

اصلاح ابرآبدوست و آنتی باکتریال پلی اورتان به کمک نانوذرات دی اکسید تیتانیوم به منظور استفاده در ابزار پزشکی

فاطمه نوری صفا^{*}، امیر رزمجو و ناهید امامی
دانشکده علوم و فناوری های نوین، دانشگاه اصفهان

(دريافت مقاله: ۱۳۹۶/۰۶/۰۷ - دريافت نسخه نهايی: ۱۳۹۷/۰۷/۳۰)

چکيده- پلیمر پلی اورتان نقش مهمی در مراقبت‌های بهداشتی دارد و به طور گستردگی در دستگاه‌ها و ابزارهای پزشکی مورد استفاده قرار می‌گیرد. با این حال، هنوز زیست‌سازگاری پایین و تشکیل بیوفیلم در سطح آن، موضوعی چالش برانگیز است. اصلاح ترشوندگی سطح روشی مؤثر برای افزایش زیست‌سازگاری سطح پلیمرهای دارای خواص توده مطلوب است. در این مطالعه، اصلاح سطح صفحات پلی-اورتان توسط لایه نازک پلی‌اتیلن گلیکول و به دام افتادن نانوذرات دی‌اکسید تیتانیوم در پلیمر به کمک تغییر ساختار فیزیکی و شیمیایی سطح به منظور افزایش زیست‌سازگاری انجام گرفت. خواص فیزیکو‌شیمیایی سطوح اصلاح شده با استفاده از طیف‌سنجی تبدیل فوریه مادون قرمز (FTIR)، میکروسکوپ الکترونی روبشی (SEM)، آنالیز پراش انرژی پرتو ایکس (EDX) و اندازه‌گیری زاویه تماس و انرژی آزاد سطح مشخص شد. زیست‌سازگاری سطوح اصلاح شده با استفاده از آزمون سمیت MTT بر سلول‌های سرطانی دهانه رحم، چسبندگی باکتریایی‌ها و بررسی تشکیل بیوفیلم و سنجش جذب پروتئین بهروش برادرورد مورد بررسی قرار گرفت. یک لایه نازک قابل اتوکلاو و ارزان با ساختار دارای زبری چندگانه و پایدار به طور کووالان روی سطح صفحات پلی اورتان برای کاربردهای زیستی و پزشکی ایجاد شد. نتایج نشان می‌دهد که به غیر از فعالیت‌های ضد باکتریایی، نمونه اصلاح شده نیز توانایی کاهش تشکیل بیوفیلم را دارد به طوری که حداقل مهار بیوفیلم در ۲۴ ساعت اول ۹۴ درصد بیشتر از نمونه اصلاح نشده است.

واژه‌های کلیدی: زیست‌مواد، ابرآبدوستی، زیست‌سازگاری، نانوذرات دی‌اکسید تیتانیوم، پلی‌اتیلن گلیکول، پلی اورتان.

Modification of Superhydrophilic, Anti-bacterial Polyurethane Polymer with TiO₂ Nanoparticles for Medical Devices

F. Noorisafa*, A. Razmjou and N. Emami

Department Advance Sciences and Technology, Isfahan University, Isfahan, Iran.

Abstract: Polyurethane polymer plays an important role in health care, and it is widely used in medical devices and instruments. However, the low biocompatibility and biofilm formation on the surface can be regarded as a challenging issue. Engineering the wetting capability of the surface is an effective way to increase the biodegradability of polymer surfaces with sufficient bulk properties. In this study, the surface modification of polyurethane sheets by a thin layer of polyethylene glycol and trapping of titanium dioxide nanoparticles were carried out by means of physical and chemical changes on the surface to enhance the biocompatibility. The physicochemical properties of the modified surfaces were determined using fourier-transform infrared (FTIR) spectroscopy, scanning electron microscopy (SEM), energy-dispersive X-ray spectroscopy (EDX), and contact

*: مسئول مکاتبات، پست الکترونیکی: fnsmkh@gmail.com

angle and free surface energy measurement. The biocompatibility of the modified levels was evaluated using the MTT toxicity test on cervical cancer cells (HeLA), bacterial adhesion, biofilm formation, and the protein absorption assay by the Bradford method. A thin, autoclave able and inexpensive thin layer with a solid and stable roughening structure was created covalently on the surface of the polyurethane plates for biological and medical applications. The results, therefore, showed that apart from antibacterial activity, the modified sample also had the ability to reduce the biofilm formation, such that the maximum biofilm attachment inhibition in the first 24 hours was 94% higher than that of the modified sample.

Keywords: Biomaterial, Superhydrophilic, TiO₂ nanoparticles, polyethylene glycol, polyurethane.

با پاسخ میزبان در کاربردی خاص تعریف می‌شود. زیست‌سازگاری به طور اساسی دو بخش اینمی زیستی^۱ و عاملیت زیستی^۲ دارد. اینمی زیستی پاسخ مناسب بافت پیرامون زیست‌ماده در بدن میزبان، فقدان سمتی سلولی و عدم سرطان‌زا بودن است و عاملیت زیستی، توانایی زیست‌ماده در عملکرد مناسب مورد نظر است.

جذب پروتئین در سطح زیست‌ماده سری رخدادهای را در پیش دارد که درنهایت منجر به التهاب و پس زدن یا پذیرش کاشتنی می‌شود. میان‌کنش اولیه پروتئین با سطح زیست‌ماده اهمیت زیادی در تعیین زیست‌سازگاری ماده دارد [۵]. در دهه‌های اخیر مطالعه میان‌کنش‌های پروتئین سطح اهمیت زیادی پیدا کرده است، چون در تعیین زیست‌سازگاری زیست‌مواد اثری بنیادی دارد. برای مثال آبشار واکنش‌های زیست‌ماده نامطلوب نظر جذب باکتری یا ایجاد لخته در سطح مواد با جذب پروتئین آغاز می‌شود [۶].

خواص سطح نظر ساختار شیمیایی سطح، زبری، انرژی سطح، بار سطحی، تحرک گروههای عاملی در سطح، ساختار کریستالی و همچنین عوامل محیطی نظری دما و pH بر نوع و ساختار پروتئین جذب شده اثرگذار است. جذب پروتئین روی سطح شامل چندین فاز انتقال اولیه به سطح، جذب اولیه برگشت‌پذیر مولکولهای پروتئینی و جذب ثانویه برگشت‌ناپذیر است. پس از اتصال پروتئین‌ها اتصال میکروارگانیسم‌ها به سطح زیست‌ماده و تشکیل بیوفیلم در چندین مرحله رخ می‌دهد که حذف آن تقریباً غیرممکن است [۷].

نوع باکتری‌هایی که متصل می‌شوند و همچنین نوع پروتئین‌هایی که به سطح می‌چسبند، به شدت به خواص سطح نظری گروههای عاملی، بار سطحی، انرژی سطح، زبری و ... بستگی دارد.

۱- مقدمه

در سال‌های اخیر از زیست‌مواد مختلف طبیعی و سنتزی در کاربردهای زیست‌پزشکی نظری اندام‌های مصنوعی، ابزارهای پزشکی، پروتزها، غشاهای دیالیز، دریچه‌های قلبی، بالون‌های درون شاهرگی، جداکننده‌های پلاسما و ... استفاده می‌شود که در تماس مستقیم با خون و بافت قرار می‌گیرند. این پلیمرها هنوز هم در تماس مستقیم با خون مستعد ایجاد لخته و فعال‌سازی سیستم کمپیمان و آبشار کوآگولاسیون هستند [۱]. میان‌کنش مولکولهای پروتئینی نظری ایمنوگلوبولین‌ها، پروتئوگلیکان‌ها، کلاژن، فیبرونکتین، فیبرین و لامینین با سطح کاشتنی‌ها و ابزار در تماس با بافت زنده ممکن است منجر به اتصال سلول‌های باکتریایی شود که درنهایت باعث تکثیر باکتری‌ها و تشکیل بیوفیلم و عفونت می‌شود [۲].

اولین بخش ابزارهای پزشکی که با اجزای بدن در ارتباط قرار می‌گیرد، سطح زیست‌ماده است و پاسخ اولیه بدن به ویژگی‌های سطح ماده کاشتنی بستگی دارد [۳]. بنابراین طراحی کاشتنی‌ها و دستگاه‌های پزشکی با خواص بهینه سطح ضروری به نظر می‌رسد [۴]. روش مناسب در ساخت زیست‌مواد انتخاب ماده با خاصیت مورد قبول توده و سپس اصلاح مخصوص سطح جهت بهبود خواص سطحی است. در این روش علاوه بر داشتن خواص مطلوب توده، به خواص ایده‌آل سطح نیز می‌رسیم.

وقتی کاشتنی در بدن قرارداده می‌شود، تعریف زیست‌سازگاری شامل ترمیم بافت هدف و بازگشت عملکرد و فنوتیپ سلول‌ها، ممانعت از عملکرد ماکروفازها و پاسخ به عوامل خارجی، جلوگیری از ایجاد زخم و ممانعت از فعل شدن سیستم ایمنی است.

زیست‌سازگاری به عنوان توانایی زیست‌ماده در عملکرد مناسب

دی اکسید تیتانیوم در اندازه نانومتری یک فوتوکاتالیست ایده‌آل است که مهم‌ترین دلیل وجود این خاصیت در این ماده، قابلیت جذب پرتو فرابنفش است. فوتون‌های فرابنفش بسیار پرانرژی هستند و در بیشتر موارد می‌توانند به سادگی باعث تخریب اجسام شوند. این پدیده معمولاً از طریق شکست پیوندهای شیمیایی آنها صورت می‌گیرد. بنابراین نانوذرات دی اکسید تیتانیوم با جذب پرتو فرابنفش و به واسطه خاصیت فوتوکاتالیستی خود می‌توانند پوشش‌های ضدباکتری روی سطح ایجاد کنند و همچنین مانع از عبور پرتو شوند. این ذرات می‌توانند به تبدیل اکسیدهای نیتروژن به اکسیژن و نیتروژن و یا تجزیه مواد آلی به دی اکسید کربن و آب کمک کنند. این ویژگی می‌تواند تأثیر بسزایی در از بین بردن میکروارگانیسم‌های مضر و بیماری‌زا و کاهش آلودگی‌های محیطی بهویژه در شهرها و فضاهای بسته داخلی داشته باشد [۱۴].

