



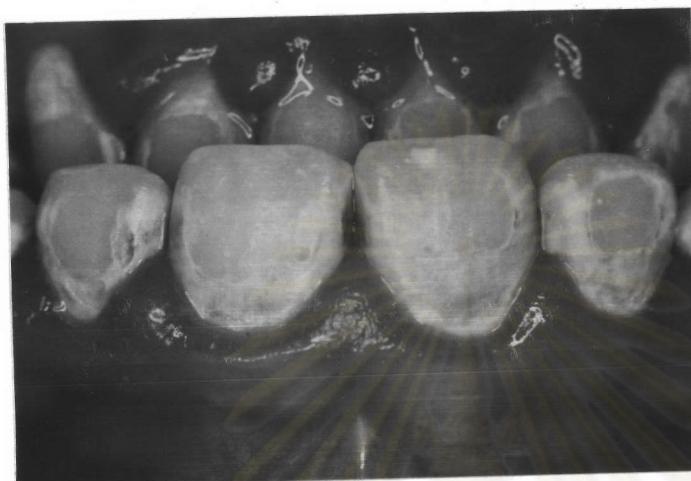
บทที่ 1

บทนำ

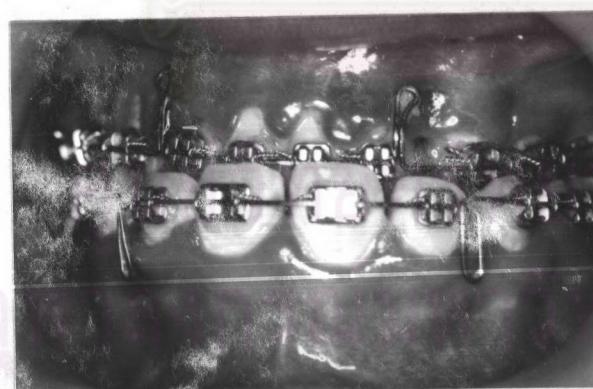
### ความเป็นมาและความสำคัญของปัญหา

การเกิดรอยด่างขาว (white spot lesion) บนผิวเคลือบฟันเนื่องจากมีการละลายของแร่ธาตุ (enamel decalcification) ซึ่งเป็นอาการแสดงเริ่มแรกของฟันผุ (dental caries) เป็นปัญหาที่สืบเนื่องมาจากการให้การรักษาทางทันตกรรมจัดฟัน โดยการติดเครื่องมือจัดฟันชนิดติดแน่น (fixed orthodontic appliance) ลงบนตัวฟันโดยตรงด้วยวิธี direct bonding technique และจากการใช้ปลอกโลหะรัดฟัน (banding) เป็นระยะเวลา 2-5 ปีระหว่างการรักษา ทำให้รูปร่างของฟันเปลี่ยนแปลงไปและเครื่องมือจัดฟันชนิดติดแน่น ยังกีดขวางขบวนการท้าความลشفาดด้วยตนเองตามธรรมชาติของตัวฟัน รวมทั้งทำให้ความสามารถในการท้าความลشفาดของผู้ป่วยลดลง จึงเพิ่มระดับเชื้อจุลินทรีย์ชนิดที่ก่อโรคฟันผุ (cariogenic bacteria) ขึ้นภายในช่องปาก ก่อให้เกิดกรดและเป็นผลให้มีการละลายของแร่ธาตุออกจากเคลือบฟันจนเกิดเป็นรอยด่างขาวขึ้น ในบางรายลูกلامถึงชั้นของเนื้อฟัน (dentin) และโพรงประสาทฟัน (dental pulp) ทำให้ต้องสูญเสียฟันซึ่งนั้นๆ อย่างน่าเสียดาย

