

مروری بر روشهای نوین در آماده سازی سطح فلز جهت بالابردن درجه

استحکام پیوند رستوریشن های فلزی چسبنده

قسمت دوم: اساس تئوریک و بیومکانیک روش جدید*

دکتر عباس آذری

استادیار گروه آموزشی پروتزهای متحرک دانشکده دندانپزشکی دانشگاه علوم پزشکی و خدمات بهداشتی، درمانی قزوین

Title: A review of recent method for surface preparation of metal in resin- bonded bridges.

Part II: Biomechanical and technical considerations

Author: Azari A. Assistant Professor

Address: * Dept. of Prosthodontics Ghazvin University of Medical Sciences

Abstract: After approximately 40 years of experience in the field of resin - bonded restorations (R.B.R), these restorations are one of the most controversial. During these years, many suggestions have been made for better performance and increasing durability of these restorations. The aims of this paper are:

- 1 - Reviewing the literature for the so many factors involving the success or failure of R.B.R.
- 2 - Introducing a new and simplified method for increasing the durability and /or retention of R.B.R.

Key Words: Resin- Bonded Restoration- Acid- Etched Bridge

Journal of dentistry Tehran University of Medical Sciences (Vol.: 12, N.2, 1999)

چکیده

همان گونه که در مقاله قبلی نیز اشاره شده است تحقیقات بسیاری در زمینه بهبود عملکرد و بهینه نمودن طول مدت دوام رستوریشن های چسبنده به انجام رسیده است. هدف از تمامی این تحقیقات در تمامی موارد بهبود مکانیزم گیر رستوریشن های چسبنده بوده و سعی وافری به عمل آمده تا با استفاده از روشهای مختلف آماده سازی سطح فلز یا از طریق بالابردن قدرت پیوند بین عناصر مختلف در گیر در مکانیزم، ایجاد گیر پروتزهای از این نوع، به این مهم دست یابند. آنچه مسلم است تا زمانی که تمامی عوامل دخیل در پیوند (Adhesion) بخوبی شناخته نشوند و درک صحیحی از مکانیزم بروز شکست در هر یک از این عوامل حاصل نگردد، نمی توان از مطالبی چون «قدرت بالای پیوند» یا «دوام رستوریشن» برداشت مناسبی نمود و باید اذعان کرد که متأسفانه عدم شناخت صحیح از عواملی چون اصل دخیل در ایجاد پیوند و مشکلات لاینفک مربوط به آن، همواره سبب بروز شبهه ها و در بسیاری از موارد اشتباه در ارزیابی صحیح از آنچه موفقیت یا عدم موفقیت خوانده می شود، می گردد. آنچه در بدو امر و در مورد رستوریشن های چسبنده حائز اهمیت بسیاری است این است که با وجود تحقیقات لابراتواری مفصل و با وجود مشاهدات لابراتواری که مؤید استحکام گیر بسیار بیشتر این رستوریشن ها حتی در مقایسه با Full Crown معمولی می باشد، آنچه در کلینیک در مورد این رستوریشن ها بیشتر به چشم می خورد در صد وقوع بالای «شکست» در مورد آنها می باشد. هدف از ارائه قسمت دوم این مقاله بررسی کلی عوامل مؤثر در موفقیت و عدم موفقیت این رستوریشن ها می باشد و در این راستا مفاهیم اصلی چون «عوامل دخیل در پیوند» یک مکانیزم شکست در مواد چسبنده به تفصیل مورد بحث و بررسی قرار خواهند گرفت. در پایان و با توجه به بررسی مقالات انجام شده اساس بیومکانیک روش جدیدی در آماده سازی سطح فلز شرح داده خواهد شد.

کلیدواژه ها: ترمیم های باند شونده با رزین - بریج های اچ شده با اسید

مجله دندانپزشکی دانشگاه علوم پزشکی و خدمات بهداشتی، درمانی تهران (دوره ۱۲، شماره ۲، سال ۱۳۷۸)

*قسمت اول این مقاله در دوره دهم شماره ۴-۳ صفحه ۵ این مجله به چاپ رسیده است.

اساس تئوریک و مفهوم عملی شکست در

رستوریشن‌های چسبنده

در مورد این که چه چیزی باعث وقوع شکست در رستوریشن‌های موجود می‌شود، تحقیقات وسیعی صورت گرفته است؛ ولی آنچه که در واقع سبب می‌شود تا یک رستوریشن که در واقع خود متشکل از یک یا چند ماده است، با شکست مواجه شود، عدم هماهنگی بین واقعیت‌های موجود در محیط قرارگیری رستوریشن، یعنی دهان، و خصلتهای طبیعی مواد متشکله رستوریشن در کنار آمدن و هماهنگ بودن و وفق دادن خود با این محیط می‌باشد؛ بنابراین ذکر این نکته حائز اهمیت است که علت اصلی شکست در رستوریشن‌ها و در اینجا رستوریشن‌های چسبنده وجود «ناهماهنگیهای لاینفک» موجود بین عناصر متشکله رستوریشن و «موانع طبیعی» موجود در حفره دهان می‌باشد. در مورد رستوریشن‌های چسبنده، گیر پروتز از طریق مکانیزم چسبندگی و پیوند به دست می‌آید می‌توان انتظار داشت که حداقل یکی از علل شکست مربوط به عوامل مؤثر در ایجاد چسبندگی و پیوند باشند.

اطلاعات موجود حاکی از اهمیت این موضوع بوده و جملگی بر این باورند که مهمترین علت وقوع شکست در Resin - Bonded Bridges وقوع پدیده Debonding می‌باشد (۳،۲،۱).