روش‌های مختلفی در سنتز نانوذرات تیتانیوم وجود دارد. از آنجا که در ساخت نانوذرات کنترل اندازه بسیار مهم است، انتخاب روش مناسب و تکرارپذیر در ساخت نانوذرات اهمیت زیادی دارد. از روش‌های رایج سنتز نانوذرات تیتانیوم می‌توان به روش سل-ژل اشاره نمود. فرایند سل-ژل یک روش شیمیایی‌تر برای سنتز انواع نانوساختارها به‌ویژه نانوذرات اکسید فلزی است. در این روش، پیش ماده مولکولی که معمولاً آلکوکسید فلزی است در حلال حل شده و با حرارت و در اثر هیدرولیز به ژل تبدیل می‌شود. سپس ژل خشک می‌شود و به پودر تبدیل می‌شود. پودر حاصل برای کلسينه شدن حرارت می‌بیند.

این تحقیق مبتنی بر اصلاح ساختار و شیمی سطح پلیمر پلی اورتان به منظور ارتقای زیست‌سازگاری، ممانعت از تشکیل پیوفیلم و بهبود خواص سطح به کمک نانوذرات دی اکسید تیتانیوم و پلیمر زیست‌سازگار و آبدوست پلی‌اتیلن گلیکول است که در آن طی دو مرحله سطح فیلم پلی اورتان ساخته شده به کمک روش تزریق با پوشش پلی‌اتیلن گلیکول و نانوذرات دی اکسید تیتانیوم پوشش‌دهی شد و خواص فیزیکوشیمیایی و زیستی سطوح اصلاح شده با روش‌های

با اتصال باکتری به سطح در مرحله اول میان‌کنش‌های دور برد وان دروالسی با سطح زیست‌ماده شکل می‌گیرد. در مرحله دوم میان‌کنش‌های کوتاه‌برد آبگریز، دوقطبی و یونی بین میکروارگانیسم و سطح برقرار می‌شود. در این مرحله فاصله بین میکروارگانیسم و سطح پنج نانومتر است. اگر فاصله با سطح حدود ۱۰ تا ۲۰ نانومتر باشد، نیروی الکتروستاتیک غالب می‌شود. وقتی میان‌کنش‌های هیدروژنی و میان‌کنش‌های کوتاه‌برد تشکیل شوند، اتصال میکروارگانیسم به سطح برگشت‌ناپذیر خواهد بود [۸]. ثابت شده سطوح آبدوست بیش از سطوح آبگریز نسبت به اتصال میکروارگانیسم‌ها مقاوم هستند [۹]. مطالعات نشان می‌دهد که چسبندگی باکتری‌های دارای سطح آبگریز به سطوح آبگریز بیشتر و قوی‌تر از اتصال باکتری‌های ذاتاً آبدوست به سطوح آبدوست است [۱۰]. از آنجا که پس از تشکیل بیوفیلم، از بین بردن آن تقریباً غیرممکن است، تغییر شیمی و ساختار سطح به‌منظور کاهش اتصال اولیه و تشکیل بیوفیلم ضروری است [۱۱].

امروزه از نانوذرات دی اکسید تیتانیوم در تصفیه، گندزدایی، رنگزدایی، ساخت سرامیک‌های ویژه، از بین بردن سلول‌های سرطانی، ساخت فوتوکاتالیست‌ها، کاغذسازی، تولید لوازم بهداشتی و آرایشی، تهیه پوشش‌های محافظ در برابر پرتوهای فرابنفش، مواد ضدباکتریایی، بسته‌بندی مواد غذایی، ساخت حسگرهای گازی و دمایی و ایجاد درخشنده‌گی استفاده می‌شود. در اکثر موارد، به کارگیری نانوذرات دی اکسید تیتانیوم به‌دلیل خاصیت فوتوکاتالیتیکی آن است. فوتوکاتالیست ماده‌ای است که در اثر تابش نور، منجر به بروز یک واکنش شیمیایی می‌شود، ولی خود دچار هیچ تغییری نمی‌شود و تنها شرایط لازم برای انجام واکنش‌ها را فراهم می‌کند. فاکتورهای مختلفی نظیر اندازه نانوذرات، بلورینگی و مورفولوژی بر عملکرد نانوذرات دی اکسید تیتانیوم اثرگذار است [۱۲]. در نانوذرات تیتانیوم در فاز کریستالی آناتاز در اثر تابش نور فرابنفش، جفت الکترون-حفره تشکیل می‌شود و الکترون در واکنش با مولکول‌های آب، گروه‌های هیدروکسیل و اکسیژن، رادیکال هیدروکسیل و آنیون سوپر اکسید می‌سازد که قابلیت تجزیه تقریباً همه مولکول‌های آلی را دارد [۱۳].

پاکسازی از هرگونه آلودگی با الكل ۷۵ درصد و سه مرتبه با آب شستشو داده شد. سپس به مدت ۲۰ دقیقه تحت برهمزنی صوتی قرار گرفتند. در ادامه، برای خشک شدن در گرم کن با دمای ۷۰ درجه سانتی گراد به مدت یک ساعت قرار داده شد. به منظور پوشش دهی سطح با عامل کراس لینک کننده هگزا- متیلن دی ایزو سیانات، نمونه های پلی اورتان در ۱۰۰ میلی لیتر محلول تولوئن حاوی ۵، ۲/۵، ۰/۶۲۵ و ۰/۳۱۲۵ درصد، ۱-۶ دی ایزو سیاناتو هگزان و ۰/۲۵ درصد دی بوتیلن دیلورات به مدت یک ساعت در دمای ۷۰ درجه سانتی گراد غوطه ور شد. سپس به مدت ۳۰ دقیقه در تولوئن شستشو داده شد و پس از آن ده دقیقه تحت برهمزنی صوتی قرار گرفت تا ذرات و مولکول هایی که به طور فیزیکی به سطح اتصال یافته اند، حذف شوند. به منظور ایجاد سطح زیست سازگار و آبدوست، نمونه های دارای کراس لینک کننده به مدت ۲۴ ساعت در محلول تولوئن حاوی ۱۰ درصد پلی اتیلن گلیکول با وزن مولکولی ۲۰۰۰ و دمای ۴۵ درجه سانتی گراد قرار گرفتند. سپس نمونه های به مدت ۳۰ دقیقه در تولوئن شسته شدند و ۱۰ دقیقه سوئیکیت شدنند تا پلیمر های پلی اتیلن گلیکولی که به طور فیزیکی در میان زنجیره ای با اتصال کووالان به دام افتاده اند، حذف شوند. درنهایت نمونه های در دمای ۳۵ درجه سانتی گراد در آون به مدت ۲۴ ساعت خشک شدند. به منظور ایجاد پوشش نانوذره تیتانیوم، نمونه های دارای پوشش با عامل کراس لینک کننده با درصد های حجمی / حجمی متفاوت و پلیمر پلی اتیلن گلیکول به مدت یک ساعت در محلول سل نانوذره، پوشش دهی شدند. سپس محلول سل تیتانیوم حذف شد و نمونه های به مدت ۱۶ ساعت در آون با دمای ۱۲۰ درجه سانتی گراد قرار گرفتند. پس از آن نمونه های در ۰/۹ درجه سانتی گراد قرار گرفتند. نمونه های حاصل سپس سه مرتبه شستشو و در آون ۳۵ درجه سانتی گراد خشک شدند.

۳-۲- تعیین خواص سطح

اندازه نانوذرات به کمک میکروسکوپ الکترونی عبوری^۳ و فاز

مختلف مشخصه یابی شد.

۲- مواد و روش تحقیق

اتanol خالص، هگزامتیلن دی ایزو سیانات (HDI) از شرکت مرک و ۴ و ۲ پتادیون، پرکلریک اسید، تیتانیوم ترا ایزو پرو اکسید، دی متیل سولفو کسید (DMSO)، دی بوتیلن دیلورات (Dibutyltin dilaurate) دی فنیل دی متیل تیازولیلن (Dimethylthiazol-2-yl-4,5-(MTT)، پروتین سرم آلبومین گاوی (BSA)، تیازولیوم بروماید (RPMI) از شرکت سیگما، محیط کشت سلولی (RPMI) از ۲۰۰۰ دالتون از شرکت سیگما، سویه های باکتریایی استاندارد آنتی باکتریال و سویه های باکتریایی تشکیل دهنده بیوفیلم از آزمایشگاه میکروبیولوژی بیمارستان الزهرا (س) تهیه شدند. همچنین صفات تخت پلیمر ترمومپلاست پلی اورتان، به کمک روش قالب زنی پس از طراحی و ساخت قالب از گرانول های ترمومپلاست پلی اورتان تجاری تهیه شدند.

۲-۱- سنتز نانوذرات دی اکسید تیتانیوم

به منظور سنتز نانوذرات دی اکسید تیتانیوم به روش سل-ژل، محلول حاوی اتانول، ۴ و ۲ پتادیون، پرکلریک اسید، تیتانیوم ترا ایزو پرو اکسید، و آب دیونیزه به ترتیب زیر هود شیمیایی و با نسبت وزنی ۱/۵، ۰/۵ و ۰/۴۵ در دمای اتاق در یک ظرف ریخته می شوند. سپس نمونه به مدت یک ساعت تحت دمای اتاق با سرعت یکنواخت مخلوط می شود و محلول زرد رنگی حاصل می شود. تیتانیوم ترا ایزو پرو اکسید پیش ماده اصلی سنتز نانوذرات دی اکسید تیتانیوم، پرکلریک اسید کاتالیزور واکنش، ۴ و ۲ پتادیون آغازگر واکنش پیش ماده، اتانول حلal و آب به عنوان آغازگر واکنش هیدرولیز هستند. در این مرحله، نانوذرات دی اکسید تیتانیوم به وجود می آیند.

