

# بررسی خواص مکانیکی و ضدباقتری چسب دندانی حاوی نانوذرات الماس

زینب عبادی<sup>۱</sup>, محمد عطایی<sup>\*</sup>, مرتضی ابراهیمی<sup>۲</sup>

مجله علوم و تکنولوژی پلیمر،  
سال بیست و چهارم، شماره ۲،

صفحه ۱۳۹۰-۱۴۱، ۱۴۹۶۵-۱۱۵

ISSN: 1016-3255

- ۱- تهران، دانشگاه آزاد اسلامی، واحد تهران جنوب، دانشکده فنی، صندوق پستی ۱۱۳۶۵-۴۴۵۵
- ۲- تهران، پژوهشگاه پلیمر و پتروشیمی ایران، صندوق پستی ۱۴۹۶۵-۱۱۵
- ۳- تهران، دانشگاه صنعتی امیرکبیر، دانشکده مهندسی پلیمر و تکنولوژی رنگ، صندوق پستی ۱۵۸۷۵-۴۴۱۳

دریافت: ۹۰/۵/۱۰، پذیرش: ۸۹/۱۲/۱۶

## چکیده

اثر نانوذرات الماس بر خواص مکانیکی و استحکام اتصال چسب‌های دندانی عاجی بررسی شد. سامانه چسبنده عاجی آزمایشی با مقادیر ۰/۰۵، ۰/۰۱، ۰/۰۰۵ و ۱ درصد از ذرات نانوالماس تهیه شد. برای پخش بهتر نانوذرات محلول چسب به مدت ۲ min در معرض فراصوت قرارگرفت. محلول چسب حاوی مونومرهای ۲-۲-هیدروکسی-۳-متاکریلوکسی پروپیل (فنیل) و پروپان (Bis-GMA)، یورتان دی متاکریلات (UDMA)، ۲-هیدروکسی اتیل (HEMA) و متاکریلات (TMPTMA)، حلal اتانول و اتیل-۲-(هیدروکسی متیل)-۱-پروپان دی ال تری متاکریلات (DMAEMA) بود. آزمون‌های استحکام کششی قطری، استحکام خمشی، مدول خمشی و آزمون عمق پخت و استحکام اتصال ریزبرشی برای بررسی خواص چسب انجام شد. هم چنین، سطح شکست در فصل مشترک چسب با کامپوزیت به وسیله دستگاه میکروسکوپ الکترونی مشاهده شد. تحلیل آماری نتایج با استفاده از آزمون آماری ANOVA انجام شد. در آزمون استحکام کششی قطری، تفاوت معنی داری بین استحکام نمونه‌های چسب مشاهده نشد. استحکام خمشی نمونه شامل ۱/۰ درصد وزنی نانوالماس، به مقدار ۸۵٪ و مدول خمشی آن به مقدار ۱۳٪ افزایش یافت. در عین حال، آزمون اتصال ریزبرشی، افزایش چسبنده‌گی به دندان را در مقایسه با چسب پایه، در ترکیب درصد ۱/۰ و ترکیب درصد ۲/۰ به ترتیب ۷۰ و ۷۹ درصد نشان داد. در آزمون ضدباقتری چسب‌ها، برای تعیین خاصیت ضدباقتری ماده نانوالماس به عنوان پرکننده چسب عاجی دندان، روی باکتری‌های پاتوژن مانند استافیلوکوک اورئوس و استرپتوکوکس گروه A (بتاهمولتیک) و باکتری‌های فرست طلب مانند استافیلوکوک اپیدرمیدیس و ساپروفتیکوس و باکتری مقاوم مانند انتروكوکوس فکالیس، به روش‌های پورپلیت و انتشار از قرص و کمترین غلظت بازدارنده رشد مقدار پاکسازی باکتری به وسیله ماده نانوالماس بررسی شد. در روش پورپلیت رشد باکتری برای نانوذرات الماس مشاهده نشد. اما، نمونه‌های چسب حاوی این نانوذرات خاصیت ضدباقتری نشان ندادند.

واژه‌های کلیدی  
چسب دندانی،  
نانوذرات الماس،  
استحکام خمشی،  
استحکام اتصال ریزبرشی،  
فعالیت ضدباقتری

\* مسئول مکاتبات، پیامنگار:

m.atai@ippi.ac.ir

**مقدمه**

یون‌های کلسیم ساختار دندان نیز باید در نظر گرفته شود. پس از اعمال چسب، کامپوزیت دندانی روی لایه چسب قرار می‌گیرد و با توجه به این که هم چسب و هم کامپوزیت از مونومرهای آکریلاتی تشکیل شده‌اند، با نفوذ مونومرها اتصال شیمیایی مناسبی بین کامپوزیت و چسب ایجاد می‌شود. بنابراین، لایه چسب به عنوان فصل مشترک بین کامپوزیت و ساختار دندان اتصال مناسبی را بین کامپوزیت و دندان فراهم می‌کند [۸,۹].

یکی از راه‌های افزایش استحکام و خواص مکانیکی لایه چسب، استفاده از پرکننده‌ها در ابعاد نانومتر به عنوان عامل تقویت کننده است. از آن جا که پرکننده‌های تقویت کننده متعارف دارای ابعادی در محدوده میکرومتر هستند، افزودن این ذرات به محلول چسب مانع از نفوذ چسب به لایه کلاژن و توبول‌های عاجی می‌شود. بنابراین، استفاده از نانوذرات در چسب‌های دندانی همچون سایر زمینه‌ها رو به گسترش است. مطالعاتی مبنی بر کاربرد نانوذرات تقویت کننده در سامانه‌های چسب دندانی گزارش شده است [۱۰-۱۴]. در کار حاضر، از ذرات نانوالماس که از خانواده کربن هستند و در محیط بافت‌ها و ارگان زنده از زیست سازگاری زیادی برخوردارند [۱۶-۱۹] به عنوان پرکننده تقویت کننده در مقادیر مختلف به سامانه چسب‌بند عاجی اضافه شدن و خواص مکانیکی و ضدباکتری توده چسب و استحکام اتصال آن به عاج دندان انسان بررسی شد.

**تجربی****مواد**

نمونه نانوالماس شرکت Plasma Chem آلمان، با خلوص بیش از ۹۷٪، اندازه ذرات ۴ nm و چگالی ۳/۱۸ g/mL تهیه شد. مونومرهای ۲،۲-بیس [۴-۲-هیدروکسی-۳-متاکریلاتی پروپیل] (فنیل) [۲] و پروپان (Bis-GMA) و مونومر یورتان دی متاکریلات (UDMA) از شرکت Evonik (آلمان) تهیه شدند. ۲-اتیل-۲-(هیدروکسی متیل)-۳،۱-پروپان دی ال تری متاکریلات (TMPTMA) و اتانول از شرکت Merck (آلمان)، ۲-(هیدروکسی اتیل) متاکریلات N'،N'-HEMA (Fluka) از شرکت (آلمان)، کامفورکینون (CQ) و -Dی متیل آمینواتیل متاکریلات (DMAEMA) از شرکت Aldrich آلمان تهیه شدند. کامپوزیت دندانی استفاده شده در این پژوهش Premise Composite A3/5 محصول Kerr آمریکا بود و از ژل فسفریک اسید ۳۷/۵٪ همان شرکت به عنوان عامل حکاکی عاج دندان استفاده شد. باکتری‌های مورد نیاز شامل سوش‌های باکتری