چسبندگی و پیوند چیست ؟

با توجه به اهمیت مطالب، لازم است تا از پدیده پیوند یا Adhesion درک مناسبی داشته باشیم. بطور کلی «چسبندگی یا پیوند» نیرویی است که سبب می‌شود تا دو ماده وقتی بسیار به هم نزدیک می‌شوند به همدیگر اتصال پیدا نمایند (۴). در حالت عادی وجود تضاریس طبیعی موجود در سطح یک ماده جامد، مانع از آن می‌شود تا این حالت «نزدیکترین موقعیت» نسبت به هم در آنها پدیدار گردد؛ به همین علت و با توجه به خصوصیات مطلوب مایعات، سعی شده تا از این مواد یا بطور کلی مواد دسته

Liquid در جهت ایجاد این نزدیکترین موقعیت استفاده نمایند.

معمولاً به دو سطح جامدی که به این شکل به هم متصل می‌شوند (Adherend) و به ماده آبکی (Liquid) که سبب ایجاد Adhesion و چسبندگی در مورد این دو سطح می‌شود Adhesive گفته می‌شود. ماده Adhesive باید بتواند بخوبی «جاری شود» و سطح دو ماده جامد Adherend را Wet نماید؛ بطوری که خلل و فرج‌های سطحی که از آنها صحبت شد، «پوشانده» شوند (۴). در بهترین شرایط این «ماده آبکی» می‌تواند با سطح مواد Adherend پیوند شیمیایی برقرار نماید.

چه عواملی در ایجاد چسبندگی و پیوند دخالت

دارند؟

بطور کلی در ایجاد پیوند بین دو سطح مختلف عوامل متعددی دخیل هستند که می‌توان بطور کلی آنها را به سه دسته تقسیم نمود:

۱- آن دسته از عواملی که مربوط به خود ماده Adhesive می‌شوند.

۲- عواملی که به سطوحی که قرار است به هم متصل شوند (یعنی Adherends) مربوط می‌شوند.

۳- عوامل محیطی و شرایط محیطی محل قرار گرفتن این سه ماده (دو ماده Adherend و Adhesive)

حاصل مطالعات انجام گرفته در رابطه با عوامل مربوط به Adhesive حکایت از آن دارد که برای به هم چسبیدن دو ماده، عوامل فیزیکی و شیمیایی هر دو دخیل می‌باشند (۴، ۵، ۶).

آنچنان که مشخص است در صورتی که پیوند، حاصل عوامل فیزیکی مثل پیچ، اندرکات یا خلل و فرج سطحی باشد، نوع آن مکانیکی و در صورتی که «جاذبه مولکولی» و در سطح اتمی بین دو ماده برقرار گردد، پیوند شیمیایی خواهد بود (۴).

برای این که ماده Adhesive (که از این به بعد

عوامل مربوط به سطوح Adherend

نقش Adherend نیز همانند Adhesive در ایجاد پیوند بسیار اساسی است و قابل انکار نمی‌باشد. با توجه به این که یکی از سطوح Adherend در دندانپزشکی همیشه سطح دندان می‌باشد، در این قسمت بحث خود را بدان معطوف می‌کنیم.

در رابطه با ایجاد پیوند با سطح دندان مشکلات عدیده‌ای وجود دارد که بطور کلی می‌توان آنها را به چهار دسته تقسیم نمود:

الف - پایین بودن ذاتی انرژی سطحی مینا و دیگر اجزای ساختمانی دندان
ب - ساختار ناهمگون (Heterogene) و غیریکنواخت نسوج سخت دندان

این واقعیت که نسوج سخت دندان از دو فاز غیر یکسان آلی و معدنی تشکیل شده است، باعث می‌گردد که هر نوع چسبی که برای چسبیدن به این سطوح تهیه می‌شود با اشکال مواجه گردد؛ چرا که بطور طبیعی وجود دو فاز مختلف، از دو سطح «انرژی سطحی» متفاوت برخوردار است و به نظر نمی‌رسد که چسبی که توانایی چسبندگی به فاز را داشته باشد، بتواند بخوبی به فاز دیگر هم چسبندگی پیدا نماید (۸). اهمیت این موضوع از آن جهت است که چنانچه چسب نتواند سطح Adherend را بخوبی «چسب» نماید، مقداری هوا موقع «پخش شدن» چسب در زیر آن محبوس می‌گردد که در نهایت می‌تواند منجر به گسسته شدن اتصال چسب از طریق ایجاد مناطق «پرتنش» و «تمرکز تنش» گردد (۴).

ج - وجود تضاریس سطحی و خمش‌های فراوان محیطی و عدم یکدستی در نحوه قرارگیری کریستال‌های آپاتیت (۸).

وجود میلیون‌ها خش و تضاریس در سطح مینا و عاج کاملاً ثابت شده است (۸). این نقاط خود محلی برای

«چسب» نامیده می‌شود) بتواند خلل و فرج‌های سطحی موجود در سطوح Adherend را پر نماید، دو عامل مهم وجود دارد: در وهله اول میزان Flow و خواص رئولوژیکی چسب و در وهله بعد میزان «کشش سطحی» Adherend. در صورتی که چسب بتواند به راحتی روی سطح جامد یک Adherend جریان یابد و تمام سطح آنرا در برگیرد، اصطلاح «قابلیت خیس‌کنندگی» (Wettability) بالایی برای آن در نظر گرفته می‌شود و اگر چسب بتواند سطح Adherend را به دلیل پایین بودن انرژی سطحی آن «خیس» نماید در آن صورت بین چسب و سطح، چسبندگی ناچیزی به وجود می‌آید که دلیل اصلی آن همانا قابلیت خیس‌خورندگی پایین سطح و یا بالابودن «انرژی سطحی» چسب نسبت به سطح می‌باشد (۴).

وجود هرگونه آلودگی در سطح (Adherend) حتی در مقیاس مولکولی (۱)، سبب کاهش «انرژی سطحی» Adherend می‌شود و قابلیت خیس‌خورندگی آن را کاهش می‌دهد (۴). این که یک سطح تا چه حد توسط چسب «خیس» می‌شود، بستگی به «زاویه تماس» (Contact Angle) بین چسب و آن سطح دارد؛ این زاویه در محل تماس بین چسب و سطح به وجود می‌آید و مؤید قدرت «خیس‌شوندگی» سطح و «خیس‌کنندگی» چسب می‌باشد (۴) و در واقع میزان انرژی سطحی دو ماده «چسب و سطح» را نشان می‌دهد.