۲-۲- پوشش سطح پلیمر پلی اورتان

برای پوشش دهی سطح، ابتدا نمونه های قالب پلی اورتان برای

جدول ۱- پارامترهای رهیافت اسید- باز (ون- اوس)

γ	γ^+	γ^d	I_{TOT}	
۵۷/۴۰	۳/۹۲	۲۴/۰۰	۶۴/۰۰	گلیسرول
۰۰/۰۰	۰۰/۰۰	۵۰/۸۰	۵۰/۸۰	دیودومتان
۲۵/۵۰	۲۵/۵۰	۲۱/۸۰	۷۲/۸۰	آب دوبار تقطیر

* کشش سطحی است و اندیس d ، + و - به ترتیب dispersive و اسید و باز هستند.

می شوند. برای ایجاد خاصیت رسانش در سطح، نمونه‌ها با پوششی یک نانومتری از طلا- پالادیوم پوشش دهی شدند.

۴- بررسی تشکیل بیوفیلم در سطح
به منظور بررسی اثر پوشش بر تشکیل بیوفیلم در سطح سه سویه باکتریایی سودوموناس آئروژینوزا، استافیلوکوکوس آرئوس و استافیلوکوکوس اپیدرمیس با بیشترین قابلیت تشکیل بیوفیلم در عفونت‌های بیمارستانی از آزمایشگاه میکروب‌شناسی بیمارستان الزهرا (س) تهیه شدند و در محیط کشت معدنی نوترینت آگار به مدت ۲۴ ساعت و در دمای ۳۷ درجه سانتی‌گراد کشت داده شد. سپس محیط نوترینت آگار استریل تازه به سوسپانسیون باکتریایی اضافه شد تا جذب در ۶۰۰ نانومتر به ۱/۰ که غلظت استاندارد مک فارلند است، برسد. از نمونه‌های خام و اصلاح شده با غلظت‌های ۱/۲۵، ۲/۵ و ۵ درصد حجمی/ حجمی عامل کراس لینک کننده و نمونه بدون اصلاح سه نمونه در اتوکلاو استریل شد و در پلیت ۲۴ چاهکی پلی استیرین استریل قرار داده شد. پس از آن پلیت‌ها به مدت ۲۴ ساعت در دمای ۳۷ درجه سانتی‌گراد انکوبه شدند. پس از انکوباسیون نمونه‌ها سه مرتبه با آب دیونیزه شسته می‌شوند. دو میلی‌لیتر رنگ کریستال ویلوت ۰/۳ درصد به منظور اتصال به دیواره پیتیدوگلیکانی باکتری‌های متصل به سطح به هر چاهک افزوده شد. پس از ۱۵ دقیقه نمونه‌ها به آرامی سه مرتبه با آب دیونیزه شسته شدند تا باکتری‌های غیرمتصل و رنگ اضافه شسته شوند. نمونه‌های شسته شده سپس در چاهک‌های حاوی دو میلی‌لیتر اتانول ۹۶ درصد (حجمی/ حجمی) به مدت ۲۰ دقیقه غوطه‌ور شدند تا کریستال ویلوه درون دیواره سلولی

کریستالی نانوذرات به کمک تفرق پرتو ایکس^۴ و با استفاده از زاویه پراش پرتو ایکس فاز کریستالی نانوذرات دی‌اکسید تیتانیوم سنتر شده به روش سل- ژل تعیین شدند.

برای بررسی و ارزیابی خاصیت آبدوستی سطح، زاویه تماس ناشی از قطره آب دوبار تقطیر قرار گرفته روی سطوح اصلاح شده به روش سیسیل دراپ^۵ با کمک دوربین عکاسی با بزرگنمایی ۲۰۰ برابر اندازه‌گیری شد. برای جلوگیری از خطا برای هر نمونه حداقل هشت زاویه تماس اندازه‌گیری شد.

به منظور محاسبه تغییرات انرژی سطح نمونه‌های اصلاح شده، ابتدا زوایای تماس سطح با سه مایع آب، دیودومتان^۶ و گلیسرول با پارامترهای معلوم به روش ون- اوس^۷ اندازه‌گیری شد. سپس انرژی سطح با استفاده از روش ون- اوس محاسبه شد. جدول (۱) پارامترهای مورد استفاده در روش ون- اوس در محاسبه انرژی سطح را نشان می‌دهد [۱۵].

برای تعیین گروههای عاملی موجود در سطح و تأیید اتصالات کوالانس ایجاد شده در سطح، نمونه‌ها پس از انجام اصلاحات در هر مرحله توسط طیف‌سنجی مادون قرمز با تبدیل فوریه^۸ تبدیل فوریه، بررسی شدند. به منظور بررسی میکرو و نانوساختارهای ایجاد شده در سطح پوشش دهی شده و بررسی اثر ساختار سطح بر خواص ترشوندگی، از میکروسکوپ الکترونی روبشی^۹ با ولتاژ ۵ کیلو ولت استفاده شد. برای ایجاد خاصیت رسانش در سطح، نمونه‌ها با پوششی یک نانومتری از طلا- پالادیوم پوشش دهی شدند.

برای بررسی و تأیید حضور نانوذرات دی‌اکسید تیتانیوم (آنالیز عنصری) در سطح از آنالیز پراش انرژی پرتو ایکس استفاده شد. در این روش درصد اتم‌های سطحی نشان داده

شده با ۱۰ درصد سرم جنینی گاوی در پلیت ۹۶ خانه کشت داده شد. هر پلیت حاوی ۲۰۰ میلی لیتر محیط کشت و ۱۰۴ سلول در هر میلی لیتر است و به مدت ۲۴ ساعت در حرارت ۳۷ درجه سانتی گراد و در حضور ۵ درصد کربن دی اکسید قرار گرفت. سپس نمونه ها با غلظت های مختلف پوشش در سطح به مدت یک هفته در یک میلی لیتر آب انکوبه می شود. سپس آب فیلتر می شود و سلول ها در معرض حجم های ۱۰ و ۲۰ میکرو لیتر آن قرار می گیرند و برای ۲۴ و ۴۸ ساعت در همان شرایط انکوباسیون قرار داده می شوند. سپس محیط کشت خارج می شود. پس از حذف دارو، دو تا سه مرتبه سلول ها تغذیه شدند. سپس ۱۰۰ میلی لیتر محلول MTT به هر چاهک اضافه شد و مجددا برای چهار ساعت در دمای ۳۷ درجه سانتی گراد و اتمسفر مرطوب و تاریکی انکوبه شد. پس از آن ۱۵۰ میلی لیتر دی متیل سولفوکسید به هر چاهک افزوده شد و درصد زنده بودن سلول ها بر مبنای منحنی استاندارد رده سلولی محاسبه شد. برای هر نمونه و نمونه کنترل، سه تکرار جهت اطمینان از دقیق نتایج انجام شد.

۳- نتایج و بحث

اندازه نانوذرات سنتز شده به روش سل ژل به کمک میکروسکوپ الکترونی عبوری به دست آمد. همان طور که در شکل (۱) مشاهده می شود، نانوذرات سنتز شده قطر میانگین ۸ نانومتر را دارند. جدول (۲) تفسیر تصویر پراش پرتو ایکس و وجود درصد بالایی از نانوذرات دی اکسید تیتانیوم در فاز کریستالی آناتاز را نشان می دهد. همان طور که در نتایج پراش پرتو ایکس در جدول (۲) دیده می شود، ۸۰ درصد نانوذرات در فاز کریستالی آناتاز که دارای خاصیت فتوکاتالیتیکی و به تبع آن خود تمیز شوندگی و فعالیت آنتی باکتریال است [۱۶] هستند. در شکل (۲) زوایای تماس سطوح اصلاح شده دیده می شود که از ۸۴/۵ به صفر درجه رسید. شکل (۳) تصویر قطره آب قبل و پس از اصلاح سطح با ۲/۵ درصد کراس لینک کننده

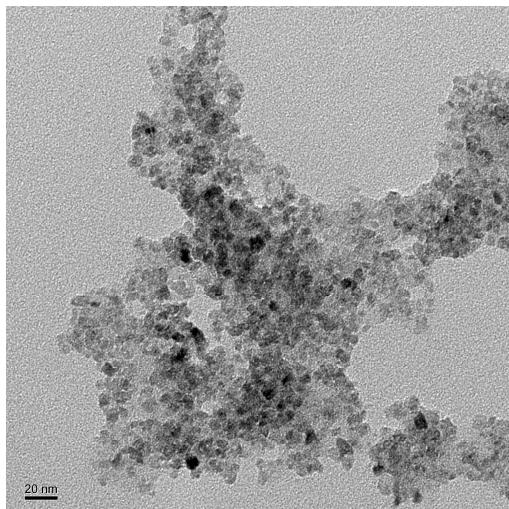
باکتری های متصل شده آزاد شوند. در مرحله بعد جذب محلول در ۵۴۰ نانومتر اندازه گیری شد. از هر غلظت، سه نمونه به عنوان کنترل منفی با همان شرایط و بدون حضور باکتری ها در چاهک ها قرار داده می شود که جذب کریستال ویوله را نشان می دهد و باید از جذب نمونه های مورد بررسی کم شود.

۴-۵- بررسی میزان مقاومت سطح نسبت به اتصال پروتئین
برای بررسی اثر پوشش ایجاد شده بر مقاومت سطح نسبت به چسبندگی پروتئین ها، آزمون جذب پروتئین سرم آلبومین گاوی با روش برده فورد انجام گرفت. پس از رسم منحنی استاندارد، نمونه های بدون اصلاح و نمونه های پوشش دهنده شده با غلظت های مختلف کراس لینک کننده با وزن معلوم، در محلول ۵۰/۵۰ میلی گرم در میلی لیتر سرم آلبومین گاوی به مدت ۲۴ ساعت در دمای اتاق انکوبه شدند. سپس ۱۰۰ میکرو لیتر از محلول برداشته و پنج میلی لیتر معرف برده فورد به آن افزوده شد و پس از ورتكس جذب آن را در طول موج ۵۹۵ نانومتر خوانده شد. محلول شاهد حاوی ۱۰۰ میکرو لیتر بافر فسفات به همراه ۵ میلی لیتر معرف است. کاهش در میزان پروتئین سرم آلبومین گاوی نشانگر جذب آن در سطح است.

