

مقایسه استحکام پیوند پرسلن به فلز در آلیاژهای نابل، بیسمنتال با و بدون بریلیوم با روش آنالیز SEM/EDS

شیرین معماران^{*}، امید صوابی^۱، فرحتناز خاتیدانش^۱، محمدحسین فتحی^۲

چکیده

مقدمه: یکی از نیازمندی‌های اساسی سیستم‌های متابل سرامیک، اتصال مناسب پرسلن و قلز است . بررسی اتصال در سطح اتمی با آنالیز اتم‌های سیلیسیوم، روشی دقیق برای تعیین قدرت اتصال پرسلن و فلز می‌باشد . هدف از این مطالعه، ارزیابی استحکام اتصال پرسلن به سه آلیاژ نابل، بیسمنتال با و بدون بریلیوم بود .

مواد و روش‌ها: در این مطالعه تجربی، 6 نمونه (به شکل مربع $10 \times 10 \times 1$ میلی‌متر) از سه نوع آلیاژ نابل (بگوستار)، بیسمنتال حاوی بریلیوم (رکسیلیوم ۳) و بیسمنتال فاقد بریلیوم (ویرون ۹۹) تهیه گردید . نمونه‌ها با ذرات اکسید آلومینیوم 50 میکرومتر سند بلاست شد . پس از آماده سازی سطحی، پرسلن (به شکل دایره با قطر 6 و ضخامت 1 میلی‌متر) در مرکز آنها قرار گرفت و پخته شد . سپس نمونه‌ها به وسیله دستگاه تست یونیورسال با سرعت کراس‌هد ۰/۵ میلی‌متر در دقیقه تحت آزمایش برشی صفحه‌ای شکسته شدند و در سه مرحله، برای تعیین درصد اتمی سیلیسیوم با میکروسکوپ الکترونی با بزرگنمایی $50 \times$ مورد بررسی قرار گرفتند قدرت اتصال پرسلن به نمونه‌های آلیاژ با تعیین شاخص AFAP (Area Fraction Adherent Porcelain) ارزیابی شد . نتایج با آنالیز واریانس یک طرفه و تست تکمیلی LSD بررسی گردید .

نتایج: شاخص AFAP در بین گروه‌های مورد آزمایش تفاوت معنی دار داشت . AFAP گروه آلیاژ نابل ($0/07 \pm 0/97$) بطور مشخصی بالاتر از دو گروه دیگر بود . در میان گروه آلیاژهای بیسمنتال نیز میزان شاخص AFAP گروه حاوی بریلیوم ($0/13 \pm 0/45$) بالاتر از گروه بدون بریلیوم ($0/04 \pm 0/17$) به دست آمد .

نتیجه‌گیری: بالاتر بودن شاخص AFAP در آلیاژ نابل، استحکام اتصال بیشتر پرسلن و فلز را نسبت به آلیاژهای بیسمنتال تأیید می‌کند . در بین آلیاژهای بیسمنتال نیز انواع حاوی بریلیوم، AFAP و استحکام اتصال بالاتری دارند .

کلیدواژه‌ها: استحکام پیوند سرامیک به فلز، آلیاژهای نابل، آلیاژهای بیسمنتال، بریلیوم، ترمیم‌های متابل سرامیک .

* دکتر شیرین معماران
(استادیار)، گروه
پرتوزهای دندانی،
دانشکده دندان‌پزشکی،
اصفهان، خیابان
هزارجریب، اصفهان .

۱: دانشیار دانشکده
علوم پزشکی اصفهان و ۲:
دانشیار دانشگاه صنعتی
اصفهان .

این مقاله در تاریخ ۲۰/۱۲/۸۴ به دفتر جلد
رسیده، در تاریخ ۲۱/۲/۸۵ اصلاح شده و در
تاریخ ۱۰/۳/۸۵ تأیید
گردیده است .

