



ผลของการปรับสภาพพื้นผิวต่อลักษณะพื้นผิวของเดียวฟันชนิดเส้นไขคอตซ์ด้วยสารเคมี

ศิริพร อรุณประดิษฐ์กุล ท.บ., วท.ม.¹

อิศราวัลย์ บุญศิริ ท.บ., ป.บัณฑิต (ทันตกรรมประดิษฐ์)¹

กัลยา ยังยืน²

กิจศิกรรณ์ บุญคำนวย²

ชุดมณฑน์ ชีรวานิช²

¹ภาควิชาทันตกรรมประดิษฐ์ คณะทันตแพทยศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

²นิติบัณฑิตบัณฑิต จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

บทคัดย่อ

วัตถุประสงค์ เพื่อศึกษาลักษณะพื้นผิวของเดียวฟันชนิดเส้นไขคอตซ์ที่ผ่านการปรับสภาพพื้นผิวด้วยสารเคมีชนิดต่างๆ

วัสดุและวิธีการ นำเดียวฟันชนิดเส้นไขคอตซ์มาปรับสภาพพื้นผิวด้วยการแช่ในสารละลายชนิดต่างๆ ดังนี้ ไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ 24% โซเดียมไอก็อปคลอไรต์ 5.25% อีดีทีเอ 17% นาน 1 2 5 และ 10 นาที และกรดไฮดรอลูอิริก 4% นาน 15 30 และ 60 วินาที เปรียบเทียบกับกลุ่มควบคุมที่ไม่มีการปรับสภาพพื้นผิวใดๆ โดยแบ่งเดียวในน้ำกลั่นนาน 10 นาที และศึกษาลักษณะพื้นผิวด้วยกล้องจุลทรรศน์คิเล็กตรอนแบบส่องกราด

ผลการศึกษา พื้นผิวของเดียวฟันชนิดเส้นไขคอตซ์หลังการแช่ในไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ 24% นาน 1 2 และ 5 นาที โซเดียมไอก็อปคลอไรต์ 5.25% นาน 1 และ 2 นาที และอีดีทีเอ 17% นาน 1 และ 2 นาที พบว่าพื้นผิวเดียวฟันไม่แตกต่างจากกลุ่มควบคุม การปรับสภาพพื้นผิวด้วยไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ 24% นาน 10 นาที โซเดียมไอก็อปคลอไรต์ 5.25% นาน 5 และ 10 นาที และอีดีทีเอ 17% นาน 5 และ 10 นาที พบการทำลายอีพอกซีเรชินเมทริกซ์ทั้งบริเวณพื้นผิวและระหว่างเดี่ยวไขคอตซ์ ส่วนการปรับสภาพพื้นผิวด้วยกรดไฮดรอลูอิริก 4% นาน 15 30 และ 60 วินาทีพบการทำลายทั้งอีพอกซีเรชินเมทริกซ์และเดี่ยวไขคอตซ์ โดยการทำลายจะรุนแรงขึ้นตามที่กักเวลาในการแช่ในสารละลายที่นานขึ้น

สรุป การปรับสภาพพื้นผิวเดียวฟันชนิดเส้นไขคอตซ์ด้วยการแช่ในไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ 24% นาน 10 นาที โซเดียมไอก็อปคลอไรต์ 5.25% นาน 5 และ 10 นาที และอีดีทีเอ 17% นาน 5 และ 10 นาที ทำให้เกิดการทำลายของอีพอกซีเรชินเมทริกซ์ทั้งบริเวณพื้นผิวและระหว่างเดี่ยวไขคอตซ์ และเผยแพร่ขึ้นของเดี่ยวไขคอตซ์

(วันที่ จุฬาฯ 2554;34:1-8)

คำสำคัญ: กรดไฮดรอลูอิริก; การปรับสภาพพื้นผิว; โซเดียมไอก็อปคลอไรต์; เดียวฟันชนิดเส้นไขคอตซ์; อีดีทีเอ; ไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์

บทนำ

ปัจจุบันนิยมใช้เดือยพันคอมโพสิตเสริมเส้นใย (fiber-reinforced composite post; FRC post) บูรณะพันที่รักษาคลองรากฟันเนื่องจากไม่เกิดการกัดกร่อน¹ มีมอดูลัสยึดหยุ่นใกล้เคียงกับเนื้อฟัน ทำให้เกิดการกระจายความดันอย่างสม่ำเสมอทั่วรากฟันเมื่อได้รับแรงบดเคี้ยว ลดโอกาสเกิดรากฟันแตกหัก มีความต้านทานต่อแรงกระแทกสูง (impact resistance) ดูดซับแรงได้ (shock absorption) มีความต้านทานการล้าสูง (fatigue resistance)² และสามารถรื้อเดือยออกเพื่อบูรณะข้ำได้ง่าย³

