

## บทที่ 5

### บทวิจารณ์การวิจัย

การเตรียมพื้นผิวเรซิน คอมโพสิตที่มีการปนเปื้อนก่อนที่จะเชื่อมต่อด้วยเรซิน คอมโพสิต ชั้นใหม่เป็นสิ่งสำคัญในการช่วยเพิ่มความแข็งแรงของการยึดติดระหว่างชั้นเรซิน คอมโพสิต การเตรียมพื้นผิวหลังการปนเปื้อนมีหลายวิธี การเลือกใช้วิธีใดนั้นจะเน้นให้ได้ค่าความแข็งแรงยึดติด สูงที่สุดเพื่อประโยชน์ในการบูรณะฟัน การปนเปื้อนที่พบได้ในระหว่างการบูรณะมีทั้งการปนเปื้อน โดยเลือด น้ำลาย น้ำมันจากหัวกรอเร็วและหัวกรอช้าในขณะทำงาน การศึกษานี้ ทำในกรณีที่เกิด การปนเปื้อนนําลายก่อนการเชื่อมต่อนั้นเรซิน คอมโพสิต

น้ำลาย เป็นสารปนเปื้อนที่พบได้บ่อยในสภาวะที่เกิดขึ้นจริงในคลินิก เนื่องจากในช่องปาก จะมีน้ำลายหล่อเลี้ยงอยู่ตลอดเวลา น้ำลายมีองค์ประกอบส่วนใหญ่คือ น้ำ และส่วนที่เป็นอนุภาค เล็กๆซึ่งเป็นของแข็งร่วมด้วย โดยอนุภาคเล็กๆนั้นประกอบด้วย สารชีวภาพ (Organic particles) เช่น สารโปรตีนโมเลกุลใหญ่ ไกลโคโปรตีน และสารน้ำตาลโมเลกุลเล็กๆ กรดอะมิโน และกรด ไขมันต่างๆ อีกทั้งยังมีส่วนที่เป็นแร่ธาตุต่างๆ (Inorganic particles) เช่น แคลเซียม โซเดียม เป็นต้น โดยผลการศึกษานี้พบว่า การปนเปื้อนโดยน้ำลายบนพื้นผิวระหว่างชั้นของเรซิน คอมโพสิต ก่อนการเชื่อมต่อส่งผลให้ค่าความแข็งแรงเชื่อมต่อ ลดลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ซึ่งสอดคล้อง กับการศึกษาในอดีต (Hitmi และคณะ, 1999; Sigurdur และคณะ, 2004)

ในการศึกษานี้ กลุ่มควบคุม ซึ่งเป็นกลุ่มที่ไม่มีการปนเปื้อนนําลายมีความแข็งแรงดึงระดับ จุลภาคสูงที่สุด กลไกการเชื่อมต่อของเรซิน คอมโพสิตเกิดขึ้นในลักษณะเช่นเดียวกับการบูรณะ เรซิน คอมโพสิตเป็นชั้นๆ โดยจะเกิดออกซิเจนอินฮิบิทเทตเลเยอร์บนพื้นผิวของเรซิน คอมโพสิต เนื่องจากมีการสัมผัสกับออกซิเจนในอากาศและไม่เกิดปฏิกิริยาการแข็งตัว และมีส่วนของพันธะคู่ ของเมทาคริลเลทที่ไม่เกิดปฏิกิริยา หลงเหลืออยู่ ซึ่งจะเชื่อมต่อเป็นโครงข่าย ซึ่งก่อให้เกิดแรงยึดที่สูง เนื่องจากเป็นแรงยึดโควาเลนต์ (Vankerckhoven และคณะ ,1982; Kao ,1988) ร่วมกับการยึด ติดเชิงกล (Eliades และคณะ,1989; Li และคณะ,1995; Li ,1997; Li และคณะ,1995; Kenneth, 2003a) ดังนั้น ออกซิเจนอินฮิบิทเทตเลเยอร์จึงมีความจำเป็นต่อการเกิดพันธะเชื่อมต่อที่แข็งแรง ในการยึดติดระหว่างชั้นเรซิน คอมโพสิต (Boyer, 1978; Eliades, 1989; Lewis, 1998; Truffier – Boutry และคณะ, 2003)

สำหรับความแข็งแรงดึงระดับจุลภาคของกลุ่มที่มีการปนเปื้อนนําลายที่ไม่ได้มีการกำจัด หรือทำความสะอาด พบว่ามีค่าต่ำสุด ทั้งนี้อาจเนื่องจากการเป่านําลายให้แห้งจะเหลือคราบ โปรตีนและความชื้นบางส่วน เพราะนําลายมีความเหนียวและข้นกว่าน้ำ ทำให้ขัดขวางการ

