

بررسی حذف باکتری اشرشیا کلی از آب آلوده به روش الکترولیز

عباس رضایی^۱، گیتی کاشی^۲، احمد جنیدی جعفری^۳، علیرضا ختایی^۴

نویسنده مسئول: تهران، بزرگراه جلال آل احمد دانشگاه تربیت مدرس، دانشکده علوم پزشکی، گروه بهداشت محیط rezaee@modares.ac.ir

پذیرش: ۸۹/۱۱/۰۲

دریافت: ۸۹/۰۸/۰۵

چکیده

زمینه و هدف: روش های فیزیکی و شیمیایی متداول در گندزدایی آب، استفاده از پرتو فرابنفش، کلرزنی و ازن زنی هستند. در سال های اخیر گندزدایی آب به روش الکترولیز رو به گسترش است. هدف در این تحقیق کاربردی - تحلیلی بررسی حذف باکتری اشرشیا کلی (شاخص آلودگی میکروبی آب) از آب آشامیدنی به روش الکترولیز است.

روش بررسی: نمونه آب آلوده با افزودن 10^2 و 10^3 عدد باکتری اشرشیا کلی در میلی لیتر آب آشامیدنی تهیه گردید. آب آلوده به باکتری وارد راکتور الکترولیزی شد و کارایی حذف باکتری در شرایط مختلف pH (۶، ۷، ۸)، تعداد باکتری (10^2 و 10^3 عدد در میلی لیتر)، زمان (۵، ۱۰، ۲۰ و ۴۰ دقیقه)، فاصله بین الکترودها (۲، ۲/۵، ۳ و ۳/۵ سانتی متر) و ولتاژ (۱۰، ۲۰، ۳۰ و ۴۰ ولت) مورد بررسی قرار گرفت.

یافته ها: یافته ها همبستگی غیرمستقیم کارایی حذف را با فاصله بین الکترودها نشان دادند. نتایج همبستگی مستقیم بین راندمان حذف باکتری و متغیرهای ولتاژ و مدت زمان الکترولیز را نشان دادند. نتایج نشان دادند که بهترین حذف باکتری با تعداد 10^2 و 10^3 عدد در میلی لیتر در شرایط pH معادل ۷، مدت زمان الکترولیز ۱۰ دقیقه، فاصله ۲ سانتی متر بین الکترودها به ترتیب در ولتاژ ۲۰ و ۳۰ ولت به دست آمد.

نتیجه گیری: تحقیق نشان داد که ولتاژ و مدت زمان الکترولیز بیشترین اثر را در عملکرد الکترولیز داشته است. یافته های تحقیق نشان دادند که الکترولیز روش امیدبخشی در حذف باکتری اشرشیا کلی از آب آشامیدنی است.