อย่างไรก็ตามความล้มเหลวของการบูรณะพันด้วยเดือยพันเสริมเส้นไส่วนมากเกิดจากเดือยพัน หลุด⁴ ทั้งนี้เนื่องจากเดือยพันชนิดนี้ประกอบด้วยเส้นไส เส้นไสแก้ว เส้นไสเคลร์บอน และเส้นไสคาวาตซ์ เพื่อเสริมความแข็งแรงแก่เดือยพัน โดยเส้นไสฟังด้วยสายในอีพอกซีเรซิน (epoxy resin) ที่มีโครงสร้างแบบเชื่อมขวางมีการเกิดปฏิกิริยาพอลิเมอร์ที่สมบูรณ์ จึงไม่สามารถเกิดพันระหว่างเมก้าบาร์เซ็นต์ (resin cement) และแกนพันเรซินคอมโพสิต (resin composite core)⁵⁻⁸ และเนื่องจากลักษณะของเดือยพันเสริมเส้นไส ล่อนอกไปน้ำนมิดผิวเรียบ ไม่มีรอยหยัก หรือเกลียวที่จะให้การยึดอยู่ทางกลับเรซินซีเมนต์ จึงจำเป็นต้องปรับสภาพพื้นผิวเดือยพันด้วยวิธีต่าง ๆ เพื่อลàลายชั้นอีพอกซีเรซินเมทริกซ์ให้เกิดความขรุรุของพื้นผิวเดือยเป็นการเพิ่มการยึดติดทางกล⁹ และเผยแพร่ชั้นของเส้นไส โดยเฉพาะอย่างยิ่งเดือยที่เสริมด้วยเส้นไสแก้วหรือเส้นไสคาวาตซ์ ซึ่งมีคุณภาพเป็นส่วนประกอบทำให้สามารถเกิดพันระหว่างเมก้าบาร์คู่ควบ เช่น ไซเลน (silane) ¹⁰

จากการศึกษาการปรับสภาพพื้นผิวเดือยพันชนิดเส้นไสพบว่าการปรับสภาพพื้นผิวเดือยพันด้วยการเบ้าทราย (sand-blasting) โดยใช้ผงอะลูมินาขนาด 50 ไมครอน ที่ระยะห่าง 30 มิลลิเมตร แรงดัน 2.5 บาร์ นาน 5 วินาที ช่วยเพิ่มความขรุรุที่ผิวเดือยพันและเพิ่มการยึดอยู่ของเดือยพันชนิดเส้นไสแก้วได้^{11,12} อย่างไรก็ตามการเบ้าทรายจำเป็นต้องมีเครื่องมือพิเศษซึ่งมีราคาแพง การปรับสภาพพื้นผิวเดือยพันด้วยสารเคมี เช่น การแช่ในสารละลายโซเดียมเปอร์เมกานา滕 (potassium permanganate; KMnO₄)⁷ โซเดียมเอทอกไซด์ (sodium ethoxide) 21% เป็นเวลา 20 นาที⁸ หรือแช่ในเมทิลีนคลอไรด์ (methylene chloride)¹³ ช่วยเพิ่มการยึดอยู่

ของเดือยพันชนิดเส้นไสได้ สารเคมีทั้ง 3 ชนิดไม่ได้เป็นสารที่มีใช้ทั่วไปในทางทันตกรรม และมีขั้นตอนยุ่งยาก ใช้เวลานาน จึงไม่เป็นที่นิยม ส่วนการปรับสภาพพื้นผิวเดือยพันด้วยการทำสารไซเลนพบว่าไม่ช่วยเพิ่มการยึดอยู่ของเดือยพัน^{7,14} เพราะผิวนอกของเดือยพันประกอบด้วย อีพอกซีเรซิน ที่ไม่สามารถเกิดปฏิกิริยาต่อได้ สารไซเลนจึงช่วยทำให้พื้นผิวเดือยพันแนบติดกับสารอื่นดีขึ้นเท่านั้น แต่การทำไซเลนภายหลังการปรับสภาพพื้นผิวเดือยพันด้วยสารละลายไฮโดรเจน Peroxide (hydrogen peroxide; H₂O₂) ช่วยเพิ่มการยึดอยู่ของเดือยได้อย่างมีนัยสำคัญ^{4,7} นอกจากนี้ยังมีการศึกษาการปรับสภาพพื้นผิวเดือยพันด้วยการด้วยไฮdrofluoric (hydrofluoric; HF) 4% เป็นเวลา 60 วินาที⁴ และ 9.5% เป็นเวลา 15 วินาที¹⁵ ช่วยเพิ่มการยึดอยู่ของเดือยเสริมเส้นไสแก้วในคลองรากฟันได้ เมื่อนำมาส่องด้วยกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส่องกราด (scanning electron microscope ; SEM) พบว่าเรซินเมทริกซ์ของเดือยพันถูกทำลายลงไปเล็ก และเส้นไสแก้วที่เสริมความแข็งแรงแก่เดือยพันมีการละลายทำให้เส้นไสแก้วบางลง และพบเป็นรอยแตกขนาดเล็ก^{4,15}