เชื่อมต่อกับสมบรูณ์ของวัสดุเรซิน คอมโพสิตในชั้นถัดไป ดังในภาพถ่ายจากกล้องจุลทรรศน์ อิเล็กตรอนแบบส่องกราด (ภาพที่15) ซึ่งพบความพรุนจากละอองความชื้นที่ตกค้างบนพื้นผิว วัสดุเรซิน คอมโพสิต

การใช้กรดปรับสภาพพื้นผิวที่ปนเปื้อนน้ำลายในกลุ่มทดลองกลุ่มที่ 3 ทำให้ค่าความแข็งแรงดึงระดับจุลภาคสูงขึ้น อาจเพราะการใช้กรดทำให้คราบน้ำลายบนพื้นผิวถูกกำจัดออกไป เกิดการเชื่อมต่องระหว่างกลุ่มเมทาคริลเลทที่ไม่เกิดปฏิกิริยาที่หลงเหลืออยู่บนเรซิน คอมโพสิตชั้นแรกกับวัสดุเรซิน คอมโพสิตที่ทำการเชื่อมต่อในชั้นถัดไปได้มากขึ้น อย่างไรก็ตามค่าความแข็งแรงดึงระดับจุลภาคที่สูงขึ้นนั้นยังคงต่ำกว่ากลุ่มควบคุม ทั้งนี้อาจเพราะนอกจากกรดจะกำจัดคราบน้ำลายแล้ว ยังกำจัดออกซิเจนอินฮิบิเตอร์ที่เคลือบผิวซึ่งเชื่อว่ามีผลต่อความจำเป็นต่อการเกิดพันธะเชื่อมต่อกันที่แข็งแรงในการยึดติดระหว่างชั้นเรซิน คอมโพสิตออกไปอีกด้วย

สำหรับกลุ่มที่ใช้สารยึดติดชนิดโททอลเอทซีในการเตรียมพื้นผิวเรซิน คอมโพสิต (กลุ่มที่4-9) พบว่า การใช้สารยึดติดทุกกลุ่มให้ค่าความแข็งแรงดึงระดับจุลภาคสูงกว่ากลุ่มที่ปนเปื้อนน้ำลายแต่ไม่แตกต่างกับกลุ่มควบคุมอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ แสดงให้เห็นว่าการใช้สารยึดติดทำให้ค่าความแข็งแรงดึงระดับจุลภาคสูงขึ้น ซึ่งสอดคล้องกับการวิจัยในอดีต (Azarba และคณะ, 1986; Chiba และคณะ, 1989; Crumpler และคณะ, 1989; Mitsaki-Matsou และคณะ, 1991; Puckett และคณะ, 1991; Swift และคณะ, 1992) โดยกลไกการเชื่อมต่องระหว่างชั้นเรซิน คอมโพสิตที่เกิดขึ้นเมื่อทาสารยึดติดลงบนวัสดุเรซิน คอมโพสิตคือ พื้นผิวของสารยึดติดจะสัมผัสกับออกซิเจนในอากาศเป็นชั้นบางๆที่ไม่เกิดปฏิกิริยาการแข็งตัว ทำให้เกิดพันธะเชื่อมต่อกันที่แข็งแรงในการยึดติดระหว่างเรซิน คอมโพสิตในลักษณะเดียวกับการเชื่อมต่องระหว่างชั้นเรซิน คอมโพสิตในการบูรณะแบบเป็นชั้นๆ (Vankerckhoven และคณะ, 1982; Kao, 1988; Eliades และคณะ, 1989; Li และคณะ, 1995; Li และคณะ, 1995; Li, 1997; Kenneth, 2003a) แต่แตกต่างกันที่ปริมาณของเมทาคริลเลทที่ไม่เกิดปฏิกิริยาซึ่งเพิ่มขึ้นจากการทาสารยึดติดบนพื้นผิวนั่นเอง