بطور کلی هر قدر مقدار زاویه تماس کوچکتر باشد، چسب قدرت خیس‌کنندگی بیشتری خواهد داشت و چسبندگی محکمتری حاصل می‌شود (۷).

آنچه از کل مفهوم جمله‌های فوق بر می‌آید، تأثیر بسزای عوامل فیزیکی متعددی در رابطه با «چسب» و Adherend می‌باشد؛ با این وجود یک Adhesive خوب از خواص دیگری نیز باید بهره‌مند باشد تا بتواند نقش خود را به درستی ایفا نماید. این خواص مربوط به خواص مکانیکی آن می‌شوند که در این رابطه بطور نسبتاً کاملی در مقاله قبل در مبحث سیر تحقیقات انجام گرفته، بحث شد.

«تمرکز تنش» محسوب می‌شوند.

د - وجود آلودگی در سطح

حتی پس از تمیز کردن دقیق دندان مقادیر زیادی از Debries در سطح آن وجود خواهد داشت که همگی در کاهش درجه خیس‌شوندگی دندان مؤثر هستند (۸،۴)؛ به‌علاوه مشکل آلودگی در سطح با وجود آب در نسج دندان، که بطور طبیعی در ساختار آن مشارکت دارد، پیچیده‌تر می‌شود. بعضی از محققین معتقدند که آب مهمترین عامل در ایجاد پیوند مناسب با سطوح دندانی می‌باشد (۶)؛ همچنین مشخص شده است که مقدار آب در نواحی مختلف مینا متفاوت است و از سطح به عمق کاهش می‌یابد (۷). چون آبگیری کامل مینا و دیگر نسوج دندانی ممکن نیست، همواره لایه نازکی از آب در حد مولکولی در سطح دندان وجود خواهد داشت (۴) که در پایین آوردن هرچه بیشتر انرژی سطحی آن کمک زیادی می‌کند.

ه - خصوصیت دینامیک و ماهیت پویا و فعال سطح مینای دندان (۶)

خصوصیت «تعویض مکرر یونهای سطحی» (Ion - Exchanging) و ماهیت تبادل پویایی یونی مینا با محیط دهان و بزاق سبب می‌شود که چسب همواره با اشکال مواجه شود؛ چرا که باید بتواند همچون مینا خود را با شرایط متغیر فوق، وفق دهد.

عوامل محیطی و تاثیر آنها بر چسبندگی و پیوند

وجود همیشگی رطوبت ناشی از بزاق، باکتریهای هوازی و بی‌هوازی مختلف، انواع آنزیمها، پروتئینی، گلیکو پروتئینها و بسیاری مواد مشابه دیگر (۶)، اسیدینه بشدت متغیر (۹)، بروز تغییرات مکرر حرارتی (۱۱،۱۰) و ... همگی از عوامل محیطی طبیعی موجود در حفره دهان هستند که بطور طبیعی سیستم‌های چسبنده را متأثر از خود می‌سازند؛ متأسفانه به نظر می‌رسد که بر روی این موضوع و تأثیر عوامل محیطی تحقیق زیادی صورت نگرفته باشد و در این‌باره مطالب بسیار ناچیزی در کتب مرجع بچشم

می‌خورد؛ با این وجود نمی‌توان منکر تأثیر عمیق شرایط محیطی در چسبندگی و پیوند شد.

چه عواملی بر چسبندگی چسب و فلز رستوریشن تأثیر می‌گذارند

بطور کلی عوامل زیادی (به جز آنچه در مورد دندان گفته شد) در مورد سطح Adherend فلزی رستوریشن‌های چسبنده مؤثر می‌باشند.

در این میان نقش وجود فازهای فلزی مختلف در آلیاژهای دندانپزشکی از همه مهمتر می‌باشد. به نظر می‌رسد که چسب مورد استفاده باید بتواند فازهای مختلف را بطور تقریباً یکسانی «خیس» نماید تا از این طریق بتواند چسبندگی مناسبی با سطح فلزی برقرار نماید. وجود طبیعی انرژی سطحی بالا در فلزات (۴) سبب می‌شود تا از آن به عنوان عامل مثبتی یاد شود ولی تضاریس بسیار زیادی که بطور طبیعی در سطح فلزات دندانپزشکی و بخصوص انواع PFM (۱۲) (که معمولاً در تهیه رستوریشن‌های چسبنده از آنها استفاده می‌شود) وجود دارد، خود مانعی اساسی در Wet شدن مناسب این سطوح توسط چسب می‌باشد؛ به‌علاوه وجود دانه‌های بسیار درشتی که در ساختار آلیاژهای Base Metal بوضوح مشاهده می‌شود (۱۳) خود می‌تواند علاوه بر ایجاد تضاریس درشت سطحی با ایجاد تخلیف‌های درشت مسببات بروز تمرکز تنش را در محل چسبندگی چسب با این فلزات فراهم نماید (۱۴).

چه نوع Adhesive و چسبی در دندانپزشکی مورد استفاده قرار می‌گیرد؟

پس از سال ۱۹۳۷ و با معرفی پلیمرها به عالم دندانپزشکی (۱۵) استفاده‌های گسترده‌ای از آنها در دندانپزشکی به عمل آمده است. سهولت استفاده و کاربری، خواص رئولوژیکی مناسب، قابلیت شکل‌پذیری و در نهایت زیبایی تقریباً تنها مختص به پلیمرها می‌باشد. تقویت پلیمرها به موادی تحت عنوان کامپوزیت در

به سطح دندان را بهتر نماید (۲۰).

