร้อยผุกลุ่มทดลอง(ไมโครเมตร ²) | | |
|---------------------------|--|---------------------------|---------------------------------------|--|---------------------------|---------------------------------------|
| | ก่อน pH-cycling (ก) | หลัง pH-cycling (ข) | ร้อยผุที่ เปลี่ยน แปลง (ข-ก) | ก่อน pH-cycling (ก) | หลัง pH-cycling (ง) | ร้อยผุที่ เปลี่ยน แปลง (ง-ก) |
| 1 | | | | | | |
| ↓ | | | | | | |
| 20 | | | | | | |

การวิเคราะห์ข้อมูล

การวิจัยครั้งนี้ใช้โปรแกรมสำเร็จรูป SPSS (Statistical Package for the Social Science) version 13.0 ในการประมวลผลข้อมูลที่ได้จากการศึกษา ดังนี้

1. สถิติเชิงพรรณนา ได้แก่ การวัดแนวโน้มเข้าสู่ส่วนกลาง (ค่าเฉลี่ย) การวัดการกระจาย (ค่าส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐาน) ของพื้นที่ร้อยผุและความแตกต่างพื้นที่ร้อยผุที่เปลี่ยนแปลง
2. วิเคราะห์หาความแตกต่างของค่าเฉลี่ยพื้นที่ร้อยผุที่เปลี่ยนแปลงระหว่างกลุ่มทดลองกับกลุ่มควบคุมด้วยสถิติ paired t-test

แผนภูมิดำเนินงานวิจัย



บทที่ 4

ผลการวิจัย

การวิจัยนี้ครั้งนี้เป็นการศึกษาประสิทธิภาพของเครื่องฟอกไฟเบอร์อะมอร์ฟส์เคลือบฟลูโซเฟต์ต่อการส่งเสริมคืนกลับของแร่ธาตุบนรอยผุชำลงบนผิวเคลือบพื้นมนุษย์ด้านเรียบ ในห้องปฏิบัติการ ทำการศึกษาในพื้นกรามน้อย 20 ซี.มีแลและพื้นกรามน้ำนม 20 ซี.มีโดยนำพื้นมาสร้างรอยโรคพื้นผุชำลง จากนั้นทำการสูญตัวอย่างเพื่อแบ่งกลุ่มเข้าสู่กลุ่มทดลองและกลุ่มควบคุม และทำการสูญอีกครั้งเพื่อกำหนดพื้นที่ทดลองและพื้นที่ควบคุมของกลุ่มทดลองและกลุ่มควบคุม เข้าสู่ขบวนการเปลี่ยนแปลงสภาพความเป็นกรดด่าง โดยทำให้เกิดการสูญเสียแร่ธาตุและการคืนกลับของแร่ธาตุสลับกัน 3 ช่วงต่อวัน โดยในกลุ่มทดลองจะทำการทาเดชิน ฟอกไฟเบอร์อะมอร์ฟส์เคลือบฟลูโซเฟต์วันละ 2 ครั้ง นานครั้งละ 3 นาที ส่วนในกลุ่มควบคุมจะไม่ได้รับการทาสารใดๆ พื้นกรามน้อยจะทำการทดลองเป็นระยะเวลา 4 สปดาห์ส่วนในพื้นกรามน้ำนมจะทำการทดลองเป็นระยะเวลา 2 สปดาห์จากนั้นจะทำการตัดพื้นให้ได้ความหนาประมาณ 100 ± 50 ไมโครเมตร ถ่ายรูปโดยผู้ชำลงด้วยกล้องถ่ายรูปที่ต่อโดยตรงจากกล้องจุลทรรศน์ชนิดแสงโพลาไรซ์ที่กำลังขยาย 40 เท่า นำภาพถ่ายที่ได้มาวัดพื้นที่รอยผุด้วยโปรแกรมโปรแกรม อิมเมจ-โปร พลัสดเวอร์ชัน 4.5.0.29 พบว่า

พื้นที่รอยผุเฉลี่ยบริเวณรอยผุเริ่มต้นก่อนการจำลองการเปลี่ยนแปลงสภาพความเป็นกรดด่างในช่องปาก และหลังการจำลองการเปลี่ยนแปลงสภาพความเป็นกรดด่างในช่องปาก (ดังตารางที่ 5)

พื้นกรามน้อย

กลุ่มทดลอง ก่อนการจำลองการเปลี่ยนแปลงสภาพความเป็นกรดด่างในช่องปาก

$$275.20 \pm 26.63 \times 10^{-3} \text{ ไมโครเมตร}^2$$

หลังการจำลองการเปลี่ยนแปลงสภาพความเป็นกรดด่างในช่องปาก

$$199.03 \pm 27.48 \times 10^{-3} \text{ ไมโครเมตร}^2$$

กลุ่มควบคุม ก่อนการจำลองการเปลี่ยนแปลงสภาพความเป็นกรดด่างในช่องปาก

$$277.41 \pm 25.57 \times 10^{-3} \text{ ไมโครเมตร}^2$$

หลังการจำลองการเปลี่ยนแปลงสภาพความเป็นกรดด่างในช่องปาก

$$366.14 \pm 23.06 \times 10^{-3} \text{ ไมโครเมตร}^2$$

พัฒนาระบบคุณภาพ

กลุ่มทดลอง ก่อนการจำลองการเปลี่ยนแปลงสภาวะความเป็นกรดด่างในช่องปาก
 $237.78 \pm 33.05 \times 10^3$ ไมโครเมตร²

หลังการจำลองการเปลี่ยนแปลงสภาวะความเป็นกรดด่างในช่องปาก
 $171.66 \pm 22.49 \times 10^3$ ไมโครเมตร²

กลุ่มควบคุม ก่อนการจำลองการเปลี่ยนแปลงสภาวะความเป็นกรดด่างในช่องปาก
 $239.65 \pm 34.43 \times 10^3$ ไมโครเมตร²

หลังการจำลองการเปลี่ยนแปลงสภาวะความเป็นกรดด่างในช่องปาก
 $322.41 \pm 38.65 \times 10^3$ ไมโครเมตร²

เมื่อนำค่าพื้นที่รอยผุจำลองระหว่างบริเวณรอยผุก่อนการจำลองการเปลี่ยนแปลงสภาวะความเป็นกรดด่างในช่องปากและบริเวณหลังการจำลองการเปลี่ยนแปลงสภาวะความเป็นกรดด่างในช่องปากของพันธุ์เดียวกันมาคำนวณหาความแตกต่าง เรียกค่าความแตกต่างนี้ว่า “ค่าความแตกต่างของพื้นที่รอยผุจำลองที่เปลี่ยนแปลงไป” จะพบว่า ในตัวอย่างพัฒนาระบบคุณภาพกลุ่มทดลอง จะมีค่าเฉลี่ยพื้นที่ลดลง $76.07 \pm 14.40 \times 10^3$ ตารางไมโครเมตร (ลดลงร้อยละ 27.64) ในขณะที่กลุ่มควบคุมจะมีค่าเฉลี่ยพื้นที่รอยผุเพิ่มขึ้น $88.83 \pm 14.88 \times 10^3$ ตารางไมโครเมตร (เพิ่มขึ้นร้อยละ 32.02) ส่วนพัฒนาระบบคุณภาพกลุ่มทดลองจะมีค่าเฉลี่ยพื้นที่ลดลง $66.12 \pm 19.52 \times 10^3$ ตารางไมโครเมตร (ลดลงร้อยละ 27.80) ในขณะที่กลุ่มควบคุมจะมีค่าเฉลี่ยพื้นที่รอยผุเพิ่มขึ้น $82.86 \pm 11.39 \times 10^3$ ตารางไมโครเมตร (เพิ่มขึ้นร้อยละ 34.57) ดังตารางที่ 5