เมื่อเปรียบเทียบกลุ่มที่เตรียมพื้นผิวโดยใช้สารยึดติดเพียงอย่างเดียวกับกลุ่มที่ใช้กรดร่วมกับสารยึดติด(กลุ่มที่4-8) พบว่า ค่าความแข็งแรงดึงระดับจุลภาคของทุกกลุ่มไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ซึ่งผลการศึกษานี้ชี้ให้เห็นว่า ไม่มีความจำเป็นในการใช้กรดก่อนการใช้สารยึดติด ทั้งที่การใช้กรดนั้นหวังผลในการกำจัดคราบโปรตีน ทั้งนี้อาจเนื่องจากขั้นตอนการเตรียมชั้นทดลองในการศึกษาที่ใช้ไมโครบริชในการทาสารยึดติด อาจทำให้คราบโปรตีนถูกเคลื่อนย้ายไปที่ด้านข้างของชิ้นงาน และชั้นทดลองส่วนใหญ่จะเตรียมได้จากบริเวณกึ่งกลางของชิ้นงาน ซึ่งมีความหนาของคราบโปรตีนน้อยกว่าบริเวณขอบของชิ้นงาน นอกจากนี้ องค์ประกอบที่มีความเป็นกรด คือ HEMA(Watanabe และคณะ, 1994; Nishiyama และคณะ, 2004; Salz และคณะ, 2005; Moszner และคณะ, 2005) และสารละลายพื้นฐานในสารยึดติด คือ เอทานอล

และอะซิโตน อาจทำให้คราบโปรตีนเสียสภาพ (Denature)(Jirgensons,1978; Slomiany และคณะ,1985) ทำให้ความสามารถในการเชื่อมต่อระหว่างชั้นเพิ่มขึ้น ทั้งที่ไม่ได้ทำการกำจัดคราบน้ำลายออกไปเหมือนการใช้กรด อย่างไรก็ตามการใช้กรดในการเตรียมพื้นผิวที่มีการปนเปื้อนก่อนการใช้สารยึดติด ยังเป็นขั้นตอนที่ควรปฏิบัติในการทำงานในคลินิก เนื่องจากการกำจัดสิ่งขัดขวางการเชื่อมต่อออกไปน่าจะให้ค่าความแข็งแรงในการเชื่อมต่อระหว่างชั้นที่ดีกว่าการเหลือสิ่งปนเปื้อนตกค้างบนพื้นผิว

คุณสมบัติชอบน้ำและไม่ชอบน้ำในองค์ประกอบของสารยึดติด มีอิทธิพลต่อค่าความแข็งแรงดึงระดับจุลภาคเช่นกัน เพราะเมื่อเปรียบเทียบผลการศึกษาในกลุ่มของการใช้สารยึดติดชนิดโททอลเอทซ์ (กลุ่มที่4-9) พบว่า ค่าความแข็งแรงดึงระดับจุลภาคของทุกกลุ่มไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ยกเว้น กลุ่มที่ใช้กรดรวมกับการใช้สารยึดติดผลิตภัณฑ์ Adper™ Scotchbond Multi-purpose™ Plus (กลุ่มที่5) ที่มีค่าความแข็งแรงดึงระดับจุลภาคสูงกว่ากลุ่มที่ใช้กรดร่วมกับสารยึดติดผลิตภัณฑ์ ONE-STEP® (กลุ่มที่9) อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ทั้งนี้อาจเนื่องมาจาก สารยึดติดผลิตภัณฑ์ ONE-STEP® เป็นสารยึดติด ชนิดโททอลเอทซ์ 2 ขั้นตอน สารไพรเมอร์และสารยึดติดจะรวมอยู่ในขวดเดียวกัน จึงมีทั้งคุณสมบัติชอบน้ำและไม่ชอบน้ำผสมกันอยู่ ต่างจากสารยึดติด ผลิตภัณฑ์ Adper™ Scotchbond Multi-purpose™ Plus ซึ่งมีคุณสมบัติไม่ชอบน้ำเท่านั้น การศึกษานี้เป็นการเชื่อมต่อระหว่างชั้นของเรซิน คอมโพสิตซึ่งมีคุณสมบัติไม่ชอบน้ำ ดังนั้นสารยึดติดที่มีคุณสมบัติไม่ชอบน้ำ จึงให้ค่าความแข็งแรงดึงระดับจุลภาคที่สูงกว่า โดยองค์ประกอบที่เป็นน้ำทำให้การกำจัดความชื้นออกจากพื้นผิวโดยการเป่าลมเบาๆ ตามวิธีในการศึกษานี้เป็นไปได้ยากต่างจากสารยึดติดที่ไม่มีน้ำเป็นองค์ประกอบ ความชื้นที่หลงเหลืออยู่นี้อาจเป็นจุดด้อยที่ทำให้ค่าความแข็งแรงดึงระดับจุลภาคต่ำลง