مهمترین عامل بروز شکست در

رستوریشن‌های چسبنده

آنچنان که قبلاً هم گفته شد، شایعترین و شاید مهمترین عامل شکست در رستوریشن‌های چسبنده وقوع Debonding گزارش شده است. مطالعات موجود حاکی از آن است که پدیده شکست به صورت Debonding به چند صورت اتفاق می‌افتد (۲۹،۲۸):

الف - در محل اتصال چسب با Adherend

ب - در خود چسب

ج - مخلوطی از هر دو نوع

د - در داخل Adherend

به شکستی که در حالت «الف» رخ می‌دهد، Interfacial Failure, Adhesive Failure و به شکستی که به شکل «ب» به وجود می‌آید Cohesive Failure اطلاق می‌شود. ذکر این نکته حائز اهمیت است که مفهوم Failure در واقع «گسستگی» و «شکستن» (Disruption, vs. Fracture) می‌باشد؛ به همین دلیل توجه به عامل مکانیکی مهمی به نام Fracture Toughness می‌تواند میزان انرژی لازم برای ایجاد ترک و گسترش آنرا به ما نشان دهد. حاصل مطالعات انجام گرفته در این رابطه حاکی از وجود اختلاف بین مقادیر (Fracture Toughness) ماده کامپوزیت به تنهایی و در مقایسه با محل اتصال آن با Adherend و مینا می‌باشد (۳۰).

این مطالعات نشان می‌دهند که ماده کامپوزیت در مجاورت مینا از خصوصیات KJC متفاوتی با توده کامپوزیت برخوردار است (۳۰)؛ علت احتمالی این موضوع نیز به متفاوت بودن رفتار Curing ماده در مجاورت مینا یا متفاوت بودن مقدار درصد فیلد در این ناحیه عنوان شده است (۳۱،۳۰)؛ به علاوه مطالعات انجام شده در مورد نحوه بروز ترک در مینا و میزان KJC آن حکایت از تفاوت میزان

سالهای دهه ۶۰ میلادی (۱۶) مسبب بهبود خواص مکانیکی و بهتر شدن خواص شیمیایی این مواد شده است. امروزه مقادیری در حد ۱۶-۱۰۳ Mpa برای استحکام کششی (۱۷) استحکام فشاری بالغ بر ۳۰۰ Mpa (۱۸،۱۹) و میزان مدول الاستیک در حد ۲۶GPa (۱۸) موجب تمایز کامل این دسته از مواد با موادی تحت عنوان Cement شده است. از همین رو امروز از این دسته از مواد تحت عنوان Adhesive استفاده می‌گردد.

مکانیزم چسبندگی پلیمرها به مینای دندان

همان گونه که گفته شد یکی از مهمترین اصول در ایجاد Adhesion، تمیز بودن سطوح Adherend می‌باشد. وجود آب، مواد آلی یا ذرات ریزی که بطور طبیعی به سطح دندان چسبیده‌اند، بطور کلی مانع از اتصال مناسب چسبهای پلیمری به سطح مینا می‌گردد (۲۰)؛ به منظور غلبه بر این موضوع روش معروف Buonocore (۲۱) که در سال ۱۹۵۵ ارائه شده است، سالهاست که مورد استفاده قرار می‌گیرد. در این روش از اسیدفسفریک به عنوان یک Cleansing Agent در رابطه با سطح مینا استفاده می‌شود. گرچه اسید ۸۵٪ در روش Buonocore پیشنهاد شده است (۲۱) ولی تحقیقات بعدی به عمل آمده نشان داد که محدوده مناسب غلظتی برای اسیدفسفریک بین ۳۰ تا ۵۰٪ می‌باشد (۲۲،۲۳).

تحقیقات دیگر نشان داد که به دلیل حل شدن نواحی جانبی و کناری منشورهای مینایی و همین‌طور قسمت داخلی آنها سطح مینا دچار خشونت سطحی می‌گردد. مطالعات اولیه حاکی از آن بود که در صورت تمیز و خشک‌بودن این سطوح خشن از «انرژی سطحی» بالایی برای مایعات آلی قطبی برخوردار می‌باشند (۲۴،۲۵).

با تمام اینها مطالعات دیگر حاکی از تشکیل نمکهای فسفات کلسیم بر روی سطح مینا پس از استفاده از اسید بوده است (۲۶،۲۷) که مطالعات جدیدتر نشان‌دهنده آن است که حذف هرچه بیشتر آنها می‌تواند مکانیزم پیوند کامپوزیتها

ضرایب انبساط حرارتی فلز، کامپوزیت و مینا می‌باشد (۳۴). این موضوع خود حکایت از تأثیر عامل مهم دیگری در Debonding رستوریشن‌های چسبیده در محل پیوند با فلز است که همانا «حرارت متغیر حفره دهان» می‌باشد.

در مطالعه‌های دیگر و با استفاده از آنالیز اجزای محدود نشان داده شده است که تأثیر حرارت در رستوریشن‌های چسبیده فلزی بسیار عمیق است و یک تغییر گذاری کوچک در حد ۲ ثانیه نیز می‌تواند سبب بروز ترک در محل اتصال کامپوزیت را فراهم آورد (۳۵)؛ اطلاعات به‌دست آمده از این مطالعه حاکی از وقوع پدیده‌ای تحت عنوان Thermostatic Phenomenon می‌باشد که طی آن فلز می‌تواند تنش شدیدی را با تغییر درجه حرارت در محل اتصال خود با کامپوزیت به وجود بیاورد (۳۵)؛ بنابراین ایجاد روشی که بتواند در عین ایجاد «چسبندگی بهتر» مانع از پدیده Thermostatic Phenomenons شود، اهمیت پیدا می‌نماید.

بطور کلی از آنچه ذکر شد دو چیز بخوبی قابل استفاده

است:

۱- سطح فلز برای ایجاد پیوند با کامپوزیت مناسب نیست و کامپوزیتها نمی‌توانند ارتباط نزدیکی با سطوح فلزی برقرار کنند.