**สถาบันวิทยบริการ
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย**

ตารางที่ 5 พื้นที่รอยผุเฉลี่ยและค่าเฉลี่ยของพื้นที่เปลี่ยนแปลง ($\times 10^3$ เมตร $^2 \pm SD$)

| ชนิด พื้น | กลุ่มทดลอง | | | | กลุ่มควบคุม | | | |
|--------------|-------------|-------------|-------------|-------------|-------------|-------------|-------------|-------------|
| | ก่อน | หลัง | พื้นที่ | ร้อยละของ | ก่อน | หลัง | พื้นที่ | ร้อยละของ |
| | | | เปลี่ยน | พื้นที่ | | | เปลี่ยน | พื้นที่ |
| | | | เปลี่ยนแปลง | เปลี่ยนแปลง | | | เปลี่ยน | เปลี่ยนแปลง |
| พื้น | 275.20 | 199.03 | -76.07 | ลด 27.64 | 277.41 | 366.14 | +88.83 | เพิ่ม 32.02 |
| กราม | ± 26.63 | ± 27.48 | ± 14.40 | | | ± 25.57 | ± 23.06 | ± 14.88 |
| น้ำอย | | | | | | | | |
| พื้น | 237.78 | 171.66 | -66.12 | ลด 27.80 | 239.65 | 322.41 | +82.86 | เพิ่ม 34.57 |
| กราม | ± 33.05 | ± 22.49 | ± 19.52 | | | ± 34.43 | ± 38.65 | ± 11.39 |
| น้ำนม | | | | | | | | |

หมายเหตุ :

เครื่องหมาย +หมายถึง พื้นที่รอยผุจำลองเพิ่มขึ้นภายหลังผ่านการจำลองการเปลี่ยนแปลงสภาวะความเป็นกรดด่างในช่องปาก

เครื่องหมาย - หมายถึง พื้นที่รอยผุจำลองลดลงภายหลังการจำลองการเปลี่ยนแปลงสภาวะความเป็นกรดด่างในช่องปาก

เมื่อนำค่าความแตกต่างของพื้นที่รอยผุจำลองเฉลี่ยพื้นกรามน้ำอยและพื้นกรามน้ำนมของกลุ่มทดลองและกลุ่มควบคุมมาทดสอบการแจกแจงข้อมูลด้วยสถิติ kolmogorov-Smirnov test พบว่าข้อมูลมีการแจกแจงแบบปกติ จึงเปรียบเทียบค่าความแตกต่างของพื้นที่รอยผุจำลองเฉลี่ยก่อนและหลังจำลองการเปลี่ยนแปลงสภาวะความเป็นกรดด่างในช่องปากระหว่างกลุ่มทดลองและกลุ่มควบคุมที่มาจากการพนที่เดียวกันทั้งพื้นกรามน้ำอยและพื้นกรามน้ำนมด้วยสถิติ paired t-test ที่ระดับนัยสำคัญทางสถิติ 0.05 ผลการวิเคราะห์พบว่า ค่าเฉลี่ยพื้นที่รอยผุจำลองของชิ้นตัวอย่างพื้นกรามน้ำอยและพื้นกรามน้ำนมในกลุ่มทดลองมีค่าน้ำอยกว่าพื้นที่รอยผุจำลองเฉลี่ยของกลุ่มควบคุมอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($P=.000$)

เมื่อนำค่าร้อยละของพื้นที่เปลี่ยนแปลงของกลุ่มทดลองและกลุ่มควบคุมมาบวกรวมกันพบว่า พื้นกรามน้อย การทาเคลือน ฟอกโซฟเปปไทร์ อะมอร์ฟสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์วันละ 2 ครั้ง นานครั้งละ 3 นาที นาน 4 สัปดาห์จะมีประสิทธิภาพลดรอยผุจำลองได้ร้อยละ 59.66 ส่วนพื้นกรามน้ำนม การทาเคลือน ฟอกโซฟเปปไทร์ อะมอร์ฟสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์วันละ 2 ครั้ง นาน ครั้งละ 3 นาที นาน 2 สัปดาห์จะมีประสิทธิภาพลดรอยผุจำลองได้ร้อยละ 62.37



สถาบันวิทยบริการ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

บทที่ 5

อภิปรายผลการวิจัย สรุปผลการวิจัย และข้อเสนอแนะ

อภิปรายผลการวิจัย

การวิจัยนี้ครั้งนี้เป็นการศึกษาประสิทธิภาพของเคลื่อนฟันแบบฟันตัวอย่างที่มีการเคลื่อนย้ายในพื้นที่เดียวกัน ทั้งในพัฒนาน้อยและพัฒนานำ้ม ในห้องปฏิบัติการ โดยเปรียบเทียบพื้นที่รอยผ่ากลางที่เปลี่ยนแปลงบนชิ้นตัวอย่างของฟันซึ่งเดียวกันก่อนและหลังผ่านกระบวนการจำลองเปลี่ยนแปลงสภาพความเป็นกรดด่างในช่องปาก ระหว่างกตุ์มทดลองและกลุ่มควบคุมภายใต้กล้องจุลทรรศน์ชนิดแสงโพลาไรซ์

การเตรียมชิ้นฟันตัวอย่างเพื่อการศึกษาครั้งนี้ จะใช้ฟันซึ่งเดียวกันเป็นตัวควบคุม (Intradental control) กล่าวคือ แบ่งครึ่งฟันออกเป็น 2 ชิ้น ชิ้นหนึ่งเป็นชิ้นควบคุมและอีกชิ้นหนึ่ง เป็นตัวทดลอง โดยบริเวณทดลอง คือ บริเวณผิวฟันด้านใกล้แก้มของพัฒนาน้อยแท้และพัฒนากรามนำ้มที่ไม่มีรอยผ่า รอยร้าว การอุด หรือความผิดปกติใดๆที่ผิวเคลื่อนฟัน พบร่วงบริมาณฟลูอโอล์เคนลี่ย์ในตำแหน่งที่อยู่บริเวณเดียวกันของผิวฟันทั้ง 2 ชิ้น (Symmetrical area) จะมีความสมพันธ์กันมาก (Kirkegaard และคณะ, 1976; Retief และคณะ, 1980) โดยการศึกษาครั้งนี้ได้ทำการขัดผิวเคลื่อนฟันชั้นนอกก่อนนำไปแข็งสารละลายที่ทำให้เกิดการสูญเสียแร่ธาตุเพื่อทำให้เกิดรอยผ่ากลาง ซึ่งการขัดผิวเคลื่อนฟันของบางส่วนจะช่วยทำให้เกิดรอยผ่ากลางได้ง่ายขึ้น เพราะบริเวณผิวเคลื่อนฟันส่วนนี้จะประกอบด้วยผลึกแร่ธาตุที่มีขนาดใหญ่และมีความเข้มข้นของฟลูอโอล์บริมาณสูง (Weatherell, Hallsworth และ Robinson, 1973) นอกจากนี้ยังพบว่าอัตราการสูญเสียแร่ธาตุของผิวเคลื่อนฟันและเนื้อฟันในชิ้นตัวอย่างที่ได้รับการขัดพื้นผิวจะสูงเป็นสองเท่าของชิ้นตัวอย่างที่ไม่ได้รับการขัดพื้นผิว (Herkstroter, Witjes, และ Arends, 1991) ดังนั้นการขัดผิวเคลื่อนฟันชั้นนอกออกไปจึงช่วยทำให้เกิดการสูญเสียแร่ธาตุมากขึ้น (Weatherell, Hallsworth และ Robinson, 1973; Ingram และ Silverstone, 1981; Herkstroter, Witjes, และ Arends, 1991) นอกจากนี้ยังพบว่ารอยผ่ากลางที่เกิดขึ้นบนผิวฟันที่ได้รับการขัดจะเกิดรอยผ่าทั่วทั้งบริเวณที่ทดลองมีลักษณะสม่ำเสมอ กัน (Homogeneously) ขณะผิวฟันที่ไม่ได้รับการขัดจะมีลักษณะของรอยผ่าที่ไม่แน่นอน (Irregular) บางบริเวณจะเกิดการสูญเสียแร่ธาตุเพียงเล็กน้อยในขณะที่บางบริเวณไม่เกิดการสูญเสียแร่ธาตุเลย (White, 1987)