การเกิดการละลายของแร่ธาตุออกจากเคลือบฟันซึ่งปรากฏในลักษณะเป็นรอยด่างขาวมักพบมากในบริเวณคอฟันด้านไกลแล็ม (buccal surface) ของฟันหน้าบน รองลงไปคือบริเวณด้านประชิตของฟัน ซึ่งการแปรรูปในบริเวณนั้นทำได้ยาก และมักเกิดบนผิวเคลือบฟันภายใต้ปลอกโลหะรัดฟัน (band) ที่มีการละลายของสารช่วยยึดคือซีเมนต์ (cement) ออกไปบางส่วน ทำให้เศษ



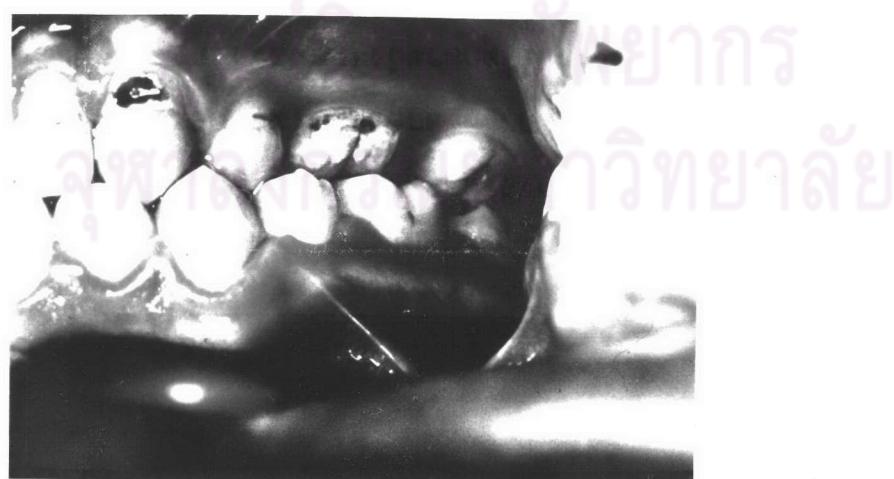
Եւթե առաջը ըստ ուղիղ օրոշութեան կամ պահանջման  
պահանջման առաջը առաջը պահանջման առաջը պահանջման  
պահանջման առաջը պահանջման առաջը պահանջման առաջը պահանջման



ԵԼՊԵՑԻ ԵՐԵՍԵՐ ՀՄԻ ԽՈՐԵՆԱԾՈՒՅՆԵՐ ԵԼՊԵՑԵՑ ԵՎ ԽՈՐԵՆ  
ԱՐԴ ԱՏԽՈԽԱԾՈՒՅՆԵՐ Ը ԵՎԱԿԱՆՈՒՅՆԵՐ ԵՎ ԱՏԽՈԽԱԾՈՒՅՆԵՐ ԵՎ ԵՐԵՍ

Topical application	Systemic effect	General side effects	Fluoride varnish	Fluoride solution	Fluoride paste
Fluoride gel. A. 1970	Fluoride varnish	Fluoride varnish	Fluoride varnish	Fluoride solution	Fluoride paste

ԵՇԵՑՑԱՆ ԱՌ  
ԵՇԵՑՑԱՆ ԱՌ ԵՇԵՑՑԱՆ ԱՌ ԵՇԵՑՑԱՆ ԱՌ ԵՇԵՑՑԱՆ ԱՌ  
ԵՇԵՑՑԱՆ ԱՌ ԵՇԵՑՑԱՆ ԱՌ ԵՇԵՑՑԱՆ ԱՌ ԵՇԵՑՑԱՆ ԱՌ ԵՇԵՑՑԱՆ ԱՌ



เครื่องมือทางทันตกรรมจัดฟัน การผสมฟลูอิร์ดลงในซีเมนต์ที่ใช้ยิดปลอกโลหะรัดฟัน การใช้ยาสีฟันผสมฟลูอิร์ดแบบพ่นเป็นประจำทุกวัน และในเด็กเล็กยังได้จัดให้มีการเคี้ยวฟลูอิร์ดชนิดเม็ด (fluoride tablet) โดยหวังว่าจะได้ผลทึ่งแบบเฉพาะที่และมีผลต่อระบบร่างกายไปพร้อมๆ กัน