۲- وجود پدیده‌ای به نام Thermostatic Phenomenon می‌تواند در محل اتصال فلز و کامپوزیت نقش مخربی ایجاد نماید.

بنابراین در روش جدید باید عاملی در جهت تأمین این دو موضوع در نظر گرفته شود؛ به طوری که ضمن بهره‌مند شدن از فلز در سیستم، بتوانیم مشکلات ناشی از وجود آن را نیز تعدیل نماییم. تا به امروز برای این موضوع از سه روش استفاده شده است:

۱- پوشاندن سطح فلز با اکسید قلع و اکسید سیلیکون (۵)

۲- پوشاندن سطح فلز با Spray Opaque (۳۶)

انرژی شکست در حالت‌های مختلف و وابستگی آن به نحوه آرایش منشورهای مینایی دارد (۳۲)؛ ذکر مطالب فوق از آن جهت اهمیت دارد که ما را بر آن می‌دارد تا ناحیه‌هایی از سطوح پیوندشده را که از KJC کمتری برخوردارند، برای شکست مستعدتر در نظر بگیریم؛ به‌علاوه به نظر می‌رسد که یک عامل اساسی مهم دیگر نیز در جهت Debonding سیستم‌های چسبیده باشد. این عامل مهم همچنان که قبلاً هم در قسمت اول این مقاله عنوان شد Polymerization Shrinkage کامپوزیت حین سفت‌شدن می‌باشد. نشان داده شده است که این «آب رفتگی» طبیعی ناشی از سفت شدن ماده آبکی کامپوزیت می‌تواند تنش‌های مخربی در حد شکست در نواحی اتصال چسب با Adherend (مینا یا فلز) به وجود آورد (۳)؛ مطالعات انجام‌شده نشان می‌دهند که وجود تضاریس سطحی در سطح فلز خود عاملی در ممانعت از Wet شدن سطح فلز با چسب کامپوزیتی است و می‌تواند مولکولهای هوا را در ناحیه محبوس نماید (۳، ۳۳).

چه نوع Debonding و گسستگی بیشتر در

رستوریشن‌های فلزی چسبیده مشاهده می‌شود؟

با وجود تمام مواردی که تاکنون از آنها صحبت شد ولی اطلاعات موجود حاکی از بروز بیشتر Debonding در رستوریشن‌های فلزی چسبیده در محل اتصال چسب کامپوزیتی با فلز می‌باشند (۳۳، ۳۴). همان طوری که قبلاً هم گفته شد، مطالعات زیادی بر روی بهتر کردن پیوند کامپوزیت با فلزات صورت گرفته است و سعی زیادی به عمل آمده تا از طریق قویتر کردن بیشتر کامپوزیت، بهبود ساختار سطحی فلز و گنجاندن ترکیباتی برای پیوند با فلز در کامپوزیت به این مهم دست یابند؛ ولی اطلاعات موجود حاکی از مشکلات زیادی در این رابطه می‌باشد. در یک مطالعه به بررسی نحوه تأثیر تغییرات حرارتی در رستوریشن‌های چسبیده پرداخته شده و به این نتیجه رسیده‌اند که عامل اصلی شکست در واقع اختلاف بین

حفره دهان است و نشان می دهد که لایه نازکی از عایق های حرارتی نمی توانند مانع خوبی در جلوگیری از انتقال حرارت و پدیده Thermostatic باشند (۳۵)؛ بدین ترتیب مشخص است که استفاده از این روش نیز با اشکالات عدیده ای مواجه است .

اساس بیومکانیک روش جدید

از آنچه ذکر شد مشخص است که استفاده از پدیده پوشش (Coating) با اکسید سیلیکون می تواند تا حدودی موفقیت آمیز باشد و آنچنان که از متن مقالات نیز استفاده می شود، این روش برخلاف آنچه که مدعی است با مشکلات نظیر: نازکی شدید لایه اکسید و عدم کنترل انتقال حرارت، ترک های زیر سطحی و پدیده تلاشی هیدرولیتیک، گرانی وسایل و لوازم کار همراه می باشد؛ بنابراین به نظر می رسد که با وجود اهمیت لایه Coating، این لایه باید از سه خاصیت مهم زیر بهره مند باشد:

- ۱- به وسایل گران قیمت نیازی نداشته باشد.
 - ۲- به اندازه کافی ضخیم باشد تا مانع از انتقال حرارت گردد.
 - ۳- بطور طبیعی از پیوند مناسبی با فلز برخوردار باشد و دچار تلاشی هیدرولیتیک نیز نگردد.
- به نظر می رسد که این سه خصوصیت از طریق استفاده از سرامیکها عملی باشد؛ لذا تحقیق در این رابطه لازم و ضروری بود.

بررسی تحقیق بر روی

نحوه پیوند فلز و کامپوزیت با پرسن

با ارائه اصول اولیه و تئوری نحوه پیوند شیشه با فلز در دهه ۴۰ میلادی (۴۲،۴۱) و استفاده آن در دندانپزشکی در اواخر دهه ۵۰ میلادی توسط Weinstein (۴۳) روش پیوند چینی با فلز صورت واقعیت به خود گرفت. ذکر تمامی مواردی که در پیوند پرسن با فلز نقش دارند، خود مبحث مفصلی است که در این مقاله نمی گنجد ولی آنچنان که

۳- پوشاندن سطح فلز با ماده مخصوصی به نام Inzoma (۳۷).

هر سه روش مدعی ایجاد سطح بهتری برای پیوند با کامپوزیت هستند ولی تنها در روش پوشش با اکسید سیلیکون به امکان جلوگیری از تغییرات حرارتی اشاره شده است (۳۸،۵).

از بین روشهای فوق امروزه تنها از روش اکسید سیلیکون استفاده می شود و باقی روشها تنها به صورت اشاره و تجربی به کار گرفته شده اند و کمتر از آنها صحبت به میان می آید.