เพื่อให้ปริมาณผิวเคลือบพื้นที่ถูกขัดจากพื้นซึ่งเดียวกันมีความใกล้เคียงกัน การศึกษานี้จึงได้ควบคุมปัจจัยต่างๆ ที่มีผลต่อการขัดผิวเคลือบพื้น ได้แก่ จำนวนรอบต่อนาทีในการขัด เวลาที่ขัด และความลักษณะของกระดาษทราย ซึ่งจากการศึกษาครั้งนี้ พบว่า พื้นที่รอยผุจำลองที่เกิดขึ้นในชิ้นตัวอย่างทั้งสองชิ้นจากชิ้นพื้นตัวอย่างซึ่งเดียวกันจะมีค่าพื้นที่รอยผุจำลองใกล้เคียงกัน

การสร้างรอยผุจำลองในการศึกษานี้จะนำพื้นไปแข็งในสารละลายสำหรับทำให้เกิดการสูญเสียแกร์ชาตุโดยมีกรดแลคติก (Lactic acid) เป็นส่วนผสม ซึ่งสามารถสร้างรอยผุจำลองที่มีลักษณะรอยผุในระดับเริ่มแรก คือ มีสีขาวๆ น้ำนม สม่ำเสมอ ทึบแสง และผิวเรียบ ไม่ต่างจากรอยผุในระยะเริ่มแรกที่พบในช่องปาก (White, 1987) เนื่องจากในช่องปากจะมีสภาพของการสูญเสียแกร์ชาตุสลับกับการคืนกลับของแกร์ชาตุ (Herkstroter, Witjes และ Arends, 1991) การศึกษานี้จึงจำลองการเปลี่ยนแปลงสภาพความเป็นกรดด่าง ในช่องปากโดยกำหนดให้เกิดการสูญเสียแกร์ชาตุจำนวน 3 รอบต่อวัน สลับกับการทำให้เกิดการคืนกลับของแกร์ชาตุเพื่อให้ใกล้เคียงกับการเกิดในชีวิตประจำวันมากที่สุด (สาธิท, วัชราภรณ์และชัยวัฒน์, 2548; ศิริพร, วัชราภรณ์และชัยวัฒน์, 2550) และจำลองให้ใกล้เคียงกับการรับประทานอาหารในแต่ละวันที่เสี่ยงต่อการเกิดพื้นผุสูง (ten Cate และ Duijsters, 1982) โดยแข็งตัวอย่างพื้นในสารละลายสำหรับทำให้เกิดการสูญเสียแกร์ชาตุ ($\text{pH} = 4.8$) เป็นเวลา 8 ชั่วโมงต่อวัน และแข็งตัวอย่างพื้นในสารละลายสำหรับทำให้เกิดการคืนกลับของแกร์ชาตุ ($\text{pH} = 7.0$) เป็นเวลา 16 ชั่วโมงต่อวัน เนื่องจากสารละลายที่นำมาใช้ในการจำลองการเปลี่ยนแปลงสภาพความเป็นกรดด่างนี้สามารถเกิดการอิมตัวได้ ดังนั้น การศึกษาครั้งนี้จึงเปลี่ยนสารใหม่ทุกครั้งที่ทำให้เกิดการสูญเสียแกร์ชาตุและการคืนกลับของแกร์ชาตุ นอกจากนี้สารละลายสำหรับการคืนกลับของแกร์ชาตุที่นำมาใช้จะไม่มีส่วนประกอบของฟลูออิร์ด ผสมเพราะจะมีผลต่อการส่งเสริมการคืนกลับของแกร์ชาตุบนรอยผุจำลองได้

ระยะเวลาเดียวกับการเปลี่ยนแปลงสภาพความเป็นกรดด่างในช่องปากจะแตกต่างกันในพื้นกรามน้อยและพื้นกรามน้ำนม สำหรับพื้นกรามน้อยจะใช้เวลา 4 สัปดาห์ ในขณะที่พื้นกรามน้ำนมจะใช้ เวลา 2 สัปดาห์ เนื่องจากหากใช้ระยะเวลานานกว่า 2 สัปดาห์ รอยผุจำลองจะมีโอกาสลอกตามเข้าสู่ชั้นเนื้อพื้นและชิ้นตัวอย่างพื้นมีโอกาสเสียหายมากขึ้นในชั้นตอนการตัดพื้นให้มีความหนา 150 ไมโครเมตร (ศิริพร, วัชราภรณ์และชัยวัฒน์, 2550) ทั้งนี้เป็นเพราะผิวเคลือบพื้นของพื้นน้ำนมบางกว่าและมีปริมาณของแกร์ชาตุน้อยกว่าพื้นแท้อย่างมีนัยสำคัญ (Wilson และ Beyron, 1989) นอกจากความแตกต่างของขนาดแล้วการเรียงตัวของผลึกในเคลือบพื้นน้ำนมยังมีความ

เป็นระเบียบน้อยกว่าพื้นแท้ (Skaleric และคณะ, 1982) อีกทั้งมีโครงสร้างของผลึกไฮดรอกซิอะพาไทด์ที่รวมตัวกันไม่แน่นเท่ากับพื้นแท้ (Katz, Beck และ Muhler, 1969) ซึ่งว่างระหว่างผลึกมากกว่าพื้นแท้ จึงส่งผลให้พื้นน้ำนมมีรูพรุนที่ผิวเคลือบพื้นมากกว่าพื้นแท้ (Shellis, 1984) ทำให้มีผลต่อการซึมผ่านของกรดและการละลายของแร่ธาตุที่ผิวเคลือบพื้นได้ ดังนั้น ผิวเคลือบพื้นน้ำนมจึงมีโอกาสเกิดการสูญเสียแร่ธาตุได้เร็วและง่ายกว่าพื้นแท้