การใช้น้ำยาบ้วนปากฟลูอิร์ด (fluoride mouthrinse) ก็เป็นอีกรูปแบบหนึ่งที่นำมาใช้ในการบ้วนกันฟันผุในผู้ป่วยที่ได้รับการจัดฟัน ชิ่งผู้ป่วยสามารถปฏิบัติได้ด้วยตนเอง เป็นวิธีที่มีประสิทธิภาพ ประหยัด และเหมาะสมสำหรับใช้ร่วมกับการใช้ฟลูอิร์ดแบบอื่นๆ ผลในการบ้วนกันฟันผุของน้ำยาบ้วนปากฟลูอิร์ดขึ้นกับความถี่ในการใช้และความเข้มข้นของฟลูอิร์ดในน้ำยา การบ้วนปากเป็นประจำทุกวันจะให้ผลดีกว่าทำสักครั้ง และเมื่อใช้ติดต่อกันเป็นระยะเวลา 2-3 ปี พบว่าช่วยลดอัตราการเกิดฟันผุลงถึงร้อยละ 40 (1)

ในผู้ป่วยที่เกิดการละลายของแร่ธาตุจากเคลือบฟันขึ้นแล้ว von der Fehr และคณะ (2) แนะนำให้อมบ้วนปากด้วยน้ำยาบ้วนปากฟลูอิร์ดความเข้มข้นร้อยละ 0.2 เป็นประจำนาน 2-4 เดือน ร่วมกับการรักษาความสะอาดภายในช่องปากให้ดีอยู่เสมอ ก็อาจช่วยให้ผิวเคลือบฟันคืนสู่สภาพปกติได้ถ้าสภาวะของโรคไม่รุนแรงมากนัก

จากการศึกษาและทดลองปฏิบัติทึ่งในทางคลินิกและในห้องทดลองเท่าที่ผ่านมาแสดงให้เห็นว่า การเก็บรอยด่างขาวบนผิวเคลือบฟันระยะเริ่มแรกสามารถกลับสู่สภาพปกติได้บางส่วนหรือโดยสมบูรณ์โดยการใช้ฟลูอิร์ด แต่ยังเป็นัญหาที่ต้องศึกษาต่อไปว่า ที่ความเข้มข้นของฟลูอิร์ดเท่าใดจึงจะเป็นการเพียงพอและเหมาะสมสมที่สุด สำหรับผู้รับการจัดฟันที่ได้เกิดการละลายของแร่ธาตุออกจากผิวเคลือบฟัน

เนื่องจากในประเทศไทย การใช้น้ำยาบ้วนปากฟลูอิร์ดยังไม่คร่าวเป็นที่นิยมแพร่หลาย ผู้ป่วยจะใช้ต่อเมื่อทันตแพทย์ลั่งหรือแนะนำให้ใช้ท่านนั้น

ซึ่งน้ำยาบ้วนปากฟลูออิร์ตที่ผลิตออกมาระบุน้ำยาในห้องคลาดโดยทั่วไป มักใช้โซเดียมฟลูออิร์ตความเข้มข้นร้อยละ 0.05 มากรีดสุด รองลงไปคือ 0.01 และ 0.002 ส่วนความเข้มข้น 0.2 นี้น ผลิตขึ้นใช้เฉพาะในหน่วยงานของรัฐเท่านั้น(คู่ควรang ที่ 13 ในภาคผนวก ค) ยังไม่มีการผลิตออกจำหน่ายในห้องคลาดทั่วไป และทันตแพทย์จัดฟันเองก็มีจำนวนน้อยคงที่จะแนะนำให้ผู้ป่วยใช้น้ำยาบ้วนปากฟลูออิร์ต เพื่อผลในการป้องกันนอกเหนือไปจากการแปรรูปตามปกติ ซึ่งในกรณีที่เกิดมีการล蚀ลายของแร่ธาตุออกจากเคลือบฟันจนทำให้เกิดรอยด่างขาวขึ้น ก็เป็นเรื่องที่น่าเสียใจของทึ้งสองฝ่าย