การปรับสภาพพื้นผิวเดือยพันด้วยสารละลายไฮโดรเจน Peroxide ความเข้มข้น 10% เป็นเวลา 20 นาที^{4,7,13} และ 24% เป็นเวลา 10 นาที^{4,7} สามารถเพิ่มการยึดอยู่ของเดือยพันได้ โดยไม่พบรการทำลายที่เส้นไส อย่างไรก็ตามในทางปฏิบัติในคลินิกเวลาที่ใช้ในการปรับสภาพพื้นผิวเดือยพันยังนานเกินไป การศึกษานี้จึงมุ่งศึกษาสภาพพื้นผิวเดือยพันหลังการแช่ในสารเคมีด้วยกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส่องกราด โดยลดเวลาในการแช่ให้สั้นลง เพื่อลดเวลาการทำงานในคลินิกและทดลองปรับสภาพพื้นผิวเดือยพันด้วยสารเคมีที่นำไปได้ง่ายและมีใช้ในคลินิกทันตกรรมทั่วไป เช่น สารเคมีที่ใช้ในการรักษารากฟัน ได้แก่ สารละลายโซเดียมไฮปอคลอไรด์ (sodium hypochlorite; NaOCl) ความเข้มข้น 5.25% ซึ่งเป็นความเข้มข้นที่นิยมนำมาใช้เป็นน้ำยาล้างคลองรากฟัน¹⁶⁻¹⁷ และสารละลายกรดเอทิลีนไดโอมีนเตตราอะซิติก (ethylene-diaminetetra-acetic acid; EDTA) ความเข้มข้น 17% นิยมใช้ในการขยายน้ำยาล้างคลองรากฟันและเตรียมผนังคลองรากฟัน¹⁷⁻¹⁸ เพื่อเป็นแนวทางในการศึกษาการยึดอยู่ของเดือยพันคอมโพสิตเสริมเส้นไสในคลองรากฟันและความต้านทานต่อการแตกหักของฟันที่บูรณะด้วยเดือยพันที่ผ่านการปรับสภาพด้วยสารเคมีต่อไป

วัสดุและวิธีการ

นำเดียวพันชนิดเส้นไนคิวอตซ์ (DT light post, Bisco, Illinois, USA) 11 แท่งมาตัดแบ่งออกเป็น 3 ส่วนเท่าๆ กัน ด้วยผู้ผลิตไนคิวอตซ์ (Intensiv, Grancia, Switzerland) และไมโครมอเตอร์ (Saeshin precision, Daegu, Korea) ให้แต่ละชิ้นมีความยาวประมาณ 7 มิลลิเมตร จากนั้นทำเครื่องหมายไว้ที่เดียวพันบริเวณที่ติดกับก้านบิกเกอร์ไว้ในขณะที่ทำการตัดหัวด้านตรงข้ามกับด้านที่ติดกับก้านบิกเกอร์ เป็นบริเวณที่ใช้ศึกษาลักษณะพื้นผิว เพื่อควบคุมให้เดียวดันที่ศึกษาพื้นผิวสัมผัสกับสารละลายอย่างทั่วถึง และเป็นการควบคุมตำแหน่งในการศึกษาพื้นผิวของเดียวดันด้วยกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส่องกราด (JSM-S410LV, Jeol, Tokyo, Japan)

แบ่งส่วนของเดียวพันเป็น 16 กลุ่มๆ ละ 2 ชิ้น ด้วยวิธีการสุ่มอย่างง่าย (simple randomization) เพื่อปรับสภาพพื้นผิวด้วยการเชื่อมสารละลายดังนี้ สารละลายไฮโดรเจน Peroxide ความเข้มข้น 24% เป็นเวลา 1 2 5 และ 10 นาที สารละลายโซเดียมไฮปอคลอไรต์ความเข้มข้น 5.25% เป็นเวลา 1 2 5 และ 10 นาที สารละลายอัคติฟไนโตรฟลูออริกความเข้มข้น 4% เป็นเวลา 15 30 และ 60 วินาที และเช่นน้ำกลั่น 10 นาที เป็นกลุ่มควบคุม หลังจากนั้นเดียวพันตามเวลาที่กำหนด นำเดียวพันไปล้างด้วยเครื่องอัลตราโซนิกส์ (TP68DH, Elma, Singen, Germany) ด้วยน้ำกลั่นเป็นเวลา 2 นาที และนำนำไปเข้าเครื่องดูดความชื้น (Sanplatec, Osaka, Japan) เป็นเวลา 2 วัน จากนั้นจึงนำเดียวพันไปเคลือบด้วย