การศึกษาในห้องปฏิบัติการมีตัววัดการส่งเสริมการคืนกลับของแร่ธาตุที่นิยมใช้อยู่หลายวิธี เช่น การวัดการสูญเสียหรือการสะสมกลับของแร่ธาตุที่ผิวพื้น โดยวัดความเข้มข้นของแคลเซียมที่อยู่ในสารละลาย (ten Cate และ Arends, 1977; ten Cate, Buijs และ Damen, 1995) เป็นการวัดทางอ้อมที่จะชี้ว่ามีการสูญเสียหรือสะสมกลับของแร่ธาตุที่ผิวพื้น โดยคำนวณจากความเข้มข้นของแคลเซียมที่อยู่ในสารละลาย ข้อด้อยของวิธีนี้ คือ ไม่สามารถบอกปริมาณการสะสมกลับของแร่ธาตุได้โดยตรง นอกจ้านี้ ยังมีการวัดการเปลี่ยนแปลงทางจุลกายวิภาคศาสตร์ ซึ่งมีอยู่หลายวิธี ได้แก่ การศึกษาด้วยไมโครเรดิโอดราฟ (Microradiography) เป็นวิธีการวัดปริมาณแร่ธาตุในผิวเคลือบพื้นในเชิงปริมาณ (Wefel, 1990; Dunipace และคณะ, 1997) การวัดความแข็งผิว (Hardness measurement) เป็นวิธีที่ใช้ทดสอบการเปลี่ยนแปลงของเนื้อเยื่อแข็งทางกายภาพ ผลจากการวัดความแข็งผิวจะแสดงความสมพันธ์กับปริมาณแร่ธาตุที่มีอยู่ (Featherstone และคณะ, 1983; Kielbassa และคณะ, 1999) สำหรับการศึกษานี้จะศึกษาด้วยกล้องจุลทรรศน์ชนิดแสงโพลาไรซ์ ซึ่งมีข้อดีคือ สามารถแสดงให้เห็นการเปลี่ยนแปลงของผิวเคลือบพื้นที่มีการเปลี่ยนแปลงเพียงเล็กน้อยได้ โดยสามารถบอกตำแหน่งของพื้นผุ รอยผุในระยะเดิมแรก การขยายของรอยผุ และการเปลี่ยนแปลงทางโครงสร้างที่เกี่ยวกับการละลายและคืนกลับของแร่ธาตุ โดยสามารถดูได้ทั้งพื้นผิว (Surface) และระดับใต้พื้นผิว (Subsurface) (Arends, Schutthof และ Jongebloed, 1980; Wefel และ Harless, 1984) ทั้งนี้จะสามารถเห็นรอยผุ 4 ชั้น เมื่อดูผ่านสารละลายควินoline (quinoline) คือ ชั้น Surface zone ชั้น Body of lesion ชั้น Dark zone และชั้น Translucent zone แต่ถ้าดูผ่านน้ำจะเห็นชั้น Surface zone และชั้น Body of lesion (Silverstone, Hicks และ Featherstone, 1988; Thylstrup และ Fejerskov, 1994)

การวัดรอยผุด้วยโปรแกรมคอมพิวเตอร์สำหรับปัญญาประดิษฐ์สองโปรแกรม ได้แก่ โปรแกรม Image pro-plus (version 4.5 for windows, Media cybernetics, USA) และ โปรแกรม Plexira Studio Pro (version 2.5, 120es Application suite, Piexera cooperation, USA) แต่

เนื่องจากโปรแกรมทั้งสองมีข้อจำกัดในการกำหนดขอบเขตของรอยผุ ซึ่งรอยผุจำลองที่เกิดขึ้นมาก มีขอบเขตที่ไม่ชัดเจน จึงทำให้ไม่สามารถแยกบริเวณรอยผุออกจากบริเวณที่ไม่ผุได้อย่างชัดเจน ดังนั้น ในการวิจัยครั้งนี้จึงวัดรอยโรคพื้นผุในชั้น Surface zone และชั้น Body of lesion โดยใช้ โปรแกรมคอมพิวเตอร์สำหรับ Adobe photoshop ปรับ contrast ร้อยละ 100 เพื่อให้เห็นความแตกต่างของขอบเขตของรอยผุได้อย่างชัดเจน

ผลการศึกษานี้ พบร่วม เคชิน ฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์สามารถ ส่งเสริมการคืนกลับของแร่ธาตุบนรอยผุจำลองที่ผิวเคลือบฟันมนุษย์ด้านเรียบทั้งในฟันแท้และฟัน นำ้มอย่างนัยสำคัญทางสถิติ ($p=0.00$) ซึ่งสอดคล้องกับการศึกษาของ Yamaguchi และคณะ (2006) ซึ่งศึกษาในฟันวัว จำนวน 6 ชิ้น ในห้องปฏิบัติการโดยใช้เครื่องมือ Ultrasonic เป็นตัววัดแร่ ธาตุ พบร่วม เมื่อนำฟันไปแข็งเคชิน ฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์วันละ 2 ครั้ง นานครั้งละ 10 นาทีจะช่วยให้มีการส่งเสริมการคืนกลับของแร่ธาตุเพิ่มขึ้นเมื่อเปรียบเทียบกับกลุ่ม ที่ไม่ได้แข็งเคชิน ฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์ อย่างไรก็ตามการให้ฟันสัมผัส กับเคชิน ฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์นานถึง 10 นาทีการนำໄปปฏิบัติจริง ทำได้ยาก ต้องอาศัยความร่วมมือจากผู้ป่วยค่อนข้างมาก นอกเหนือนี้เมื่อนำໄปเปรียบเทียบกับ การศึกษาของ Sudjalim และคณะ ในปี 2007 ทำการศึกษาในฟันกรรมแท๊ชที่ 3 จำนวน 5 ชิ้นที่ติด แบบรากเก็ต (Bracket) จัดฟันภายใต้ห้องปฏิบัติการโดยใช้ Quantitative light-induced fluorescence เป็นตัววัดการสูญเสียแร่ธาตุ (Mineral loss) พบร่วม เมื่อทาเคชิน ฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์ วันละ 6 ครั้ง จะช่วยส่งเสริมให้เกิดการคืนกลับของ แร่ธาตุได้ เมื่อเทียบกับกลุ่มควบคุมที่ไม่ได้รับการทาเคชิน ฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟต เพสต์ แต่อย่างไรก็ตามการทาถึงวันละ 6 ครั้ง อาจไม่สะดวกในการนำไปปฏิบัติจริง ดังนั้น การศึกษาในครั้งนี้ จึงทาเคชิน ฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์วันละ 2 ครั้ง คือ ตอนเช้า และตอนก่อนนอน ท่านละ 3 นาที ทั้งนี้เพื่อให้สอดคล้องกับความเป็นไปได้ในการ ปฏิบัติในชีวิตประจำวัน

เคชิน ฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟต ประกอบด้วย 2 ส่วน ได้แก่ เคชิน ฟอสฟะเปปไทด์ และอะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟต ซึ่งเคชินฟอสฟะเปปไทด์เป็นโปรตีนที่ ประกอบด้วยฟอสฟะชีวิลที่ตกค้างเป็นจำนวนมาก โดยจะทำหน้าที่ทำให้แคลเซียมและฟอสเฟตมี ความคงทนและไม่แตกตะกอนตามธรรมชาติ การทำงานของเคชิน ฟอสฟะเปปไทด์ อะมอร์ฟัส

แคลลเชี่ยมฟอสเฟต นอกจจากเคชีน ฟอสฟิเปบไทด์ จะช่วยป้องกันการตกรตะกอนของแคลลเชี่ยมฟอสเฟตแล้ว เคชีน ฟอสฟิเปบไทด์ ยังช่วยทำให้ออมอร์ฟัสแคลลเชี่ยมฟอสเฟตคงอยู่บนผิวพื้น และคงภาวะการอิ่มตัวของแคลลเชี่ยมและฟอสเฟต ซึ่งจะช่วยลดการสูญเสียของแร่ธาตุและช่วยส่งเสริมให้เกิดการคืนกลับของแร่ธาตุเข้าสู่พื้น (Reynolds, 1998) จากการที่เคชีน ฟอสฟิเปบไทด์ ออมอร์ฟัสแคลลเชี่ยมฟอสเฟตทำให้เกิดภาวะอิ่มตัวของแร่ธาตุบนผิวพื้น จึงทำให้เกิดการสะสมกลับของแร่ธาตุอย่างรวดเร็ว (Yamaguchi และคณะ, 2006) ดังนั้น จึงเป็นเหตุผลที่ทำให้เคชีน ฟอสฟิเปบไทด์ ออมอร์ฟัสแคลลเชี่ยมฟอสเฟตเพสต์สามารถส่งเสริมการคืนกลับของแร่ธาตุบนผิวพื้นได้