جله دانشکده دندان‌پزشکی
اصفهان
۱385 : ۲ (۱) : ۴۷ تا ۵۲

مقدمه

تحلیل استرس آزمایش های رایج اتصال م تال- سرامیک به روش اجزای محدود، نشان دهنده حد اکثر میزان استرهاي برشی در ناحیه نزدیک محل اعمال نیرو است [10]. در یکی از اولین مطالعات انجام شده در مورد استحکام پیوند آلیاژ بیس مثال - پرسلن نشان داده شد که مقادیر استحکام پیوند برشی - کششی برای آلیاژهای نیکل - کروم - بریلیوم بالاتر از آلیاژ طلا می باشد [11]. در تحقیقی دیگر، استحکام پیوند برشی - کششی آلیاژ نیکل - کروم برای نمونه های با طول بیشتر، بالاتر بود [12]. در مطالعه بر روی فلزات مختلف بیسمتال مشخص گردید که آلیاژهای بیس مثال حاوی بریلیوم نسبت به آلیاژهای بدون ب ریلیوم از استحکام پیوند بالاتر پرسلن - فلز برخوردار هستند [6، 12، 15]. نتایج چند مطالعه برای بررسی استحکام پیوند با آزمایش برشی - صفحه ای نشان دهنده مقادیر پایینتر استحکام پیوند در گروه آلیاژ بیس مثال نسبت به گروه آلیاژ نابل بوده است [16 و 17]. روش آزمایش برشی م میتواند سیستم های پیوند ضعیف و قوی را مشخص کرده [18] و ایده آلترين روش برای جمع آوري

یکی از ملزمومات اساسی سیستم متال سرامیک، اتصال مناسب بین پرسلن و فلز برای تأمین استحکام مطلوب ترمیم می باشد. تجربیات کلینیکی ثابت کرده اند که پیوند پرسلن با آلیاژهای طلا رضایت‌بخش است. از طرفی، با افزایش سریع قیمت طلا و همچنین نیاز به وجود آلیاژهایی با استحکام بالاتر که در برابر خزش مقاومت نمایند، توجه همگان را به استفاده از آلیاژهای ارزان تر و مقاوم تر جلب کرده است [1].

آلیاژهای بیس مثال دارای خصوصیات مطلوبی مانند قیمت پایین، استحکام، نقطه ذوب بالا و تغییر شکل کمتر به هنگام پخت پرسلن هستند ولی نسبت به آلیاژهای با درصد بالاتر فلزات نابل از نظر زیست سازگاری، مطلوبیت کمتری دارند [25]. تحقیقات متعددی در مورد استحکام پیوند پرسلن به آلیاژهای نابل و بیس مثال انجام شده و نتایج متفاوتی به دست آمده است . علیرغم وجود آزمایش‌های متعدد، طرح پذیرفته شده قابل قبولی برای اندازه گیری استحکام پیوند حقیقی سیستم های مثال- سرامیک وجود ندارد [3، 6، 9].

نمونه از سه نوع آلیاژ نابل (Bego, Bremen-Germany) بگوستار (Bego, Bremen-Germany) بیس متال حاوی بریلیوم رکسیلیوم (Jeneric Gold-Conn) ۳ فاقد بریلیوم ویرون (Bego,) ۹۹ Bremen-Germany) انجام شد. شش نمونه از هر آلیاژ طبق دستور کارخانه به شکل مربع با ابعاد $10 \times 10 \times 1$ میلی متر آماده گردید . سپس نمونه های هر گروه به صورت همزمان برای مشاهده زیر میکروسکوپ Mckinley Scientific (EDAX الکترونی NJ) با بزرگ نمایی $50 \times$ روی میزک خصوص دستگاه قرار گرفته و درصد اتنی عنصر سیلیسیوم در سطح نمونه های فلزی مشخص شد . برای تعیین محل دقیق و استاندارد کردن ابعاد پرسلن، دایره ای به قطر ۶ و ضخامت یک میلی متر از موم (Dentsply, Surrey-England, KT) ورقه ای در مرکز هر نمونه فلزی قرار داده شد و ایندکس ی با ماده قالبگیری پلی ونیل سایلوکسان با RAPID Coltene AG-) قوام پوتی (Altstatten-Switzerland تهیه گردید .