ตารางที่ 1 ลักษณะพื้นผิวของเดียวพันชนิดเส้นไนคิวอตซ์หลังการปรับสภาพพื้นผิวด้วยสารเคมีต่างๆ

Table 1 Surface morphology of quartz fiber posts after surface treatment with chemical agents

Chemical agents	Surface morphology of quartz fiber posts
Distilled water 10 minutes (control group)	pattern 1 Quartz fibers were covered with epoxy resin matrix
24% H ₂ O ₂	1, 2 and 5 minutes
5.25% NaOCl	1 and 2 minutes
17% EDTA	1 and 2 minutes
24% H ₂ O ₂	10 minutes
5.25% NaOCl	5 and 10 minutes
17% EDTA	5 and 10 minutes
4% HF	15, 30 and 60 seconds
	pattern 2 Quartz fibers were exposed as a result of dissolution of the epoxy resin matrix at both the superficial and between each fiber
	pattern 3 Epoxy resin matrix and quartz fibers were dissolved and microcracks on post surface were observed

H₂O₂ : hydrogen peroxide

NaOCl : sodium hypochlorite

EDTA : ethylenediaminetetra-acetic acid

HF : hydrofluoric acid

ทองเพื่อศึกษาสภาพพื้นผิวด้วยกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส่องกราด เพื่อศึกษาลักษณะพื้นผิวที่เปลี่ยนแปลงไปบริเวณส่วนกลางของชิ้นงานที่กำลังขยาย 350 เท่า บันทึกภาพจากกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส่องกราดเพื่อนำมาวิเคราะห์ผลต่อไป

ผลการศึกษา

การปรับสภาพพื้นผิวเดียดอย่างพื้นชนิดเส้นใยcarbonตัวด้วยสารเคมีชนิดต่างๆ 16 กลุ่มด้วยภาพถ่ายจากกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส่องกราด พบว่าสามารถแบ่งลักษณะของพื้นผิวเดียดอย่างพื้นได้เป็น 3 ลักษณะ (ตารางที่ 1) ได้แก่ คือ ลักษณะพื้นผิวของเดียดอย่างพื้นแบบที่หนึ่ง คือ เดียดพื้นมีชั้นของอีพอกซีเรซินเมทريكซ์ปักคลุมเส้นใยcarbonที่เสริมอยู่ภายในพับได้ในกลุ่มควบคุมชิ้นแข็งเดียดอย่างพื้นในน้ำกลั่น (รูปที่ 1A) และกลุ่มที่สองเดียดอย่างพื้นในสารละลายไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ความเข้มข้น 24% นาน 1 2 และ 5 นาที สารละลายไฮเดียมไฮโปคลอไรต์ความเข้มข้น 5.25% นาน 1 และ 2 นาทีและสารละลายอีดีที่ความเข้มข้น 17% นาน 1 และ 2 นาที (รูปที่ 1B) ลักษณะพื้นผิวของเดียดอย่างพื้นแบบที่สอง คือ มีการทำลายชั้นของอีพอกซีเรซินเมทريكซ์ทั้งบริเวณพื้นผิวและระหว่างเส้นใยcarbon ทำให้เห็นเส้นใยcarbonตัวเดียวในกลุ่มที่สองเดียดอย่างพื้นในสารละลายไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ความเข้มข้น 24% นาน 10 นาที สารละลายไฮเดียมไฮโปคลอไรต์ความเข้มข้น 5.25% นาน 5 และ 10 นาที และสารละลายอีดีที่ความเข้มข้น 17% นาน 5 และ 10 นาที (รูปที่ 1C) และลักษณะพื้นผิวของเดียดอย่างพื้นแบบที่สาม คือ ชั้นของอีพอกซีเรซินเมทريكซ์ถูกกำจัดออกไปจนเกือบหมด เผยให้เห็นเส้นใยcarbonตัวเดียวและพบรอยแตกขนาดเล็กบนเส้นใยcarbon พับได้ในกลุ่มที่สองเดียดอย่างพื้นในกรดไฮโดรฟลูออริก 4% โดยการแช่นาน 15 วินาที พบรอยแตกที่เส้นใยcarbonเพียงเล็กน้อย ในขณะที่เมื่อแช่นาน 30 วินาที และ 60 วินาที พบรอยชั้นของอีพอกซีเรซินเมทريكซ์บริเวณพื้นผิวถูกละลายออกจนหมด และพบจำนวนรอยแตกบนเส้นใยcarbonมากขึ้น เนื่องจากเส้นใยcarbonมีองค์ประกอบเป็นชิลิกาในรูปผลึก²²จึงได้รับผลกระทบจากการกัดกร่อนที่รุนแรงของสารละลายกรดไฮโดรฟลูออริกต่อส่วนประกอบที่เป็นชิลิกา²³ สอดคล้องกับการศึกษาของ Vano และคณะ ในปี 2006⁴ ที่พบว่าการปรับสภาพเดียดอย่างพื้นชนิดเส้นใยแก้วด้วยกรดไฮโดรฟลูออริก 4% เป็นเวลา 60 วินาที ถึงแม้ว่าจะทำให้พื้นผิวของเดียดอย่างพื้นชุ่มชื้น ช่วยเพิ่มการยึดติดทางกลขนาดเล็ก (micromechanical retention) ของเดียดอย่างพื้นในคลองรากฟัน แต่ก็ให้เกิดรอยร้าวขนาดเล็ก (micro-cracks) ในเส้นใยที่เสริมความแข็งแรงแก่เดียดอย่างพื้น