จากการศึกษาครั้งนี้พบว่า เคชีน ฟอสฟิเปบไทด์ ออมอร์ฟัสแคลลเชี่ยมฟอสเฟตเพสต์ สามารถส่งเสริมการคืนกลับของแร่ธาตุบนร้อยผู้ทดลองที่ผิวเคลือบพื้นมนุษย์ด้านเรียบหักในพื้นแท้ และพื้นน้ำนมได้ แสดงว่าเคชีน ฟอสฟิเปบไทด์เป็นตัวขันส่งแคลลเชี่ยมและฟอสเฟตไปยังบริเวณผิวพื้นได้ดีและยังสามารถคงภาวะการอิ่มตัวของแคลลเชี่ยมและฟอสเฟตบริเวณผิวพื้น จึงสามารถต่อต้านการเกิดพื้นผุได้ เคชีน ฟอสฟิเปบไทด์ ออมอร์ฟัสแคลลเชี่ยมฟอสเฟตเพสต์จึงเป็นทางเลือกหนึ่งในการนำมาใช้ส่งเสริมให้เกิดการคืนกลับของแร่ธาตุเพื่อให้ผิวเคลือบพื้นที่เกิดรอยโรคจุดขาวเกิดการสะสมคืนกลับของแร่ธาตุ นอกจากนี้เคชีน ฟอสฟิเปบไทด์ ออมอร์ฟัสแคลลเชี่ยมฟอสเฟต ยังเป็นแหล่งของแคลลเชี่ยมและฟอสเฟตจึงสามารถช่วยรักษาโครงสร้างของผิวเคลือบพื้นไว้ได้ พ布ว่า การทาเคชีน ฟอสฟิเปบไทด์ ออมอร์ฟัสแคลลเชี่ยมฟอสเฟตเพสต์บนผิวเคลือบพื้นจะช่วยเพิ่มค่าความแข็ง (Hardness) ของผิวเคลือบพื้นได้ (หทัยชนก, มุรา哈ะและสุชิต, 2549) ดังนั้น การใช้เคชีน ฟอสฟิเปบไทด์ ออมอร์ฟัสแคลลเชี่ยมฟอสเฟตเพสต์อาจจะเป็นทางเลือกหนึ่งสำหรับบุคคลที่เสี่ยงต่อการเกิดพื้นผุสูง โดยเฉพาะในบุคคลที่จัดฟัน (Sudjalm, Woods และ Manton, 2006) หรือในกลุ่มเด็กซึ่งมีความเสี่ยงต่อการเกิดผลข้างเคียงจากการกลืนฟลูออไร์ด นอกจากนี้อาจจะเป็นทางเลือกหนึ่งในการนำมาใช้เป็น Minimal intervention ในกลุ่มผู้ป่วยที่มีรอยโรคจุดขาวเพื่อส่งเสริมให้เกิดการคืนกลับของแร่ธาตุเพื่อป้องกันไม่ให้รอยโรคมีการถูกلامต่อไป (Steinberg, 2002) การใช้เคชีน ฟอสฟิเปบไทด์ ออมอร์ฟัสแคลลเชี่ยมฟอสเฟตเพสต์จึงเป็นทางเลือกหนึ่งสำหรับนำมาใช้ในการป้องกันพื้นผุ

สรุปผลการวิจัย

เคชีน ฟอสฟอเปบไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์มีผลต่อการส่งเสริมคืนกลับของแร่ธาตุบนรอยผุจำลองที่ผิวเคลือบฟันมนุษย์ด้านเรียบทั้งในฟันแท้และฟันน้ำนมอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ

ข้อเสนอแนะ

1. การศึกษาครั้งนี้เป็นการศึกษาประสิทธิภาพของสารเคชีน ฟอสฟอเปบไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์เพียงอย่างเดียว แต่ในชีวิตประจำวันมีการใช้ยาสีฟันผสมฟลูอโบริดร่วมด้วย ดังนั้น จึงควรมีการศึกษาถึงประสิทธิภาพในกรณีที่ใช้ร่วมกับยาสีฟันผสมฟลูอโบริด
2. เนื่องจากข้อด้อยของเคชีน ฟอสฟอเปบไทด์ อะมอร์ฟัสแคลเซียมฟอสเฟตเพสต์ มีราคาแพง ดังนั้น จึงควรศึกษาเบรียบเทียบกับการใช้ฟลูอโบริดซึ่งมีราคาถูกกว่า เช่น น้ำยาบ้วนปากผสมฟลูอโบริดและฟลูอโบริดวนิช
3. การศึกษาครั้งนี้เป็นการศึกษาในห้องปฏิบัติการ (*in vitro*) ซึ่งไม่สามารถจำลองสภาพในช่องปากจริงได้ทั้งหมด ดังนั้น จึงควรทำการศึกษาในทางคลินิกต่อไป เพื่อให้ผลการศึกษาใกล้เคียงกับเป็นความจริงมากที่สุด

สถาบันวิทยบริการ
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

รายการอ้างอิง

ภาษาไทย

กิริมย์ กมลวัฒนกุล, มานต์ชัย ชาลาประภาวน์, และ ทวีสิน ตันประยูร. (2548). หลักการทำวิจัยให้สำเร็จ. 2000 เล่ม. พิมพ์ครั้งที่ 4. กรุงเทพมหานคร: เท็กซ์ แอนด์ เจอร์นัล พับลิเคชั่น.

ศิวพร สุขสว่าง, วัชราภรณ์ ทัศจันทร์, และชัยวัฒน์ มณีนุชย์. (2550) ผลของฟลูออไรด์เฉพาะที่ต่อการคืนกลับแร่ธาตุของรอยโรคจุดขาวในฟันนำ้ม. ว.ทันต. จ.พ.าฯ 30:169-80.

สาธิต อนันตาวรสกุล, วัชราภรณ์ ทัศจันทร์, และชัยวัฒน์ มณีนุชย์. (2548) ฟลูออไรด์เฉพาะที่โดยทันตแพทย์ต่อการต้านทานรอยผุจำลองด้านเรียบในฟันนำ้ม. ว.ทันต. 55(3-4):144-52.

หทัยชนก สุขเกษม, มุรธา พานิช, และสุชิต พุฒทอง. (2549) ผลของเคลื่อนที่ถูกสึกกร่อนโดยเครื่องดื่มcola. ว.ทันต. จ.พ.าฯ 29:183-94.