งานวิจัยครั้งนี้จึงมุ่งศึกษาผลของการใช้น้ำยาบัวปากฟลูอิร์ดในการแก้ไขการละลายของแร่ธาตุจากเคลือบฟัน ในผู้ป่วยรายห่างหรือภายหลังการจัดฟันที่ความเข้มข้นของฟลูอิร์ดระดับต่างๆ คือ ร้อยละ 0.2 , 0.05 และ 0.002 ตามลำดับ โดยใช้กล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนชนิดส่องการดู (scanning electron microscope) เพื่อหาความเข้มข้นของฟลูอิร์ดที่เหมาะสม และอยู่ในระดับต่ำพอที่จะให้ประโยชน์ในการป้องกันและแก้ไขการละลายของแร่ธาตุจากเคลือบฟัน เพื่อป้องกันการได้รับฟลูอิร์ดมากเกินความจำเป็น และโดยคำนึงถึงความสอดคล้องในการจัดหาควบคู่กันไปด้วย

## วัตถุประสงค์ของการวิจัย

1. เพื่อศึกษาผลของการใช้น้ำยาบ้วนปากฟลูอิร์ด ชนิดโซเดียมฟลูอิร์ดต่อเคลือบนฟันที่มีการละลายของแร่ธาตุ

2. เพื่อเปรียบเทียบผลของการใช้น้ำยาบ้วนปากฟลูอิร์ด ชนิดโซเดียมฟลูอิร์ดที่ความเข้มข้นต่างกันคือร้อยละ 0.2 , 0.05 และ 0.002 ตามลำดับต่อเคลือบนฟันที่มีการละลายของแร่ธาตุ

3. เพื่อหาความเข้มข้นของน้ำยาบัวปากฟลูอิร์ต์ในระดับต่ำพอที่จะให้ประโยชน์ในการแก้ไขเคลือบฟันที่มีการละลายของแร่ธาตุ ทั้งนี้เพื่อบังกันการได้รับปริมาณฟลูอิร์ตมากเกินความจำเป็น

#### สมมติฐานการวิจัย

1. น้ำยาบัวปากฟลูอิร์ตชนิดโซเดียมฟลูอิร์ตมีผลต่อเคลือบฟันที่มีการละลายของแร่ธาตุ

2. ไม่มีความแตกต่างระหว่างการใช้น้ำยาบัวปากฟลูอิร์ต ชนิดโซเดียมฟลูอิร์ตที่ความเข้มข้นต่างกันคือร้อยละ 0.2 , 0.05 และ 0.002 ตามลำดับ

#### ประโยชน์ของการวิจัย

1. เพื่อนำผลการวิจัย มาช่วยเสริมสร้างการบังกันและแก้ไขการละลายของแร่ธาตุออกจากเคลือบฟันในระยะแรก ในผู้ป่วยที่อยู่ในระหว่างการจัดฟันและภายหลังการจัดฟัน

2. เพื่อนำผลของการวิจัย มาประกอบการพิจารณาเลือกใช้ความเข้มข้นของน้ำยาบัวปากฟลูอิร์ตที่เหมาะสมในการใช้ประจำวัน

3. เพื่อเป็นข้อมูลพื้นฐานในการศึกษาต่อไป

#### ขอบเขตของการวิจัย

1. กลุ่มตัวอย่างที่ทำการศึกษา ใช้ฟันกรามน้อยทั้งบนและล่างที่ถอนจากคนไข้ที่มาขอรับการรักษาทางทันตกรรม ตามสถานพยาบาลในเขตกรุงเทพ