واژگان کلیدی: باکتری، اشرشیا کلی، الکترولیز، گندزدایی، آب آلوده

۱- دکترای میکروبی شناسی، دانشیار دانشکده علوم پزشکی، دانشگاه تربیت مدرس تهران

۲- دانشجوی دکترای بهداشت محیط دانشگاه تربیت مدرس

۳- دکترای بهداشت حرفه ای، دانشیار دانشکده بهداشت، دانشگاه علوم پزشکی تهران

۴- دکترای شیمی کاربردی، استادیار دانشکده شیمی، گروه شیمی کاربردی دانشگاه تبریز

مقدمه

آب غیربهداشتی عامل اصلی مرگ و میر کودکان در کشورهای توسعه یافته محسوب می شود (۱). گندزدایی آب به کاهش مرگ و میر جهانی و محدود کردن بیماری های خطرناک از قبیل وبا و تیفوئید منجر می گردد (۲). متداول ترین روش های حذف میکروارگانیسم های بیماری زا، گندزدایی فیزیکی و شیمیایی آب، جداسازی توسط صافی غشایی، پرتو فرابنفش، پرتوهای یونیزان، حرارت، امواج فراصوت، استفاده از کلر و ترکیبات آن و ازن زنی است (۳ و ۴). روش های گندزدایی شیمیایی آب از محدودیت هایی نظیر مزه و بوی نامطبوع، تولید فرآورده های جانبی ناشی از گندزدایی نظیر تری هالومتان های سرطان زا و کلرآمین ها برخوردارند که در اثر واکنش جانبی ناخواسته عوامل گندزدا با مواد آلی طبیعی موجود در آب، ایجاد می گردند (۵). اخیراً روش های الکتروشیمیایی، به عنوان روش تصفیه پاک در گندزدایی آب، به علت تولید الکتروود پایدار و بررسی کردن رابطه بین کنش گندزدایی و عواملی از قبیل غلظت کلراید آب، چگالی جریان الکتریکی و تولید کلر آزاد به روش الکتروشیمیایی مورد توجه قرار گرفته است. در روش الکتروشیمیایی میکروارگانیسم ها توسط جریان الکتریکی متلاشی می گردند. واژه های مختلفی برای این فرایند نظیر گندزدایی الکترولیتیکی، گندزدایی الکتروشیمیایی، اکسیداسیون آندی، آب کنشی و آب فعال شده به روش الکتروشیمیایی مطرح گردیده است (۷-۵). اتفاق افتادن فرایند گندزدایی برپایه اکسیژن، اجتناب از تولید فرآورده های جانبی مضر، قابلیت اطمینان در گندزدایی آب آشامیدنی، آب استخر و آب خنک سازی صنعتی از جمله مزایای گندزدایی آب به روش الکتروشیمیایی است. جریان الکتریکی به تولید کردن انواع گندزداها به روش الکتروشیمیایی در آب نظیر ازن و اکسیداسیون کلراید به کلر آزاد در الکتروودها منجر می گردد (۳). غیرفعال سازی ارگانیسم به علت تولید کلر آزاد و دی اکسید کلر در اثر واکنش کلراید در الکتروودها، مرگ سلول میکروبی به علت تولید مواد اکسیداتیو در واکنش

الکتروشیمیایی، اکسیداسیون الکتروشیمیایی اجزای حیاتی سلول نظیر کوآنزیم A در تماس با جریان الکتریکی، فعالیت میکروب کشی اکسیژن محلول به عنوان محصول اصلی واکنش آندی برعلیه باکتری های هوازی و تولید مواد اکسیداتیو شیمیایی از اکسیژن محلول نظیر پراکسید هیدروژن (پتانسیل اکسیداسیون کم)، هیدروکسیل و ازن (پتانسیل اکسیداسیون زیاد) از جمله مکانیسم های روش الکتروشیمیایی هستند (۸-۶). عمل اکسیداسیون و احیا در فرایند الکتروشیمیایی به ترتیب در الکتروودهای آند و کاتد همراه با تولید اکسیدان های پراکسید هیدروژن در کاتد، ازن در حضور اکسیژن و کلرآزاد و دی اکسید کلر در حضور یون کلراید در آند انجام می شود (۳، ۴ و ۸). محصول اصلی در آند اکسیژن و کلراست که با اسیدی شدن آب در نزدیکی آند همراه است. محصول اصلی در کاتد هیدروژن است که با قلیایی شدن آب در نزدیکی کاتد و تولید رسوبات کربنات کلسیم و هیدروکسید منیزیم همراه است (۳ و ۹). محققان مختلفی در مورد عملکرد الکترولیز در کشتن و غیرفعال شدن باکتری ها و قارچ ها گزارش کرده اند. برای مثال رحمانی و همکاران در سال ۲۰۰۵ بر روی حذف باکتری توسط الکترولیز تحقیق نموده و متوجه شدند که میزان حذف به ولتاژ و مدت زمان الکترولیز بستگی دارد و در ولتاژهای بالاتر راندمان حذف بیش تر می شود (۴). کرافت در سال ۲۰۰۸ به مطالعه حذف باکتری های مختلف با روش الکترولیز پرداخت که طبق این تحقیق واحد گندزدایی آب به روش الکترولیز، یک روش جایگزین امیدبخش در گندزدایی آب خنک سازی بر علیه لژیونلا، استافیلوکوکوس اورئوس، اشرشیا کلی و پseudomonas آئروژینوزا است (۳). واحدهای گندزدای خانگی آب به روش الکترولیز امروزه در برخی کشورها به صورت تجاری ارابه می شوند و دارای ظرفیت 1 Lit.min^{-1} ، منبع تغذیه جریان مستقیم و پتانسیل الکتریکی ۲۴۰ ولت هستند (۱۰). هدف از انجام این تحقیق بررسی حذف باکتری اشرشیا کلی (شاخص آلودگی میکروبی آب آشامیدنی) از آب آشامیدنی به روش الکترولیز است. باکتری اشرشیا کلی به عنوان شاخص