ภาษาอังกฤษ

- Arends, J., and Christoffersen, J. (1990). Nature and role of loosely bound fluoride in dental caries. J Dent Res 69(Spec Iss): 601-5.
- Arends, J., Schuthof, J., and Jongebloed, W.G. (1980). Lesion depth and microhardness indentations on artificial white spot lesions. Caries Res 14:190-5.
- Bird, M.J., French, E.L., Woodside, M.R., Morrison, M.I., and Hodge, H.C. (1940). Chemical analyses of deciduous enamel and dentin. J Dent Res 19:413-23.
- Boskey, A.L. (2003). Amorphous calcium phosphate: the contention of bone. J Dent Res 76(8):1433-36.
- Cai, F., Shen, P., Morgan, M.V., and Reynolds, E.C. (2003). Remineralization of enamel subsurface lesions in situ by sugar-free lozenges containing casein phosphopeptide-amorphous calcium phosphate. Aust Dent J 48(4):240-43.

- Cai, F., Manton D.J., Shen, P., Walker, G.D., Cross, K.J., Yuan, Y., Reynolds, C., and Reynolds, E.C. (2007). Effect of addition of citric acid and casein phosphopeptide-amorphous calcium phosphate to a sugar-free chewing gum on enamel remineralization in situ. *Caries Res* 41:377-83.
- Chow, L.L. (1990). Tooth-bound fluoride and dental caries. *J Dent Res* 69 (Spec Iss): 595-600.
- Chow, L.L. and Vogel, G.L. (2001). Enhancing remineralization. *Oper Dent* 6:27-38.
- Clarkson, B.H. (1999). Introduction to cariology. *Dent Clin North Am* 43(4)569-78.
- Cross, K.J., Hug, N.L., Stanton, D.P., Sum, M. and Reynolds, E.C. (2004). NMR studies of a novel calcium, phosphate and fluoride delivery vehicle- \square_{s_1} -casein (59-79) by stabilized amorphous calcium fluoride phosphate nanocomplexes. *Bio Material* 25:5061-69.
- Dirks, O.T. (1966). Posteruptive changes in dental enamel. *J Dent Res* 45(3):503-11.
- Dunipace, A.J., Hall, A.F., Kelly, S.A., Beiswanger, A.J., Fischer, G.M., Lukantsova, L.L., Eckert, G.J., and Stookey, G.K. (1997). An in situ interproximal model for studying the effect of fluoride on enamel. *Caries Res* 31:60-70.
- Featherstone, J.D.B., and Mellberg, J.R. (1981). Relative rates of progress of artificial carious lesions in bovine, ovine and human enamel. *Caries Res* 15:109-14.
- Featherstone, J.D.B., ten Cate, J.M., Shariati, M., and Arends, J. (1983). Comparison of artificial caries-like lesions by quantitative microradiography and microhardness profiles. *Caries Res* 17:385-91.
- Guggenheim, B., Schmid, R., Aeschlimann, J.M., Berrocal, R., and Neeser, J.R. (1999). Powdered milk micellar casein prevents oral colonization by streptococcus sobrinus and dental caries in rats : A basis for the caries-protective effect of dairy products. *Caries Res* 33:446-54.
- Herkstroter, F.M., Witjes, M., and Arends, J. (1991). Demineralization of human dentine compared with enamel in pH-cycling apparatus with constant composition during de-and remineralization periods. *Caries Res* 25(5):317-22.

- Herod, E.L. (1991). The effect of cheese on dental caries: A review of the literature. Aust Dent J 36(2):120-25.
- Hicks, J., Garcia-Godoy, F., and Flaitz, C. (2004). Biological factors in dental caries: role of remineralization and fluoride in the dynamic process of demineralization and remineralization (part 3). J Clin Pediatr Dent 28(3):203-14.
- Holmen, L., Thylstrup, A., Ogaard, B., and Kragh, F. (1985). A scanning electron microscopic study of progressive stages of enamel caries in vivo. Caries Res 19:355-67.
- Ingram, G.S., and Silverstone, L.M. (1981). A chemical and histological study of artificial caries in human dental enamel in vitro. Caries Res 15:393-8.
- Itthagaran, A., King, N.M., Yiu, C., and Dawes, C. (2005). The effect of chewing gums containing calcium phosphates on the remineralization of artificial caries-like lesions in situ. Caries Res 39:251-54.
- Katz, S., Beck, C.W., and Muhler, J.C., (1969). Crystallographic evaluation of enamel from carious and noncarious teeth. J Dent Res 48:1280-3.
- Kielbassa, A.M., Wrba, K.T., Schulte-Monting, J., and Hellwig, E. (1999). Correlation of transversal microradiography and microhardness on in situ-induced demineralization in irradiated and nonirradiated human dental enamel. Arch Oral Biol 44(3):243-51.
- Kirkegaard, E., Moller, I.J., and Jensen E.S. (1976). A method for in vitro studies on fluoride uptake in enamel using single tooth surfaces. Caries Res 10: 370-78.
- Lijima, Y., Cai, F., Shen, P., Walker, G.D., Reynolds, C., and Reynolds, E.C. (2004). Acid resistance of enamel subsurface lesions remineralized by a sugar-free chewing gum containing casein phosphopeptides amorphous calcium phosphate. Caries Res 38:551-56.
- Lijima, Y., Takagi, O., Ruben, J., and Arends, J. (1999). In vitro remineralization of in vivo and in vitro formed enamel lesions. Caries Res 33:206-13.

- Retief, D.H., Sorvas, P.G., Bradley, E.L., Taylor, R.E., and Walker, A.R. (1980). In vitro fluoride uptake, distribution and retention by human enamel after 1-and 24 hour application of various topical fluoride agents. *J Dent Res* 59:573-82.
- Reynolds, E.C. (1987). The prevention of sub-surface demineralization of bovine enamel and change in plaque composition by casein in an intra-oral model. *J Dent Res* 66(6):1120-27.
- Reynolds, E.C. (1997). Remineralization of enamel subsurface lesions by casein phosphopeptides- stabilized calcium phosphate solutions. *J Dent Res* 76(9):1587-95.
- Reynolds, E.C. (1998). Anticariogenic complexes of amorphous calcium phosphate stabilized by casein phosphopeptides: A review. *SCD* 18(1): 8-16.
- Reynolds, E.C. and Black, C.L. (1987). Reduction of chocolate's cariogenicity by supplementation with sodium caseinate. *Caries Res* 21:445-51.
- Reynolds, E.C. and Black, C.L. (1989). Cariogenicity of a confection supplemented with sodium caseinate at a palatable level. *Caries Res* 23:368-70.
- Reynolds, E.C., Cai, F., Shen, P., and Walker, G.D. (2003). Retention in plaque and remineralization of enamel lesions by various forms of calcium in a mouthrinse or sugar-free chewing gum. *J Dent Res* 82(3):206-11.
- Reynolds, E.C., Cain, C.J., Webber, C.L., Black, P.F., Johnson, I.H., and Perich, J.W.(1995). Anticariogenicity of calcium phosphate complexes of tryptic casein phosphopeptides in the rat. *J Dent Res* 74(6):1272-79.
- Reynolds, E.C. and Rio, A.D. (1984). Effect of casein and whey-protein solutions on caries experience and feeding patterns of the rat. *Arch Oral Biol* 29(11):927-33.
- Reynolds, E.C., and Wong, A. (1983). Effect of absorbed protein on hydroxyapatite zeta potential and Streptococcus mutans adherence. *Infection and Immunity* 39(3):1285-90.
- Roberts, A.J. (1995). Role of models in assessing new agents for caries prevention non-fluoride systems. *Adv Dent Res* 9(3):304-11.