اطلاعات برای ارزیابی چسبندگی فلز- پرسلن باشد [13] . یک روش دقیق برای مشخص کردن میزان اتصال پرسلن به فلز، بررسی اتصال در سطح اتنی است که Scanning Electron SEM/EDS Microscope / Energy Dispersive Spectroscopy (EDS) برای آنالیز خصوصیات تابشی پرتو ایکس اتم های سیلیسیوم انجام می شود [19, 8, 6] . مطالعات نشان داده اند که مقادیر نسبی سیلیسیوم با پرسلن باقیمانده بر سطح فلز ارتباط دارند و این روش برای تعیین مقدار پرسلن باقی مانده بر روی فلز پس از شکست اتصال آنها ارزشمند است [20, 19] . هدف از این مطالعه ، ارزیابی استحکام اتصال پرسلن به سه آلیاژ نابل، بیس متال حاوی بریلیوم و بیس متال فاقد SEM/EDS بریلیوم با روش آنالیز بود .

مواد و روشها

این مطالعه، یک مطالعه تجربی بدون جهت بود که بر روی 18



شکل ۱: آماده سازی نمونه ها برای پرسلن گذاری

اولین لایه پرسلن پخته شده
میباشد.

AFAP نتایج به دست آمده شاخص
برای بررسی قدرت اتصال پرسلن
به آلیاژهای مورد بررسی با
استفاده از آزمون آماری
واریانس یک طرفه با حدود
اطمینان 95 درصد و تست تکمیلی
LSD آنالیز شد.

نتایج

برای آنالیز آماری اطلاعات به
دست آمده از آزمون واریانس
یکطرفه استفاده گردید که نتایج
این آزمون بیانگر تفاوت معنی دار
بین میانگین های شاخص AFAP در سه
گروه مورد مطالعه بود
($P<0/001$) (جدول ۱).

جدول ۱: میانگین، اخراج معیار و
حدود اطمینان برای گروه های مورد

مطالعه AFAP

نوع آلیاژ	میانگین	حد اطمینان %95
-1/045	0/970±0/070	بگوستار
0/895		
-0/595	0/453±0/135	رکسیلیوم 3
0/311		
-0/210	0/171±0/036	ویرون 99
0/133		

ایندکس پس از برش در قطر
برداشته شد و مواد کاملاً از روی
نمونه ها تمیز گردید (شکل ۱).
نمونه ها به روش اولتراسونیک در آب
مقطع تمیز و سپس با اکسید
آلومینیوم 50 میکرومتر سندبلاست
گردیدند. با استفاده از ایندکس،
پرسلن اپک Vita VMK95 Bad Sacking-(
Vita Zahnfabrik طی دو مرحله بر
روی نمونه ها قرار داده و طبق
دستور کارخانه پخته شد. نمونه ها
جدداً برای بررسی درصد اتمی
سیلیسیوم، در دستگاه میکروسکوپ
الکترونی با دقت قرار داده شدند.
سپس پرسلن گذاری کامل نمونه ها با
استفاده از ایندکس انجام گرفت.
نمونه ها برای شکسته شدن در
دستگاه تست یونیورسال Zwick)
-Testing Machines Ltd-Leomister
(Herefordshire) با سرعت کراس هد ۵/۵
میلیمتر در دقیقه، تحت نیروی برشی
صفحه ای قرار گرفتند . سومین
مشاهده میکروسکوپ الکترونی پس از
شکست نمونه ها انجام شد . مقادیر
پرسلن متصل به فلز با استفاده
از فرمول $AFAP=Si_d-Si_m/Si_p-Si_m$
محاسبه گردید . در این فرمول ،
 Si_m مقدار درصد اتمی سیلیسیوم موجود
روی سطح فلز پیش از افزودن
پرسلن، Si_d مقدار درصد اتمی
سیلیسیوم موجود روی سطح پس از
شکست پرسلن و Si_p مقدار درصد
اتمی سیلیسیوم موجود روی سطح