มหานคร โดยกำหนดช่วงอายุของผู้ป่วยอยู่ในระหว่าง 8-25 ปี

2. กลุ่มตัวอย่างที่ทำการศึกษา จะต้องเป็นฟันที่มีผิวเคลือบฟันด้านใกล้แก้มปกติปราศจากการอุดตันหรือโรคใดๆ ให้เห็นเมื่อมองดูด้วยตาเปล่า

### ข้อตกลงเบื้องต้น

1. กลุ่มตัวอย่างที่ทำการศึกษา เป็นฟันรามน้อยที่ถอนจากผู้ป่วยที่มาขอรับการรักษาทางทันตกรรมตามสถานพยาบาลในเขตกรุงเทพมหานคร โดยช่วงอายุของผู้ป่วยอยู่ระหว่าง 8-25 ปี ทั้งนี้ถือตามที่ผู้ป่วยแจ้งเมื่อซักประวัติ

2. ในการศึกษาครั้งนี้จะใช้กรดน้ำส้ม (acetic acid) ความเข้มข้น 10 มิลลิโมล pH 4.5 จำนวน 400 มิลลิลิตร แซฟันที่จะทดลองไวนาน 24 ชั่วโมง เพื่อสร้างสภาพการณ์ของการละลายของแร่ธาตุออกจากเคลือบฟัน เลียนแบบปรากฏการณ์ที่เกิดขึ้นจริงในธรรมชาติ

3. น้ำยา remineralizing solution ที่ใช้ในการทดลองเตรียมขึ้นเองในห้องปฏิบัติการโดยให้มีส่วนผสมคล้ายคลึงกับสารประกอบที่มีอยู่ในน้ำลายภายในช่องปากคือมีปริมาณของแคลเซียมคลอไรด์ 1.5 มิลลิโมล และไดโซเดียมโนโนไออกโตรเจนฟอลฟेट 1.0 มิลลิโมล ที่ pH 7.0

4. น้ำยาบ้วนปากฟลูออไรด์ที่ใช้ในการศึกษา จะใช้ชนิดโซเดียมฟลูออไรด์ความเข้มข้นร้อยละ 0.2 , 0.05 , 0.002 ตามลำดับ

5. การศึกษาผลของน้ำยาบ้วนปากฟลูออไรด์ที่ความเข้มข้นต่างๆ จะใช้วิธีเตรียมน้ำยา remineralizing solution ที่มีส่วนผสมของโซเดียมฟลูออไรด์ความเข้มข้นร้อยละ 0.02 , 0.005 และ 0.0002 ตามลำดับ ( คิดเป็นร้อยละ 10 ของน้ำยาโซเดียมฟลูออไรด์ความเข้มข้นร้อยละ 0.2 , 0.05

และ 0.002 ตามลำดับ) ซึ่งใกล้เคียงกับปริมาณโซเดียมฟลูออไรต์ที่เหลืออยู่ในน้ำลายภายหลังการบ้วนปากด้วยน้ำยาบ้วนปากฟลูออไรต์ ความเข้มข้นร้อยละ 0.05 (ประกอนด้วยฟลูออไรต์ 225 ส่วนในล้านส่วน) ก่อนเข้านอน (3)

6. เนื่องจากมีระยะเวลาจำกัดในการทดลอง จึงให้กลุ่มทดลอง สัมผัสน้ำยาตลอด 24 ชั่วโมง นาน 30 วัน (720 ชั่วโมง) โดยทำการเปลี่ยนน้ำยาที่แช่ทุก 24 ชั่วโมง

#### 7. การทดลองกระทำที่อุดหูมีห้อง

8. การวัดหารปริมาณชาตุแคลเซียม และ ฟอสฟอรัสบนผิวเคลือบฟันบริเวณซ่อง เปิดที่สัมผัสน้ำยาชนิดต่างๆ ด้วยกล้องจุลทรรศน์วิเลกตรอนชนิดส่องกราด จะทำการวัดทึ้งหมด 3 จุด โดยวิธีสูมแบบไม่เฉพาะเจาะจงแล้วหาค่าเฉลี่ย ถือเป็นปริมาณชาตุแคลเซียมและฟอสฟอรัสของตัวอย่างนั้นๆ