در لوله های مختلف با کدورت ایجاد شونده توسط تعداد معینی از باکتری متناسب است. محلول های شیمیایی مورد استفاده شامل اسیدسولفوریک یک درصد و کلرور باریم دو آبه ($\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$) ۱/۱۷۵ درصد بود. لوله استاندارد ۰/۵ مک فارلند دارای $10^8 \times 1/5$ باکتری در ملی لیتر است. حجم محلول های کلرور باریم و اسید سولفوریک مورد نیاز برای تهیه آن به ترتیب ۰/۰۵ و ۹/۹۵ میلی لیتر است. جذب نوری کدورت ایجاد شده در این لوله در طول موج ۶۱۰ نانومتر به وسیله اسپکتروفتومتر (مدل UNICO) اندازه گیری گردید که دارای میزان جذب نوری کدورت ایجاد شده ۰/۸-۰/۱ بود. سوسپانسیون باکتری تا حدی به آب اضافه گردید تا کدورت ایجاد شده توسط باکتری ها معادل با کدورت اندازه گیری شده در لوله استاندارد ۰/۵ مک فارلند باشد. سپس با انجام رقیق سازی (با نسبت ۱ به ۷۵۰۰ و ۷۵۰) تعداد باکتری اشرشیا کلی دارای 10^2 و 10^3 عدد در میلی لیتر آب آلوده حاصل شد (۱۱ و ۱۲).

طراحی و ساخت راکتور ناپیوسته

راکتوری با مشخصات زیر جهت انجام آزمایشات مورد استفاده قرار گرفت. ظرف شیشه ای ۳۶۰ میلی لیتر ($10 \times 6 \times 6$ سانتی متر)، دو الکتروود روی و مس که هر کدام دارای مساحت ۳۶ سانتی متر مربع (9×4)، فاصله الکتروودها از کف ۱ سانتی متر، فاصله بین الکتروودها ($3/5 - 2$ سانتی متر)، نسبت سطح الکتروود به حجم راکتور ۲۰. الکتروود مس به قطب منفی منبع تغذیه و الکتروود روی به قطب مثبت منبع تغذیه متصل گردید. محلول اسید کلریدریک ۱۵٪ وزنی جهت تمیز کردن سطح الکتروودها قبل از کاربرد مورد استفاده قرار گرفت (۴). منبع برق جریان مستقیم دارای توان تولید جریان الکتریکی ۵-۱ آمپر و توان الکتریکی حداکثر ۶۰ وات در نظر گرفته شد (شکل ۱). راکتور قبل از آزمایش کاملاً استریل گردید و حجم آب آلوده ورودی ۲۰۰ میلی لیتر در نظر گرفته شد.

تنظیم pH

محلول اسید کلریدریک و سود ۱ نرمال جهت تنظیم کردن pH مورد استفاده قرار گرفتند (۴).

و ارگانایسم مدل در این تحقیق مورد بررسی قرار گرفت. زیرا آب آشامیدنی سالم باید فاقد باکتری اشرشیاکلی باشد.

مواد و روش ها

تهیه سوسپانسیون میکروبی

در این تحقیق باکتری استاندارد اشرشیاکلی (ATCC 25922) که از آزمایشگاه مرجع وزارت بهداشت تهیه شده بود به عنوان باکتری گرم منفی شاخص آلودگی آب استفاده شد. باکتری مذکور در مطالعات حذف باکتری مورد استفاده قرار گرفت. سوسپانسیون باکتری لیوفیلیزه فوق با تزریق چند میلی لیتر از محیط کشت استریل مغز و قلب آگار (BHI) تهیه گردید. چند میلی لیتر از سوسپانسیون باکتری به محیط کشت BHI تلقیح و جهت کشت به انکوباتور شیکردار با سرعت ۱۲۰ rpm منتقل شد. پس از ۱۲ ساعت که باکتری ها در داخل محیط کشت رشد کردند. سوسپانسیون باکتری جهت تهیه کشت تازه در محیط کشت آگار مغذی تلقیح و کلنی های باکتری پس از رشد جداسازی شده و در یخچال نگه داری گردیدند. پس از تلقیح باکتری در محیط کشت BHI برات و گرمخانه گذاری در دمای 37°C با استفاده از سانتریفیوژ $12000 \times g$ به مدت ۱۰ دقیقه اقدام به جدا سازی جرم باکتری شد. جرم باکتری های جدا شده سه مرتبه با نمک بافر فسفات شستشو داده شد. دانسیته نوری سوسپانسیون سلول توسط اسپکتروفتومتر در طول موج ۶۱۰ nm اندازه گیری گردید.