گسترش روزافرون کامپوزیت‌های پلیمری در دندان پزشکی ترمیمی به عنوان ماده‌ای هم‌رنگ دندان که با حفظ زیبایی ظاهری خواص مکانیکی مناسبی را ارایه می‌دهند، این دسته از مواد را انتخابی عالی در دندان پزشکی ترمیمی قرار داده است [۱,۲]. کیفیت و کارایی بالینی یک ترمیم کامپوزیتی به نحوه اتصال کامپوزیت به ساختار دندان بستگی دارد. وظیفه ایجاد اتصال مناسب بین کامپوزیت ترمیمی و ساختار دندان را چسب‌های دندانی به عهده دارند [۳]. این چسب‌ها با توجه به بستری که به آن می‌چسبند، به دو گروه مینایی و عاجی دسته‌بندی می‌شوند. مینا ساختاری معدنی و حدود ۹۵ درصد هیدروکسی آپاتیت دارد و با استفاده از روش‌های آماده سازی همچون حکاکی کردن با فسفریک اسید اتصال محکم و بادوامی را با چسب‌ها فراهم می‌کند. اما، ساختار عاج که ترکیبی از ۷۰ درصد مواد معدنی هیدروکسی آپاتیت و حدود ۳۰ درصد ماده آلی کلاژن و آب است، برخلاف مینای دندان بستری پویا و مرطوب است که برقراری اتصالی پایدار و قابل اطمینان به آن مشکل است [۴-۷]. از اوایل دهه ۱۹۵۰ که چسب‌های دندانی شامل ترکیباتی چون گلیسروفسفریک اسید و مونومرهای دی متاکریلاتی معروف شدند [۳]. تاکنون نسل‌های متفاوتی از سامانه‌های چسب برای فراهم کردن اتصال مناسب به عاج توسعه یافته‌اند. نسل‌های مختلف بر مبنای ساختار شیمیایی اجزای تشکیل دهنده، سازوکار ایجاد اتصال، تعداد مراحل اعمال چسب، کارایی بالینی و استحکام چسب طبقه‌بندی می‌شوند.

چسب‌های عاجی دارای اجزای مختلفی هستند که هر یک در چسبندگی به ساختار مرطوب عاج نقشی را ایفا می‌کنند. در این چسب‌ها مونومرهای چندآکریلاتی شبکه پلیمری سختی را پس از پلیمرشدن ایجاد می‌کنند که استحکام و دوام لایه چسب را فراهم می‌کند. مونومرهای آب دوست نظیر هیدروکسی اتیل متاکریلات (HEMA) در محلول چسب موجب ترشوندگی بهتر عاج و نفوذ مونومرهای آکریلاتی به آن می‌شود. حاللهایی چون اتانول و استون با آب مجاور شبکه کلاژنی جای‌گزین می‌شوند و مونومرها را به درون لایه کلاژن و توبول‌های عاجی می‌کشانند. چسب تهیه شده با این مواد، پس از آماده سازی سطح دندان، روی سطح اعمال می‌شود. چسب به لایه سطحی دندان که شامل الیاف کلاژن و توبول‌های عاجی است، نفوذ می‌کند. با پلیمرشدن مونومرهای چسب، اتصال محکمی با ایجاد گیرهای ریزمکانیکی با سطح دندان ایجاد می‌شود. افزون بر آن، ساز و کارهایی چون ایجاد پیوندهای هیدروژنی بین مونومرهای چسب و الیاف کلاژن، جذب فیزیکی سطحی از راه نیروهای واندروالس و ایجاد پیوندهای یونی بین گروه‌های عاملی چسب‌ها و

## جدول ۲- فرمول بندی چسب عاجی پایه.

| مقدار(درصد وزنی) | ماده    |
|------------------|---------|
| ۱۴               | Bis-GMA |
| ۲۶               | HEMA    |
| ۸                | TMPTMA  |
| ۱۲               | UDMA    |
| ۴۰               | Ethanol |

برای آزمون رزین های نورپخت اصلاح شد. برای این منظور از قالب های استوانه ای از جنس فولاد ضدزنگ با قطر ۶mm و ارتفاع ۳mm استفاده شد. محلول چسب حاوی درصد های وزنی مختلف از نانوذرات الماس پس از تبخیر حلال، داخل قالب ها ریخته شد. با اعمال نور به مدت ۵ ۴۰ از هر دو سوی قالب، چسب ها پخت شدند. سپس، نمونه های پخت شده برای انجام آزمون از قالب خارج شدند. برای هر گروه ۵ نمونه آماده شد. نمونه ها پیش از آزمون ۲۴ h در آب ۳۷°C نگه داری شدند. سپس، سطح نمونه های آماده شده با قطر ۳۷۰C نگه داری شدند. سپس، سطح نمونه های آماده شده با کاغذ سمباده ساییده شد تا سطح صاف و یکنواختی به دست آید. هر نمونه با دقت به نحوی که قطر آن زیر فشار قرار گیرد، در دستگاه آزمون عمومی قرار گرفت. از سلول بار N ۵ kN و سرعت ۱۰ mm/min برای انجام آزمون استفاده شد. استحکام کششی قطری (DTS) با استفاده از معادله (۱) محاسبه شد:

$$DTS = \frac{2P}{\pi DL} \quad (1)$$

که در آن P نیروی وارد شده در لحظه شکست به نیوتن، D قطر و L ضخامت نمونه به میلی متر است.

## آزمون استحکام خمشی

این آزمون بر اساس استاندارد ISO 4049 2009 انجام شد [۲۱]. در این روش قالب های مکعب مستطیل شکل با ابعاد ۲۵×۲۵×۲۵ mm از جنس فولاد زنگ نزن تهیه شدند. نمونه های چسب فاقد حلال در این قالب ها ریخته و پخت شدند. نمونه های تهیه شده پس از پخت و نگه داری در آب مقطر به مدت ۲۴ h و سپس سمباده زنی، به شیوه خمس سه نقطه ای و با فاصله تکیه گاه برابر با ۲۰ mm مورد آزمون خمس سه نقطه ای قرار گرفتند. در این حالت از سلول بار N ۲۰۰ و سرعت ۰/۵ mm/min انجام شد. سپس استحکام خمشی (FS)، از معادله (۲) محاسبه شد:

استافیلوکوک اورئوس، استافیلوکوک اپیدرمیدیس، استافیلوکوک ساپروفتیکوس، انتروکوک فکالیس و استروپتوكوک از انتیتو پاستور ایران تهیه شدند (جدول ۱).

## دستگاه ها

در این پژوهش، دستگاه های پخت نوری Kerr مدل Optilux 501 ساخت آمریکا، آزمون مکانیکی یونیورسال SANTAM مدل STM-20 ساخت ایران و میکروسکوپ الکترون پویشی VEGAII TESCAN XMU ساخت جمهوری چک به کار گرفته شد.