بررسی عمیق تر روش Silicoating

روش پوشاندن سطح فلز با سیلیکا اولین بار توسط کمپانی Kulzer به جامعه دندانپزشکی معرفی شده است (۵) که در روش قدیمی آن یک لایه نازک از اکسید سیلیکون را به ضخامت ۱۰۰ نانومتر (۱ نانومتر = 10^{-9} متر) را بر روی سطح فلز با استفاده از حرارت شدید در حد ۳۰۰۰ درجه سانتی گراد، نشست می دادند. در روشهای عمل قراردادن لایه اکسید از طریق روشی موسوم به Tribochemical Process صورت می گیرد که به نام Rocatec مشهور شده است (۳۸). بارزترین مشخصه این روش در خصوصیات الاستیکی است که ادعا می شود این لایه بسیار نازک از اکسید سیلیکون از آن برخوردار است (۵). ادعا شده است که این خصوصیت الاستیکی می تواند تغییرات کرنشی ناشی از تغییرات حرارتی و فشارهای برشی موجود در حفره دهان را حذف نماید (۳۹). مهمترین عیب این روش گرانی وسایل لازم و کوره آن گزارش شده است (۵)؛ به علاوه مشاهداتی وجود دارد که نشانگر به وجود آمدن ترکهای ریزی مابین ذرات اکسید سیلیکون در ناحیه تماس با فلز است که سبب نفوذ تدریجی آب می شود و می تواند به مرور زمان از قدرت و استحکام پیوند بکاهد (۴۰).

نتایج مطالعه دیگری نیز حاکی از وجود طبیعی ماهیت الاستیکی کامپوزیتها نسبت به Adherend و عدم بروز تنشهای مخرب در این مواد حین تغییرات حرارتی طبیعی

تعدیل نماید(۴۸) و در نهایت نیز می‌توان به جرأت گفت که روش پرسن گذاری که سالهاست در پروتز مورد استفاده قرار می‌گیرد، روش بسیار کم هزینه‌ای است و بنا به همین دلیل می‌توان در نظر گرفت که سه اصل مورد نظر ما در ابتدا تأمین شده است.

نکاتی در مورد نحوه انجام روش جدید

با استناد به مطالعات انجام گرفته استفاده از لایه نازکی از اپک پرسن به روش معمولی قابل اتکا بوده و می‌توان انتظار داشت که روش موفقیت‌آمیزی باشد. در این رابطه چند نکته حائز اهمیت است:

- ۱- استفاده از اپک پرسن می‌تواند پوشش مناسبی را برای فلز به وجود آورده و باعث تعدیل اثرات انتقال حرارت در رستوریشن‌های چسبیده شود.
 - ۲- حرارت اپک بر روی فلز به علت اثرات مناسب مربوط به انتقال نور می‌تواند تا حدود زیادی جلوی پدیده Show through را بگیرد (۵)
 - ۳- استحکام پیوند اپک پرسن با کامپوزیت حتی بدون استفاده از سایلان (Silane) در حد بالایی گزارش شده است (۳۶).
 - ۴- استحکام پیوند اپک پرسن با فلز در حد بسیار بالا و در بعضی مواقع بیش از ۱۰۰MPa گزارش شده است (۴۴).
 - ۵- با توجه به این که مطالعات جدید حاکی از تجمع تنش در محل فلز و بروز پدیده Thermostatic Phenomenon می‌باشد (۳۵) می‌توان انتظار داشت که استحکام پیوند بالای پرسن با فلز بتواند تنشهای مخرب به وجود آمده در فلز رستوریشن را جبران بنماید. این موضوع اخیراً در یک مطالعه نشان داده شده است(۴۸).
- هرچند که این روش مزایای شایان توجهی دارد ولی معایبی نیز دارد که در زیر به آنها اشاره می‌شود:
- ۱- ایجاد لایه نازک پرسن با ضخامت یک‌دست بسیار

مشخص است و از مفاد اطلاعات موجود بر می‌آید استحکام بالای پیوند پرسن با فلزات PFM تا بیش از ۱۰۰Mpa می‌باشد (۴۴)؛ همچنین مطالعات انجام شده حکایت از وقوع یک نوع «پیش‌تنش» ویژه در محل اتصال با فلز در چینی می‌باشد(۴۵)؛ بطوری که ثابت شده این پیش‌تنش در جهت حفظ پیوند با فلز عمل می‌نماید(۴۵). در کل به نظر می‌رسد که اطلاعات موجود حاکی از قدرت پیوند مناسب بین فلز و پرسن می‌باشد؛ از طرفی مطالعات انجام شده در زمینه نحوه اتصال کامپوزیتها با پرسن مؤید قدرت پیوندی مناسبی بین این دو می‌باشد (۴۶).

این مطالعات و مطالعات مشابه حاکی از قدرت پیوندی در حدود ۱۴-۲۶Mpa استفاده از Silane هستند(۴۶،۴۷)؛ با تمام اینها نشان داده شده است که در بیشتر موارد شکست بصورت Debonding و در محل اتصال کامپوزیت با پرسن اتفاق می‌افتد (۴۶).

همچنین نتایج حاصل از کار آزمایشگاهی Turner (۳۶) حکایت از آن دارد که حتی در صورت عدم استفاده از Silane استحکام پیوند برشی رستوریشنی که با Spray Opaque سطح فلزی آن اندوده شده است به ۳۲/۹MPa بالغ می‌شود که خود حاکی از آن است که می‌توان سطح اپک را بدون Silane هم مورد استفاده قرار داد.