- Rose, R.K. (2000a). Effect of an anticariogenic casein phosphopeptide on calcium diffusion in streptococcal model dental plaques. *Arch Oral Biol* 45:569-75.
- Rose, R.K. (2000b). Binding characteristics of *Streptococcus mutans* for calcium and casein phosphopeptide. *Caries Res* 34:427-31.
- Schirmmeister, J.F., Seger, R.K., Altenburger, M.J., Lussi, A., and Hellwig, E. (2007). Effects of various forms of calcium added to chewing gum on initial enamel carious lesions in situ. *Caries Res* 41:108-114.
- Schupbach, P., Neeser, J.R., Golliard, M., Rouvet, M., and Guggenheim, B. (1996). Incorporation of caseinoglycomacropeptide and caseinophosphopeptide into the salivary pellicle inhibits adherence of mutans streptococci. *J Dent Res* (10):1779-88.
- Shaw, L., Murary, L.L., Burchell, C.K., and Best, J.S. (1983). Calcium and phosphorous content of plaque and saliva in relation to dental caries. *Caries Res* 17:543-48.
- Shellis, R.P. (1984). Relationship between human enamel structure and the formation of caries-like lesions in vitro. *Arch Oral Biol* 29(12):975-81.
- Shen, P., Cai, F., Nowicki, A., Vincent, J., and Reynolds, E.C. (2001). Remineralization of enamel subsurface lesions by sugar-free chewing gum containing casein phosphopeptides amorphous calcium phosphate. *J Dent Res* 80(12):2066-70.
- Silverstone, L.M., Hicks, M.J. and Featherstone, M.J. (1988). Dynamic factors affecting lesion initiation and progression in human dental enamel. Part I. The dynamic nature of enamel caries. *Quintessence Int* 19:683-711.
- Skaleric, U., Ravnik, C., Cevc, P., and Schara, M. (1982). Microcrystal arrangement in human deciduous dental enamel studied by electron paramagnetic resonance. *Caries Res* 16:47-50.
- Skjorland, K.K., Rykke, M., and Sonju, T. (1995). Rate of pellicle formation in vivo. *Acta Odonto Scand* 53:358-62.
- Steinberg, S. (2002). A paradigm shift in the treatment of caries. *Gen Dent* 50:333-38.
- Sudjalim, T.R., Woods, M.G., and Manton, D.J. (2006). Prevention of white spot lesions in orthodontic practice: a contemporary review. *Aust Dent J* 51(4):284-9.
- Sudjalim, T.R., Woods, M.G., Manton, D.J., and Reynolds, E.C. (2007). Prevention of demineralization around orthodontic brackets in vitro. *Am J Orthod Dentofacial Orthop* 131:705,e1-e9.
- ten Cate, J.M., and Arends, J. (1977). Remineralization of artificial enamel lesions in vitro. *Caries Res* 11:277-86.

- ten Cate, J.M., Buijs, M.J., and Damen, J.J. (1995). pH-cycling of enamel and dentin lesions in the presence of low concentrations of fluoride. *Eur J Oral Sci* 103:362-7.
- ten Cate, J.M., and Duijsters, P.P.E. (1982). Alternating demineralization and remineralization of artificial enamel lesion. *Caries Res* 16:201-10.
- Thylstrup, A., and Fejerskov, O. (1994a). Clinical and pathological features of dental caries. In A. Thylstrup, and O. Fejerskov (eds.) *Textbook of clinical cariology* (2nd ed), pp.111-57. Denmark: Munksgaard.
- Vacca-Smith, A.M., and Bowen, W.H.(1995). The effect of milk and kappa casein on streptococcal glucosyltransferase. *Caries Res* 29:498-506.
- Vacca-Smith, A.M., and Bowen, W.H.(2000). The effects of milk and kappa -casein on salivary pellicle formed on hydroxyapatite discs in situ. *Caries Res* 34:88-93.
- Vacca-Smith, A.M., Wuyckhuysse, B.C.V., Tabak, L.A., and Bowen, W.H.(1994) The effect of milk and casein proteins on adherence of *Streptococcus mutans* to saliva-coated hydroxyapatite. *Arch Oral Biol* 39(12):1063-69.
- Weatherell, J.A., Hallsworth, A.S., and Robinson, C. (1973). The effect of tooth wear on the distribution of fluoride in the enamel surface of human teeth. *Arch Oral Biol* 18(9):1775-89.
- Wefel, J.S. (1990). Effects of fluoride on caries development and progression using intraoral models. *J Dent Res* 69 (Spec Iss):626-33.
- Wefel, J.S., and Harless, J.D. (1984). Comparision of artificial white spot by microradiography and polarized light microscopy. *J Dent Res* 63:1271-5.
- White, D.J. (1987). Use of synthetic polymer gels for artificial carious lesion preparation. *Caries Res* 21:228-42.
- Wilson, P.R., and Beynon, A.D. (1989). Mineralization differences between human deciduous and permanent enamel measured by quantitative microradiography. *Arch Oral Biol* 34:85-88.
- Yamaguchi, K., Miyazaki, M., Takamizawa, T., Inage, H., and Moore, B.K.(2006). Effect of CPP-ACP paste on mechanical properties of bovine enamel as determine by an ultrasonic device. *J dent* 34:230-36.
- Zero, D.T. (1999) Dental caries process. *Dent Clin North Am* 43(4):635-63.



ภาคผนวก ก

ตารางที่ 6 ตารางแสดงค่าพื้นที่รอยผุลุ่มควบคุม (ไมโครเมตร²) ของพื้นกรามน้อย

| ลำดับพื้น ตัวอย่าง | พื้นที่รอยผุลุ่มควบคุม (ไมโครเมตร ²) | | | พื้นที่รอยผุลุ่มทดลอง (ไมโครเมตร ²) | | |
|-----------------------|--|----------------------------|-----------------------------------|---|----------------------------|-----------------------------------|
| | ก่อน pH- cycling (ก) | หลัง pH- cycling (ก) | ร้อยละที่ เปลี่ยนแปลง (ก-ก) | ก่อน pH- cycling (ก) | หลัง pH- cycling (ก) | ร้อยละที่ เปลี่ยนแปลง (ก-ก) |
| 1 | 278051.19 | 371041.40 | +92990.21 | 285400.32 | 199836.93 | -85563.39 |
| 2 | 301163.27 | 385282.42 | +84119.15 | 293205.31 | 208433.10 | -84772.21 |
| 3 | 318840.93 | 392163.71 | +73322.78 | 317683.74 | 239926.51 | -77757.23 |
| 4 | 291023.84 | 379760.95 | +88737.11 | 279988.60 | 198064.19 | -81924.41 |
| 5 | 308767.10 | 367286.93 | +58519.83 | 313670.65 | 247081.52 | -66589.13 |
| 6 | 297892.82 | 395582.94 | +97690.12 | 298170.49 | 218092.54 | -80077.95 |
| 7 | 283001.45 | 369620.16 | +88618.71 | 293847.58 | 233905.11 | -59942.47 |
| 8 | 289255.18 | 389496.27 | +100241.09 | 276625.73 | 190700.35 | -85925.38 |
| 9 | 256655.21 | 360878.90 | +104223.69 | 240798.37 | 154785.80 | -86012.57 |
| 10 | 268922.30 | 330868.28 | +61945.98 | 284644.12 | 217333.68 | -67310.44 |
| 11 | 251550.59 | 346418.73 | +94868.14 | 236743.50 | 176984.88 | -59758.62 |
| 12 | 264403.92 | 354774.22 | +90370.30 | 252957.14 | 191679.97 | -61277.17 |
| 13 | 251527.84 | 337282.95 | +85755.11 | 258662.43 | 161962.92 | -96699.51 |
| 14 | 262297.57 | 370963.19 | +108665.62 | 248724.15 | 185900.10 | -62824.05 |
| 15 | 252186.13 | 358571.54 | +106385.41 | 239942.98 | 186791.53 | -53151.45 |
| 16 | 311209.20 | 397586.16 | +86376.96 | 309437.51 | 211286.34 | -98151.17 |
| 17 | 255491.88 | 353139.71 | +97647.83 | 257463.77 | 201805.31 | -55658.48 |
| 18 | 311714.35 | 399686.70 | +87972.35 | 299602.49 | 218268.12 | -81334.37 |
| 19 | 226242.11 | 332244.18 | +106002.07 | 238866.26 | 139251.89 | -99614.37 |
| 20 | 268060.53 | 330219.12 | +62158.59 | 275491.30 | 198479.96 | -77011.34 |