بدون بریلیوم ویرون 99 مورد بررسی و مقایسه قرار گرفت . شکل و ابعاد نمونه های آلیاژی و پرسلن، مشابه آزمایش های رایج اتصال پرسلن به آلیاژ تهیه و تمام مراحل سیلندرگذاری، کستینگ و پرسلن گذاری طبق دستور کارخانه انجام گردید . برای استاندارد کردن روش، کلیه مراحل تهیه نمونه توسط یک تکنیسین و ارزیابی با میکروسکوپ الکترونی هم توسط یک فرد انجام شد .

یکی از مسائل مهم در بحث اتصال پرسلن به فلز ، تعریف واژه اتصال می باشد . واژه اتصال که در تحقیقات دندان پزشکی مورد استفاده قرار می گیرد ، شامل اتصال شیمیایی و مکانیکی می باشد . در این مطالعه ، برای اتصال مکانیکی، سندبلاست با 50 ذرات اکسید آلومینیوم میکرومتر که حد اکثر خشونت سطحی لازم را ایجاد می کند [21] و برای ایجاد اتصال شیمیایی ، از روش رایج در آماده سازی سطح آلیاژ برای افزودن پرسلن یعنی گاز زدایی براساس دستور کارخانه استفاده شد [22 و 23] . عموماً اکسیدهایی که آرام تر تشکیل می شوند ، چسبندگی اکسید - آلیاژ خوبی را فراهم می کنند که آلیاژهای حاوی بریلیوم دارای چنین اکسیدهایی هستند [19 و 19] . در

برای مقایسه گروه ها با LSD ، از تست تکمیلی استفاده شد که نتایج این تست نیز بیانگر تفاوت معنی دار بین سه نوع آلیاژ از نظر شاخص AFAP بود (P<0/001) (جدول 2) . بیشترین میزان شاخص AFAP به ترتیب مربوط به آلیاژ نابل بگوستار، آلیاژ بیس متال دارای بریلیوم رکسیلیوم 3 و آلیاژ بیس متال بدون بریلیوم ویرون 99 بود .

جدول 2 : تست تکمیلی LCD

گروه ها	تفاوت	خطای	مقدار	استاندارد	میانگینه	R P
						†
/001	-2	0/51717		+Rexillium		
0	/2455×10			Begostar		
	5					
/001	-2	0/779883		Wiron		
0	/2455×10			Begostar+99		
	5					
/001	-2	0/28167		Wiron		
0	/2455×10			Rexillium+99		
	5					

* تفاوت میانگین ها در سطح معنیدار بود
بحث

در این تحقیق ، میزان استحکام اتصال پرسلن ویتا به سه آلیاژ نابل بگوستار، بیس متال دارای بریلیوم رکسیلیوم 3 و بیس متال

دست آمد . بین دو گروه آلیاژ بیس متال هم نمونه دارای بریلیوم قدرت اتصال بیشتری در مقایسه با گروه بدون بریلیوم نشان داد که با یافته های مطالعات گذشته مطابقت دارد [19 و 6].

چسبندگی بهتر متال - سرامیک با حضور لایه ضخیم تر پرسلن روی سطح نمونه بعد از شکست مشخص می شود که در گروه آلیاژ نابل دیده شد و نشان دهنده بروز شکست پیوسته در لایه پرسلن به جای وقوع شکست در محل تماس پرسلن - فلز بود.

نتایج این مطالعه همچنین نشان دهنده بهودج سبندگی پرسلن به گروه آلیاژ حاوی بریلیوم رکسیلیوم 3 نسبت به گروه آلیاژ فاقد بریلیوم ویرون 99 بود.

نقش مثبت بریلیوم در اتصال پرسلن به فلز در مطالعه حاضر در توافق با مطالعات گذشته است [14 و 15]. بریلیوم تشکیل اکسیدهای حقیقی را تشدید می کند که این اکسیدها می توانند باعث افزایش مقاومت اتصال سرامیک به فلز شوند [15 و 16]. این نتیجه در تناظر با یافته های دیگران است [7 و 15] که می توان علت را در تفاوت روش آزمایش و یا ترکیب آلیاژ مورد استفاده یافت.