نقش پرسن در جلوگیری از انتقال حرارت

تا همین اواخر نقش لایه چینی در تعدیل تنشهای ناشی از انتقال حرارت معلوم نبود. در جدیدترین مطالعه‌ای که در این زمینه انجام شده است تأثیر عمیق و مثبت لایه نازکی از چینی تنها به ضخامت ۷۰ میکرومتر در جلوگیری از تنشهای حرارتی و تعدیل آنها به نمایش گذاشته شده است (۴۸)؛ این مطالعه که به طریق آنالیز اجزای محدود انجام شده، نشان می‌دهد که چینی می‌تواند میزان تنشهای مخرب حرارتی ایجادشده در فلز سیستم‌های چسبیده را بخوبی بر روی خود متمرکز نموده و آن را تا حدود زیادی

مشکل است.

۲- مطالعات نشان می‌دهند که محل Debonding بیشتر در محل تماس کامپوزیت با پرسلن است (۴۶).

۳- استفاده از پرسلن حتی به ضخامت ناچیزی در حدود ۷۰ میکرومتر به معنای عدم Fitness کامل رستوریشن می‌باشد.

در نهایت با توجه به مطرح بودن بحث پیوند پرسلن با فلز، لازم است تا تمام نکاتی که در حین پرسلن گذاری رستوریشن‌های معمولی PFM انجام می‌شود در اینجا نیز رعایت گردد؛ بدین معنی که تمیز بودن سطح فلز در تمامی موارد و عاری بودن آن از آلودگیهای سطحی و چربی بسیار حائز اهمیت است. فلز می‌بایستی قبل از پرسلن گذاری مورد Oxidizing Heat Treatment قرار گیرد که به نظر می‌رسد روش Weiss از تمامی روشهای دیگر مناسبتر باشد (۴۹)؛ علاوه بر این باید توجه داشت که در این روش هدف از اپک گذاری مخالف و مغایر با آنچه در رستوریشن‌های PFM گفته شده است، می‌باشد؛ بدین معنی که نیازی به قراردادن لایه ضخیمی از اپک به ضخامت ۰/۳ تا ۰/۵ میلی‌متر که در روشهای معمولی از آن صحبت می‌شود، نیست؛ همچنان که نشان داده شده است (۴۸)

لایه بسیار نازکی از اپک در حد ۷۰ میکرومتر در این روش کفایت می‌کند؛ با این وجود در اینجا بهتر است مطابق با روش ارائه شده توسط Mc Lean (۵۰) تنها یک لایه نازک از اپک را به نام Wetting Layer (۵۰) مورد استفاده قرار داد و روش عمل مطابق با روش Mc Lean و به صورت ایجاد سطح خشن در این لایه می‌باشد.

خلاصه و نتیجه گیری

نتایج این مطالعه که به صورت یک مقاله مروری تنظیم شده است، انجام شده است، معرف یک روش جدید در آماده سازی سطوح فلز در رستوریشن‌های چسبنده می‌باشد که بر پایه تئوری آزمایشگاهی Turner (۳۶) قرار گرفته است. همچنان که مطالعات ما نشان می‌دهد، این روش می‌تواند نوید دهنده استفاده بهتر و پردوام‌تر رستوریشن‌های چسبنده از نوع Resin Bonded Bridges باشد. بر همین اساس از سال ۱۳۷۱ اقدام به کاربرد کلینیکی این روش در دانشگاه علوم پزشکی تهران شده است که نتایج آن به صورت مشروح طی مقاله جداگانه‌ای و در قسمت سوم از همین مقاله ارائه خواهد گردید.

منابع:

- 1- Barrack G. Etched cast restorations in Preston JD (eds): Perspective in Dental Ceramics, Proceeding of fourth ISQ in ceramics. 1988:305
- 2- Zidan O. Etched Base - Metal Alloys: Comparison of relief patterns, bond strength and fracture modes. Dent Mater 1985; 1: 202-213.
- 3- Uerzijden CWGJM, Feilzer AJ, Creugers NHJ, Davodspm CL. The Influence of polymerization shrinkage of resin cements on bonding to metal. J Dent Res 1992; 71: 410.
- 4- Phillips RW. Skinners science of dental materials. 8th ed. Philadelphia: W.B Saunders; 1982: Chapt 2.
- 5- Tag WM. Resin- bonded bridges eds. Marlin Dunl 12. 1992: Chapt 1.
- 6- Wilson AD, Mclean JW. Glass-ionomer cement eds. Chicago: Quintessence; 1998: chapt 6.
- 7- Williams RAD, Eliote JC. Basic and Applied Dental Biochemistry. 2nd ed. London: Churcill Livingstone; 1989: Chapt 16.
- 8- Phillips RW. Advances in Adhesive restorative dental materials. J Dent Res 1966; 45: 1662.
- 9- McCabe JF. Applied Dental Materials. 7th ed. London: Blockwell Scientific 1990: Chapt 1.
- 10- Brown WS, Jacobs HR, Thompson RE. Thermal fatigue in teeth. J Dent Res 1979; 51: 461.
- 11- Llogd BA, Meginley MB, Brown WS. Thermal stress in teeth. J Dent Res 1978; 570- 571.
- 12- Mclean JW. The Science and Art of Dental Ceramics. eds. Vol II. Chicago: Quintessence; 1980.
- 13- Lewis AJ. The Mechanism of tensile failure in a nickel- base casting alloy. J Dent Res 1977; 56: 631.