นาน 1 และ 2 นาที ให้ผลเช่นเดียวกับกลุ่มควบคุมชิ้นแข็งในน้ำกลั่น คือ ไม่สามารถปรับสภาพพื้นผิวเดียดอย่างพื้นได้

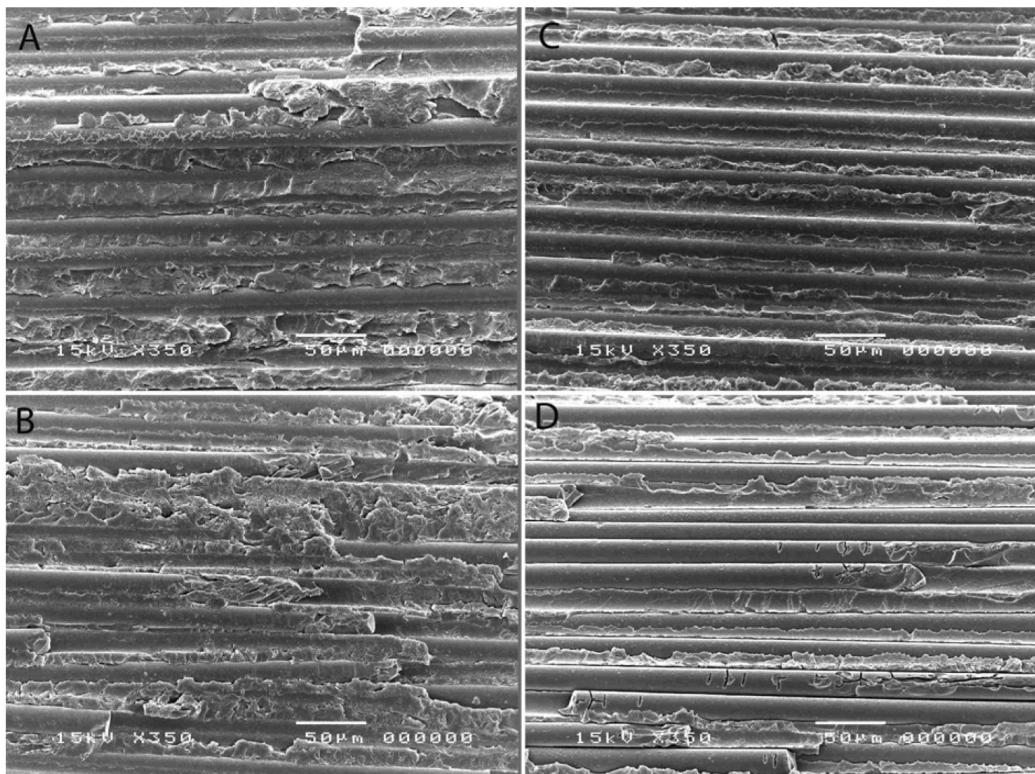
ส่วนเดียดอย่างพื้นที่แข็งในสารละลายไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ ความเข้มข้น 24% นาน 10 นาที สารละลายไฮเดียมไฮโปคลอไรต์ความเข้มข้น 5.25% นาน 5 และ 10 นาที และสารละลายอีดีที่ความเข้มข้น 17% นาน 5 และ 10 นาที พบรอยทำลายชั้นของอีพอกซีเรซินเมทريكซ์ทั้งบริเวณพื้นผิวและระหว่างเส้นใยcarbon ทำให้เห็นเส้นใยcarbonตัวเดียวในโดยไม่มีการทำลายเส้นใยcarbon อาจเนื่องจากสารละลายไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ สารละลายไฮเดียมไฮโปคลอไรต์ และสารละลายอีดีที่เอามีคุณสมบัติเป็นสารที่ทำให้เกิดปฏิกิริยาออกซิเดชั่น (oxidizing agent)¹⁹⁻²¹ สามารถสลายพื้นรองของอีพอกซีเรซินเมทريكซ์ และมีการเผยแพร่องเส้นใยcarbonซึ่งมีส่วนประกอบเป็นชิลิกาออกไซด์สามารถเกิดพันธะกับไฮเดน เป็นการเพิ่มการยึดอยู่ทั้งทางกลและทางเคมีระหว่างแกนพันธ์เรซินและผนังคลองรากฟัน^{4,7,13}