نوع شکست ایجاد شده در نمونه های بیس متال نیز با آلیاژ نابل بگوستار متفاوت بود و

مطالعه حاضر نیز ، استحکام اتصال پرسلن به فلز در آلیاژ حاوی بریلیوم رکسیلیوم 3 نسبت به آلیاژ فاقد بریلیوم ویرون 99 بطور مشخصی بالاتر بود . مطالعات مختلف نشان داده اند که بهترین روش اندازه گیری استحکام اتصال پرسلن به فلز ، تعیین میزان استرس های برشی است [11، 24 و 25] و شبیه سازی رایانه ای روش های مختلف آزمایش، نشان دهنده این است که احتمالاً روش آزمایش برشی - صفحه ای ، بهترین روش در توصیف مقاومت در برابر استرس های وارد بر سطح می باشد [16 و 24]. در مطالعه حاضر، برای تعیین استحکام اتصال پرسلن به نمونه های آلیاژ ، از آزمایش برشی صفحه ای استفاده گردید.

تحقیقات مختلف نشان می دهند که بین مقادیر نسبی سیلیسیوم و پرسلن باقیمانده بر سطح فلز پس از شکست، ارتباط وجود دارد و روش آنالیز SEM/EDS روشنی ارزشند برای تعیین مقدار پرسلن باقیمانده بر سطح فلز است [8 و 19].

با مقایسه آلیاژ نابل بگوستار، آلیاژ بیس متال حاوی بریلیوم رکسیلیوم 3 و آلیاژ بیس متال بدون بریلیوم ویرون 99 در مطالعه حاضر، بیشترین میزان قدرت اتصال در آلیاژ نابل به

آلیاژ نیکل - کروم بود ۵ است [۱۹]. عموماً موفقیت به دست آمده در استفاده از آلیاژهای بیس متال متفاوت گزارش شده است. در بعضی مطالعات، مشکلات بی شری هنگام افزودن پرسلن به آلیاژهای بیس متال نسبت به آلیاژهای نابل گزارش شده که استحکام اتصال این آلیاژها به پرسلن با استفاده از روش‌های مختلف بررسی، کمتر از آلیاژهای نابل به دست آمده است [۱۷، ۱۸ و ۲۱ تا ۲۳] که با نتایج مطابق حاضر مطابقت دارند.

نتیجه‌گیری

شاخص AFAP در گروه آلیاژ نابل بالاتر از گروه آلیاژهای بیس متال و در گروه آلیاژ بیس متال حاوی بریلیوم بالاتر از گروه بیس متال بدون بریلیوم به دست آمد. بیشترین میزان استحکام اتصال پرسلن به فلز به ترتیب مربوط به آلیاژ نابل، آلیاژ بیس متال دارای بریلیوم و آلیاژ بیس متال بدون بریلیوم بود.

اغلب به صورت شکست در لایه اکسید فلز - پرسلن مشاهده شد که معمولاً این شکست در آلیاژهای بیس متال اتفاق می‌افتد [۱]. در این نمونه‌ها، میزان سیلیسیوم قبل از شکست پرسلن (در لایه اپک) بسیار بالاتر از میزان آن پس از شکست بود که نشان دهنده وقوع شکست چسبنده در حد فاصل پرسلن - فلز می‌باشد. در بین دو نمونه آلیاژ بیس متال، درصد اتنی سیلیسیوم در آلیاژ رکسیلیوم سه پس از شکست نسبت به آلیاژ ویرون ۹۹، حدود دو برابر بود که نشانگر چسبنده‌ی بهتر پرسلن به آلیاژ رکسیلیوم سه است.