#### ความไม่สมบูรณ์ของการวิจัย

1. การวิจัยครั้งนี้กระทำในห้องทดลอง ไม่สามารถนำไปอ้างอิง สภากาณฑ์ที่เกิดขึ้นจริงภายในช่องปากได้ ซึ่งโดยธรรมชาติแล้วภายในช่องปากจะมีองค์ประกอบอื่นๆร่วมอยู่ด้วย เช่น น้ำลาย อาหารที่รับประทานในแต่ละมื้อ ครานจุลินทรีย์ และเชื้อจุลินทรีย์ชนิดต่างๆ ทำให้ไม่สามารถสรุปผลของน้ำยาบ้วนปากฟลูออไรต์โดยตรงได้ การวิจัยในห้องทดลองโดยการควบคุมตัวแปร อิสระ คือ องค์ประกอบต่างๆดังกล่าวข้างต้น จะช่วยให้ทราบผลของน้ำยาบ้วนปากฟลูออไรต์ต่อเคลือบฟันที่มีการละลายของแร่ชาตุโดยตรง

2. ส่วนประกอนของน้ำยาที่ใช้ในการทดลอง เช่น น้ำยา remineralizing solution เตรียมขึ้นในห้องปฏิการโดยกำหนดส่วนผสม ให้คล้ายกับค่าเฉลี่ยของสารที่มีอยู่จริงภายในช่องปากและมีค่าคงที่ตลอดเวลา ซึ่ง

โดยธรรมชาติแล้วสารประกอบเหล่านี้จะไม่คงที่ มีการเพิ่มขึ้นและลดลงในแต่ละช่วงเวลา

### 3. ระยะเวลาที่ใช้ในการทดลองเป็นช่วงระยะเวลาสั้นๆคือ 30 วัน

#### คำจำกัดความ

1. การละลายของแร่ธาตุ (demineralization) ออกจากเคลือบฟัน คือ การที่ผลึกไอยด์รอกซิอป้าไทท์ (hydroxyapatite) ซึ่งเป็นองค์ประกอบอนินทรีย์ที่สำคัญของเคลือบฟัน สารละลายตัวออกจากเคลือบฟันในลักษณะช่องปากที่เป็นกรด ทำให้ผิวเคลือบฟันบริเวณนั้นอ่อนตัวลงและปรากฏเป็นรอยขุ่นขาว (white spot lesion) ในระยะแรก ถ้าการละลายตัวดำเนินต่อไปเรื่อยๆ ก็จะลุกลามถึงโครงสร้างภายในกล้ายเป็นรูพุต่อไป

2. การเสริมสร้างแร่ธาตุกลับคืน (remineralization) คือ กลไกการรวมตัวของสารประกอบ เช่น พวาการ์บอเนต (carbonate) พวากฟอสเฟต (phosphate) กลุ่มไอยด์รอกซิล (hydroxyl group) และ ชาตุ เช่น แคลเซียม โซเดียม หรือฟลูออไรด์ เป็นต้น กลับคืนสู่เคลือบฟัน ในลักษณะเดิม หรือเกิดเป็นสารประกอบชนิดใหม่ขึ้น

3. น้ำยา remineralizing solution คือ น้ำยาที่เตรียมขึ้นในห้องปฏิบัติการ โดยมีส่วนผสมของแคลเซียมคลอไรด์ และโซเดียมโอมโนไออกโซเจนฟอสเฟต ซึ่งเป็นสารประกอบที่มีความสำคัญต่อนวนการเสริมสร้างแร่ธาตุกลับคืนสู่ผิวเคลือบฟันที่มีการละลายของแร่ธาตุออกไปบางส่วน