۶- بررسی سمیت پوشش

درنهایت سمیت پوشش سنتز شده به روش تعیین سمیت MTT روی لایه سلولی سرطان گردان رحم انجام شد. برای بررسی زیست سازگاری پوشش ایجاد شده، نمونه های ۱×۱ سانتی متر مربع را آماده و پس از اتوکلاو سلول ها در مرحله رشد لگاریتمی در تماس با سطح یا محلول مورد نظر قرار داده شدند. پس از حذف دارو بعد از مدت زمان معین، به سلول های اجازه داده می شود دو تا سه دوره تکثیر شوند، تا سلول های زنده قابل تکثیر از سلول های غیرقابل تکثیر قابل تشخیص شوند. سپس تعداد سلول های زنده با روش غیر مستقیم احیای رنگ MTT شمارش شدند.

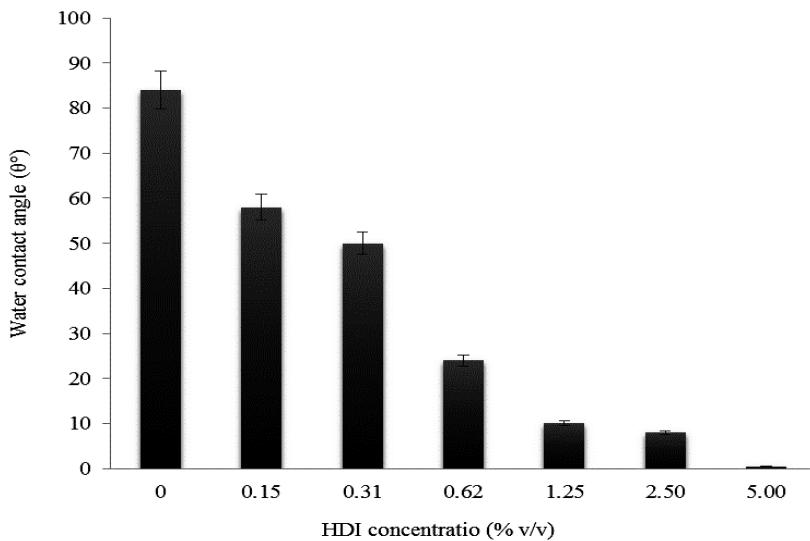
بدین منظور سلول ها در محیط کشت RPMI-1640 غنی



شکل ۱- نانوذرات دیاکسید تیتانیوم با قطر میانگین هشت نانومتر

جدول ۲- تفسیر نتایج پراش پرتو ایکس نانوذرات دیاکسید تیتانیوم

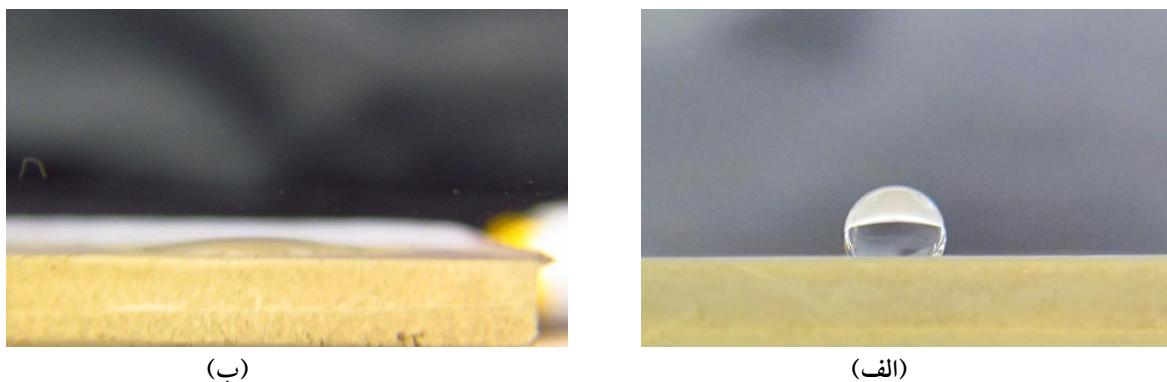
نام ماده	مقدار	فرمول شیمیایی	درصد
انااتاز	۲۸	TiO ₂	۸۰
روتاپل	۶	Ti _{0.928} O ₂	۲۰



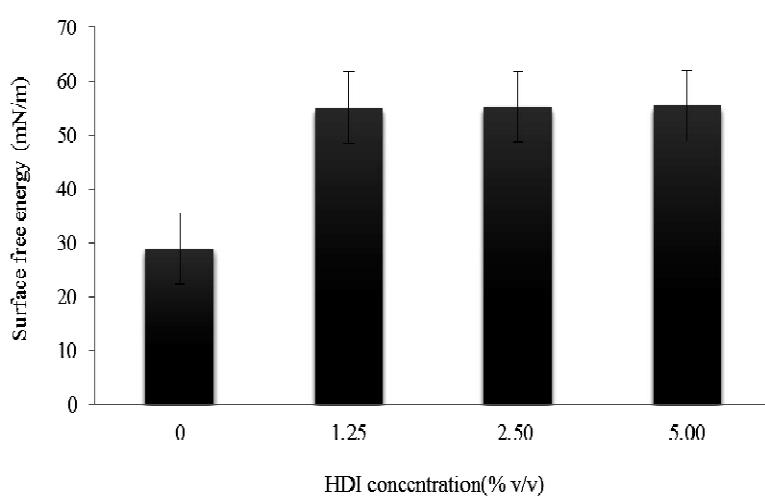
شکل ۲- زوایای تماس سطوح اصلاح شده با پلی اتیلن گلیکول و نانوذرات دیاکسید تیتانیوم

گلیسرول و دیودومتان با پارامترهای ون-اووس مشخص و انرژی آزاد سطح در سطح نمونه‌های اصلاح شده و اصلاح نشده دیده می‌شود. انرژی سطح و زبری سطح هر دو پارامترهای کلیدی سطوح جامد هستند که می‌تواند به شدت بر

را نشان می‌دهد که طبق تعریف به ابرآبدوسنی رسیده‌ایم [۱۷]. به کمک نرم‌افزار کامپیوتربی و برنامه‌نویسی پارامترهای ون-اووس و زاویه تماس آب، گلیسرول و دیودومتان، انرژی سطح نمونه‌ها محاسبه شد. در جدول زیر زوایای تماس آب،



شکل ۳- تصویر قطره آب در سطح: (الف) نمونه خام و (ب) نمونه اصلاح شده ۲/۵ درصد حجمی/حجمی عامل کراس لینک کننده

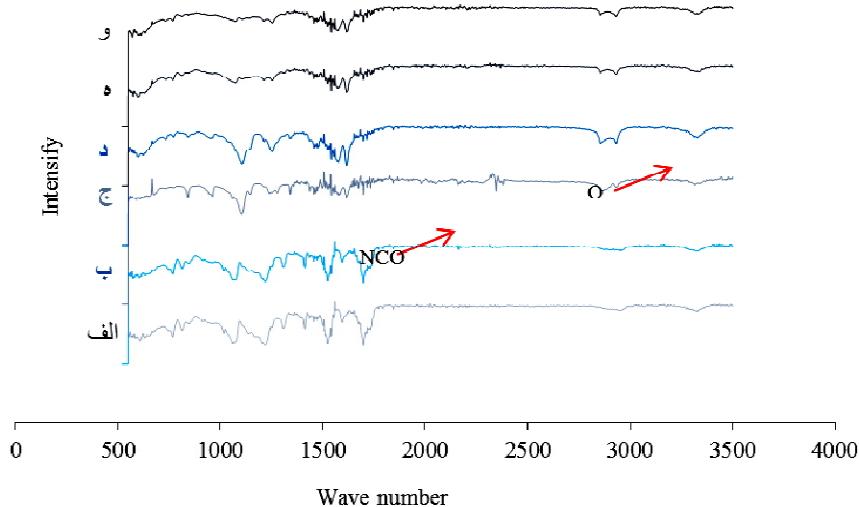


شکل ۴- انرژی سطح نمونه های دارای صفر، ۱/۲۵، ۲/۵ و ۵ درصد حجمی /حجمی

به منظور بررسی اثر پوشش بر گروه های عاملی موجود در سطح، از طیف سنجی مادون قرمز تبدیل فوریه استفاده شد. شکل (۵) تصاویر طیف سنجی مادون قمز تبدیل فوریه نمونه های اصلاح نشده، نمونه پوشش دهی شده با کراس لینک کننده، نمونه فاقد کراس لینک کننده و نمونه پوشش دهی شده با کراس لینک کننده با غلاظت های مختلف و پلیمر پلی اتیلن گلیکول را نشان می دهد.

در شکل (۵-ج) پیک گروه عاملی ایزوسیانات در نواحی ۲۳۴۸ و ۲۲۱۶ بر سانتی متر ملاحظه می شود که این نشانگر اتصال موفق کوالان کراس لینک کننده هگزامیلن دی ایزوسیانات در سطح است. بدون تیمار سطح با کراس لینک کننده (شکل ۵-ب)، جذب فیزیکی و ضعیف پلی اتیلن

خاصیت ترشوندگی سطح اثربخش باشدند. افزایش انرژی آزاد سطح می تواند منجر به افزایش آبدوستی شود که این افزایش محدود است و رسیدن به ابرآبدوستی نیازمند تغییر هم زمان انرژی آزاد سطح و زبری سطح است. همان طور که در شکل (۴) دیده می شود، پوشش دهی سطح با پلی اتیلن گلیکول و نانوذرات دی اکسید تیتانیوم انرژی آزاد سطح را تا دو برابر از ۲۹ به ۵۰ میلی نیوتون بر متر افزایش می دهد. اما افزایش کراس لینک کننده و به تبع آن افزایش پلی اتیلن گلیکول تغییر چندانی در انرژی سطح نشان نمی دهد، با این وجود اینکه زاویه تماس با افزایش عاکل کراس لینک کننده از ۸۴/۵ به صفر درجه می رسد و این نشانگر اثر برجسته تر زبری سطح در مقابل انرژی سطح است [۱۸].