หมายเหตุ : เครื่องหมาย + หมายถึง พื้นที่รอยผุจำลองเพิ่มขึ้น
 เครื่องหมาย - หมายถึง พื้นที่รอยผุจำลองลดลง

ตารางที่ 7 ตารางแสดงค่าพื้นที่รอยผุของชิ้นตัวอย่างของพื้นกรามน้ำนม

| ลำดับพื้น ตัวอย่าง | พื้นที่รอยผุกลุ่มควบคุม (ไมโครเมตร ²) | | | พื้นที่รอยผุกลุ่มทดลอง (ไมโครเมตร ²) | | |
|-----------------------|---|----------------------------|----------------------------------|--|----------------------------|----------------------------------|
| | ก่อน pH- cycling (ก) | หลัง pH- cycling (ข) | รายผุที่ เปลี่ยนแปลง (ข-ก) | ก่อน pH- cycling (ค) | หลัง pH- cycling (ง) | รายผุที่ เปลี่ยนแปลง (ง-ค) |
| 1 | 269795.52 | 353072.79 | +83277.27 | 269363.42 | 187330.61 | -82032.81 |
| 2 | 195398.62 | 248417.91 | +53019.29 | 214504.49 | 161913.54 | -52590.95 |
| 3 | 233549.74 | 309514.22 | +75964.48 | 230532.80 | 169135.59 | -61397.21 |
| 4 | 232355.11 | 316805.60 | +84450.49 | 216311.82 | 163351.10 | -52960.72 |
| 5 | 259464.76 | 359117.75 | +99652.99 | 256704.71 | 158105.72 | -98598.99 |
| 6 | 263101.97 | 354359.90 | +91257.93 | 279903.43 | 184160.71 | -95742.72 |
| 7 | 281017.23 | 369993.70 | +88976.47 | 260130.61 | 185324.93 | -74805.68 |
| 8 | 193840.72 | 269689.05 | +75848.33 | 201592.00 | 149091.27 | -52500.73 |
| 9 | 263818.28 | 359689.91 | +95871.63 | 259355.53 | 178605.90 | -80749.63 |
| 10 | 164584.40 | 243167.94 | +78583.54 | 174595.57 | 128575.82 | -46019.75 |
| 11 | 242742.66 | 327183.63 | +84440.97 | 249287.39 | 149611.40 | -99675.99 |
| 12 | 227463.61 | 309414.82 | +81951.21 | 220177.54 | 173369.91 | -46807.63 |
| 13 | 203796.45 | 293712.11 | +89915.66 | 189023.10 | 135304.73 | -53718.37 |
| 14 | 273246.84 | 354612.21 | +81365.37 | 267973.25 | 191958.20 | -76015.05 |
| 15 | 276985.19 | 338901.35 | +61916.16 | 272466.48 | 203404.84 | -69091.64 |
| 16 | 280996.82 | 369150.10 | +88153.28 | 287877.91 | 197927.35 | -89950.56 |
| 17 | 212490.33 | 306702.24 | +94211.91 | 205898.89 | 154529.70 | -51369.19 |
| 18 | 201327.97 | 287998.83 | +88670.86 | 199027.83 | 157470.22 | -41557.61 |
| 19 | 259582.20 | 349267.46 | +89685.26 | 247505.30 | 202283.91 | -45221.39 |
| 20 | 257481.11 | 327493.49 | +70012.38 | 253304.42 | 201746.26 | -51558.16 |

หมายเหตุ : เครื่องหมาย + หมายถึง พื้นที่รอยผุจำลองเพิ่มขึ้น
 เครื่องหมาย - หมายถึง พื้นที่รอยผุจำลองลดลง

ภาคผนวก ๊ฯ

การวิเคราะห์ข้อมูลด้วยโปรแกรม SPSS

- ค่าความแตกต่างของพื้นที่รอยโรคฟันผุจำลองระหว่างบริเวณก่อนผ่านกระบวนการ
จำลองการเปลี่ยนแปลงสภาวะความเป็นกรดด่างในช่องปากกับบริเวณรอยโรคฟันผุ
จำลองหลังผ่านกระบวนการจำลองการเปลี่ยนแปลงสภาวะความเป็นกรดด่างในช่องปาก
ของชิ้นตัวอย่างทดลองและชิ้นตัวอย่างควบคุมด้วยสถิติการเปรียบเทียบค่าเฉลี่ยแบบ
paired t-test

Test of Normality

| ชนิดของพื้น | | df | Sig. |
|---------------|----------------------------|----|------|
| พื้นกระวนน้อย | ค่าความแตกต่างในชิ้นทดลอง | 20 | .896 |
| | ค่าความแตกต่างในชิ้นควบคุม | 20 | .567 |
| พื้นกระวน้ำนม | ค่าความแตกต่างในชิ้นทดลอง | 20 | .210 |
| | ค่าความแตกต่างในชิ้นควบคุม | 20 | .775 |

Paired Samples Correlation

| ชนิดของพื้น | N | Correlation | Sig. |
|---------------|----|-------------|------|
| พื้นกระวนน้อย | 20 | .022 | .926 |
| พื้นกระวน้ำนม | 20 | .333 | .151 |

Paired Samples Test

| | Paired Differences | | t | df | Sig. (2-tailed) |
|---------------|--------------------|----------------|---------|----|--------------------|
| | Mean | Std. Deviation | | | |
| พื้นกระวนน้อย | -164898.3 | 20935.42162 | -35.225 | 19 | .000 |
| พื้นกระวน้ำนม | -148979.5 | 25669.03301 | -25.956 | 19 | .000 |

ประวัติผู้เขียนวิทยานิพนธ์

นางอุบลวรรณ ชีระพิบูลย์ เกิดวันที่ 6 พฤษภาคม พ.ศ. 2522 ที่จังหวัดเชียงใหม่ สำเร็จการศึกษาปริญญาตรีทั้นดแพทยศาสตรบัณฑิตจากคณะทั้นดแพทยศาสตร์ มหาวิทยาลัยเชียงใหม่ ในปีการศึกษา 2545 เข้ารับราชการเป็นพนักงานมหาวิทยาลัย ตำแหน่งทั้นดแพทย์ประจำโรงพยาบาลรามคำแหงเชียงใหม่ คณะแพทยศาสตร์ มหาวิทยาลัยเชียงใหม่ เป็นเวลา 6 เดือน จากนั้นได้ย้ายไปเป็นพนักงานมหาวิทยาลัย ตำแหน่งอาจารย์ ภาควิชาทันตกรรมสำหรับเด็ก คณะทั้นดแพทยศาสตร์ มหาวิทยาลัยเชียงใหม่จนถึงปัจจุบัน

สถาบันวิทยบริการ
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย