

ผลของสารลดอาการเสียบฟันชนิดออกซ่าเลกต่อค่าแรงยึดจือน ระดับไมโครของระบบเยดติดต่อเนื้อฟัน

Effect of Oxalate Desensitizer on Microshear Bond Strength of Adhesive System to Dentin

พิมพ์นี เอี่ยมஸາර์¹, สุมนา จิตติเดชารักษ์²

¹นักศึกษาระดับประกาศนียบัตรบัณฑิตชั้นสูงทางวิทยาศาสตร์วิเคราะห์คอลลิเกต์ สาขานักเทคนิคแพทย์ศาสตร์

แขนงวิชาทันตกรรมบูรณะ คณะทันตแพทยศาสตร์ มหาวิทยาลัยเชียงใหม่

²ภาควิชาทันตกรรมบูรณะ คณะทันตแพทยศาสตร์ มหาวิทยาลัยเชียงใหม่

Pimpinee Eamsa-ard¹, Sumana Jittidecharaks²

¹Higher Graduate Student, Restorative Dentistry, Faculty of Dentistry, Chiang Mai University

²Department of Restorative Dentistry, Faculty of Dentistry, Chiang Mai University

ชม.พันดสาร 2552; 30(1) : 71-79

CM Dent J 2009; 30(1) : 71-79

บทคัดย่อ

วัตถุประสงค์ เพื่อศึกษาผลของสารลดอาการเสียบฟันชนิดออกซ่าเลก ที่มีต่อค่าแรงยึดจือนระดับไมโครระหว่างเนื้อฟันกับระบบเยดติด

วัสดุและวิธีการ เก็บพัฒนาระบบที่ที่ถูกถอนออกมาจำนวน 10 ชิ้น ที่ไม่มีรอยผุแผลไม่มีวัสดุอุด ทำการตัดฟันให้ได้ชิ้นทดสอบเฉพาะบริเวณคอฟัน จากนั้นตัดฟันอีกแนวไว้ข้างน้ำหน้ากับผิวฟันด้านนอกห่างจากรอยต่อเคลือบฟันเนื้อฟัน 1 มม. ทั้งด้านใกล้แก้ม และใกล้ลิ้นของฟัน แล้วจึงแบ่งครึ่งให้ได้ชิ้นทดสอบ 2 ชิ้นต่อฟัน 1 ชิ้น แบ่งชิ้นทดสอบเป็น 2 กลุ่มคือกลุ่มทดลองและกลุ่มควบคุม ในกลุ่มทดลองจะทำการทา BisBlock™ (Bisco) ซึ่งเป็นสารลดอาการเสียบฟันชนิดออกซ่าเลกบนเนื้อฟันที่ถูกปรับสภาพด้วยกรดฟอฟอริกแล้ว ส่วนกลุ่มควบคุมจะไม่ทำการทาสารลดอาการเสียบฟันจากนั้นจึงใช้ Adper™ Single bond 2 (3M ESPE) เพื่อยึดแท่งคอมโพสิตเรซินที่เตรียมจาก Filtek™ Z350 (3M ESPE) ขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง 0.7 มม. ถึง 1.2 มม. นำไปเก็บในน้ำกลั่น 37°C เป็นเวลา 24 ชั่วโมง ก่อนนำไปทดสอบค่าแรงยึดจือนระดับไมโคร

Abstract

Purpose: The purpose of this study was to evaluate effect of oxalate desensitizer on microshear bond strength between dentin and adhesive system.

Material and methods: Ten extracted human molar teeth without any caries or restoration were collected. Teeth were cut at cervical area to make dentin disc and then grind into flat plane at both buccal and lingual aspect parallel to outer surface of the tooth into the dentin below dentino-enamel junction (DEJ) 1mm. The specimens were divided to experimental and control group. BisBlock™ (Bisco), oxalate desensitizer, was applied on dentin treated with phosphoric acid in experimental group. For control group, the desensitizer was not applied. Then Adper™ Single bond 2 (3M ESPE) was applied to the treated dentin surface to bond with resin

ด้วยเครื่องทดสอบสากล วิเคราะห์ค่าที่ได้ทางสถิติตัวอย่างเดียวในดินพลาสติกที่ไม่เคลือบฟันที่ทดสอบ

ผลการทดลอง จากการทดสอบค่าแรงยึดเชื่อมเฉลี่ยระดับไมโครพบว่า ในกลุ่มทดลองมีค่า 19.95 ± 6.03 MPa ส่วนกลุ่มควบคุมมีค่า 17.03 ± 9.33 MPa ซึ่งไม่พบความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญ

สรุปผลการทดลอง ภายใต้ข้อจำกัดของการทดลองนี้พบว่า สารลดอาการเสียบฟันชนิดออกซัลไม่มีผลลดค่าแรงยึดเชื่อมระดับไมโครระหว่างเนื้อฟันและระบบยึดติด

คำแนะนำ: สารลดอาการเสียบฟัน ค่าแรงยึดเชื่อมระดับไมโคร ระบบยึดติด

composite, FiltekTM Z350 (3M ESPE), in 0.7 mm diameter and 1.2 mm thick mold. The specimens were stored in distilled water 37°C for 24 hours before microshear bond strength was measured using a universal testing machine. The data were analysed statistically using Independent t Test.

Result: The means microshear bond strength of oxalate desensitizer experimental group and control group were 19.95 ± 6.03 MPa and 17.03 ± 9.33 MPa. There was no significant different between oxalate and control group.

Conclusion: Within the limitation of this study, oxalate desensitizer did not reduce microshear bond strength between dentin and on adhesive system.

Keyword: dentin desensitizer, microshear bond strength, adhesive system

บทนำ

อาการเสียบฟัน (sensitivity) เป็นอาการสำคัญอย่างหนึ่งที่ทำให้ผู้ป่วยมาพบทันตแพทย์ ส่วนมากมักจะพบที่รอยโรคบริเวณคอฟัน ร่วมกับหลายสาเหตุ เช่น เครื่องดื่มร้อน เย็น อาหารรสเปรี้ยว หวาน การแปรงฟัน หรือถูกลมสัมผัส ทฤษฎีไฮดริดนาโนมิกส์ (Hydrodynamic)⁽¹⁾ เป็นทฤษฎีที่ได้รับการยอมรับอย่างกว้างขวางเพื่ออธิบายอาการเสียบฟันว่าเกิดจากการเคลื่อนที่ของของเหลวในท่อเนื้อฟัน ทำให้เกิดการกระตุ้นกระแสประสาทต่อสืบ�述ความรู้สึกในโพรงเนื้อเยื่อในฟัน

การรักษาผู้ป่วยที่มีอาการเสียบฟันในระดับเล็กน้อยอาจได้รับการแนะนำให้ใช้ยาสีฟันที่มีโปแตสเซียมเป็นส่วนผสม แต่มักจะเห็นผลช้า วิธีการรักษาขั้นต่อมามาได้แก่ การใช้สารทาไปโดยตรงที่ผิวฟันเพื่อให้เกิดการอุดตันของท่อเนื้อฟัน ซึ่งจะลดการเคลื่อนที่ของของเหลวในท่อเนื้อฟันตามทฤษฎีไฮดริดนาโนมิกส์⁽²⁻⁴⁾ ทำให้ผู้ป่วยลดอาการเสียบฟันได้ในทันที แต่หากไม่ประสบผลสำเร็จควรได้รับการบูรณะด้วยวัสดุเรซิโนนคอมโพสิตและวัสดุเรซิโนนคอม-

โพสิตปิดบริเวณรอยโรคนั้นๆ ซึ่งเนื้อฟันเหล่านี้ที่ได้รับการปรับสภาพด้วยสารเพื่อลดอาการเสียบฟันมักจะมีค่าแรงยึดติดกับสารยึดติดค่อนข้างต่ำ

การใช้สารลดอาการเสียบฟันประเภทที่ทำให้เกิดการอุดตันภายในท่อเนื้อฟัน เช่นชนิดออกซัลไดร์ ได้รับความนิยมจากวิธีการใช้งานที่ไม่ยุ่งยาก^(5,6) โดยจะมีสารประกอบที่เป็นกรดออกซิลิกไปทำปฏิกิริยา กับแคลเซียมทั้งที่ผิวและในท่อเนื้อฟัน เกิดผลลัพธ์แคลเซียมออกซิลิก (CaC_2O_4) ที่ไม่ละลายน้ำ^(7,9) ทำหน้าที่ลดความนำไฟฟ้า (hydraulic conductance) ของเนื้อฟันทั้งการศึกษาในห้องปฏิบัติการ⁽¹⁰⁻¹²⁾ และในมนุษย์⁽¹³⁻¹⁵⁾

แต่หากต้องบูรณะด้วยวัสดุเรซิโนนคอมโพสิตบนเนื้อฟันที่ได้รับการทำด้วยสารลดอาการเสียบฟันชนิดออกซัลไดร์ พบว่า ค่าแรงยึดติดกับเนื้อฟันต่ำลงทั้งในระบบใหญ่อลเอทช์ (Total-etch)⁽¹⁶⁾ หรือ ระบบเซลฟ์เอทช์ (Self-etch)⁽¹⁷⁾ เนื่องจากผลลัพธ์แคลเซียมออกซิลิกที่เกิดขึ้นจะขัดขวางการแทรกซึมของเรซิโนนในเนื้อในสารยึดติด

การศึกษาของ Pashley และคณะ⁽¹⁶⁾ ที่ทำการศึกษาในระบบโพโทอลເອທີ່ แสดงให้เห็นว่า หากหากการออกชาลิกบณชั้นເສມີຍົວຂອງເນື້ອັ້ນ ຈະເກີດພຶກແຄລເຊີຍມອອກชาເລເທທີ່ຜົວບຸນສຸດ ຊຶ່ງເປັນບຣິເວນຈະເກີດກາຍຢຶດກັບເຮືົນໃນຮະບບຍຶດຕິດ ທຳໄໝເກີດຂັ້ນໄອບຣິດກາຍຫລັງການທາສາຍຶດຕິດທີ່ໄມ່ສ່ມນູຽນ ອີກທັງພຶກຈະປິດຫຼຸເປີດທ່ອເນື້ອັ້ນຈຶ່ງລົດສພາພາກຮົມຜ່ານໄດ້ຂອງເນື້ອັ້ນ (dentin permeability) ແລກກາຍຢຶດຕິດເຊີງກລ (mechanical retention) ລະຫວ່າງເຮືົນໂນມໂນເມອຣົກັບເນື້ອັ້ນ ທຳໄໝເກີດເຮືົນແກກທີ່ສັນ ດ່ວງຍຶດຕິດຈຶ່ງຕໍ່າລົງ

ອາກຈາກນີ້ການນູຽນະັ້ນດ້ວຍເຮືົນຄອມໂພສິຕໃນຮະບບໂທໂຫລເອທີ່ ເປັນວິທີທີ່ມີການພຶດພາດເກີດຂຶ້ນໄດ້ຈໍາຍ ເນື້ອຈາກຕ້ອງປ່ອນສພາພັນໃໝ່ມີການຂຶ້ນທີ່ເໝາະສົມກ່ອນການທາສາຍຶດຕິດ ໃນການນູຽນະໂພງພັນລຶກາຂອງພັນທີ່ມີຊີວິຕ ອາຈະພບວ່າເກີດກາຍເຄລື່ອນທີ່ຂອງຂອງເໜລວຜ່ານທ່ອເນື້ອັ້ນອອກມາ ຂັດຂວາງກາຍແທກຮົມຂຶ້ນຂອງເຮືົນໂນມໂນເມອຣ⁽¹⁸⁾ ອາຈສົງຜລໃຫ້ເກີດກາຍເສື່ອວັນຫລັງຄຸດໄທ^(19,20) ຈຶ່ງມີການພຍາຍາມຫາວິທີລົດກາຍເຄລື່ອນທີ່ຂອງຂອງເໜລວໃນທ່ອນເນື້ອັ້ນໂດຍໃຫ້ສາລດກາຍເສື່ອວັນຫນິດອອກชาເລເທ ວ່າມກັບກາຍໃໝ່ຮະບບຍຶດຕິດ

ໃນການศຶກ້າກ່ອນນັ້ນນີ້ມີຮາຍງານກາຍົກ້າພາດຂອງສາລດກາຍເສື່ອວັນຫນິດອອກชาເລເທ ທີ່ມີຕ່ອນເນື້ອັ້ນແລກຮະບບຍຶດຕິດໂດຍໃໝ່ຄ່າແຮງຍຶດຕິດຮະດັບໄມ່ໂຄຣ^(5,21-23) ແຕ່ເນື້ອມາຈາກນີ້ຈຳກັດຂອງກາຍເຕີຍມີຫຼັກສອບ ຈຶ່ງເປັນທີ່ນ່າສັນໃຈວ່າກາຍໃໝ່ຄ່າແຮງຍຶດຕິດຮະດັບໄມ່ໂຄຣ ຈະໄດ້ຜລເຊັ່ນເດີຍກັບກາຍໃໝ່ຄ່າແຮງຍຶດຕິດຮະດັບໄມ່ໂຄຣຫຼືໄມ່ອຍ່າງໄວ

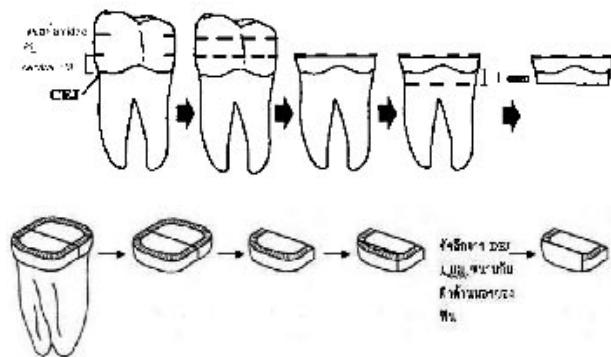
ດັ່ງນັ້ນວັດຖຸປະສົງຂອງກາຍົກ້ານນີ້ເພື່ອເບີຍບໍ່ເປົ້າມີເຈື້ອນຮະດັບໄມ່ໂຄຣ (microshear bond strength) ຂອງຮະບບໂທໂຫລເອທີ່ນິດ 2 ຂັ້ນຕອນ (2 step total-etch) AdperTM Single Bond 2 (3M ESPE, St.Paul, MN, USA) ທີ່ມີຕ່ອນເນື້ອັ້ນທີ່ໄດ້ຮັບກາຍປ່ອນສພາພັນແລ້ວຫລັງທາດ້ວຍສາລດກາຍເສື່ອວັນຫນິດອອກชาເລເທ BisblockTM (Bisco Inc, Schaumburg, IL, USA)

ໂດຍມີສ່ມມຕື້ສູນກາຍວິຈ້ຍຄື່ອມື່ມີການແຕກຕ່າງກັນຂອງຄ່າແຮງຍຶດເຈື້ອນຮະດັບໄມ່ໂຄຣ ຕ່ອນເນື້ອັ້ນທີ່ໄດ້ຮັບກາຍທາສາລດກາຍເສື່ອວັນຫນິດອອກชาເລເທ ແລກໄມ່ໄດ້ຮັບກາຍທາ

ວັດຖຸປະກົນແລກວິທີກາຍ

ຂັ້ນຕອນກາຍເຕີຍມີຫຼັກສອບ

ເກີບພັນກາມແທ່ທີ່ໄມ່ຜູແນແລກໄມ່ມີວັດຖຸປະກົດ 10 ຊື່ ໃນສາລະລາຍໄທມອດ (thymol) 0.01% ເພື່ອຍັບຍັງກາຍເຈົ້າມີເຕີບໂຕຂອງແບກທີ່ເຈີຍ ຈາກນັ້ນນຳພັນມາທຳການສະຫອດດ້ວຍນຳເພື່ອກຳຈັດເນື້ອເຢືອ ແລ້ວເກີບໃນນໍາກຳລັ່ນກ່ອນກາຍທຳດອງ 24 ຊົ່ວໂມງ ຕັດພັນໃນແນວຕັ້ງຈາກກັບແນວແກນພັນ (Long axis) ບຣິເວນຈອຍຕ່ອກລາງພັນແລກໂຄພັນ (Middle และ 1/3 Cervical) ແລກຕັດພັນອີກແນວ ໄດ້ຕ່ອງຮອຍຕ່ອງເຄລື່ອບພັນ-ຮາກພັນ (CEJ) ປະມານ 1 ມມ ຕາມຮູບທີ່ 1 ຈາກນັ້ນແປ່ງພັນເປັນ 2 ສ່ວນ ຕາມແນວໄກລັກລາງ-ໄກລັກລາງເພື່ອໃຫ້ໄດ້ຂຶ້ນຕ້ວອຍ່າງ 2 ຂື້ນຕ່ອັ້ນ 1 ຊື່ ທີ່ບຣິເວນ 1/3 ຂອງພັນ ທຳກາຍຕັດພັນເຂົ້າໄປ 1 ມມ. ຈາກຮອຍຕ່ອງເຄລື່ອບພັນ-ຮາກພັນໃນແນວຂານກັບພົວດ້ານອາກຂອງພັນດ້ວຍແຜ່ນກາຍໂປຣນັດມັນ ຕາມຮູບທີ່ 1 ເພື່ອໃຫ້ເກີດກາຍເພີ່ມື່ຂອງເນື້ອພັນໃນແນວຮະນາບທັງດ້ານໄກລັກແກ່ນ (buccal surface) ແລກໄກລັ້ນ (lingual surface) ຈາກນັ້ນນຳຂຶ້ນຕ້ວອຍ່າງໄປສ່ອງກລົ້ອງດ້ວຍກຳລັງຂໍ້າຍ 40 ເທົ່າ ເພື່ອປະເມີນໄວ່ເໜີເຄລື່ອບພັນຫລັງໜໍລູ້ອອຍ່າງ

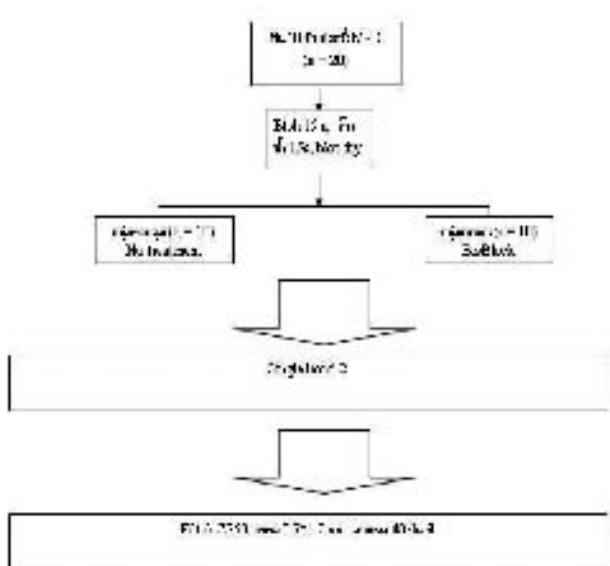


ຮູບທີ່ 1 ແສດວິທີກາຍເຕີຍມີຫຼັກສອບ

Figure 1 specimens preparation

ນຳຂຶ້ນຕ້ວອຍ່າງໄປຢືດໃນທ່ອໄລທະເສັນຜ່ານສູນຍົກລາງ 1 ນິ້ວ ໂດຍຢືດດ້ານໂພງປະສາທພັນໄວ້ດ້ວຍອະຄຣິລິກິນິດປ່ມຕ້ວດ້ວຍຕົນເອງ ຈາກນັ້ນນຳໄປຫຼັດດ້ວຍມື່ໂດຍໃຫ້ກະຕະທຽບນຳ ຄວາມລະເອີຍ 320 400 ແລກ 600 grit ຜ່ານນຳ 20 ຄົ້ງຕ່ອງຮະດັບຄວາມລະເອີຍເພື່ອໃຫ້ເກີດຂັ້ນ ສເມີຍົວ (smear layer)⁽²⁴⁾ ສຸມແປ່ງກຸ່ມຕ້ວອຍ່າງເປັນ 2 ກຸ່ມ (ກຸ່ມທຳລອງແລກກຸ່ມຄວບຄຸມ) ດັ່ງແນວກາພທີ່ 1 ໃນກຸ່ມທຳລອງ

จะทำการทาสารลดอาการเสียบฟันชนิดออกซ่าเลท BisBlock™ (Bisco Inc, Schaumburg, IL, USA) หลังจากการปรับสภาพพื้นด้วยกรดฟอสฟอริก Scotch-bond™ Etchant (3M ESPE, St.Paul, MN, USA) ส่วนกลุ่มควบคุมจะไม่ทำการทาสารลดอาการเสียบฟัน จากนั้นจึงใช้ระบบบีดติดโททธอลเอทช์ชนิด 2 ขั้นตอน Adper™ Single bond 2 ตามวิธีใช้ดังตารางที่ 1 แล้วจึงติดแผ่นเทปการที่เจาะรูเส้นผ่านศูนย์กลาง 0.7 มม เพื่อช่วยจำกัดบริเวณบีดติด



แผนภาพที่ 1 แสดงขั้นตอนในการศึกษานี้

Diagram 1 Sequence of the study procedure

ใช้แม่พิมพ์โลหะ (split mold) เส้นผ่านศูนย์กลาง 0.7 มม สูง 1.2 มม. เพื่อเป็นแบบพิมพ์กำหนดขนาดของคอมโพลิตเรซิν วางบนพื้นผิวที่ทาสารบีดติด และทำการอุดด้วย Filtek® Z350 ฉายแสงจากด้านบนและด้านข้าง ด้านละ 40 วินาทีด้วยเครื่องฉายแสงชนิด LED (Bluephase™, Ivoclar Vivadent, Schaan, Liechtenstein)

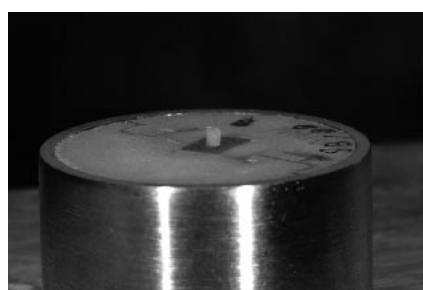
ขั้นตอนการทดสอบค่าแรงยึดเฉือนระดับไมโคร นำชิ้นตัวอย่างตามรูปที่ 2 ไปแขวนในน้ำกลัน ที่อุณหภูมิ 37°C นาน 24 ชั่วโมง แล้วนำไปทดสอบค่าความแข็งแรงของการบีดติดเฉือนระดับไมโครด้วยเครื่องทดสอบแรงสากลรุ่น 5560 (Instron Inc. Canton, MA,

ตารางที่ 1 แสดงวัสดุ ผู้ผลิต รุ่นการผลิต ส่วนประกอบ และวิธีใช้ในการทดลอง

Table 1 Materials, batch number, compositions, and application procedures

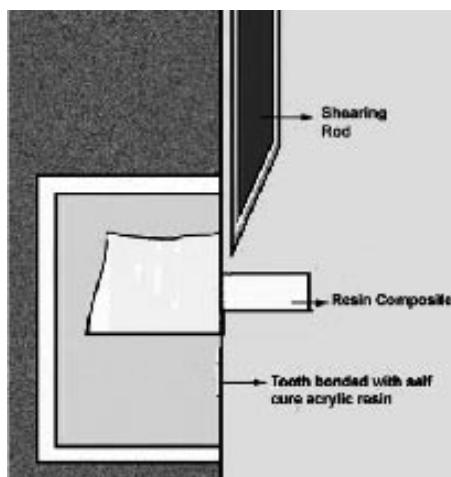
ผลิตภัณฑ์	Batch numbers	ส่วนประกอบ	วิธีใช้
Scotchbond Etchant (3M ESPE, St.Paul, MN, USA)	20070201	35% phosphoric acid, silica thickener	Etch 15 s; rinse 15s; blot dry
Single Bond2 (3M ESPE, St.Paul, MN, USA)	20071024	Bis GMA, HEMA, dimethacrylates, metacrylate functional copolymer of poly acrylic and polyitaconic acid, 10% weight nanofiller of silica	Applied 2-3 coats for 15 s with brushing motion; air thin; light cure for 10 s
BisBlock (BiscoInc, Schaumburg, IL, USA)	0600008857	Oxalic acid, potassium salt, water	Rubbing motion 30 s and rinsed with water for 60 s
Filtek Z350 (3M ESPE, St.Paul, MN, USA)	20060111	Bis GMA, TEGDMA, filler 58-60 vol% (78.5 wt%) combination of aggregated zirconia/silica cluster filler with primary particle size of 5-20 nm, and a non-agglomerated/non-aggregated 20 nm silica filler	Applied, light cure for 40 s

USA) ตามรูปที่ 3 และวิเคราะห์ผลด้วยโปรแกรม Bluehill รุ่น CAT No. 2603-080 ที่ความเร็วหักด 0.5 มม. ต่อนาที จนกระทั่งแท่งเรซินคอมโพลิตหลุดออกจากชิ้นทดสอบ บันทึกค่าแรงสูงสุด (maximum load) เป็นนิวตัน (Newton: N) แล้วนำไปหารด้วยพื้นที่หน้าตัดของแท่งเรซินคอมโพลิต เพื่อคำนวณค่าแรงยึดเฉือน (Megapascal: MPa) นำค่าที่ได้ไปวิเคราะห์ทางสถิติด้วยคินดิเพนเดนท์ที่เกสต์ด้วยโปรแกรม SPSS V16.0 (SPSS, Chicago, IL, USA)



รูปที่ 2 แสดงชิ้นทดสอบที่อุดเลร์จแล้วโดยมีขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง 0.7 มม สูง 1.2 มม

Figure 2 Prepared specimen, diameter 0.7mm. x 1.2 mm height



รูปที่ 3 แผนภาพแสดงชิ้นทดสอบถูกยึดที่เครื่องทดสอบแรงแบบสามเหลี่ยมทดสอบ

Figure 3 Specimen fixed to universal testing machine

ผลการทดลอง

ค่าแรงยึดเฉือนเฉลี่ยระดับไมโคร

จากการวัดค่าแรงการยึดเฉือนเฉลี่ยระดับไมโครและวิเคราะห์สถิติด้วยอินดิเพนเดนท์ที-test พบว่า กลุ่มทดลองที่ทดสอบด้วยสารลดอาการเสียพันชนิดออกซิเจน หลังการปรับสภาพด้วยกรด มีค่าไม่แตกต่างจากกลุ่มควบคุมที่ไม่ได้ทำอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ที่ระดับความเชื่อมั่น 0.05 ดังตารางที่ 2

ตารางที่ 2 แสดงค่าแรงยึดเฉือนระดับไมโคร (ค่าเฉลี่ย ± ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐาน)

Table 2 Micro-shear mean bond strength (Mean \pm SD)

	กลุ่มควบคุม (n=10) no treatment/ Single bond2	กลุ่มทดลอง (n=10) BisBlock/Single bond2
ค่า μ -shear bond strength (MPa)	17.03±9.33	19.95±6.03

อภิปรายผล และ ข้อเสนอแนะ

การเสียพันเป็นอาการที่ผู้ป่วยพบทันตแพทย์ เมื่อได้รับการรักษาจากสิ่งต่างๆ เช่น เครื่องดื่มร้อน เย็น อาหารสเปรี้ยว หวาน การแปรงฟัน หรือถูกลมสัมผัส การจัดการกับอาการเสียพันมีสองวิธีหลักๆ คือ การลดความไวของสารสื่อประสาท โดยการใช้สารประเภทไปแต่สเซี่ยมไนเตรท อิกวิธีนึงคือการทำให้เกิดการอุดปิดท่อเนื้อพันซึ่งจะลดการเคลื่อนที่ของเซลล์ในท่อเนื้อพันตามทฤษฎีไฮดริดนาโนมิกส์ (Hydrodynamics) สารหรือวิธีที่นิยมนำมาใช้มีหลายกลุ่ม เช่นกลุ่มที่ทำให้เกิดผลึกต่างๆ เช่น ผลึกฟลูอูโรไดโอดโดยใช้ฟลูอูโรไดวนิช หรือ ผลึกออกซิเจน กลุ่มที่ทำให้โปรดีนในของเหลวของท่อเนื้อพันตกตะกอนโดยใช้สารที่มีส่วนประกอบเป็นกลูตาราดีไซด์ และกลุ่มสารประกอบเรซิน⁽²⁵⁾ อิกวิธีหนึ่งคือการใช้เลเซอร์ (Nd:YAG) ซึ่งจะหลอมไฮดรอกซิออกไซไทต์ และเกิดเป็นโครงสร้างใหม่ที่ใหญ่กว่าเดิม หรือหากใช้ที่ความยาวคลื่น 1064 นาโนเมตร จะทำให้รูปร่างเนื้อพันเปลี่ยนแปลงไปและท่อเนื้อพันถูกปิด⁽²⁶⁾

ได้มีการแนะนำให้ใช้สารยึดติดที่มีเรซินเป็นส่วนประกอบปิดท่อเนื้อพันที่เผยแพร่ เพื่อลดอาการเสียพัน⁽²⁷⁾ แต่ก็พบว่าจะเกิดชั้นที่ค่อนข้างบางบนผิวนอนสุดของเนื้อพัน อิกหั้งชั้นนี้ยังมีความแข็งแรงต่ำทำให้หลุดได้ง่ายเมื่อแปรงฟัน ถึงแม้ในระยะหลังจะมีการพัฒนาให้สารยึดติดมีคุณสมบัติคงทนมากขึ้น เพื่อสามารถแทรกซึมผ่านเนื้อพันลงไปเกิดเป็นเรซินแทกที่ยาวขึ้น แต่ก็พบว่าเรซินไมโนเมอร์เหล่านี้มีค่าสัมประสิทธิ์การขยายตัวด้วยความร้อน (thermal expansion coefficient) สูงกว่าเนื้อพันมาก ซึ่งอาหารเย็นและของเหลวจะทำให้เรซินแทกเกิดการหลัดตัว ของเหลวในท่อเนื้อพันจึงเคลื่อนที่ได้อีก ทำให้รูสึกเสียพัน⁽⁵⁾

BisBlockTM เป็นสารลดอาการเสียพื้นประเภทที่ทำให้เกิดการอุดตันของผลึกภายในเนื้อฟันชนิดของชาเลท ซึ่งมีส่วนประกอบเป็นกรดออกชาลิกที่จะละลายแคลเซียมของเนื้อฟันแล้วเกิดเป็นผลึกแคลเซียมออกชาเลท (CaC_2O_4) ไปอุดท่อเนื้อฟัน BisBlockTM มีวิธีการใช้ที่ง่ายสามารถทำได้ในคลินิกทันตกรรมทั่วไป อีกทั้งมีการศึกษาหลายชิ้นพบว่าสารประเทกออกชาเลทมีประสิทธิภาพในการลดอาการเสียพื้น^(14,28,29) แต่บางครั้งอาจพบว่าอาจไม่ลดอาการเสียพื้นในผู้ป่วยบางรายทำให้จำเป็นต้องได้รับการบูรณะทันทีเพื่อปิดรอยโรคซึ่งมักจะพบที่คอฟันด้วยวัสดุเรซิโนมโพลิสิต หรือผลที่ลดอาการเสียพื้นอาจไม่ถาวร เพราะถึงแม้ผลึกแคลเซียมออกชาเลทจะละลายตัวต่ำๆ แต่ก็ยังมีค่าคงที่การละลายตัว (*solubility constant; K_{sp}*) ที่สูงกว่าไตรแคลเซียมฟอสเฟต (*tricalcium phosphate*) มาก โดยแคลเซียมออกชาเลทมีค่า $K_{sp} = 1.96 \times 10^{-8}$ ในขณะที่ไตรแคลเซียมฟอสเฟตมีค่า $K_{sp} = 2.02 \times 10^{-33}$ และสามารถละลายได้ใน 1 สัปดาห์⁽⁵⁾ โดยเฉพาะผลึกที่เกิดบนผิวฟันจะหลุดออกได้ระหว่างที่ผู้ป่วยแปร่งฟัน ทำให้รู้สึกเสียพื้นได้อีก

ในการศึกษา ก่อนหน้านี้แสดงให้เห็นว่า หากทรงดออกชาลิกบนชั้นผิวเสมีเยร์ของเนื้อฟัน จะไปเกิดผลึกที่ผิวนสุด ซึ่งเป็นบริเวณที่จะยึดกับเรซินในระบบยึดติดทำให้ไม่เกิดชั้นไอบริดที่สมบูรณ์ อีกทั้งผลึกเหล่านี้ยังทำให้ไดเรชันแทกที่สั้น ค่าแรงยึดติดจึงต่ำลง⁽¹⁶⁾ แต่หากควบคุมปริมาณแคลเซียมไม่ให้มีบนผิวฟันโดยการใช้กรดฟอฟอริกในระบบโท埚ลเอทซ์ ก่อนการทำฟันลดอาการเสียพื้น ก็จะทำให้เหลือแคลเซียมเฉพาะในท่อเนื้อฟันลึกๆ ดังนั้นการเกิดผลึกจะไม่ขัดขวางการเกิดชั้นไอบริดและ เเรชิน^(5,21,22) เช่นเดียวกับการศึกษาในครั้งนี้

Pashley และคณะทำการศึกษาในปีค.ศ. 2001 ได้แนะนำให้ใช้สารยึดติดท้าทับหลังจากทำฟันลดอาการเสียพื้นชนิดของชาเลท เพื่อยึดผลึกที่เกิดขึ้นไม่ให้เคลื่อนที่หลุดไป และลดการละลายตัวจากของเหลวในช่องปาก เช่นเดียวกับการศึกษาของ Pamir ในปีค.ศ. 2007⁽²⁹⁾ อีกทั้งจากคุณสมบัติของผลึกออกชาเลทที่ลดความนำไฟครอติกของเนื้อฟันลงถึงร้อยละ 80⁽⁵⁾ หากนำมาใช้ร่วมกับการบูรณะด้วยโท埚ลเอทซ์ ในขั้นตอนก่อนการใช้สารยึดติดจะทำให้ลดการเคลื่อนที่ของของเหลวใน

ท่อเนื้อฟันในทิศทางออกจากเนื้อเยื่อใน ระหว่างการบูรณะด้วยเรซินคอมโพลิสิต และอาจป้องกันอาการเสียพื้นหลังบูรณะได้ อีกทั้งผลึกเหล่านี้จะป้องกันสารพิษจากสารเรซินไมโนเมอร์^(30,31) ไม่ให้ซึมผ่านท่อเนื้อฟันเข้าสู่เนื้อเยื่อใน ในการบูรณะโพรงฟันลึกๆ เช่นรอยโรคที่คอฟัน ซึ่งขอบโพรงฟันไม่มีส่วนของเคลือบฟัน แต่หากมีเคลือบฟันที่ขอบโพรงฟัน จากรายงานของ Tay และคณะเมื่อปีค.ศ. 2003⁽²¹⁾ แนะนำว่าเมื่อเคลือบฟันสัมผัสกับสารออกชาเลท จะเกิดผลึกที่ผิวซึ่งขัดขวางการยึดติดกับเรซิน ดังนั้นจึงต้องทำการกำจัดผลึกเหล่านี้ โดยใช้กรดฟอฟอริกช้าอีก 10-15 วินาที เพื่อลดละลายผลึกและพายุทธต่อผิวเคลือบฟัน ทำให้ผลึกออกชาเลทหลุดออกไป ซึ่งจะไม่ผลต่อผลึกแคลเซียมออกชาเลทให้ผิวนี้อีก เนื่องจากผลึกเหล่านี้ทนทานต่อกรด ดังนั้นจึงสามารถนำสารลดอาการเสียพื้นชนิดของชาเลท มาใช้เพื่อลดอาการเสียพื้น และหากก่อนใช้สารยึดติดเพื่อลดการเสียพื้นหลังบูรณะในกรณีโท埚ลเอทซ์^(5,29) สำหรับการใช้เซลฟ์-เอกซ์เพรเมอร์ อาจจะไม่ทำให้ผลึกแคลเซียมออกชาเลทหลุดออกไปหมด เนื่องจากไม่มีประสิทธิภาพในการกัดผิวฟันรุนแรงเท่ากรดฟอฟอริก จึงต้องมีการศึกษาเพิ่มเติมต่อไป

ในการศึกษาของ Tay และคณะในปี 2003⁽²¹⁾ พบว่าถึงแม้กรดออกชาลิกจะมีค่า pH 2.3 ซึ่งมีความเป็นกรดเพียงพอที่จะละลายแร่ธาตุออกจากการบูรณะ ให้เกิดการปล่อยแคลเซียมอ่อนของมาเพื่อเกิดผลึกแคลเซียมออกชาเลทเพื่อลดอาการเสียพื้น แม้ใช้เพียงลำพังโดยไม่ต้องปรับสภาพเนื้อฟันด้วยกรด แต่ผลที่เกิดขึ้นมักอยู่ไม่ถาวร เนื่องจากผลึกอาจเคลื่อนหลุดจากผิวและละลายได้บ้างส่วนในสภาพช่องปาก⁽⁵⁾ จึงมีการใช้สารลดอาการเสียพื้นชนิดของชาเลทที่มีเรซินเป็นส่วนประกอบ (resin-containing oxalate desensitizer) เช่น MS Coat[®] (Sun Medical Co Ltd., Shiga, Japan) โดยหวังผลให้ผลึกออกชาเลทที่เกิดขึ้นถูกหุ้มด้วยเรซินซึ่งเป็นโคลโพลีเมอร์ และที่บูรณาผิวเนื้อฟันก็จะถูกปิดด้วยเรซินไปพร้อมๆ กัน แต่จากการศึกษา พบว่าสารลดอาการเสียพื้นชนิดของชาเลทที่มีส่วนประกอบเป็นเรซินนี้กลับมีค่าแรงยึดติดต่ำกว่าชนิดที่ไม่มีเรซินเป็นส่วนประกอบ เช่น Protect[®] Drops (John O. Butler Co.,

Chicago, IL, USA), Oxagel[®] (Art-Dent, São Paulo, Brazil) และ Super Seal[®] (Phoenix Dental Inc., Fenton, MI, USA) โดยอธิบายว่า่น่าจะเกิดจากสารโคโพลีเมอร์มีน้ำหนักไม่เล็กมาก ทำให้มีสามารถแทรกซึมผ่านชั้นเส้นใย colloidal เจ็นของเนื้อฟันที่ถูกละลายแล้วร้าวแล้ว จึงตกค้างอยู่บนผิวนิ่มเนื้อฟัน และส่งผลให้ค่าแรงยึดติดที่ร้อยต่อเนื้อฟันกับสารยึดติดต่ำลง⁽²¹⁾

ในปี 2005 Yiu และคณะ⁽²²⁾ ทำการศึกษาในห้องปฏิบัติการพบว่า คุณสมบัติของสารยึดติดในระบบโทกอลเอทธ์แบบสองชั้นตอนที่ต่างชนิดกันส่งผลต่อค่าแรงยึดติดระหว่างเนื้อฟันและสารยึดติดต่างกันโดยสารยึดติดที่มีค่า pH ต่ำ หรือมีความเข้มข้นฟลูอิโอดีสูง กลับทำให้ค่าแรงยึดต่ำลงและค่าความนำไฟดรอลิกกลับสูงขึ้น โดยหากใช้สารยึดติด OptiBond[®] Solo Plus (Kerr Co., Orange, CA, USA) มีค่า pH 2.81 ความเข้มข้นฟลูอิโอดีสูง 4547 ppm หรือ Prime&Bond[®] NT (Dentsply De Trey, Konstanz, Germany) ค่า pH 2.68 ความเข้มข้นฟลูอิโอดีสูง 3641 ppm จะมีผลทำให้ค่าแรงยึดติดต่ำกว่าสารยึดติดที่มีค่า pH สูงกว่า และมีความเข้มข้นฟลูอิโอดีต่ำกว่า เช่น One-step[®] (Bisco Inc., Schaumburg, IL, USA) มีค่า pH 4.6 และความเข้มข้นฟลูอิโอดีสูง 70 ppm หรือ Single Bond[®] (3M ESPE, St. Paul, MN USA) มีค่า pH 3.6 และความเข้มข้นฟลูอิโอดีสูง 130 ppm โดยผู้ทำการศึกษาให้ความเห็นว่าสารยึดติดที่เป็นกรดอาจไปทำลายสมดุลของผลึกแคลเซียมออกซิเดทให้ละลายแคลเซียมอิโอนออกมานบางส่วน และไปจับกับฟลูอิโอดีอ่อนอิสระ เกิดตกตะกอนเป็นแคลเซียมฟลูอิโอดี (CaF_2) บนผิวนิ่มฟันซึ่งขัดขวางการแทรกซึมของเรซินและการเกิดชั้นไอบริด ส่งผลให้ค่าแรงยึดติดต่ำลง

การศึกษาของ Vachiramon และคณะในปี 2008⁽²³⁾ พบร่วมค่าแรงยึดของเนื้อฟันและสารยึดติดหลังการใช้สารลดอาการเสียฟันชนิดออกซิเดทจะต่ำลง เมื่อติดตามผลเป็นเวลา 3 เดือนภายใต้การจำลองความดันในพองเนื้อเยื่อใน เมื่อเปรียบเทียบกับเวลา 24 ชั่วโมง ซึ่งเป็นระยะเวลาที่ทำการศึกษาในการทดลองก่อนหน้านี้^(5,21,22) นอกจากนั้นยังพบว่าเกิดการรั่วซึมระดับนาโนเพิ่มขึ้นด้วยซึ่งมากกว่ากลุ่มควบคุมที่ไม่มีการใช้สารลดอาการเสียฟัน

ฟันชนิดออกซิเดท ซึ่งสาเหตุยังไม่ชัดเจน แต่ผู้ทำการศึกษาอธิบายว่าอาจเป็นผลมาจากการจำลองความดันในพองเนื้อเยื่อในที่มีส่วนประกอบเป็นโปรตีนร้อยละ 2 อาจจะมีผลต่อการก่อผลึกแคลเซียมออกซิเดทในรูปแบบที่ดูดซึมน้ำได้ หรือผลของกรดออกซิเดทที่สามารถละลายแล้วร้าวแล้ว จึงตอกด้วยนิ่มเนื้อฟันได้เพิ่มเติมหลังการใช้กรดปรับสภาพฟัน และผู้ทำการศึกษาได้เสนอความคิดเห็นเพิ่มเติมว่า น่าจะต้องทำการศึกษาเพิ่มเติมในเรื่องระดับความลึกของการละลายแล้วร้าวของเนื้อฟันเมื่อใช้กรดฟลูอิโอดี ประยุกต์เทียบระหว่างการใช้และไม่ใช้กรดออกซิเดทจากสารลดอาการเสียฟันชนิดออกซิเดทร่วมด้วย⁽²³⁾

จากการศึกษาในครั้งนี้พบว่า ค่าแรงยึดติดเฉือนเฉลี่ยระดับไมโครในกลุ่มทดลองที่ใช้สารลดอาการเสียฟันชนิดออกซิเดททaben เนื้อฟันหลังการละลายแล้วร้าว มีค่าไม่แตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติกับกลุ่มควบคุมที่ไม่ได้ทำการลดอาการเสียฟันชนิดออกซิเดท สอดคล้องกับผลการศึกษา ก่อนหน้านี้^(5,21,22) แสดงว่าการตอกด้วยผลึกออกซิเดทบริเวณผิวนิ่มฟัน ไม่ส่งผลกระทบต่อค่าแรงยึดติดในกรณีที่ใช้ระบบยึดติดโทกอลเอทธ์ในการทดลองนี้

ในการศึกษา ก่อนหน้านี้ของ Pashley และคณะ⁽⁵⁾ Tay และคณะ⁽²¹⁾ Yiu และคณะ⁽²²⁾ และ Vachiramon และคณะ⁽²³⁾ ทำการศึกษาผลของสารลดอาการเสียฟันชนิดออกซิเดท ที่มีต่อเนื้อฟันและระบบยึดติดโดยใช้การวัดค่าแรงยึดดึงระดับไมโคร^(5,21-23) ซึ่งแตกต่างจากการศึกษาครั้งนี้ ที่ใช้ค่าแรงยึดเฉือนระดับไมโคร เนื่องมาจากข้อจำกัดของการเตรียมชิ้นทดสอบที่ใช้รีการตัดฟันด้วยแพร่กรองกาฬเพชร ทำให้ไม่สามารถเตรียมชิ้นทดสอบได้มากซึ่มต่อฟันแต่ละชิ้น ทำให้อาจมีผลจากความแตกต่างของฟันแต่ละชิ้น อีกทั้งการทดสอบด้วยค่าแรงเฉือนระดับไมโครนั้นจำเป็นต้องทำให้ฟันที่การยึดติดและแห้งคอมโพสิตเรซินที่ใช้ทดสอบมีขนาดค่อนข้างเล็ก จึงเกิดการหลุดได้ง่ายก่อนทดสอบ ดังนั้นน่าจะมีการศึกษาเพิ่มเติมนอกเหนือนี้ในปัจจุบันมีการใช้ระบบยึดติดโทกอลเอทธ์ และผลิตภัณฑ์ลดอาการเสียฟันชนิดออกซิเดทหลังชิ้นในท้องตลาด ซึ่งมีส่วนประกอบรองบางชนิดที่ไม่เหมือนกัน จึงเป็นที่น่าสนใจว่าส่วนประกอบเหล่านั้นส่ง

ผลอย่างไรต่อค่าแรงยึด ดังนั้นหากมีการศึกษาเพิ่มเติม ในหัวข้อนี้ จึงควรเพิ่มจำนวนตัวอย่างการทดลอง และ ศึกษาเบรียบเทียบผลของการใช้สารลดอาการเสียฟัน ชนิดอุกชาเลทร่วมกับการใช้สารยึดติดระบบโพหอล- เอกท์น้ำลายชนิด

สรุปผลการทดลอง

จากข้อจำกัดของการศึกษาครั้งนี้พบว่า สารลด อาการเสียฟันชนิดอุกชาเลทไม่มีผลต่อค่าแรงยึดเชื่อม ระดับไม่โคระหว่างเนื้อฟันและระบบยึดติด หากใช้หลัง จากการปรับสภาพเนื้อฟันด้วยกรดฟอสฟอริก