در مطالعه ای که استحکام اتصال پرسلن به آلیاژ تیتانیوم و تیتانیوم خالص و آلیاژ نابل SEM/EDS با کمک روش آنالیز بررسی شد ۵ است، بیشترین میزان شاخص AFAP در گروه آلیاژ نابل به دست آمد [۶] که با نتایج مطالعه حاضر مطابقت دارد. در تحقیقی دیگر، با مقایسه اتصال فلز - پرسلن در آلیاژ نابل و آلیاژهای بیس متال (نیکل - کروم حاوی و فاقد بریلیوم) با روش اسپکترومتری پرتو ایکس، نتایج مشابهی به دست آمده به خوبی که بیشترین میزان قدرت اتصال به ترتیب مربوط به آلیاژ نیکل - کروم - بریلیوم و

منابع

1. McLean JW. The science and art of dental ceramics. 1st ed. Chicago: Quintessence Co. 1980.
2. نوربخش م. در ترجم: مبانی پروتزهای ثابت. شیلینبرگ ه، هوبو س، واپتس ل، جاکوبی ر، برراکت س (مؤلفین). چاپ سوم. تهران: نور دانش. 1381. صفحات: 457-8.
3. Bezzon OL, Ribeiro RF, Rolb JM, Crosara S. Castability and resistance of ceramo metal bonding in Ni-Cr and Ni-Cr-Be alloys. *J Prosthet dent* 2001; 85(3): 299-304.
4. Preston JD, Berger R. Some laboratory variables affecting ceramo metal alloy. *Dent Clin North Am* 1997; 21(4): 717-28.
5. Ringle RD, Fairhurst CW, Anusavice KJ. Microstructures in non-precious alloys near the porcelain-metal interaction zone. *J Dent Res* 1979; 58(10): 1987-93.
6. Sadeg A, Cai Z, Woody RD, Miller AW. Effect of interfacial variables on ceramic adherence to cast and machined commercially pure titanium. *J Prosthet Dent* 2003; 90(1): 10-17.
7. Bezzon OL, Pedrazzi H, Zaniquelli O, da Silva TB. Effect of casting technique on surface roughness and consequent mass loss after polishing of Ni-Cr and Co-Cr base metal alloys: a comparative study with titanium. *J Prosthet Dent* 2004; 92(3): 274-7.
8. Papazoglou E, Brantley WA, Carr AB, Johnston WM. Porcelain adherence to high-palladium alloys. *J Prosthet Dent* 1993; 70(5): 386-94.
9. Suansuwan N, Swain MV. New approach for evaluating metal-porcelain interfacial bonding. *Int J Prosthodont* 1999; 12(6): 547-52.
10. Anusavice KJ, Dehoff PH, Fairhurst CW. Comparative evaluation of ceramic-metal bond tests using finite element stress analysis. *J Dent Res* 1980; 59(3): 608-13.
11. Moffa JP, Lugassy AA, Guckers AD, Gentleman L. An evaluation of nonprecious alloys for use with porcelain veneers, part 1: physical properties. *J Prosthet Dent* 1973; 30(4): 424-31.
12. Koji K. Bond strength between nonprecious metal alloy and porcelain, part 1: bond strength with press condensing method (author's transl). Shika R, Koqaku Zasshi 1976; 17(38): 112-19.
13. McLean JW. Dental ceramic, proceeding of the first international symposium on ceramic. 1st ed. Chicago: Quintessence Co. 1983.
14. Moffa JP, Jenkins WA, Ellison JA, Hamilton JC. A clinical evaluation of two base metal alloys and a gold alloy for use in fixed prosthodontics: a five-year study. *J Prosthet Dent* 1984; 52(4): 491-500.
15. O'Connor RP, Mackert JR, Myers ML, Parry EE. Castability, opaque masking and porcelain bonding of 17 Porcelain-fused-to-metal alloys. *J Prosthet Dent* 1996; 75(4): 367-74.
16. Civijan S, Huget EF, de Simon LB, Reisinger PJ. Determination of apparent bond strength of alloy-porcelain systems. *J Dent Res* 1974; 53: 240.
17. Susz CP, Meger JM, Payan J, Stoian M, Sanchez J. Effect of the treatments preceding porcelain backing on the strength of ceramic-metal bond. *SSO Schweiz Monatsschr Zahnheilkd* 1980; 90(5): 393-404.
18. Chong MP, Beech DR. A simple shear test to evaluate the bond strength of ceramic fused to metal. *Aust Dent J* 1980; 25(6): 357-61.
19. Ringle RD, Mackert JR, Fairhurst CW. An x-ray spectrometric technique for measuring porcelain metal adherence. *J Dent Res* 1983; 62(8): 933-6.
20. McKert JR, Ringle RD, Parry EE, Evans AL, Fairhurst CW. The relationship between oxide adherence and porcelain-metal bonding. *J Dent Res* 1988; 67(2): 474-8.
21. Lubovich RP, Goodkind RJ. Bond strength studies of precious, semiprecious and nonprecious ceramic-metal alloys with two porcelains. *J Prosthet Dent* 1977; 37(3): 288-99.
22. McLean JW, Scud IR. Bonding of dental porcelain to metal. (Pts 1,2). The gold alloy porcelain bond. *J Br Ceram Soc* 1973; 72(5): 229-35.
23. Quinones EE, Vermilyea SG, Griswold WH. Apparent bond Strength of non noble alloy - porcelain combinations. *J Prosthet Dent* 1985; 54(3): 359-61.
24. de Hoff PH, Anusavice KJ, Hathcock PW. An evaluation of four-point flexure test metal-ceramic bond strength. *J Dent Res* 1982; 61(9): 1066-9.
25. de Melo RM, Travassos AC, Neisser MP. Shear bond strengths of a ceramic system to alternative metal alloys. *J Prosthet Dent* 2005; 93(1): 64-9.