ส่วนการแข็งเดียดอย่างพื้นในกรดไฮโดรฟลูออริก 4% นาน 15 วินาที พบรอยชั้นของอีพอกซีเรซินเมทريكซ์ถูกกำจัดออกไปจนเกือบหมด เผยให้เห็นเส้นใยcarbonตัวเดียว และพบรอยแตกบนเส้นใยcarbonเพียงเล็กน้อย ในขณะที่เมื่อแช่นาน 30 วินาที และ 60 วินาที พบรอยชั้นของอีพอกซีเรซินเมทريكซ์บริเวณพื้นผิวถูกละลายออกจนหมด และพบจำนวนรอยแตกบนเส้นใยcarbonมากขึ้น เนื่องจากเส้นใยcarbonมีองค์ประกอบเป็นชิลิกาในรูปผลึก²²จึงได้รับผลกระทบจากการกัดกร่อนที่รุนแรงของสารละลายกรดไฮโดรฟลูออริกต่อส่วนประกอบที่เป็นชิลิกา²³ สอดคล้องกับการศึกษาของ Vano และคณะ ในปี 2006⁴ ที่พบว่าการปรับสภาพเดียดอย่างพื้นชนิดเส้นใยแก้วด้วยกรดไฮโดรฟลูออริก 4% เป็นเวลา 60 วินาที ถึงแม้ว่าจะทำให้พื้นผิวของเดียดอย่างพื้นชุ่มชื้น ช่วยเพิ่มการยึดติดทางกลขนาดเล็ก (micromechanical retention) ของเดียดอย่างพื้นในคลองรากฟัน แต่ก็ให้เกิดรอยร้าวขนาดเล็ก (micro-cracks) ในเส้นใยที่เสริมความแข็งแรงแก่เดียดอย่างพื้น

นอกจากศึกษาลักษณะพื้นผิวของเดียดอย่างพื้นหลังการปรับสภาพด้วยสารเคมีชนิดต่างๆ ด้วยกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส่องกราดแล้ว ควรศึกษาสมบัติทางกลของเดียดอย่างพื้นด้วยว่ามีการเปลี่ยนแปลงหรือไม่ และความชุ่มชื้นที่พื้นผิวของเดียดอย่างพื้นและเส้นใยcarbonที่เผยแพร่องศา่งผลต่อการยึดอยู่ของเดียดอย่างพื้นคอมโพสิตเสริมเส้นใยcarbonในคลองรากฟัน และความต้านทานต่อการแตกหักของฟันที่บูรณะด้วยเดียดอย่างพื้น ผ่านการปรับสภาพด้วยสารเคมีอย่างไรต่อไป

วิจารณ์

การปรับสภาพพื้นผิวเดียดอย่างพื้นด้วยการแข็งในสารละลายไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ความเข้มข้น 24% นาน 1 2 และ 5 นาที สารละลายไฮเดียมไฮโปคลอไรต์ความเข้มข้น 5.25% นาน 1 และ 2 นาที และสารละลายอีดีที่ความเข้มข้น 17%



รูปที่ 1 ภาพจากกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส่องการดู (กำลังขยาย 350 เท่า) แสดงพื้นผิวของเดียว