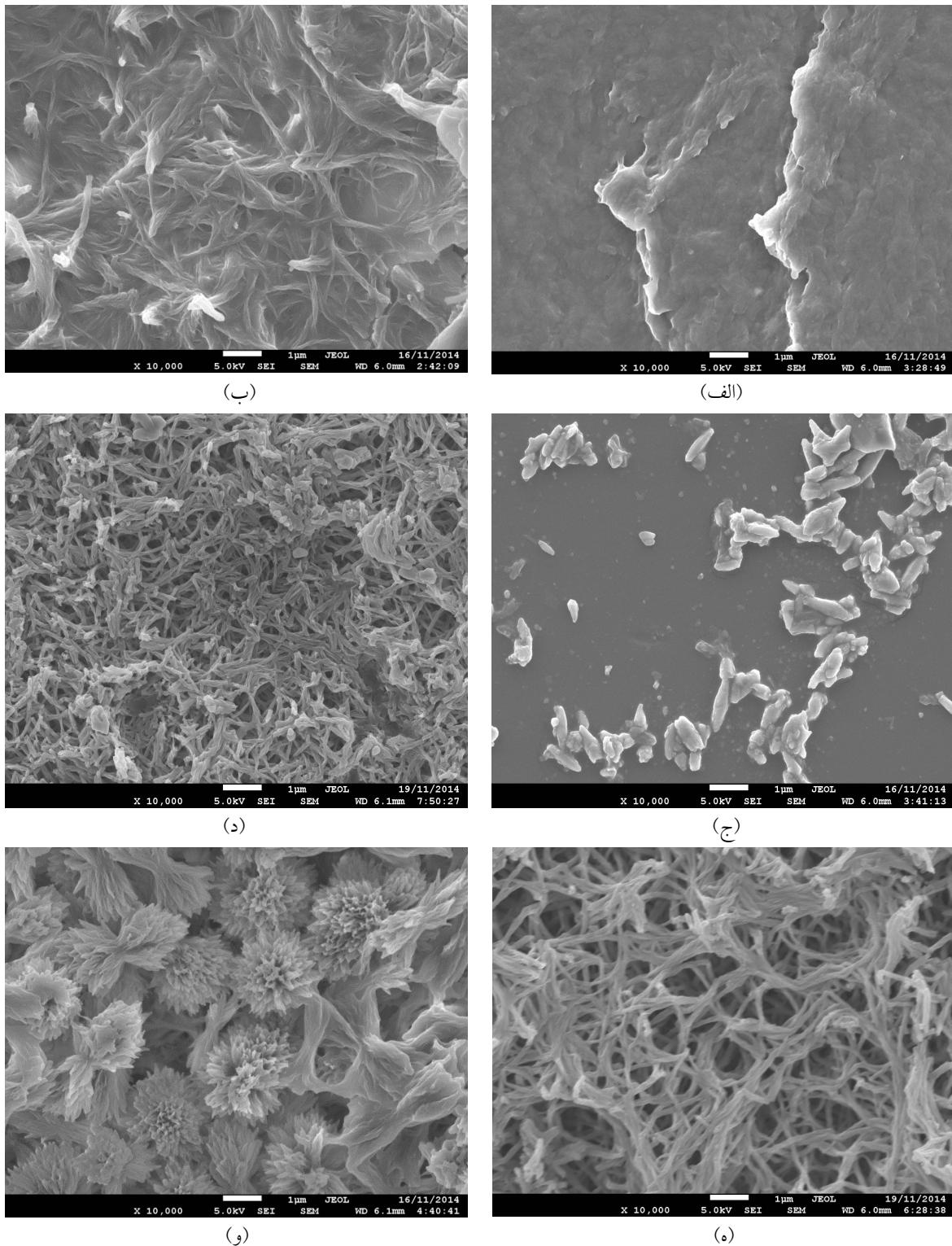


شکل ۵- طیف مادون قرمز با تبدیل فوریه نمونه‌های (الف) بدون تغییر شیمیابی در سطح، (ب) نمونه پوشش‌دهی شده با پلی‌اتیلن گلیکول بدون حضور کراس‌لینک کننده HDI، (ج) نمونه پوشش‌دهی شده با ۵ درصد هگزا متیلن دی ایزوسیانات فاقد پلی‌اتیلن گلیکول، (د) نمونه پوشش‌دهی شده با ۱/۲۵ درصد HDI و پلی‌اتیلن گلیکول، (ه) نمونه پوشش‌دهی شده با ۲/۵ درصد HDI و پلی‌اتیلن گلیکول و (و) نمونه پوشش‌دهی شده با ۵ درصد HDI و پلی‌اتیلن گلیکول

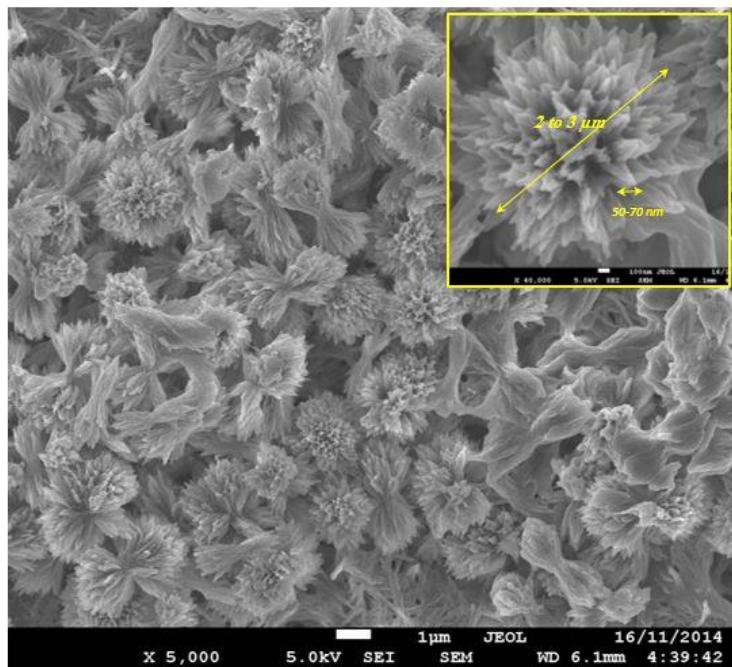
نشان می‌دهد که در صورت عدم استفاده از کراس‌لینک کننده هگزا متیلن دی ایزوسیانات، لایه پلی‌اتیلن گلیکول در سطح به راحتی جدا می‌شود و تنها اتصال فیزیکی پلی‌اتیلن گلیکول و آگلومراسیون رخ داده است. با افزایش غلظت کراس‌لینک کننده (شکل ۶-د، ۶-ه و ۶-و)، تخلخل و زبری افزایش می‌یابد و ساختار با زبری چندگانه در سطح ایجاد می‌شود که در ایجاد سطح ابرآبdestنقش مهمی دارد. با افزایش زبری در سطح زاویه تماس از ۸۴/۵ درجه به صفر در غلظت ۵ درصد حجمی/حجمی کراس‌لینک کننده می‌رسد. همچنین در غلظت ۵ درصد حجمی/حجمی کراس‌لینک کننده (شکل ۶-و) ساختار زیبای بلوری با زبری چندگانه و گلی شکل ایجاد می‌شود. در شکل (۷) ساختار بلوری شکل کریستال‌های پلی‌اتیلن گلیکول در سطح تیمار شده با ۵ درصد عامل کراس‌لینک کننده دیده می‌شود. ساختار گلی شکل ۲-۳ میکرومتر است و زوائد ۵۰-۷۰ نانومتری دارد. این ساختار با زبری چندگانه به جذب مولکول‌های آب در بیابین شیارها طی اثر مویینگی کمک می‌کند [۱۹]. مدل ونzel^{۱۰} و کسی باکستر^{۱۱} نشان می‌دهد با افزایش

گلیکول رخ می‌دهد که با شستشوی ساده از بین می‌رود. پس از پوشش دهی سطح با پلی‌اتیلن گلیکول (شکل ۵-د، ۵-ه و ۵-و)، پیک ایزوسیانات بسیار ضعیف می‌شود و این می‌تواند به علت اتصال کوالان ایزوسیانات با زنجیره‌های پلی‌اتیلن گلیکول باشد. علاوه بر این مشاهده می‌شود با افزایش غلظت کراس‌لینک کننده، پیک گروه هیدروکسیل در ناحیه ۳۳۵۱ بر سانتی‌متر قوی‌تر می‌شود و این به علت تراکم پیوند بالاتر پلی‌اتیلن گلیکول است.