Comparison of Bond Strength of Porcelain to Metal in Nobel, Base Metals (with and without) Beryllium with SEM/EDS Analysis

Memaran Sh, Savabi O, Nejatidaneh F, Fathi MH

Abstract

Introduction: Evaluation of bonding in atomic level, by SEM/EDS analysis of Si atoms, is an exact method for determination of bond strength of metal and porcelain. The purpose of this study was to evaluate the bond strength of one noble alloy and two base metal alloys with and without beryllium.

Methods and materials: Six specimens of each alloy Begostar, Rexillium III, Wiron 99 ($10 \times 10 \times 1\text{mm}$ dimensions) were prepared. All specimens were airabraded with $50 \mu\text{m}$ aluminium oxide particles. Vita VMK 95 porcelain was fused on the central 6 mm diameter circular area of each specimen with 1 mm thickness. Porcelain was debonded by planar-shear test at a cross-head speed of 0.5 mm/min. Specimens were analyzed by SEM/EDS (Scanning Electron Microscope/Energy Dispersive Spectroscopy) analysis 3 times throughout the study to determine the Si atomic percentage. Bond strength of porcelain to alloys was characterized by determining the Area Fraction of Adherent Porcelain (AFAP). Results were analyzed by one-way analysis of variance and LSD test.

Results: Statistical analysis showed a significant difference in the AFAP values among groups. AFAP value of noble alloy group (0.97 ± 0.07) was significantly higher than other groups. For base metal groups, AFAP value of beryllium group (0.45 ± 0.13) was significantly higher than non-beryllium group (0.17 ± 0.04).

Conclusion: Superior AFAP values of noble alloys, confirm better bond strength between noble alloys and porcelain as compared with base metal alloys. Also, in base metal alloys, specimens with beryllium, have a higher AFAP values and higher bond strengths.

Key words: Ceramometal bond strength, Noble alloys, Base metal alloys, Beryllium, SEM/EDS analysis, Metal ceramic restorations.

Address: Dr. Shirin Memaran (Assistant professor), Department of Prosthodontics, School of Dentistry, Isfahan University of Medical Sciences, Isfahan, IRAN.

Journal of Isfahan Dental School 2006; 2(1): 47-52.