พื้นเสริมเส้นใยcarbon

- A) ลักษณะพื้นผิวของเดียวพื้นกลุ่มควบคุม ซึ่งอีพอกซีเรซินเมทريكซ์ปักคุณเส้นใยcarbon
- B) ลักษณะพื้นผิวของเดียวพื้นแบบที่หนึ่ง แสดงอีพอกซีเรซินเมทريكซ์ปักคุณเส้นใยcarbon เช่นเดียวกับกลุ่มควบคุม
- C) ลักษณะพื้นผิวของเดียวพื้นแบบที่สอง แสดงเส้นใยcarbonที่เผยแพร่ออก เนื่องจากมีการละลายอีพอกซีเรซิน เมทريكซ์ทั้งบริเวณพื้นผิวและระหว่างเส้นใย
- D) ลักษณะพื้นผิวของเดียวพื้นแบบที่สาม แสดงการละลายทั้งอีพอกซีเรซินเมทريكซ์และเส้นใยcarbon และเผยแพร่ให้เห็นรอยแตกขนาดเล็กบนเส้นใยcarbon

Figure 1 SEM photomicrographs (magnification x350) of quartz fiber post

- A) post surface morphologic pattern of control group: quartz fibers were covered with epoxy resin matrix
- B) post surface morphologic pattern 1: quartz fibers were covered with epoxy resin matrix as control group
- C) post surface morphologic pattern 2: quartz fibers were exposed as a result of dissolution of the epoxy resin matrix at both the superficial and between each fiber
- D) post surface morphologic pattern 3: epoxy resin matrix and quartz fibers were dissolved and microcracks on post surface were observed

สรุป

การปรับสภาพพื้นผิวเดียวกันนิดเด่นไปคาดอัตราด้วยการแข็งในไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ 24% นาน 10 นาที ใช้เดียมไฮโปคลอไรต์ 5.25% นาน 5 และ 10 นาที และอีดีทีเอ 17% นาน 5 และ 10 นาที พนกการละลายเฉพาะชั้นของอีพอกซี่เรซินเมทริกซ์ทั้งบวิเวนพื้นผิวและระหว่างเด่นไปคาดอัตรา

กิตติกรรมประกาศ

ขอขอบคุณทุนโครงการวิจัยนิสิตชั้นปีที่ 3 คณบดีคณะทันตแพทยศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัยที่ให้ทุนสนับสนุนการวิจัยครั้งนี้

เอกสารอ้างอิง

1. Silness J, Gustavsen F, Hunsbeth J. Distribution of corrosion products in teeth restored with metal crowns retained by stainless steel posts. *Acta Odontol Scand.* 1979;37:317-21.
2. Schwartz RS, Robbins JW. Post placement and restoration of endodontically treated teeth: a literature review. *J Endod.* 2004;30:289-301.
3. Gesi A, Magnolfi S, Goracci C, Ferrari M. Comparison of two techniques for removing fiber posts. *J Endod.* 2003;29:580-2.
4. Vano M, Goracci C, Monticelli F, Tognini F, Gabriele M, Tay FR, et al. The adhesion between fibre posts and composite resin cores: the evaluation of microtensile bond strength following various surface chemical treatments to posts. *Int Endod J.* 2006;39:31-9.
5. O'Keefe KL, Miller BH, Powers JM. In vitro tensile bond strength of adhesive cements to new post materials. *Int J Prosthodont.* 2000;13:47-51.
6. Gallo JR, Miller T, Xu X, Burgess JO. In vitro evaluation of the retention of composite fiber and stainless steel posts. *J Prosthodont.* 2002;11:25-9.
7. Monticelli F, Toledano M, Tay FR, Cury AH, Goracci C, Ferrari M. Post-surface conditioning improves interfacial adhesion in post/core restorations. *Dent Mater.* 2006;22:602-9.
8. Monticelli F, Osorio R, Toledano M, Goracci C, Tay FR, Ferrari M. Improving the quality of the quartz fiber postcore bond using sodium ethoxide etching and combined silane/adhesive coupling. *J Endod.* 2006;32:447-51.
9. Monticelli F, Toledano M, Tay FR, Sadek FT, Goracci C, Ferrari M. A simple etching technique for improving the retention of fiber posts to resin composites. *J Endod.* 2006;32:44-7.
10. Goracci C, Raffaelli O, Monticelli F, Balleri B, Bertelli E, Ferrari M. The adhesion between prefabricated FRC post and composite resin cores: microtensile bond strength with and without post-silanization. *Dent Mater.* 2005;21:437-44.
11. Balbosh A, Kern M. Effect of surface treatment on retention of glass-fiber endodontic posts. *J Prosthet Dent.* 2006;95:218-23.
12. Radovic I, Monticelli F, Goracci C, Cury AH, Coniglio I, Vulicevic ZR, et al. The effect of sandblasting on adhesion of a dual-cured resin composite to methacrylic fiber posts: microtensile bond strength and SEM evaluation. *J Dent.* 2007;35:496-502.
13. Yenisey M, Kulunk S. Effects of chemical surface treatments of quartz and glass fiber posts on the retention of a composite resin. *J Prosthet Dent.* 2008;99:38-45.
14. Perdigão J, Gomes G, Lee IK. The effect of silane on the bond strengths of fiber posts. *Dent Mater.* 2006;22:752-8.
15. D'Arcangelo C, D'Amario M, Prosperi GD, Cinelli M, Giannoni M, Caputi S. Effect of surface treatments on tensile bond strength and on morphology of quartz-fiber posts. *J Endod.* 2007;33:264-7.
16. Naaman A, Kaloustian H, Ounsi HF, Naaman-Bou Abboud N, Ricci C, Medioni E. A scanning electron microscopic evaluation of root canal wall cleanliness