به منظور مطالعه توپوگرافی سطح در مقیاس نانو و میکرو، نمونه‌های پوشش‌دهی شده و نمونه‌های خام با میکروسکوپ الکترونی روبشی مورد بررسی قرار گرفتند. اثر غلظت‌های مختلف کراس‌لینک کننده هگزا متیلن دی ایزوسیانات در سطح پلی‌اورتان در تصاویر زیر دیده می‌شود. همان‌طور که دیده می‌شود، نمونه خام (شکل ۶-الف) دارای صاف‌ترین سطح است، درحالی‌که با تیمار سطح با عامل کراس‌لینک کننده و پلی‌اتیلن گلیکول (شکل ۶-ب، ۶-د، ۶-ه و ۶-و) ساختاری مضرس و متخلخل نشان می‌دهد. مقایسه تصویر (الف) با (ج)



شکل ۶- تصاویر میکروسکوپی الکترونی رویشی: (الف) نمونه بدون اصلاح شیمیایی، (ب) نمونه پوشش دهی شده با ۵ درصد هگزامیلن دی ایزوسیانات، (ج) نمونه اصلاح شده با پلی اتیلن گلیکول بدون حضور کراس لینک کننده، (د) نمونه پوشش دهی شده با ۱/۲۵ درصد کراس لینک کننده و پلی اتیلن گلیکول ، (ه) نمونه پوشش دهی شده با عامل کراس لینک کننده و پلی اتیلن گلیکول ، و) نمونه پوشش دهی شده با ۵ درصد عامل کراس لینک کننده و پلی اتیلن گلیکول



شکل ۷- ساختار کریستالی زنجیره‌های پلیمری پلی‌اتیلن گلیکول در سطح پلی‌اورتان

پوشش (شکل ۹) مورد تأیید قرار گرفت و در سطح اصلاح شده، ۴/۵ درصد تیتانیوم دیده می‌شود و این نشانگر اتصال موفق نانوذرات در سطح پلیمر است.

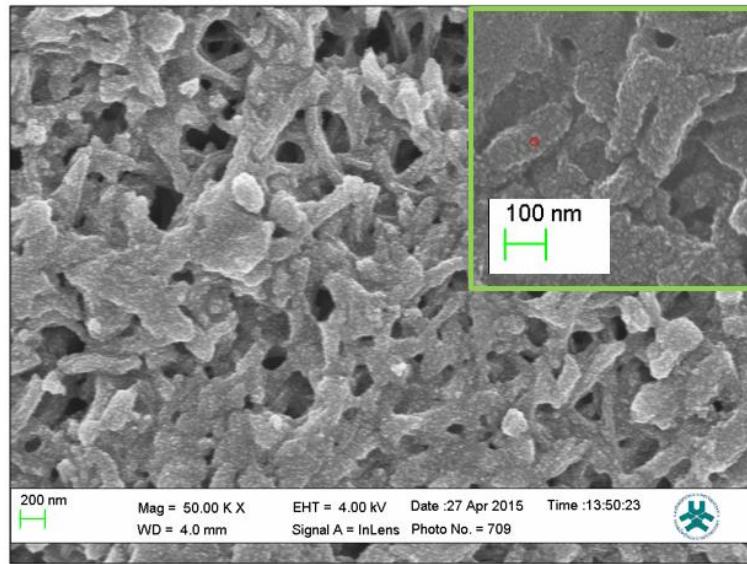
از آنجا که جذب پروتئین در سطح زیست‌مواد، آغازگر چسبیدن باکتری‌ها به سطح و رشد و تکثیر آنها به علت ایجاد نواحی اتصال در سطح است، کاهش جذب پروتئین می‌تواند منجر به کاهش در ایجاد بیوفیلم شود [۲۲]. پس از ترسیم منحنی استاندارد برdfورد و انکوباسیون نمونه‌ها به مدت ۲۴ ساعت در محلول دو میلی‌گرم در میلی‌لیتر برdfورد، جذب نمونه‌ها با دستگاه اسپکتروفتومر اندازه‌گیری شد و میزان پروتئین جذب شده در سطح نمونه‌های اصلاح شده و نمونه‌های خام مورد بررسی قرار گرفت. در واقع هر چه غلاظت پروتئین سرم آلبومین گاوی در محلول بیشتر باشد، میزان جذب آن در سطح کمتر است.

در جدول (۳) جذب نوری، غلاظت و درصد بهبود جذب پروتئین سرم آلبومین گاوی در سطوح اصلاح شده با غلاظت‌های مختلف کراس‌لینک کننده را نشان می‌دهد شده در

زبری سطح، ترشوندگی سطح به سمت نواحی ابرآبدوست و ابرآبگریز میل می‌کند [۲۰]. رابطه (۱) که توسط ونzel معرفی شد، اثر شبیه سطح و مورفولوژی سطح بر زاویه تماس سطح جامد را نشان می‌دهد. طی اثر مویینگی در سطح تداخل مایع-مایع حین تماس سطح با مایع، شرایطی بین جذب 12 و پخش مایع در سطح رخ می‌دهد [۲۱]:

$$\cos \theta = r \cos \theta^{\circ} \quad (1)$$

θ° زاویه تماس در سطح تخت و θ زاویه تماس ظاهری است. r فاکتور زبری است که نسبت زاویه تماس واقعی به ظاهری است. ایجاد ساختار با زبری چندگانه میزان فاکتور زبری را می‌افزاید و منجر به ابرآبدوستی در سطح ذاتاً آبدوست می‌شود. در شکل (۸)، تصویر میکروسکوپی الکترونی رویشی سطح پوشش‌دهی شده با نانوذرات دی‌اکسید تیتانیوم دیده می‌شود. نانوذرات دی‌اکسید تیتانیوم با قطر کمتر از ۲۰ نانومتر در لایه‌ای زنجیره‌های پلیمری پلی‌اتیلن گلیکول دیده می‌شوند. به کمک میکروسکوپ الکترونی رویشی و آنالیز پراش ارزی پرتو ایکس حضور نانوذرات دی‌اکسید تیتانیوم در سطح



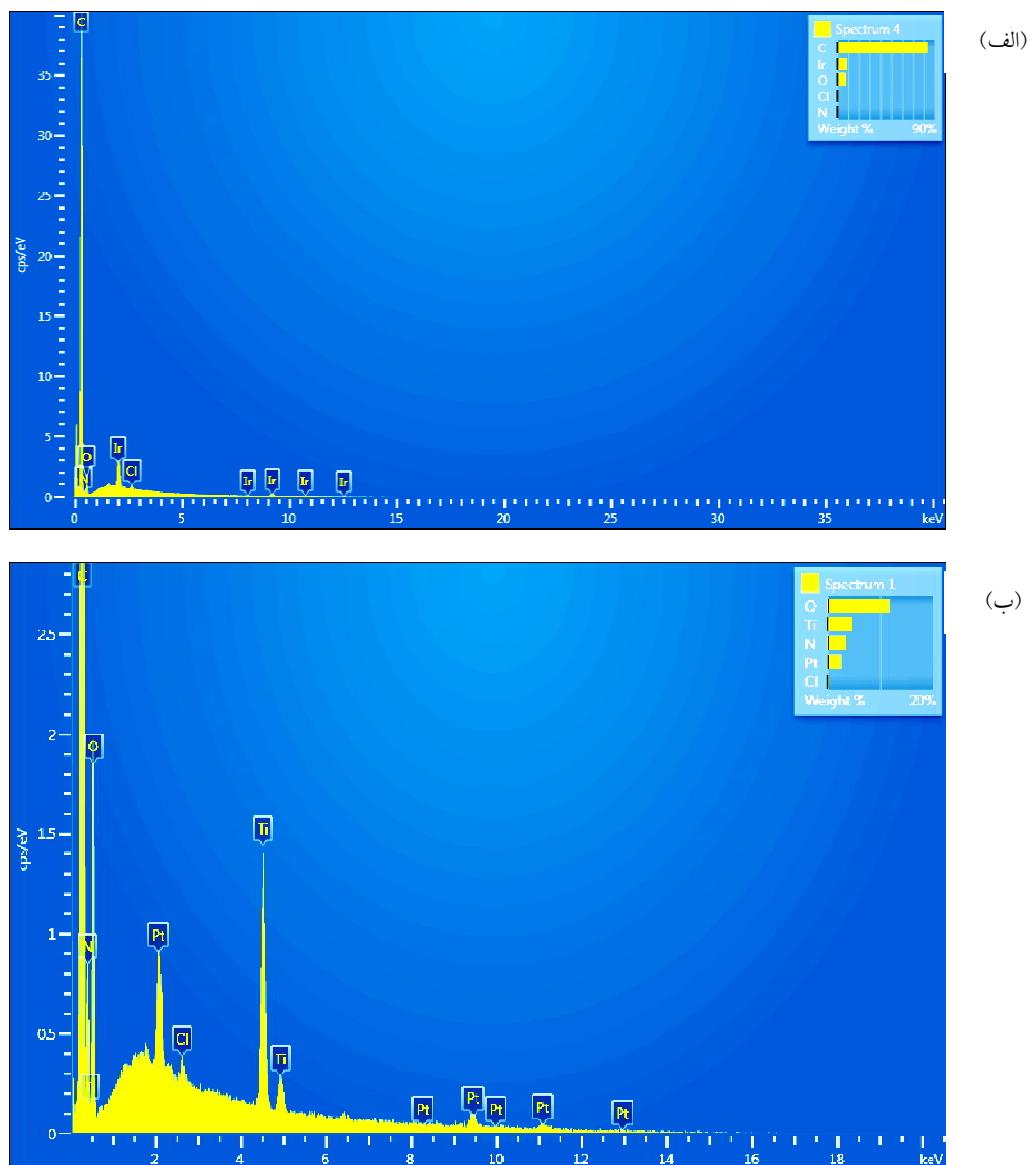
شکل ۸- تصویر میکروسکوپی الکترونی روی سطح پوشش دهی شده با نانوذرات دی اکسید تیتانیوم

حاوی ۱/۲۵ و ۵ درصد عامل کراس لینک کننده دیده می شود. این پتانسیل بالای روش پوشش دهی در استفاده در ابزارهای پزشکی را نشان می دهد.