เมื่อเปรียบเทียบในกลุ่มที่ใช้สารยึดติดชนิดเซลฟ์เอทซ์ (กลุ่มที่10-14) พบว่า สารละลายพื้นฐานในสารยึดติดมีอิทธิพลต่อค่าความแข็งแรงดึงระดับจุลภาค โดยจากผลการศึกษาพบว่า กลุ่มที่ทำการเตรียมพื้นผิวด้วยการใช้สารยึดติดผลิตภัณฑ์ Adper™ Prompt™ (กลุ่มที่14) มีค่าความแข็งแรงดึงระดับจุลภาคต่ำกว่ากลุ่มที่ใช้สารยึดติดชนิด เซลฟ์เอทซ์กลุ่มอื่น (กลุ่มที่10-13) อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ทั้งนี้อาจเนื่องมาจากสารยึดติดผลิตภัณฑ์ Adper™ Prompt™ (กลุ่มที่14) มีสารละลายพื้นฐานเป็นน้ำ ดังนั้นเมื่อทาสารยึดติดลงบนพื้นผิวเรซิน คอมโพสิต อาจมีความชื้นตกค้างอยู่ได้ง่าย และเมื่อเปรียบเทียบค่าความแข็งแรงดึงระดับจุลภาคของสารยึดติดชนิดเซลฟ์เอทซ์ 1 ขั้นตอนที่มีสารละลายพื้นฐานที่แตกต่างกัน คือ สารยึดติดผลิตภัณฑ์ CLEARFIL™ S<sup>3</sup> BOND (กลุ่มที่13) ที่มีสารละลายพื้นฐานคือ น้ำร่วมกับเอทานอลกับ สารยึดติดผลิตภัณฑ์ Adper™ Prompt™ ( กลุ่มที่14 ) ที่มีสารละลายพื้นฐานเป็นน้ำ พบว่า ความแข็งแรง

ตั้งระดับจุลภาคของกลุ่มที่ใช้สารยึดติดผลิตภัณฑ์ CLEARFIL™ S<sup>3</sup> BOND(กลุ่มที่13) มีค่าสูงกว่ากลุ่มที่ใช้สารยึดติดผลิตภัณฑ์ Adper™ Prompt™(กลุ่มที่14) อย่างมีนัยสำคัญ ทั้งนี้อาจเพราะเอทานอลสามารถระเหยได้ง่ายกว่าน้ำที่อุณหภูมิห้อง ดังนั้นสารยึดติดที่มีสารละลายพื้นฐานคือน้ำร่วมกับเอทานอล จึงกำจัดความชื้นได้ง่ายกว่าสารยึดติดที่มีสารละลายพื้นฐานคือน้ำเพียงอย่างเดียว

นอกจากนี้องค์ประกอบภายในสารยึดติดก็มีอิทธิพลต่อค่าความแข็งแรงตั้งระดับจุลภาคเช่นกัน โดยที่ผลการศึกษาพบว่า กลุ่มที่ทำการเตรียมพื้นผิวด้วยสารยึดติดผลิตภัณฑ์ CLEARFIL™ S<sup>3</sup> BOND (กลุ่มที่13) มีค่าความแข็งแรงตั้งระดับจุลภาคต่ำกว่ากลุ่มที่ใช้สารไพรเมอร์ ผลิตภัณฑ์ CLEARFIL™ SE BOND X (กลุ่มที่10) อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ อาจเนื่องจากมีความแตกต่างขององค์ประกอบของสารที่ใช้ในขั้นตอนการเตรียมพื้นผิว เพราะถึงแม้ว่าสารยึดติดผลิตภัณฑ์ CLEARFIL™ S<sup>3</sup> BOND(กลุ่มที่13) จะมีสารละลายพื้นฐานเป็นเอทานอลและน้ำ ในขณะที่สารไพรเมอร์ ผลิตภัณฑ์ CLEARFIL™ SE BOND X (กลุ่มที่10) มีสารละลายพื้นฐานเป็นน้ำ การกำจัดความชื้นในกลุ่มที่มีสารละลายพื้นฐานเป็นเอทานอลและน้ำ น่าจะง่ายกว่ากลุ่มที่มีสารละลายพื้นฐานน้ำเพียงอย่างเดียว แต่สารยึดติดผลิตภัณฑ์ CLEARFIL™ S<sup>3</sup>BOND (กลุ่มที่13) มี ซิลิกาชนิดคอลลอยด์คอลลที่มี การเตรียมพื้นผิวด้วยสารไซเลน (Silanated colloidal silica) เป็นองค์ประกอบ ในขณะที่สารไพรเมอร์ของสารยึดติดผลิตภัณฑ์ CLEARFIL™ SE BOND X (กลุ่มที่10) ไม่มีสารดังกล่าว ดังนั้นความชื้นอาจตกค้างอยู่ได้ง่ายในตำแหน่งที่มีอนุภาคเล็กๆของ ซิลิกาชนิดคอลลอยด์คอลลที่มี การเตรียมพื้นผิวด้วยสารไซเลน (Miyasaki และคณะ, 1995 ) ดังที่เห็นละอองความชื้นขนาดเล็กจำนวนมากกระจายทั่วไปบนพื้นผิวจากภาพที่ถ่ายได้จากกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส่องกราด (ภาพที่ 26) และด้วยเหตุผลเดียวกันนี้เองที่น่าจะทำให้กลุ่มที่ใช้สารยึดติดผลิตภัณฑ์ CLEARFIL™ SE BOND X (กลุ่มที่11) มีค่าความแข็งแรงตั้งระดับจุลภาคไม่ต่างจากกลุ่มที่ใช้สารยึดติดผลิตภัณฑ์ CLEARFIL™ S<sup>3</sup>BOND (กลุ่มที่13) เนื่องจาก ทั้ง 2 กลุ่มนี้ มีสารพวกซิลิกาชนิดคอลลอยด์คอลลที่มี การเตรียมพื้นผิวด้วยสารไซเลนเช่นเดียวกัน