## روش ها

### تهیه چسب

۱۰۰ g چسب عاج مورد استفاده مطابق با فرمول بندی جدول ۲ تهیه شد. سپس، نانوذرات الماس با مقادیر وزنی ۰/۱، ۰/۰۵، ۰/۰۲ و ۰/۰۵ درصد به چسب پایه افزوده شدند. مخلوط های حاصل هر یک به مدت ۳ min به وسیله کاونده فرا صوت با توان ۵۰ درصد و پالس ۶ (هر پالس ۸ s) فررا صوت دهی شدند. پس از آن عامل آغازگر (کامفورکینون) و فعال کننده نوری (دی متیل آمینواتیل متاکریلات) هر یک به مقدار ۰/۵ درصد به مخلوط ها اضافه شدند. برای انجام آزمون اتصال ریزیرشی، حدود ۲ g از هر مخلوط جدا شد و در یک ظرف تیره دریسته در یخچال نگه داری شد. سپس، بقیه مخلوط های حاوی درصد های مختلف پر کننده در گرم خانه خلاء در دمای محیط برای ۸ h قرار گرفتند تا اتانول آنها کاملاً تبخیر شود و به وزن ثابت برسند. آزمون خواص مکانیکی توده چسب روی نمونه های بدون حالال انجام شد.

## آزمون استحکام کششی قطری

این آزمون بر اساس استاندارد ADA 27 انجام شد [۲۰]. این استاندارد

## جدول ۱- مشخصات سوش های باکتری استفاده شده.

| ردیف | سوش های باکتری          | ATCC  |
|------|-------------------------|-------|
| ۱*   | استافیلوکوک اورئوس      | ۲۵۹۲۳ |
| ۲*   | استافیلوکوک اپیدرمیدیس  | ۱۲۲۲۸ |
| ۳*   | استافیلوکوک ساپروفتیکوس | ۱۵۳۰۵ |
| ۴    | انتروکوکوس فکالیس       | ۱۹۴۳۳ |
| ۵    | استروپتوكوک             | ۱۶۸۳  |

شماره های ستاره دار همه از یک جنس اما زیرگونه های متفاوتی هستند.

۰/۱ درصد نانوالماس بودند. در هر گروه، ابتدا ژل فسفریک اسید ۳۷/۵٪ به مدت ۱۵ s در سطح عاج اعمال و سپس ۱۵ s با آب شست و شو داده شد. آب اضافه سطح با دمش هوا جدا شد، به طوری که مقداری رطوبت بر سطح عاج باقی بماند. در این مرحله با استفاده از برس کاملاً آغشته شده به سامانه چسب آزمایشی با غلظت نانوالماس مورد نظر، دو لایه روی سطح مواد معدنی زدوده عاج اعمال شد. پس از گذشت زمان ۱۵ s با استفاده از فشار مایم هوا به مدت ۵ s حلال و مقدار اضافی چسب حذف شد تا سطحی با نمای شفاف روی عاج ایجاد شود. سپس، سطح دندانی آغشته به چسب به وسیله دستگاه پخت نوری به مدت ۱۰ s نور داده شد. در مرحله بعد، روی هر یک از قطعات عاجی متصل شده با توجه به مقدار سطح و عاج نمایان شده ۱ تا ۲ سیلندر پلاستیکی با قطر داخلی ۰/۸ mm و ارتفاع ۱ تا ۱/۵ mm که داخل آنها با استفاده از اسپاتول و نوک سوند، با کامپوزیت Kerr, USA Premise به دقت پرشده بود، قرار داده شد و سپس ۴۰ s با شدت نور ۶۰۰ mW/cm<sup>2</sup> پخت شد. به مدت ۱ h بعد سیلندرهای پلاستیکی به دقت با ایجاد برش عمودی تیغ بیستوری جدا شدند. پس از جداشدن این سیلندرهای پلاستیکی از اطراف کامپوزیت، نمونه ها به مدت یک هفته در آب مقطر و در دمای ۳۷°C نگه داری شدند. سپس، هر قطعه عاجی حاوی سیلندرهای رزینی با استفاده از یک چسب سیانوآکریلات به فک دستگاه آزمون عمومی برای انجام آزمون استحکام ریزبرشی متصل شد. یک سیم فلزی نازک و نرم با قطر ۰/۲ mm به شکل حلقه، به دور سیلندر رزینی قرار گرفت، طوری که حلقه فلزی نیمه پایین محیط سیلندر را دربر گرفته و در تماس با سطح دندان بود. هم چنین دقت شد تا حلقه فلزی در امتداد میسر حرکت سلول بار قرار گیرد. نیروی برشی با سرعت بارگذاری mm/min ۱ اعمال شد تا نمونه ها شکسته شدند. داده ها در هر گروه ثبت و مقدار تنش وارد شده با توجه به سطح مقطع سیلندرهای رزینی بر حسب مگاپاسکال طبق معادله (۳) محاسبه شد:

$$\frac{P}{\pi r^2} = \text{استحکام ریزبرشی} \quad (3)$$

که در آن  $r$  شعاع سیلندر پلاستیکی مورد استفاده و  $P$  نیروی وارد شده در لحظه شکست است.

### میکروسکوپی الکترونی پویشی

سطح شکست نمونه های حاوی ۰، ۰/۱، ۰/۲، ۰/۵، ۰/۰۵ و ۱ درصد وزنی نانوذره در آزمون اتصال ریزبرشی پس از پوشش دهی با طلا به

$$FS = \frac{3PL}{2bd^2} \quad (2)$$

که در آن  $P$  مقدار نیرو در لحظه شکست به نیوتون،  $L$  طول فاصله تکیه گاه ها معادل ۲۰ mm،  $b$  پهنا و  $d$  ضخامت نمونه بر حسب میلی متر است. مدول خمشی از شب منحنی تنش - کرنش در ناحیه خطی محاسبه شد.

### آزمون عمق پخت

این آزمون بر اساس استاندارد ISO 4049 2009 انجام شد [۲۱]. در این آزمون، قالبی استوانه ای شکل با ارتفاع ۶ mm و قطر ۴ mm روی یک صفحه شیشه ای قرار گرفت و با چسب مورد آزمون پر شد. سپس، از بالا به مدت ۴۰ s زیر تابش نور قرار گرفت. بلا فاصله پس از کامل شدن تابش، نمونه از قالب جدا شد و مواد پخت نشده از بخش پایین با کاردک پلاستیکی جدا شدند. ارتفاع ماده پخت شده باقی مانده با ریزسنج اندازه گیری و مقدار به دست آمده برو ۲ تقسیم شد. این مقدار به عنوان عمق پخت گزارش شد.