- 14- Aquilino SA, Diaz Arnold AM, Krueger GE. Tensile bond strengths of an electrolytically and chemically etched base metal. *Int Prosthodont* 1990; 3:93.
- 15- Sweeney WT, Paffenbarger GC, Beall JR. Acrylic resins for dentures in classic prosthodontic articles. A collectors item. *The American Colledge of Prosthodontists* 1979; Vol. III:189.
- 16- Bowen RI. Adhesive bonding of various material to hard tooth tissues bonding to dentin promoted by a surface - acid CO- monomer. *J Dent Res.* 1965; 44: 895.
- 17- Corelick L, Kamen S. An improve technique for fixed- bonded bridges work. *J Prosthodont* 1977; 2: 90.
- 18- Simonsen RJ. The Acid- etch technique in fixed prostheses an update. *Quint Int* 1980; 9: 33 (Part I).
- 19- Simonsen RJ. The Acid- etch technique in fixed prostheses: An update. *Quint Int* 1980; 10: 27 (Part II).
- 20- Beech SDR, Hardwick JL. Mechanism of adhesion of polymers to acid.etched enamel. *J Oral Rehbil* 1978; 5: 69-80.
- 21- Buonocore MG. A simple method of increasing adhesion of acrylic filling materials to enamel. *J Dent Res* 1955; 50: 1517.
- 22- Newman GV. Epoxy Adhesives for orthodontic attachments: progress report. *Am J Orthodont* 1985; 51: 901.
- 23- Silverstone LM. Fissure sealant. *Caries Res* 1974; 8: 2.
- 24- Newman GV, Snyder WH, Wilson CE. Acrylic adhesives for bonding attachments to tooth surfaces. *Angle Orthodontist* 1968; 38: 12.
- 25- Retief DH. A comparative study of Z etching solutions. *J Oral Rehabil* 1974; 1: 381.
- 26- Nelson SR, Till MJ, Hinding JR. Comparison of materials and methods used in acid etch restorative procedures. *JADA* 1974; 89: 1123.
- 27- Chowm LC; Brown WE. Formation of caph 4 2H2O in tooth enamels an intermediate product in topical fluoride treatments. *J Dent Res* 1975; 54:65.
- 28- Roberts JC; Powers JM, Craig RG. Fracture toughness of composite and unfilled restorative Resins. *J Dent Res* 1977; 56: 470.
- 29- Lloyd CH. Resistance to fracture in posterior composites. *Br Dent J* 1983;155: 411.
- 30- DE Groot R, Vanelst HC, Peters Mcrb. Fracture- mechanics parameters of the composite- enamel bond. *J Dent Res* 1990; 69: 31.
- 31- DE Groot R, Van Elst HC, Peters Mcrb. Fracture mechanics parameters for failure predication of composite resins. *J Dent Res* 1988; 67: 919.
- 32- XV HHK, Smith DT, Jahanmir S, Romberg E, Kelly JR, Thompson UP, Rekow, ED. Indentation damage and mechanical properties of homan enamel and dentin. *J Dent Res* 1998; 77: 472.
- 33- Wictorin L, Qilo G, Ohlson NG. Retentive strength of dental composite to metal surface. *Acta Odontol Scand* 1989; 47: 185.
- 34- Kanoy BCF, Sturdevant JR, Brantley CF. Thermal effects on retention of resin- bonded retainers. *Dent Mat* 1986; 2: 67.
- ۳۵- آذری، عباس؛ گرامی پناه، فریده. بررسی اثر تغییرات حرارتی طبیعی حفره دهان بر مکانیزم وقوع شکست در رستوریشن های فلزی چسبنده از نوع Resin - Bonded Bridges شماره ۱۴۳. پروتزه های متحرک. دانشکده دندانپزشکی دانشگاه علوم پزشکی تهران. سال ۱۳۷۳
- 36- Turner CH, Sinclair L. Sprayed opaque porcelain as a retentive surface for resin- bonded restorations. *Int J Prosthodont* 1990; 3: 384.
- 37- Wutanabe F, Powers JM, Lorey RE. Invitro bonding of prosthodontic adhesive to dental alloys. *J Dent Res* 1988; 67: 479.
- 38- Guggenberger R. Das rocatec- system- haftong durch tribochemische beschichtong. *Dotsche Zahnarztliche Zeitschrift.* 1989; 11: 44.
- 39- Hansson O. The silicoater technique for resin- bonded prosthese- clinicaland laboratory procedures. *Quint Int* 1989; 20: 85.
- 40- Rey Y, Kaiser DA, Malone WFP. Garcia- Godoyf: Shear bond strengths and scanning electron microscope evaluation of three different retentive method for resin- bonded metaines. *J Prosthot Dent* 1981; 59: 568.
- 41- Holl AW, Burger EF. Glass to metal seals. *Physics* 1934; 5: 384-405.

- 42- Kohl WH. Glass to metal sealing. Materials and techniques for electron tubes. Newyork: Reinhold; 1960: 394: 469.
- 43- Tuccillo JJ, Cascone PJ. The evolution of porcelain- fused - to - metal (PFM) alloy systems in Mclean JW. Dental ceramics. Proceedings of the first international symposium on cermics. Chicago: Quintessence; 1983: 342.
- 44- Moffa JP: Physica and mechanical properties of gold and base metal alloys in valega TM: Attentive to gold alloys. Conference Proceedings 1977:81.
- 45- Mackert JR. Effects of thermally induce changes on porcelain- metal compatibility in preston JD: Perspectives in dental ceramics. Proceedings of the fourth international symposium on ceramics. 1988: 53.
- 46- Calamia JR. Rationale for etched porvelain restorations in preston JD: Perspectives in dental ceramics. Proceedings of the fourth in international symposia's on ceramics. 1988: 315.
- 47- HSV, CS, Stangel, I, Nathanson D. Shear bond strengths of resin to etched porcelain. J Dent Res 1985 (Abstract)1095
- ۴۸- علایی، فرامرزی؛ نیکزاد، سکینه. بررسی اثر لایه اپک پرسلن بر ترمودینامیک Resin -Bonded Bridges شماره ۱۹۷ پایان نامه فوق دکتری. دانشکده دندانپزشکی دانشگاه علوم پزشکی شهید بهشتی سال ۱۳۷۷
- 49- Weiss P. State of the art metal ceramics. utilizing Nickel- Chromium superalloy fram Works in Mclean JW (ed): Dental ceramics: Proceeding of the first IQS symposium. Chicago: Quintessence; 83.
- 50- Mclean, JW. The metal- ceramic restoration. Dent Clin North Am 1983; 4:742.