เอกสารอ้างอิง

- Brännström M, Astrom A. The hydrodynamics of the dentine; its possible relationship to dentinal pain. *Int Dent J* 1972; 22(2): 219-227.
- เฉลิมพล ลี้ไวโรจน์, ศิริวิมล ศรีสวัสดิ์. เสียฟัน แก้ไขอย่างไรดี (ตอนที่ 2). ว ทันต หัดถกการ 2550; 7(2): 5-10.
- Trowbridge HO, Silver DR. A review of current approaches to in-office management of tooth hypersensitivity. *Dent Clin North Am* 1990; 31(3): 561-582.
- Pashley DH. Dentin permeability, dentin sensitivity, and treatment through tubule occlusion. *J Endod* 1986; 12(10): 465-474.
- Pashley DH, Carvalho RM, Pereira JC, Villanueva R, Tay FR. The use of oxalate to reduce dentin permeability under adhesive restorations. *Am J Dent* 2001; 14(2): 89-94.
- Bartold PM. Dentinal hypersensitivity: a review. *Aust Dent J* 2006; 51(3): 212-218.
- Kerns DG, Scheidt MJ, Pashley DH, Horner JA, Strong SL, Van Dyke TE. Dentinal tubule occlusion and root hypersensitivity. *J Periodontol* 1991; 62(7): 421-428.
- Gillam DG, Mordan NJ, Sinodinou AD, Tang JY, Knowles JC, Gibson IR. The effects of oxalate-containing products on the exposed dentine surface: an SEM investigation. *J Oral Rehabil* 2001; 28(11): 1037-1044.
- Pereira JC, Segala AD, Gillam DG. Effect of desensitizing agents on the hydraulic conductance of human dentin subjected to different surface pre-treatments-an in vitro study. *Dent Mater* 2005; 21(2): 129-138.
- Greenhill JD, Pashley DH. The effect of desensitizing agents on the hydraulic conductance of human dentin in vitro. *J Dent Res* 1981; 60(3): 686-698.
- Pashley DH, Galloway SE. The effects of oxalate treatment on the smear layer of ground surfaces of human dentine. *Arch Oral Biol* 1985; 30(10): 731-737.
- Camps J, Pizant S, Dejou J, Franquin JC. Effectes of desensitizing agents on human dentin permeability. *Am J Dent* 1998; 11(6): 286-290.
- Hirvonen TJ, Narhi MV, Hakumaki MO. The excitability of dog pulp nerves in relation to the condition of dentine surface. *J Endod* 1984; 10(7): 294-298.
- Muzzin KB, Johnson R. Effects of potassium oxalate on dentin hypersensitivity in vivo. *J Periodontol* 1989; 60(3): 151-158.
- Cuenin MF, Scheidt MJ, O'Neal RB, et al. An in vivo study of dentin sensitivity: the relation of dentin sensitivity and the patency of dentin tubules. *J Periodontol* 1991; 62(11): 668-673.
- Pashley El, Tao L, Pashley DH. Effects of oxalate on dentin bonding. *Am J Dent* 1993; 6(3): 116-118.
- Seara SF, Erthal BS, Ribeiro M, Kroll L, Pereira GD. The influence of a dentin desensitizer on the microtensile bond strength of two bonding systems. *Oper Dent* 2002; 27(2): 154-60.
- Pereira PN, Okuda M, Sano H, Yoshikawa T, Burrow MF, Tagami J. Effect of intrinsic

- wetness and reginol difference on dentin bond strength. *Dent Mater* 1999; 15(1): 46-53
19. Opdam NJ, Feilzer AJ, Roeters JJ, Smale I. Class I occlusal composite resin restorations: in vivo post-operative sensitivity, wall adaptation, and microleakage. *Am J Dent* 1998; 11(5): 229-234
 20. Akpata ES, Sadiq W. Post-operative sensitivity in glass-ionomer versus adhesive resin-lined posterior composites. *Am J Dent* 2001; 14(1): 34-38
 21. Tay FR, Pashley DH, Mark TF, Carvalho RM, Lai SC, Suh BI. Integrating oxalate desensitizers with total-etch two-step adhesive. *J Dent Res* 2003; 82(9): 703-707.
 22. Yiu CK, King NM, Suh BI, et al. Incompatibility of oxalate desensitizers with acidic, fluoride-containing total-etch adhesives. *J Dent Res* 2005; 84(8): 730-735.
 23. Vachiramont V, Vargas MA, Pashley DH, et al. Effects of oxalate on dentin bond after 3-month simulated pupal pressure. *J Dent* 2008; 36(3): 178-185.
 24. Inoue M, Finger WJ, Mueller M. Effect of filler content of restorative resins on retentive strength to acid-conditioned enamel. *Am J Dent* 1994; 7(3): 161-166.
 25. Jacobsen PL, Bruce G. Clinical dentin hypersensitivity: understanding the causes and prescribing a treatment. *J Contemp Dent Pract* 2001; 2(1): 1-12
 26. Akca T, Yazici AR, Celik C, Ozgunaltay G, Dayangac B. The effect of desensitizing treatments on the bond strength of resin composite to dentin mediated by a self-etching primer. *Oper Dent* 2007; 32(5): 451-456.
 27. Tavares M, DePaola PF, Soparkar P. Using a fluoride-releasing resin to reduce cervical sensitivity. *J Am Dent Assoc* 1994; 125(10): 1337-1342
 28. Gillam DG, Coventry JF, Manning RH, Newman HN, Bulman JS. Comparison of two desensitizing agents for the treatment of cervical dentine sensitivity. *Endod Dent Traumatol* 1997; 13(1): 36-39
 29. Pamir T, Dalgar H, Onal B. Clinical evaluation of three desensitizing agents in relieving dentin hypersensitivity. *Oper Dent* 2007; 32(6): 544-548
 30. Hanks CT, Wataha JC, Parsell RR, Strawn SE, Fat JC. Permeability of biological and synthetic molecules through dentine. *J Oral Rehabil* 1994; 21(4): 475-487
 31. Gerzina TM, Hume WR. Effect of hydrostatic pressure on the diffusion of monomers through dentin in vivo. *J Dent Res* 1995; 74(1): 369-373

ขอสำเนาบทความ:

ผศ.ดร.สุманา จิตติเดชารักษ์ ภาควิชาทันตกรรมบูรณา
คณฑ์ทันตแพทยศาสตร์ มหาวิทยาลัยเชียงใหม่ อ.เมือง
เชียงใหม่ 50202

Reprint Request:

Assist.Prof.Dr. Sumana Jittidecharaks Department
of Restorative Dentistry, Faculty of Dentistry,
Chiang Mai University, Chiang Mai 50202