### اعمال چسب روی دندان و اندازه گیری اتصال ریزبرشی

این مطالعه به روش تجربی روی ۵۰ دندان پرمولر سالم انسان از بین دندان هایی که برای درمان ارتودنسی حداقل ۴ ماه پیش از شروع آزمایش خارج شده و در سرم نمکی نگه داری شده بودند، انجام شد. یک هفته پیش از شروع آزمایش، دندان ها در محلول فرمالین ۱۰٪ نگه داری شدند [۲۲]. سپس، سطح تاج و ریشه دندان ها از هر نوع جرم و بافت نرم شد. تاج دندان ها از بخش اکلوزال (بخش جونده) با استفاده از صفحه برش دهنده (دستگاه برش بافت سخت Mecatome) مدل T201A ساخت فرانسه) با زاویه ۹۰ درجه نسبت به محور طولی دندان و در محیط مرتبط ساییده شدند، به نحوی که عاج دندان با قطر حدود ۴ mm نمایان شد و هیچ نقطه ای از پالپ دندان باز نشد. سپس، با استفاده از یک قرص الماس عمود بر محور طولی هر دندان برش خورده اولیه، مجدداً به ضخامت تقریبی ۲ mm جدا شد. سطح صفحات دندانی به دست آمده با کاغذ سیلیکون کاربید ۳۲۰ گریت و به دنبال آن ۶۰۰ گریت و در نهایت ۱۰۰۰ گریت در زیر جریان آب پرداخت شد تا سطحی کاملاً صاف ایجاد شود. از چسب شامل درصد های مختلف نانوالماس برای بررسی اتصال ریزبرشی استفاده شد. به این ترتیب ۶ گروه بررسی شدند و برای هر گروه ۱۰ نمونه آزمون شد. گروه اول سامانه چسب پایه و گروه های ۲ تا ۶ که حاوی سامانه چسب پایه و به ترتیب ۰/۰۵، ۰/۱، ۰/۲، ۰/۵، ۰/۰۵ و ۱ درصد

استرپتوكوکس، استافیلکوک و انتروکوکوس فکالیس قرار داده شدند. پس از قرار گرفتن به مدت ۲۴ h در دمای ۳۷°C در انکوباتور و پس از گذشت ۲۴ h تا ۴۸ h محیط‌ها از نظر رشد باکتری کنترل شدند.

#### تعیین کمترین غلظت بازدارنده رشد (MIC)

مقدار مشخصی از تجمع‌های باکتریایی خالص تشکیل شده در محیط مولر هیتون آگار به حجم معینی mL ۱۰ از محیط کشت تryptic soy broth (TSB) افزوده شد. پس از قرار گرفتن به مدت ۲۴ h در دمای ۳۷°C محلولی به غلظت نیم مک فارلن (یعنی ۱۰<sup>۸</sup> × ۱/۵ باکتری در هر میلی لیتر) تهیه شد. از این تعليق، رقت‌های مختلفی از باکتری تهیه و سپس نانوذرات الماس به آن افزوده شد.

#### محیط‌ها

##### یک نمونه روش تهیه محیط کشت

۳۴ g از محیط کشت در یک لیتر آب مقطر حل و جوشانده شد. سپس در اتوکلاو با دمای ۱۲۱°C، در فشار ۱۵ psi به مدت ۱۵ min سترون شد. پس از خروج محیط کشت از اتوکلاو و سرد شدن محیط کشت تا دمای حدود ۴۰°C تا ۴۵°C در پتی دیش‌های سترون تقسیم و ریخته شد (جدول ۳).

#### تحلیل آماری داده‌ها

داده‌های آزمون‌های خواص مکانیکی (n=۵)، استحکام اتصال ریزبرشی (n=۱۰) و عمق پخت (n=۳) با استفاده از آزمون آماری ANOVA تک جهتی در حد رواداری α=۰/۰۵ مقایسه و به وسیله نرم افزار SPSS تحلیل آماری شدند.

#### نتایج و بحث

##### استحکام کششی قطری

همان‌طور که در شکل ۱ نشان داده شده است، در استحکام کششی قطری سامانه چسبنده عاجی با افزایش ذرات نانوذرات الماس به گروه چسب تغییر معنی داری ایجاد نشد (P>۰/۰۵). این عدم اختلاف را می‌توان به مقدار کم نانوذرات مورد استفاده ارتباط داد. این روند در آن دسته از چسب‌های دندانی هم گزارش شده که در آنها از نانوذرات بوهیت کمتر از ۰/۵ درصد وزنی استفاده شده است [۱۴].

وسیله میکروسکوپی الکترونی پویشی مشاهده شد.

#### آزمون بررسی خواص ضرباکتری ذرات نانو الماس

برای تعیین خاصیت ضرباکتری ماده نانوذرات الماس به عنوان پرکننده چسب عاجی دندان، مقدار پاک سازی باکتری به وسیله ماده نانوذرات الماس روی باکتری‌های پاتوژن مانند استافیلکوک اورئوس (Streptococcus Aureus) و استرپتوكوکس (Staphylococcus Aureus) گروه A (باتاهمولتیک) و باکتری‌های فرست طلب مانند استافیلکوک اپیدرمیدیس (Staphylococcus ephidermidis) و ساپروفتیکوس (Saprophyticus) و باکتری مقاوم مانند انتروکوکوس فکالیس (Enterococcus faecalis) به روش‌های پورپلیت (Pour plate) و انتشار از قرص و کمترین غلظت بازدارنده رشد (MIC) بررسی شد که هر یک از روش‌ها طبق شرایط زیر انجام شد.

#### روش پورپلیت

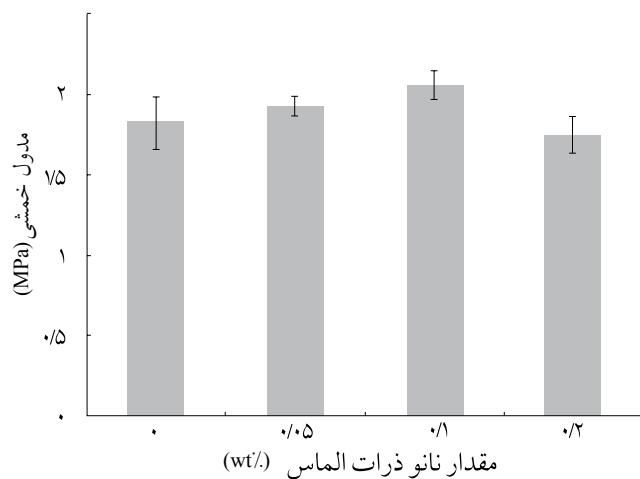
در روش پورپلیت ابتدا مقدار ۰/۵ g از پودر نانوذرات الماس به محیط کشت نوترینت آگار (Nutrient agar) اضافه و در صفحه پخش شد. پس از سرد شدن ۰/۱ mL از ذخیره باکتری‌های استافیلکوک اورئوس، استافیلکوک اپیدرمیدیس، استرپتوكوکس و ساپروفتیکوس در هر کدام از صفحه‌ها به طور جداگانه تلقیح و سپس به مدت ۲۴ h در انکوباتور ۳۷°C نگه‌داری شد. پس از گذشت ۲۴ و ۴۸ h، محیط کشت از نظر وجود تجمع‌های باکتریایی بررسی شد. باکتری انتروکوکوس فکالیس در محیط اسکولین آگار کشت داده شد (جدول ۳).

#### روش انتشار از قرص

در این روش، ابتدا از نمونه‌های چسب عاجی حاوی ۰/۰۵ و ۰/۲ درصد وزنی ذرات نانوذرات الماس قرص‌های کوچکی به قطر تقریبی ۳ mm و ضخامت ۱-۲ mm تهیه شدند. این قرص‌ها برای انجام آزمون اثر ضرباکتری، در مقایسه با قرص‌های آنتی بیوگرام (حاوی پنی‌سیلین ۲۵ mg، سیپروفلوکسازین ۳۰ mg و سفتیریاکسون ۳۰ mg) به عنوان نمونه‌های شاهد، در محیط مولر هیتون آگار حاوی باکتری‌های

جدول ۳ - مشخصات محیط‌های مورد استفاده در آزمون.

| محیط                                 | ساخت  | شماره    | LOT |
|--------------------------------------|-------|----------|-----|
| نوترینت آگار (Nutrient agar)         | Merck | VM916450 |     |
| آگار مولر هیتون (Muller hinton agar) | Merck | V381547  |     |
| Tryptic soy broth                    | Merck | YK896238 |     |



شکل ۳- مدول خمشی برای چسب پخت شده حاوی مقادیر مختلف نانوالماس.

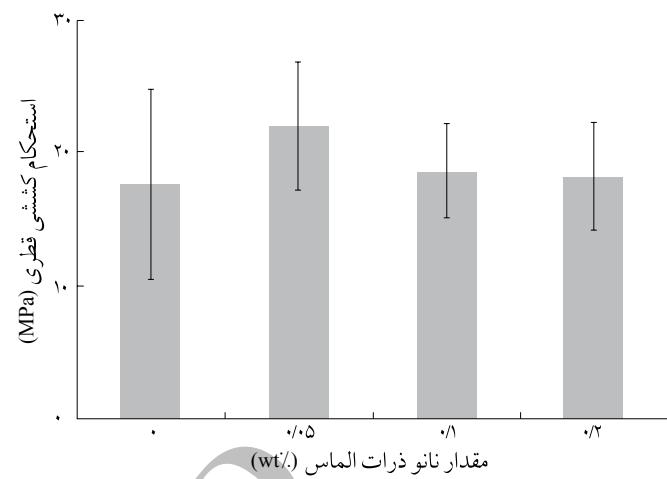
(P<۰/۰۵). اما، استحکام خمشی همچنان نسبت به چسب پایه بیشتر است (P<۰/۰۵) که در واقع اثر تقویت‌کنندگی ذرات نانوالماس را نشان می‌دهد. نشان داده شده است که افزودن مقادیر اندک از نانوذرات الماس به پروتزهای دندانی از جنس پلی متاکریلات باعث بهبود چقلمگی شکست و استحکام ضربه پروتزها می‌شود [۱۵]. افتخی که در ترکیب درصدهای بیش از ۱/۰ درصد در استحکام خمشی رخ داد، احتمالاً به دلیل افزایش مقدار تجمع و نیز کاهش عمق پخت یه دلیل کدر بودن نانوذرات الماس است.

#### مدول خمشی

شکل ۳ تغییرات استحکام خمشی عامل چسبنده عاجی حاوی مقادیر مختلف نانوذرات الماس را نشان می‌دهد. با افزایش نانوذرات الماس به چسب پایه تا ۰/۱ درصد وزنی، مدول خمشی به مقدار ۱۳ درصد افزایش یافت (P<۰/۰۵) که بیشترین مقدار مدول خمشی را دارد.

جدول ۴ - عمق پخت عامل چسبنده حاوی مقادیر مختلف ذرات نانوالماس.

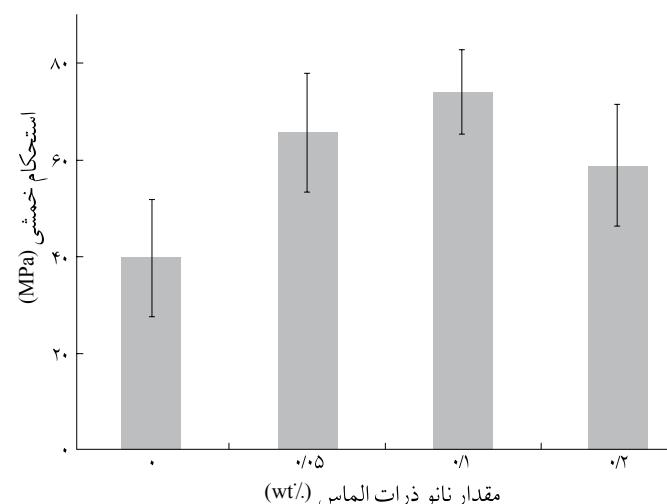
| عمق پخت (mm) | ترکیب درصد |
|--------------|------------|
| > ۳          | ۰          |
| ۲/۶          | ۰/۰۵       |
| ۱/۳          | ۱/۰        |
| ۷/۰          | ۲/۰        |
| ۵/۰          | ۵/۰        |
| ۲/۰          | ۱          |



شکل ۱- استحکام کششی قطری برای چسب پخت شده حاوی مقادیر مختلف ذرات نانوالماس.

#### استحکام خمشی

رونده تغییرات مقدار استحکام خمشی عامل چسبنده عاجی حاوی مقادیر مختلف نانوذرات الماس، در شکل ۲ نشان داده شده است. همان طور که مشاهده می‌شود، با افزایش ذرات نانوالماس به چسب پایه، استحکام خمشی بتدریج افزایش یافت. بیشترین افزایش، در ۰/۱ درصد نانوالماس مشاهده شد (P<۰/۰۵). این مقدار افزایش نسبت به چسب پایه، ۸۵٪ بود. این روند در چسبهای دندانی که در آن از نانوذرات هیدروکسی آپاتیت به مقدار ۰/۲ درصد وزنی استفاده شده است، هم گزارش شده است [۱۳]. با افزایش بیشتر نانوذرات الماس به مقدار بیش از ۰/۱ درصد وزنی، استحکام خمشی کاهش یافت که در ترکیب درصد ۰/۲ افت استحکام خمشی دیده می‌شود

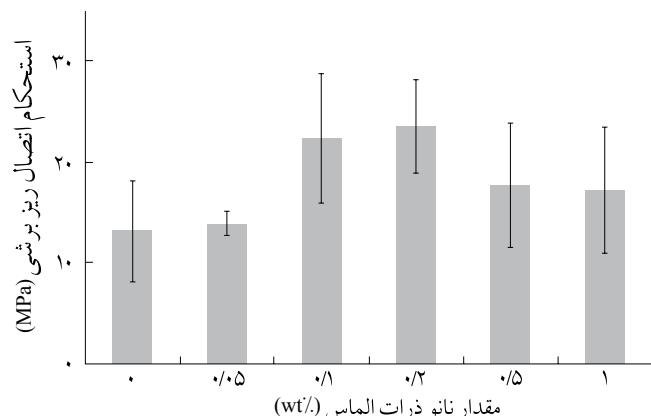


شکل ۲- استحکام خمشی برای چسب پخت شده حاوی مقادیر مختلف نانوذرات الماس.

افزایش می‌یابد. این افزایش در مدول به وسیله مدل‌های مختلف نشان داده شده است که در اکثر این مدل‌ها، افزایش مدول را بیشتر به مقدار پرکننده ارتباط می‌دهند [۲۳]. پس از  $0/1$  درصد وزنی با افزایش بیشتر نانوالماس، مقدار استحکام خمشی کاهش یافت و در  $0/2$  درصد وزنی کمترین مدول خمشی مشاهده شد. علت کاهش را می‌توان ناشی از اثر تضعیف کننده تجمع ذرات نانوالماس و مهم‌تر از آن به دلیل کاهش عمق پخت که به دلیل خاصیت کدر بودن نانوالماس ایجاد می‌شود، دانست.