چانگ و همکاران نشان دادند ایجاد زبری در سطح به کمک افزودن پلیمرها با وزن مولکولی مختلف در سطح منجر به بهبود زیست سازگاری می شود [۲۳]. نتایج MTT کاهش ناچیز در درصد زنده بودن سلول های سرطانی دهانه رحم نشان داد. در واقع سمیت ناچیز پس از پوشش دهی سطح با پلیمر پلی اتیلن گلیکول و نانوذرات دی اکسید تیتانیوم دیده می شود. در میان نمونه های با غلظت های مختلف عامل کراس لینک کننده، حداقل درصد زنده بودن سلولی یعنی ۸۳ درصد در تیمار ۲۰ میکرولیتر نمونه خام دیده شد، در حالی که حداقل درصد زنده بودن سلولی که بیش از ۹۹/۸ درصد بود، در تیمار ۱۰ میکرولیتر ۱/۵ درصد کراس لینک کننده دیده شد. در واقع غلظت ۵ درصد عامل کراس لینک کننده با ۹۸/۵ درصد و طول عمر بیشتر سلول ها و توانایی تکثیر بعد از ۴۸ ساعت، غلظت بهینه شناخته شد. نتایج زیست سازگاری ساختار با زبری چندگانه پوشش پلیمری پلی اتیلن گلیکول و پتانسیل استفاده از پوشش در مهندسی سطح وسائل پزشکی را نشان می دهد.

سطح مشاهده می شود. همان طور که دیده می شود، نمونه خام نسبت به نمونه اصلاح شده ۸/۶ برابر بیشتر پروتئین جذب می کند. این ممکن است به علت کاهش میان کنش های آبگریز بین مولکول های پروتئین و سطح پلی اورتان باشد. علاوه بر این تغییر در کنفورماسیون پروتئین در حضور گروه های هیدروکسیل کاهش می یابد و پروتئین کمتر جذب سطح می شود. همچنین با افزایش غلظت لایه اصلاح شده در سطح، فاصله بیشتری بین سطح و پروتئین ها و سلول های باکتریایی ایجاد می شود، که منجر به محدود شدن میان کنش های واندروالسی می شود و درنهایت منجر به تأخیر در تشکیل بیوفیلم می شود.

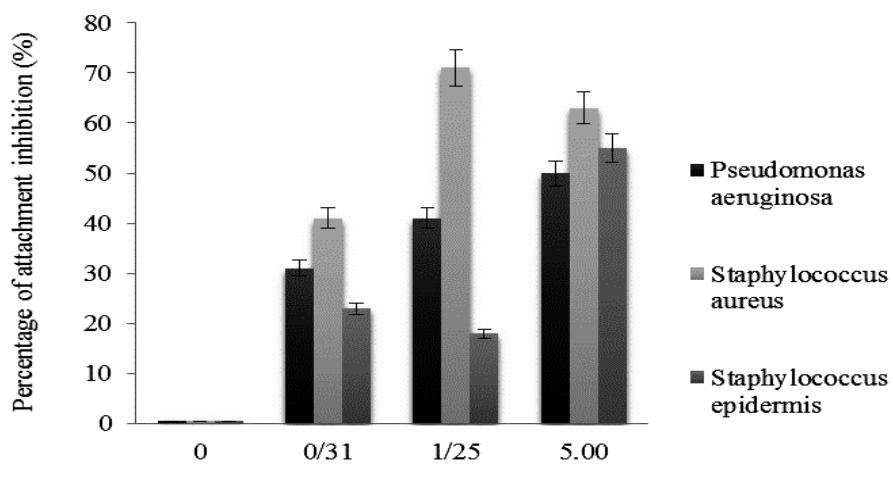
به منظور بررسی توانایی باکتری ها در اتصال به سطح، روش میکروتیتر با استفاده از سویه های باکتریایی سودوموناس آئروژینوزا، استافیلوكوکوس آرئوس و استافیلوكوکوس اپیدرمیس انجام شد. این سویه های باکتریایی سویه های سرسخت تشکیل دهنده بیوفیلم در بیمارستان ها هستند. کاهش در میزان اتصال باکتری ها در سطح نمونه ها پس از ۲۴ ساعت انکوباسیون در شکل (۱۰) دیده می شود. همان طور که دیده می شود، بیشترین میزان کاهش اتصال بیوفیلم در نمونه های



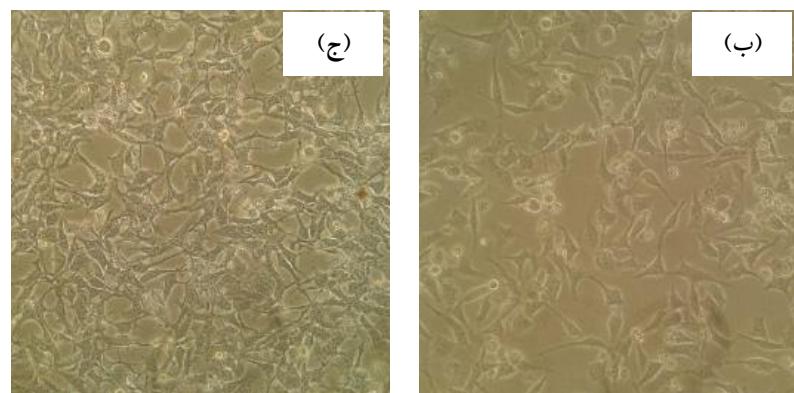
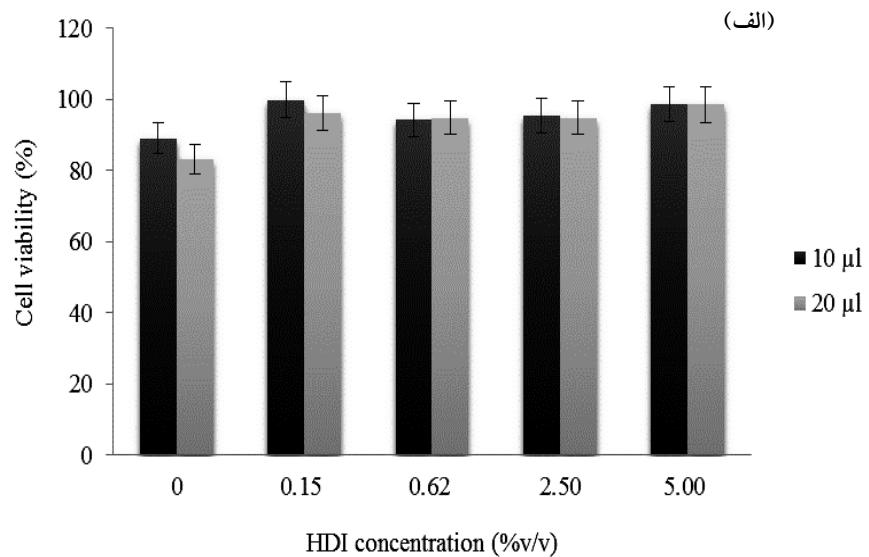
شکل ۹- تأیید حضور نانوذرات دیاکسید تیتانیوم در سطح پوشش با کمک آنالیز پراش انرژی پرتو ایکس: (الف) قبل از پوشش دهی و (ب) پس از پوشش دهی (رنگی در نسخه الکترونیکی)

جدول ۳- جذب نوری، غلظت پروتئین جذب شده، میزان بهبود جذب پروتئین در نمونه های پوشش دهی شده با غلظت های مختلف عامل کراس لینک کننده

درصد بهبود (درصد)	جذب نوری (میکرو گرم در میلی لیتر در میلی متر مربع)	غلظت پروتئین جذب شده در سطح (بر مبنای درصد عامل کراس لینک کننده)	نمونه
۰	۰/۳۶۳	۱/۹۱۱	خام (صفیر درصد)
۴۳	۰/۳۵۸	۱/۰۲۲	نمونه ۰/۳۱ درصد)
۶۸	۰/۳۵۵	۰/۵۷۷	نمونه ۰/۶۲ درصد)
۷۵	۰/۳۴۵	۰/۴۴۴	نمونه ۱/۲۵ درصد)
۸۸	۰/۳۲۵	۰/۲۲۲	نمونه ۵ درصد)



شکل ۱۰- درصد ممانعت از اتصال باکتری‌ها به سطح نمونه حاوی ۵ درصد کراس‌لینک کننده



شکل ۱۱- (الف) نمودار درصد زنده بودن سلولی در حضور نمونه با غلظت‌های مختلف کراس‌لینک کننده، (ب) تصویر سلول‌های سرطانی گردنه رحم در حضور ۵ درصد عامل کراس‌لینک کننده پس از ۲۴ ساعت و (ج) ۴۸ ساعت

زیری و انرژی سطح بر خاصیت ترشوندگی است. بررسی گروه‌های عاملی در سطح نشانگر اتصال کوالان کراس‌لینک کننده هگزامتیلن دی‌ایزوسیانات در سطح و افزایش گروه‌های هیدروکسیل به کمک پوشش‌دهی پلی‌اورتان با پلی‌اتیلن گلیکول است که در ایجاد خاصیت آبدوستی نقش دارد. همچنین مطالعه توپوگرافی سطح در مقیاس نانو و میکرو، نشانگر افزایش زیری سطح در مقایسه با ساختار بدون اصلاح سطح است. علاوه بر این نتایج آنالیز EDAX point حضور و اتصال ۴/۵ درصد تیتانیوم در سطح را نشان می‌دهد که تأییدی بر حضور و اتصال موفق نانوذرات دی‌اکسید تیتانیوم در سطح است. همچنین پوشش ایجاد شده منجر به کاهش ۸۸ درصدی اتصال پروتئین آلبومین گاوی و همچنین کاهش ۷۱ درصدی تشکیل بیوفیلم سویه‌های باکتریایی می‌شود. نتایج حاصل از بررسی سمیت پوشش بر حیات سلول‌های سرطانی دهانه رحم در ازمون MTT نشان می‌دهد سمیت نانوذرات دی‌اکسید تیتانیوم جزئی است و مانع رشد و تکثیر سلول‌ها نمی‌شود و پوششی ابرآبدوست و زیست‌سازگار حاصل می‌کند. به طور کلی پوشش‌دهی سطح به کمک نانوذرات اکسید تیتانیوم و پلیمر زیست‌سازگار پلی‌اتیلن گلیکول می‌تواند سطحی ایده‌آل با خواص منحصر به فرد ابرآبدوست، زیست‌سازگار، آنتی‌باکتریال و خودتمیز شونده ارائه دهد که در ساخت زیست‌مواد کاشتنی و جراحی کاربرد گسترده‌ای دارد.