- after calcium hydroxide removal using three irrigation regimens. *J Contemp Dent Pract.* 2007; 8:11–8.
17. Haapasalo M, Qian W. Irrigants and intracanal medicaments. In: Ingle JI, Bakland LK, Baumgartner JC, editors. *Ingle's endodontics*. 6th ed. India: Ajanta Offset and packaging; 2008:992–1018.
 18. Sen BH, Wesselink PR, Türkün M. The smear layer: a phenomenon in root canal therapy. *Int Endod J.* 1995;28:141–8.
 19. Baskin DG, Erlandsen SL, Parsons JA. Influence of hydrogen peroxide or alcoholic sodium hydroxide on the immunocytochemical detection of growth hormone and prolactin after osmium fixation. *J Histochem Cytochem.* 1979;27:1290–2.
 20. Kirman J, Roizard X, Pagetti J, Halut S. Effect of alkaline permanganate etching of epoxy on the peel adhesion of electrolessly plated copper on a fibre reinforced epoxy composite. *J Adhes Sci Tech.* 1998;12:383–98.
 21. Brorson SH. Deplasticizing or etching of epoxy sections with different concentrations of sodium ethoxide to enhance the immunogold labeling. *Micron.* 2001;32:101–5.
 22. Murphy J. *Reinforced plastics handbook*. Oxford: Elsevier; 1998:63–106.
 23. Ozcan M, Vallittu PK. Effect of surface conditioning methods on the bond strength of luting cements to ceramics. *Dent Mater.* 2003;19:725–31.

Effect of surface treatments on surface morphology of quartz fiber post by chemical agents

Siriporn Arunpraditkul DDS, M.Sc.¹

Issarawan Boonsiri DDS, Certificate (Prosthodontics)¹

Kanlaya Yungyuen²

Kitsiporn Boonumnuay²

Chutimont Teekavanich²

¹Department of Prosthodontics, Faculty of Dentistry, Chulalongkorn University

²Undergraduate student, Faculty of Dentistry, Chulalongkorn University

Abstracts

Objective To study the surface morphology of quartz fiber posts after treatment with various chemical agents.

Materials and methods Quartz fiber posts were treated by immersion in the following chemical agents; 24% hydrogen peroxide, 5.25% sodium hypochlorite and 17% EDTA for 1, 2, 5 and 10 minutes and 4% hydrofluoric acid for 15, 30 and 60 seconds. Comparing with a control group, posts were soaked in distilled water 10 minutes. The post surface morphology was observed by the scanning electron microscope.

Results Surfaces of quartz fiber posts after immersed in 24% hydrogen peroxide for 1, 2 and 5 minutes, 5.25% sodium hypochlorite for 1 and 2 minutes, and 17% EDTA for 1 and 2 minutes were not different from those of the control group. Treatment with 24% hydrogen peroxide for 10 minutes, 5.25% sodium hypochlorite for 5 and 10 minutes and 17% EDTA for 5 and 10 minutes removed only the epoxy resin matrix on the superficial area and between each fiber. Interestingly, treatment with 4% hydrofluoric acid for 15, 30 and 60 seconds markedly damaged both epoxy resin matrix and quartz fiber which were enhanced in the time-dependent manner.

Conclusion Quartz fiber posts surface treatments by immersion in 24% hydrogen peroxide for 10 minutes, 5.25% sodium hypochlorite for 5 and 10 minutes and 17% EDTA for 5 and 10 minutes resulted in only epoxy resin matrix layer on the superficial area and between each fiber were dissolved and quartz fibers were exposed.

(CU Dent J. 2011;34:1-8)

Key words: EDTA; hydrofluoric acid; hydrogen peroxide; quartz fiber post; sodium hypochlorite; surface treatment