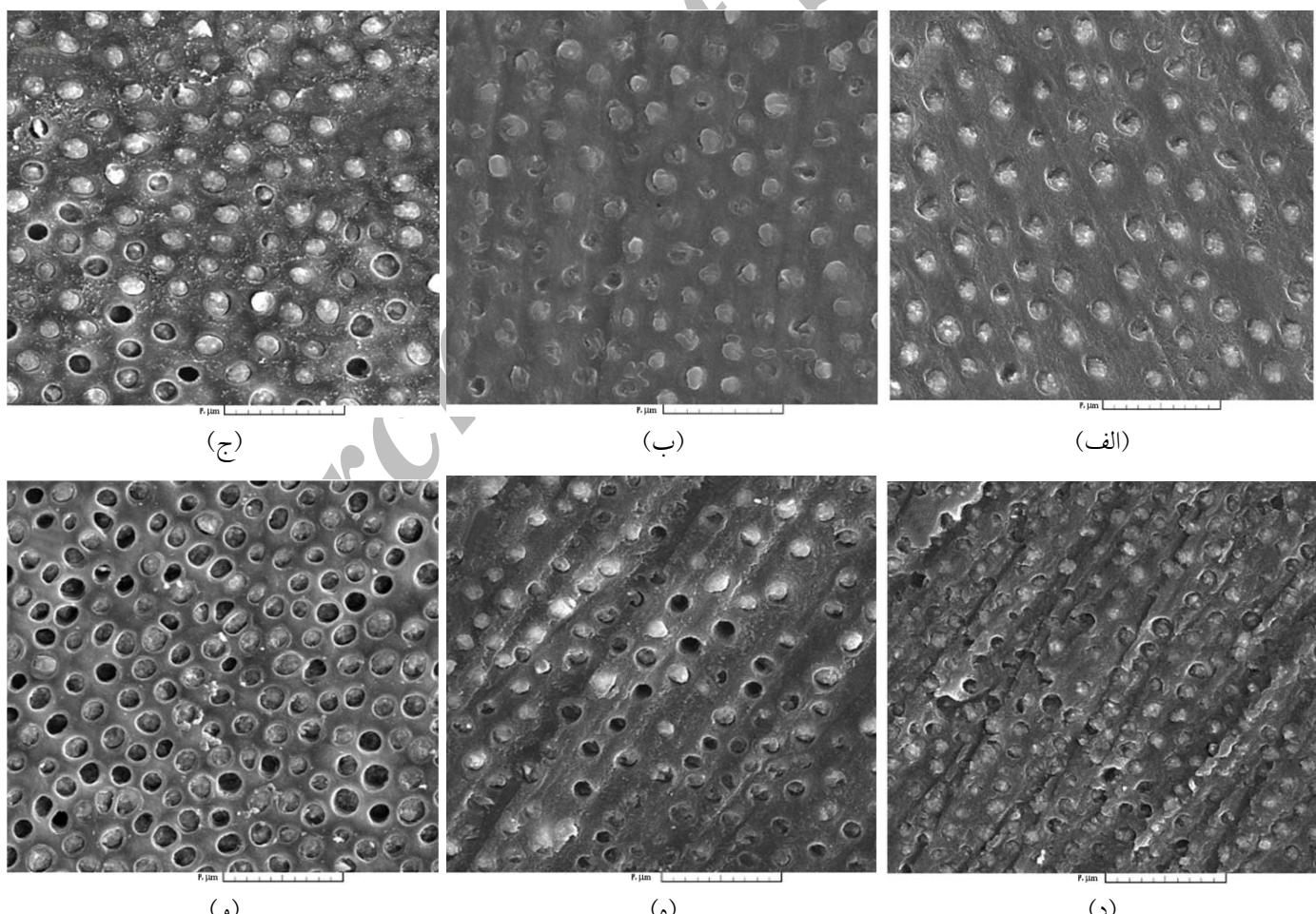
### عمق پخت

نتایج حاصل از عمق پخت در جدول ۴ آمده است. عمق پخت برای ترکیب درصدهای  $0/2$  و  $0/5$  به ترتیب به مقدار  $76$  و  $83$  درصد کاهش یافت و برای ترکیب درصد  $1$  به مقدار  $92$  درصد کاهش یافت. دلیل اصلی افت خواص مکانیکی در ترکیب درصدهای بیش از  $0/2$



شکل ۴- استحکام اتصال ریزبرشی عامل چسبنده عاجی حاوی مقادیر مختلف نانوالماس.

با افزایش نانوذرات الماس که دارای مدول (بیش از  $1000$  GPa) [۱۶] بسیار بیشتری نسبت به رزین هستند، مدول کل کامپوزیت



شکل ۵- تصاویر SEM مریبوط به سطح شکست در حد فاصل بین عاج - کامپوزیت در نمونه‌های شامل درصدهای مختلف وزنی نانوالماس: (الف)  $0/0$ ٪، (ب)  $0/05$ ٪، (ج)  $0/1$ ٪، (د)  $0/2$ ٪، (ه)  $0/5$ ٪ و (و)  $1$ ٪.

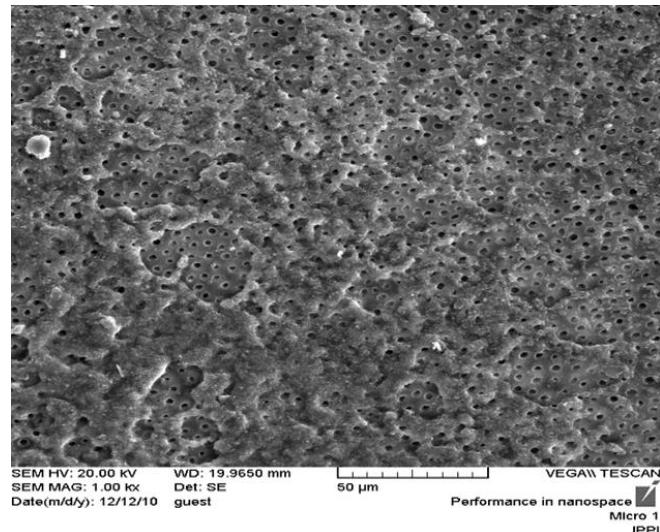
**مطالعه میکروسکوپی سطوح شکست در آزمون استحکام ریزپوشی**  
**شکل ۵ تصاویر سطح دندان را پس از جدا شدن چسب از دندان در آزمون استحکام ریزپوشی نشان می‌دهد.** همان‌طور که مشاهده می‌شود، در نمونه چسب پایه که فاقد نانوذرات الماس است (شکل ۵-الف) و هم‌چنین نمونه‌هایی که درصد نانوذرات در آنها کم است (شکل‌های ۵-ب تا د)، محلول چسب به درون توبول‌های عاجی (کanal‌های کوچکی هستند که در تمام ضخامت عاج تداوم دارند) نفوذ کرده‌اند. نفوذ چسب به داخل این توبول‌ها و سپس پخت آنها با پلیمرشدن نوری، گیرهای ریزمکانیکی را ایجاد می‌کند که موجب استحکام چسبندگی کامپوزیت به دندان می‌شود. بنابراین ترشوندگی سطح عاج و نفوذ چسب به درون توبول‌های عاجی به خوبی انجام شده است.