۵- قدردانی

تحقیقان این پژوهش از دانشگاه اصفهان و دانشگاه موناش استرالیا (به واسطه استفاده از میکروسکوپ‌های الکترونی آزمایشگاه) کمال تشکر و قدردانی را دارند.

شکل (۱۱-الف) در صد زنده بودن سلول‌ها در حضور غلظت‌های مختلف عامل کراس‌لینک کننده را نشان می‌دهد و شکل (۱۱-ب) تصویر میکروسکوپی نوری سلول‌های سرطانی گردن رحم را در حضور نمونه حاوی غلظت ۵ درصد حجمی/حجمی عامل کراس‌لینک کننده پس از ۲۴ ساعت و شکل (۱۱-ج) پس از ۴۸ ساعت نشان می‌دهد. همان‌طور که دیده می‌شود، سلول‌ها بدون تغییر در مورفولوژی قادر به تکثیر بوده و سمیتی ندارد. با مقایسه نمودارهای میزان ممانعت از اتصال باکتری‌ها و جذب پروتئین و همچنین در صد زنده ماندن سلول‌ها در آزمون سمیت سلولی مشخص می‌شود که غلظت ۵ درصد حجمی/حجمی از درصد عامل کراس‌لینک کننده، غلظت بهینه برای ایجاد پوشش ابرآبدوست در سطح پلی‌اورتان با کمترین میزان سمیت و کمترین میزان اتصال سلول‌های باکتریایی تشکیل دهنده بیوفیلم است.

۴- نتیجه‌گیری

در این پژوهش نانوذرات دی‌اکسید تیتانیوم با توزیع اندازه ذره باریک ۸ نانومتری به روش سل-تل ساخته شدند و پس از آن پوشش‌دهی کوالان سطح با پلیمر پلی‌اتیلن گلیکول با وزن مولکولی ۲۰۰۰ و بهدام افتادن نانوذرات دی‌اکسید تیتانیوم در بین شبکه مسواکی پلیمر پلی‌اتیلن گلیکول صورت پذیرفت. بررسی زاویه تماس نشان می‌دهد به کمک پوشش‌دهی صورت گرفته زاویه تماس سطح از ۸۴/۵ درجه به صفر درجه می‌رسد و ساختاری ابرآبدوست حاصل می‌شود. همچنین افزایش انرژی سطح به کمک پوشش‌دهی سطح با پلی‌اتیلن گلیکول و نانوذرات دی‌اکسید تیتانیوم از ۲۹ به ۵۵/۴ میلی‌نیوتون بر متر منجر به افزایش خاصیت ترشوندگی سطح پلیمر شد که نشانگر اثر مثبت افزایش پارامترهای

واژه‌نامه

- 1. biosafety
- 2. biofunctionality
- 3. Transmission electron microscopy
- 4. X-ray diffraction
- 5. sessile drop technique
- 6. diiodomethane
- 7. Van Oss method
- 8. Fourier-transform infrared spectroscopy
- 9. scanning electron microscopy
- 10. Wenzel
- 11. Cassie-Baxter
- 12. Imbibition

مراجع

1. Mao, C., Qiu, Y., Sang, H., Mei, H., Zhu, A., Shen, J., and Lin, S., "Various Approaches to Modify Biomaterial Surfaces for Improving Hemocompatibility", *Advances in Colloid and Interface Science*, Vol. 110, pp. 5-17, 2004.
2. Dickinson, G. M., and Bisno, A. L., "Infections Associated with Indwelling Devices: Concepts of Pathogenesis; Infections Associated with Intravascular Devices", *Antimicrobial Agents and Chemotherapy*, Vol. 33, p. 597, 1989.
3. Ikada, Y., "Surface Modification of Polymers for Medical Applications", *Biomaterials*, Vol. 15, pp. 725-736, 1994.
4. Pavithra, D., and Doble, M., "Biofilm Formation, Bacterial Adhesion and Host Response on Polymeric Implants-issues and Prevention", *Biomedical Materials*, Vol. 3, p. 034003, 2008.
5. Drelich, J., and Chibowski, E., "Superhydrophilic and Superwetting Surfaces: Definition and Mechanisms of Control", *Langmuir*, Vol. 26, pp. 18621-18623, 2010.
6. Poncin-Epaillard, F., Vrlinic, T., Debarnot, D., Mozetic, M., Coudreuse, A., Legeay, G., El Moualij, B., and Zorzi, W., "Surface Treatment of Polymeric Materials Controlling the Adhesion of Biomolecules", *Journal of Functional Biomaterials*, Vol. 3, pp. 528-543, 2012.
7. Von Eiff, C., Jansen, B., Kohnen, W., and Becker, K., "Infections Associated with Medical Devices", *Drugs*, Vol. 65, pp. 179-214, 2005.
8. Wu, H., Moser, C., Wang, H. Z., Høiby, N., and Song, Z. J., "Strategies for Combating Bacterial Biofilm Infections", *International Journal of Oral Science*, Vol. 7, No. 1, p. 1, 2015.
9. Katsikogianni, M., and Missirlis, Y. F., "Concise Review of Mechanisms of Bacterial Adhesion to Biomaterials and of Techniques used in Estimating Bacteria-material Interactions", *European Cells and Materials*, Vol. 8, pp. 37-57, 2004.
10. Berne, C., Ellison, C. K., Ducret, A., and Brun, Y. V., "Bacterial Adhesion at the Single-cell Level", *Nature reviews Microbiology*, Vol 16, pp. 616-627, 2018.
11. Donlan, R. M., "Biofilms: Microbial Life on Surfaces", *Emerging Infectious Diseases*, Vol. 8, pp. 881-890, 2002.
12. Sagiv, J., "Organized Monolayers by Adsorption Formation and Structure of Oleophobic Mixed Monolayers on Solid Surfaces", *Journal of the American Chemical Society*, Vol. 102, pp. 92-98, 1980.
13. Hashimoto, S., Werner, D., and Uwada, T., "Studies on the Interaction of Pulsed Lasers with Plasmonic Gold Nanoparticles Toward Light Manipulation, Heat Management, and Nanofabrication", *Journal of Photochemistry and Photobiology C: Photochemistry Reviews*, Vol. 13, pp. 28-54, 2012.
14. Linsebigler, A. L., Lu, G., and Yates Jr, J. T., "Photocatalysis on TiO₂ Surfaces: Principles, Mechanisms, and Selected Results", *Chemical Reviews*, Vol. 95, pp. 735-758, 1995.
15. Drelich, J., Chibowski, E., Meng, D. D., and Terpilowski, K., "Hydrophilic and Superhydrophilic Surfaces and Materials", *Soft Matter*, Vol. 7, pp. 9804-9828, 2011.
16. Fu, G., Vary, P. S., and Lin, C. T., "Anatase TiO₂ Nanocomposites for Antimicrobial Coatings", *The Journal of Physical Chemistry B*, Vol. 109, pp. 8889-8898, 2005.
17. Razmjou, A., Mansouri, J., Chen, V., Lim, M., and Amal, R., "Titania Nanocomposite Polyethersulfone Ultrafiltration Membranes Fabricated using a Low Temperature Hydrothermal Coating Process", *Journal of Membrane Science*, Vol. 380, pp. 98-113, 2011.
18. Shirtcliffe, N. J., McHale, G., Atherton, S., and Newton, M. I., "An Introduction to Superhydrophobicity", *Advances in Colloid and Interface Science*, Vol. 161, No. 1-2, pp 124-138, 2010.
19. Shirtcliffe, N. J., McHale, G., Atherton, S., and Newton, M. I., "An Introduction to Superhydrophobicity", *Advances in Colloid and Interface Science*, Vol. 161, pp. 124-138, 2010.
20. Sherrington, D. C., and Taskinen, K. A., "Self-assembly in Synthetic Macromolecular Systems via Multiple Hydrogen Bonding Interactions", *Chemical Society Reviews*, Vol. 30, pp. 83-93, 2001.
21. Razmjou, A., Arifin, E., Dong, G., Mansouri, J., and Chen, V., "Superhydrophobic Modification of TiO₂ Nanocomposite PVDF Membranes for Applications in Membrane Distillation", *Journal of Membrane Science*, Vol. 415, pp. 850-863, 2012.
22. Canay, S., Hersek, N., and Ertan, A., "Effect of Different Acid Treatments on a Porcelain Surface", *Journal of Oral Rehabilitation*, Vol. 28, pp. 95-101, 2001.
23. Park, K. D., Kim, Y. S., Han, D. K., Kim, Y. H., Lee, E. H. B., Suh, H., and Choi, K. S., "Bacterial Adhesion on PEG Modified Polyurethane Surfaces", *Biomaterials*, Vol. 19, pp. 851-859, 1998.
24. Chung, T. W., Liu, D. Z., Wang, S. Y., and Wang, S. S., "Enhancement of the Growth of Human Endothelial Cells by Surface Roughness at Nanometer Scale", *Biomaterials*, Vol. 24, pp. 4655-4661, 2003.
25. Alves, P., Coelho, J. F. J., Haack, J., Rota, A., Bruinink, A., and Gil, M. H., "Surface Modification

- and Characterization of Thermoplastic Polyurethane”, *European Polymer Journal*, Vol. 45, pp. 1412-1419, 2009.
26. Feng, Y., Zhao, H., Behl, M., Lendlein, A., Guo, J., and Yang, D., “Grafting of Poly (ethylene glycol) Monoacrylates on Polycarbonateurethane by UV Initiated Polymerization for Improving Hemocompatibility”, *Journal of Materials Science: Materials in Medicine*, Vol. 24, No. 1, pp. 61-70, 2013.
27. Xu, L. C., and Siedlecki, C. A., “Protein Adsorption, Platelet Adhesion, and Bacterial Adhesion to Polyethylene-glycol-textured Polyurethane Biomaterial Surfaces”, *Journal of Biomedical Materials Research Part B: Applied Biomaterials*, Vol. 105, No. 1, pp. 668-678, 2017.