เมื่อเปรียบเทียบในกลุ่มที่ทำการเตรียมพื้นผิวด้วยสารยึดติดชนิดเซลฟ์เอทซ์ 2 ขั้นตอน ผลิตภัณฑ์ CLEARFIL™ SE BOND X (กลุ่มที่10-12) พบว่ากลุ่มที่ใช้สารยึดติด ผลิตภัณฑ์ CLEARFIL™ SE BOND X (กลุ่มที่11) ให้ค่าความแข็งแรงตั้งระดับจุลภาคต่ำกว่ากลุ่มที่ใช้สารไพรเมอร์ ผลิตภัณฑ์ CLEARFIL™ SE BOND X (กลุ่มที่10) อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ แม้ว่าองค์ประกอบของสารไพรเมอร์จะมีน้ำเป็นองค์ประกอบในขณะที่ในสารยึดติดไม่มี แต่การกำจัดความชื้นที่ตกค้างบนพื้นผิวของกลุ่มที่ใช้สารไพรเมอร์อาจเป็นไปได้ง่ายกว่า เนื่องจากในสารยึดติดมีซิลิกาชนิดคอลลอยด์คอลลที่มี การเตรียมพื้นผิวด้วยสารไซเลน เป็นองค์ประกอบในขณะที่สารไพร

เมอร์ ไม่มีองค์ประกอบดังกล่าว การกำจัดความชื้นจากคราบน้ำลายที่ตกค้างในกลุ่มที่ใช้สารยึดติดจึงอาจทำได้ยากกว่า

กลุ่มที่ใช้สารยึดติดชนิดโททอลเอทซ์และชนิดเซลฟ์เอทซ์เตรียมพื้นผิวเรซิน คอมโพสิตให้ค่าความแข็งแรงดึงระดับจุลภาคไม่แตกต่างกับกลุ่มควบคุมอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ แสดงให้เห็นว่าการใช้สารยึดติดทำให้ค่าความแข็งแรงดึงระดับจุลภาคสูงขึ้น ซึ่งสอดคล้องกับการวิจัยในอดีต (Azarba และคณะ, 1986; Chiba และคณะ, 1989; Crumpler และคณะ, 1989; Mitsaki-Matsou และคณะ, 1991; Puckett และคณะ, 1991; Swift และคณะ, 1992) ยกเว้นกลุ่มที่ใช้สารยึดติด ชนิดเซลฟ์เอทซ์ 1 ขั้นตอน (กลุ่มที่ 13 และ 14) ที่ให้ค่าความแข็งแรงดึงระดับจุลภาคต่ำกว่ากลุ่มควบคุมอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ อาจเพราะสารยึดติดชนิดเซลฟ์เอทซ์ 1 ขั้นตอน มีคุณสมบัติของการชอบน้ำและไม่ชอบน้ำรวมอยู่ในขวดเดียวกัน ทำให้การเป่าลมเบาๆ เพียง 5 วินาทีไม่สามารถกำจัดความชื้นบนพื้นผิวได้สมบูรณ์ ซึ่งเห็นเป็นละอองความชื้นขนาดใหญ่บริเวณพื้นผิวเรซิน คอมโพสิต ในภาพถ่ายจากกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส่องกราด (ภาพที่ 26, 27)

เมื่อตรวจดูลักษณะการแตกหักที่เกิดขึ้น พบว่าการแตกหักส่วนใหญ่ คือ ร้อยละ 98.2 เกิดขึ้นระหว่างชั้นของวัสดุเรซิน คอมโพสิตสี B2 และสี A3.5 (Adhesive failure) ดังนั้น ผลการศึกษาที่ได้สามารถเป็นตัวแทนของค่าความแข็งแรงดึงระดับจุลภาคได้อย่างดี โดยอีกร้อยละ 1.8 พบการแตกหักในเนื้อวัสดุวัสดุเรซิน คอมโพสิตสี B2 (Cohesive failure) ซึ่งอาจเกิดจากความไม่สม่ำเสมอของแรงที่มากระทำขณะทำการทดสอบ โดยมีแรงกระทำที่จุดใดจุดหนึ่งมากเกินไป ทั้งนี้ อาจเกิดจากความผิดพลาดในขั้นตอนการวางชิ้นงานซึ่งมีขนาดเล็กมากให้ยึดกับตัวต่อเข้ากับเครื่องทดสอบแรงดึงแรงอัด โดยอาจวางชิ้นงานไม่ได้แนวขนานกับตัวต่อ หรือไม่ตั้งฉากกับแรงดึง ซึ่งการวางในลักษณะนี้ จะทำให้แรงที่ใช้ในการทดสอบไม่เป็นไปตามแนวแรงที่ต้องการ หรืออาจเกิดจากความผิดพลาดในขั้นตอนการเตรียมชิ้นงาน ในชั้นวัสดุเรซิน คอมโพสิต สี B2 เฉพาะบริเวณนั้นๆ เช่น อาจเกิดฟองอากาศขนาดเล็กที่เกิดในขั้นตอนการกดอัดวัสดุก็เป็นได้ แม้ว่าการทดลองนี้ได้ใช้วิธีการเตรียมชิ้นงานที่มีพื้นที่ในการเชื่อมต่อขนาดเล็กในระดับจุลภาค เพราะเชื่อว่าจะสามารถควบคุมจุดบกพร่องที่อาจเกิดขึ้นในขั้นตอนการเตรียมชิ้นงานได้มากกว่าการเตรียมชิ้นงานพื้นที่เชื่อมต่อขนาดใหญ่ ทำให้เหตุการณ์ที่เกิดฟองอากาศบนพื้นผิวจึงน่าจะมีโอกาสเกิดขึ้นได้น้อย (Sano และคณะ, 1994) อย่างไรก็ตาม ข้อจำกัดอย่างหนึ่งของการศึกษาค่าความแข็งแรงดึงระดับจุลภาค คือ จำนวนตัวอย่างที่ใช้ในการทดลองแต่ละกลุ่มจะมีขนาดเล็ก ในศึกษานี้มีเพียงแค่ 12 ชิ้นต่อกลุ่ม เนื่องจากขั้นตอนการเตรียมชิ้นทดลองที่ค่อนข้างยุ่งยาก เสียเวลา และอาจเกิดความเสียหายและแตกหักที่พื้นผิวที่ทำการยึดติดระหว่างการเตรียมชิ้นทดลองได้มากกว่าการเตรียมชิ้นงานแบบอื่น (Sano และคณะ, 1994; Pashley และคณะ, 1999) อย่างไรก็ตาม จำนวนชิ้นงานดังกล่าวก็เป็นที่ยอมรับว่าเพียงพอต่อการศึกษา ทั้งนี้มีการศึกษาค่า

ความแข็งแรงดึงระดับจุลภาคในอดีตที่ใช้จำนวนตัวอย่างในการทดลอง จำนวน 12 ชิ้นเช่นกัน (Eiriksson และคณะ, 2004) และแม้ว่าจำนวนตัวอย่างที่ใช้ในการทดลองแต่ละกลุ่มจะมีเพียง 12 ชิ้น แต่จากการทดสอบการกระจายตัวของประชากรในแต่ละกลุ่ม ก็พบว่ามี การกระจายตัวของประชากรแบบปกติในทุกกลุ่ม จึงน่าจะเพียงพอที่จะใช้เป็นตัวแทนประชากรของแต่ละกลุ่มได้

บางขั้นตอนในการเตรียมพื้นผิวเพื่อทำการศึกษานั้น อาจแตกต่างจากสภาวะที่ปฏิบัติจริงในคลินิก เช่น การใช้กรดทาพื้นผิว ในการทดลองนี้ ใช้ไมโครบรัชในการทากรด แต่ในการทำงานจริงนั้น อาจทำโดยการฉีดกรดออกจากหลอดโดยตรงและไม่มีการทาลงบนพื้นผิว ดังนั้นผลที่ได้จากการใช้กรดทำความสะอาดพื้นผิวอาจแตกต่างกัน โดยที่การใช้ไมโครบรัชอาจทำให้การทำความสะอาดพื้นผิวเกิดขึ้นได้ดีกว่าการปฏิบัติจริงในคลินิก นอกจากนี้ วิธีการใช้งานของสารยึดติดแต่ละผลิตภัณฑ์ก็มีความแตกต่างกัน เช่น การใช้สารยึดติดชนิดเซลฟ์เอทซ์ ผลิตภัณฑ์ Adper™ Prompt™ นั้น มีคำแนะนำให้ทำการถูบนพื้นผิวขณะทาสารยึดติดด้วย แต่จากผลการศึกษา พบว่า การใช้สารยึดติด ผลิตภัณฑ์ Adper™ Prompt™ ไม่ทำให้ค่าความแข็งแรงดึงระดับจุลภาคสูงกว่าการใช้สารยึดติดผลิตภัณฑ์อื่นๆ ซึ่งไม่ได้ทำการถูพื้นผิววัสดุขณะทาสารยึดติด อีกทั้งไม่มีความแตกต่างจากกลุ่มที่ใช้กรดเพียงอย่างเดียว อาจเนื่องจากวิธีการที่แนะนำให้ทำการถูพื้นผิวขณะทาสารยึดติด ผลิตภัณฑ์ Adper™ Prompt™ นั้น หวังผลเพื่อทำการกระจายชั้น สเมียร์ (Smear layer) บนพื้นผิวของเนื้อฟัน เพื่อให้สารยึดติดแทรกซึมเข้าไปในเนื้อฟันได้มากขึ้น แต่การศึกษานี้ทำบนพื้นผิวเรซิน คอมโพสิตซึ่งไม่มีชั้นสเมียร์ ดังนั้นการถูบนพื้นผิววัสดุขณะทาสารยึดติดจึงไม่ทำให้ค่าความแข็งแรงดึงระดับจุลภาคสูงขึ้น นอกจากนี้ยังมีขั้นตอนในการใช้สารยึดติดชนิดโททอลเอทซ์ 3 ขั้นตอน ผลิตภัณฑ์ Adper™ Scotchbond Multi-purpose™ Plus ที่ใช้เฉพาะสารยึดติดโดยไม่ใช้สารไพรเมอร์ร่วมด้วย เนื่องจากสารไพรเมอร์เป็นสารที่ใช้เพื่อปรับสภาพผิวฟัน แต่การศึกษานี้เป็นการเชื่อมต่อระหว่างชั้น เรซิน คอมโพสิต อีกทั้งการศึกษานี้ ได้ทำการควบคุมปัจจัยที่คาดว่าจะมีผลกับการศึกษา โดยกำหนดเวลาที่เท่ากันในการเตรียมพื้นผิวด้วยการใช้สารต่างๆในแต่ละขั้นตอน โดยการทาสารยึดติดหรือสารไพรเมอร์ และทำการเป่าลมเบาๆเป็นเวลา 5 วินาที จากนั้นทำการฉายแสงทันที ซึ่งวิธีการดังกล่าวต่างจากเอกสารข้อแนะนำการใช้งานของบริษัทผู้ผลิต ดังนั้น ผลที่ได้ อาจไม่เป็นไปตามที่ทางบริษัทผู้ผลิตได้บันทึกไว้ถึงคุณสมบัติของสารยึดติด ทั้งนี้หากปฏิบัติตามเอกสารข้อแนะนำการใช้งานดังกล่าว อาจทำให้ผลการศึกษาดังกล่าวแตกต่างไป

นอกจากนี้ ผู้ทำการศึกษานี้เน้นเรื่องความชื้นที่ตกค้างบนพื้นผิว ซึ่งอาจส่งผลให้ค่าความแข็งแรงดึงระดับจุลภาคต่ำลง ดังนั้นหากทำการปรับเปลี่ยนวิธีการทดลอง โดยเพิ่มเวลาในการเป่าลมเพื่อกำจัดความชื้นในขั้นตอนต่างๆ อาจทำให้ค่าความแข็งแรงดึงระดับจุลภาคสูงขึ้น

จากผลการศึกษาที่ได้ ทำให้ปฏิเสธสมมุติฐานของการวิจัย คือ ค่าความแข็งแรงดึงระดับจุลภาคของการยึดติดระหว่างชั้นวัสดุเรซิน คอมโพสิตที่มีการปนเปื้อนโดยน้ำลายและมีการเตรียมพื้นผิวก่อนการเชื่อมต่อระหว่างชั้นด้วยการใช้สารยึดติดวิธีการต่าง ๆ นั้นมีความแตกต่างกัน โดยในการศึกษานี้ พบว่าการปนเปื้อนโดยน้ำลายโดยไม่มีการเตรียมพื้นผิวก่อนการเชื่อมต่อเรซิน คอมโพสิตนั้นจะให้ค่าความแข็งแรงดึงระดับจุลภาคที่ต่ำกว่าการเตรียมพื้นผิวก่อนการเชื่อมต่อระหว่างชั้นหลังปนเปื้อนโดยน้ำลายด้วยการใช้สารยึดติด โดยที่การใช้กรดในการเตรียมพื้นผิวเพียงอย่างเดียวก็ทำให้ค่าความแข็งแรงดึงระดับจุลภาคของการยึดติดสูงขึ้นได้ นอกจากนี้การใช้สารยึดติดทั้งชนิดโททอลเอทซ์และเซลฟ์เอทซ์นั้นให้ค่าความแข็งแรงดึงระดับจุลภาคของการยึดติดระหว่างชั้นวัสดุเรซิน คอมโพสิตไม่แตกต่างกัน ยกเว้น สารยึดติดชนิดเซลฟ์เอทซ์ชนิด 1 ขั้นตอน ที่ให้ค่าความแข็งแรงดึงระดับจุลภาคต่ำกว่าสารยึดติดกลุ่มอื่นๆ อย่างไรก็ตามการใช้สารยึดติดในการเชื่อมต่อเรซิน คอมโพสิตสามารถเลือกใช้ได้ทั้งชนิดโททอลเอทซ์และเซลฟ์เอทซ์ แต่ก่อนเลือกใช้ควรศึกษาองค์ประกอบ และข้อบ่งใช้ของสารยึดติดแต่ละชนิด รวมทั้งปฏิบัติตามขั้นตอนที่บริษัทผู้ผลิตแนะนำ เพื่อให้ได้ค่าความแข็งแรงดึงระดับจุลภาคที่ดีที่สุด

การศึกษาพื้นผิวของวัสดุเรซิน คอมโพสิตทำให้สามารถควบคุมความแปรปรวนได้ง่ายกว่าการศึกษาในฟันมนุษย์ อย่างไรก็ตาม การศึกษานี้ เป็นเพียงการทดสอบค่าความแข็งแรงดึงระดับจุลภาคเท่านั้นและเป็นการทดลองในห้องปฏิบัติการ ไม่สามารถจำลองสภาพแวดล้อมและแรงที่เกิดขึ้นจริงภายในช่องปากได้ทั้งหมด

ในปัจจุบัน ยังมีสารยึดติดผลิตภัณฑ์อื่นๆอีกมากมายให้เลือกใช้ในท้องตลาด ซึ่งมีการเพิ่มสารบางชนิดลงไปในองค์ประกอบเพื่อหวังผลเพิ่มค่าความแข็งแรงยึดติด ดังนั้น การศึกษาเพิ่มเติมโดยเลือกใช้สารยึดติดเหล่านี้ จะช่วยให้ได้ข้อมูลเพิ่มขึ้น และนอกจากค่าความแข็งแรงดึงระดับจุลภาคแล้ว การศึกษาเกี่ยวกับค่าความแข็งแรงชนิดอื่นๆ เช่นความแข็งแรงเฉือน ความแข็งแรงเฉือนระดับจุลภาค ฯลฯ การทดสอบชิ้นงานหลังใช้งานเป็นระยะเวลาสั้นขึ้นและจำลองสภาวะในช่องปาก รวมทั้งการใช้งานในคลินิก ก็เป็นสิ่งที่น่าสนใจในการศึกษาเพื่อเป็นแนวทางในการเลือกใช้สารยึดติดในคลินิกได้เหมาะสมต่อไปในอนาคต