گیرهای مکانیکی ناشی از نفوذ چسب به درون توبول‌ها با افزایش نانوذرات الماس استحکام بیشتری می‌یابد که ناشی از افزایش استحکام توده چسب است. این امر در آزمون استحکام خمی در شکل ۲ نشان داده شده است. بنابراین افزایش استحکام ریزپوشی را در چسب‌های شامل ۰/۱ و ۰/۲ نانوذره می‌توان به افزایش مقاومت توده چسب ارتباط داد.

در مقادیر بیش از ۰/۲ درصد نانوذرات به دلیل افزایش گرانوری محلول چسب که ناشی از سطح مؤثر زیاد نانوذرات است (۳۵۰ m<sup>2</sup>/g)، نفوذ محلول چسب به درون توبول‌های عاجی به خوبی انجام نمی‌شود که در شکل ۵-ه و د مشاهده می‌شود. این شکل‌های نشان می‌دهند، بخشی از توبول‌های عاجی به وسیله چسب پرنشده‌اند. بنابراین، گیرهای مکانیکی کاهش می‌یابد که افت استحکام ریزپوشی در مقادیر ۰/۰ و ۰/۱ درصد وزنی را می‌توان با آن مرتبط دانست. پوشش

#### جدول ۵- نتایج آزمون ضدباکتری نانوذرات الماس و چسب‌های شامل نانوذرات.

| مشاهده         | نمونه   |
|----------------|---|
| عدم رشد باکتری | پودر نانوذرات الماس<br>(روش پورپلیت)                  |
| رشد باکتری     | قرص شامل ۰/۰۵ درصد نانوذرات الماس (روش انتشار از قرص) |
| رشد باکتری     | قرص شامل ۰/۱ درصد نانوذرات الماس (روش انتشار از قرص)  |
| رشد باکتری     | قرص شامل ۰/۲ درصد نانوذرات الماس (روش انتشار از قرص)  |



شکل ۶- تصویر SEM مربوط به عدم ترشوندگی مناسب سطح عاج به وسیله نمونه شامل ۱ درصد وزنی نانوالماس.

ذرات نانوالماس، کاهش در عمق پخت مونومرها چسب دندانی است. از آن جا که ذرات نانوالماس خاکستری رنگ هستند، مانع عبور نور می‌شوند و مقدار زیادی از مونومرها پخت نشده باقی می‌ماند و به علت پخت ناقص چسب، خواص مکانیکی به شدت افت می‌کند.

#### استحکام اتصال ریزپوشی

همان‌طور که در شکل ۴ دیده می‌شود، استحکام اتصال ریزپوشی در نمونه‌های چسب حاوی ۰/۱ و ۰/۲ درصد وزنی از نانوذرات الماس افزایش یافت ( $P < 0.05$ ). این افزایش حدود ۷۰-۸۰ درصد نسبت به نمونه چسب پایه بود. افزایش مقدار استحکام اتصال ریزپوشی با افزودن نانوذرات الماس به چسب، اثر تقویت کننده‌گی این نانوذرات را نشان می‌دهد. گزارش شده است، افزودن نانوذرات به چسب‌های دندانی، استحکام چسبندگی آنها را به ساختار دندان افزایش می‌دهد [۱۲-۱۴]. در مقادیر بیشتر از ۰/۲ درصد نانوذره استحکام اتصال ریزپوشی کاهش یافت ( $P < 0.05$ ). افزایش تجمع نانوذرات و هم‌چنین افزایش گرانوری سامانه چسبنده می‌تواند مانع از نفوذ چسب به شبکه کلاژنی شود. بنابراین، گیرهای ریزمکانیکی که عمده‌ترین دلیل چسبندگی چسب‌های دندانی است، کاهش می‌یابد. در نتیجه، مقدار استحکام اتصال ریزپوشی کم می‌شود. مشاهدات میکروسکوپ الکترونی کاهش نفوذ چسب به درون توبول‌های عاجی را به خوبی نشان می‌دهد.

با توجه به این که لایه اعمال شده چسب روی سطح عاج دارای ضخامتی بسیار کمتر از کمینه عمق پخت در آزمون عمق پخت است (ضخامت لایه چسب کمتر از ۵۰ میکرون است)، آزمون استحکام اتصال ریزپوشی برای درصدهای بیشتر از نانوذرات نیز انجام شد.

۱/۰ درصد نانوالماس، به مقدار ۸۵٪ و محلول خمثی آن به مقدار ۱۳٪ افزایش یافت. در عین حال آزمون اتصال ریزپرشی، افزایش چسبندگی به دندان را در مقایسه با چسب پایه، در ترکیب درصد ۰/۱ و ۰/۲ به ترتیب تا ۷۰ و ۷۹ درصد نشان داد.

مشاهدات میکروسکوپ الکترونی نشان داد، محلول چسب به درون توبولهای عاجی نفوذ کرده است. نفوذ چسب به داخل این توبولها و سپس پخت آنها با پلیمرشدن نوری، گیرهای ریزمکانیکی را ایجاد می‌کند که موجب استحکام چسبندگی کامپوزیت به دندان می‌شود. بنابراین ترشوندگی سطح عاج و نفوذ چسب به درون توبولهای عاجی به خوبی انجام شده است. گیرهای مکانیکی ناشی از نفوذ چسب به درون توبولها با افزایش نانوذرات الماس استحکام بیشتری پیدا می‌کنند که ناشی از افزایش استحکام توده چسب است. این امر در آزمون استحکام خمثی نشان داده شد. بنابراین، افزایش استحکام ریزپرشی را در چسب‌های شامل ۰/۱ و ۰/۲ درصد نانوذره می‌توان به افزایش مقاومت توده چسب ارتباط داد. در مقادیر بیش از ۰/۲ درصد نانوذرات به دلیل افزایش گرانروی محلول چسب که ناشی از سطح مؤثر زیاد نانوذرات است، محلول چسب به درون توبولهای عاجی به خوبی نفوذ نمی‌کند. نتایج نشان می‌دهد، در درصدهای زیاد پرکننده، پدیده تجمع ذرات و افزایش گرانروی چسب رخ می‌دهد و نفوذ چسب به داخل توبولهای عاجی و به درون لایه کلاژن کاهش می‌یابد، در نتیجه گیرمکانیکی کاهش پیدا می‌کند. مجموعه این عوامل باعث افت استحکام چسبندگی در مقادیر زیاد پرکننده می‌شود.

در بررسی خواص ضدباکتری نشان داده شد که گرچه نانوذرات به طور خالص خاصیت ضدباکتری نشان می‌دهند، اما هنگامی که به محلول چسب اضافه می‌شوند و کامپوزیتی را پس از پخت تشکیل می‌دهند، خاصیت ضدباکتری ندارند، بنابراین نمی‌توانند گرینه مناسبی برای ایجاد خاصیت ضدباکتری در چسب‌های دندانی باشند. می‌توان انتظار داشت که حبس این ذرات درون ماتریس پلیمری مانع از تماس آنها با باکتری‌ها می‌شود و بنابراین خاصیت ضدباکتری در کامپوزیت‌ها مشاهده نمی‌شود.

نایکنواخت سطح عاج به وسیله چسب و عدم نفوذ آن به داخل توبولهای عاجی در بزرگ‌نمایی کمتر در شکل ۶ به خوبی مشاهده می‌شود.

### بررسی خاصیت ضدباکتری ذرات نانوالماس

#### روش پورپلیت

نتایج این آزمون نشان داد، ذرات نانوالماس به طور خالص قدرت و خاصیت ضدباکتری دارند و محیط را به طور کامل پاک سازی می‌کند که در جدول ۵ آورده شده است.

#### روش انتشار از قرص

کترل محیط کشت، پس از گذشت ۲۴ h تا ۴۸ h انجام شد. در این آزمون نمونه‌های چسب شامل نانوذرات الماس به شکل قرص در ترکیب درصدهای مختلف تهیه و پخت نوری شدند. باکتری‌ها تا کناره قرص‌های حاوی نمونه‌های شامل مقادیر مختلف نانوذره رشد کردند، اما اطراف قرص‌های آنتی بیوگرام هاله عدم رشد مشاهده شد.

#### تعیین کمترین غلظت بازدارنده رشد (MIC)

کترل محیط کشت، پس از قرار گرفتن در انکوباتور به مدت ۲۴ h در دمای ۳۷°C و گذشت ۲۴ h تا ۴۸ h انجام شد. در این آزمون نمونه‌هایی به شکل قرص شامل درصدهای مختلف از نانوذرات در محیط کشت قرار داده شده بودند. مشاهده شد، پس از گذشت ۲۴ h تا ۴۸ h تمام باکتری‌ها رشد کردند و کدورت در محیط ایجاد شد. عدم قدرت پاکسازی محیط به وسیله نانوذرات احتمالاً به علت مقدار کم نانوذرات در این روش است.

#### نتیجه گیری

اثر افزودن نانوذرات الماس به چسب دندانی عاجی روی استحکام چسبندگی به عاج و خواص مکانیکی و همچنین خواص ضدباکتری چسب بررسی شد. نتایج نشان داد، استحکام خمثی نمونه شامل

## مراجع

- Powers J. and Sakaguchi R., *Craig's Restorative Dental Materials*, Mosby Elsevier, 2006.
- Roberson T., Heymann H., and Swift E., *Sturdevant's Art and Science of Operative Dentistry*, Mosby St. Louis, 2002.
- Roulet, J.F. and DeGrange M., *Adhesion: The Silent Revolution in Dentistry*, Quintessence, 2000.

4. Swift Jr E.J. and Perdigao J., Bonding to Enamel and Dentin a Brief History and State of Art, *Quint Int.*, **26**, 95-110, 1995.
5. Grayson W., Marshall Jr., Sally J.M., John H. Kinney, and Balooch M., The Dentin Substrate: Structure and Properties Related to Bonding, *J. Dent.*, **25**, 441-458, 1997.
6. Carlos A., Nascimento A.B., and Teixeira H.M., Response of Human Pulps Following Acid Conditioning and Application of a Bonding Agent in Deep Cavities, *Dent. Mater.*, **18**, 543-551, 2002.
7. Breschi L., Mazzoni A., Ruggeri A., Cadenaro M., Di Lenarda R., and De Stefano Dorigo E., Dental Adhesion Review: Aging and Stability of the Bonded Interface, *Dent. Mater.*, **24**, 90-101, 2008.
8. Van Landuyt K., Snaauwaert J., De Munck J., Peumans M., Yoshida Y., Poitevin A., Coutinho E., Suzuki K., Lambrechts P., and Van Meerbeek B., Systematic Review of the Chemical Composition of Contemporary Dental Adhesives, *J. Biomater.*, **28**, 3757-3785, 2007.
9. De Munck J., Van Landuyt K., Peumans M., Poitevin A., Lambrechts P., Braem M., and Van Meerbeek B., A Critical Review of the Durability of Adhesion to Tooth Tissue: Methods and Results, *J. Dent. Res.*, **84**, 118-132, 2005.
10. Miyazaki M., Ando S., Hinoura K., Onose H., and Moore B.K., Influence of Filler Addition to Bonding Agents on Shear Bond Strength to Bovine Dentine, *Dent. Mater.*, **11**, 234-238, 1995.
11. Kim J.S., Cho B.H., Lee I.B., Um C.M., Lim B.S., Oh M.H., Chang C.G., and Son H.H., Effect of the Hydrophilic Nanofiller Loading on the Mechanical Properties and the Microtensile Bond Strength of an Ethanol-Based One-Bottle Dentin Adhesive, *J. Biomed. Mater. Res., B: Appl. Biomat.*, **15**, 284-291, 2005.
12. Atai M., Solhi L., Nodehi A., Mirabedini S.M., Kasraei S., Akbari K., and Babanzadeh S., PMMA-grafted Nano-clay as Novel Filler for Dental Adhesives, *Dent. Mater.*, **25**, 339-347, 2009.
13. Sadat-Shojai M., Atai M., Nodehi A., and Nasir Khanlar L., Hydroxyapatite Nanorods as Novel Fillers for Improving the Properties of Dental Adhesives: Synthesis and Application, *Dent. Mater.*, **26**, 471-482, 2010.
14. Abkhezr A., Atai M., Behnamghader A.A., Solhi L., and Ebadzadeh T., Properties of Dental Adhesives Incorporated with Boehmite Nano-particles, *Iran. J. Polym. Sci. Technol. (In Persian)*, **23**, 423-433, 2011.
15. Protopapa P., Kontonasaki E., Bikaris D., Paraskevopoulos K.M., and Koidis P., Reinforcement of a PMMA Resin for Fixed Interim Prostheses with Nanodiamonds, *Dent. Mater. J.*, **30**, 222-231, 2011.
16. Shenderova O.A. and Gruen D.M., *Ultrananocrystalline Diamond, Synthesis, Properties, and Applications*, 2nd ed., William Andrew, 2006.
17. Krueger A., The Structure and Reactivity of Nanoscale Diamond, *J. Mater. Chem.*, **18**, 1485-1492, 2008.
18. Amaral M., Gomes M., Lopes M., Silva R.F., Santos J.D., and Fernandes M.H., Nanocrystalline Diamond as a Coating for Joint Implants: Cytotoxicity and Biocompatibility Assessment, *J. Nanomater.*, 1-9, 2008.
19. Yang L., Sheldon B.W., Webster T.J., Silva R.F., and Fernandes M.H., Orthopedic Nano Diamond Coatings: Control of Surface Properties and their Impact on Osteoblast Adhesion and Proliferation, *J. Biomed. Mater. Res.*, **91**, 548-556, 2009.
20. ANSI/ADA, Specification No.27, Direct Filling Resins, 1993.
21. ISO 4049, Dentistry-polymer-based Restorative Materials, 2009.
22. Lee J.J., Marbell A.N., Pimenta A.F., Leonard R., and Ritter A.V., Using Extracted Teeth for Research: the Effect of Storage Medium and Sterilization on Dentin Bond Strengths, *J. Am. Dent. Associat.*, **138**, 1599-1603, 2007.
23. Fu S., Feng X., Lauke B., and Mai Y., Effects of Particle Size, Particle/Matrix Interface Adhesion and Particle Loading on mechanical Properties of Particulate-polymer Composites, *Compos. Part B: Eng.*, **39**, 933-961, 2008.