تهیه لوله های استاندارد مک فارلند

جهت بررسی راندمان حذف باکتری توسط سیستم، غلظت باکتری اشرشیا کلی دارای 10^2 و 10^3 عدد در میلی لیتر تهیه گردید. به منظور دستیابی به تعداد باکتری های مورد نظر از لوله های استاندارد مک فارلند استفاده شد که دارای نسبت های مختلف دو ترکیب اسیدسولفوریک و کلرورباریم بودند. کلرور باریم در حضور سولفات کدورت شیرین رنگ ایجاد می کند که شدت کدورت ایجاد شده به میزان سولفات و کلرور باریم بستگی دارد. در این روش کدورت ایجاد شده

سنجش عملکرد فرایند

به منظور ارزیابی کردن تاثیر جریان مستقیم بر فرایند گندزدایی، نمونه ها در pH (۸-۶)، تعداد باکتری (10^2 و 10^3 عدد در میلی لیتر)، زمان (۴۰-۵ دقیقه)، فاصله های بین الکترودها (۳/۵-۲ سانتی متر) و در ولتاژهای مختلف (۴۰-۱۰ ولت)، متناسب با شدت جریان الکتریکی ۵۰ تا ۴۰۰ میلی آمپر تحت کنترل قرار گرفتند. کلیه آزمایش ها در دمای آزمایشگاه (۲۰ درجه سانتی گراد) انجام شد. همزن مغناطیسی (مدل IKA) برای یکنواخت نمودن نمونه آب آلوده مورد استفاده قرار گرفت. برای تنظیم pH از دستگاه pH متر (مدل Hach) استفاده گردید. راندمان حذف باکتری در این تحقیق تحلیلی-کاربردی از رابطه زیر محاسبه شد (۱۳):

$$100 * (1 - B_t/B_{t_0}) = \text{درصد حذف}$$

B_t و B_{t_0} به ترتیب تعداد باکتری پس از الکترولیز در زمان t و تعداد باکتری اولیه در زمان 0 است.

پس از انجام هر آزمایش الکترودها توسط آب مقطر به مدت ۱ دقیقه آب کشی می شدند.

یافته ها

نتایج حاصل از اثر الکترولیز بر روی گندزدایی آب در حالت های مختلف (تغییر pH، تعداد باکتری، زمان الکترولیز، فاصله بین الکترودها و ولتاژها) در جدول های ۱ الی ۳ ارائه گردیده است.

اثر تعداد باکتری بر روی کارایی حذف باکتری اشرشیا کلی

کارایی فرایند گندزدایی با افزایش تعداد باکتری اشرشیا کلی از 10^2 به 10^3 عدد در میلی لیتر کاهش می یابد (شکل ۲). طبق استانداردهای جهانی غلظت مجاز اشرشیا کلی در 10^3 میلی لیتر منفی بیان شده است. همچنین نتایج نشان دادند که افزایش تعداد باکتری اشرشیا کلی از 10^2 به 10^3 عدد در میلی لیتر در pH معادل ۷، ولتاژ ۲۰ ولت و فاصله بین الکترودهای ۲ سانتی متر به افزایش زمان الکترولیز از کمتر از ۵ دقیقه به کمتر از ۲۰ دقیقه برای رسیدن به 10^2 /مرگ منجر می شود (جدول های ۱-۳). در این تحقیق راندمان حذف باکتری با تعداد 10^2 عدد

باکتری اشرشیا کلی در میلی لیتر در ولتاژ ۱۰ ولت، فاصله بین الکترودها ۲ سانتی متر و زمان الکترولیز ۲۰ دقیقه در pH های ۶، ۷ و ۸ به ترتیب ۹۹٪، ۱۰۰٪ و ۱۰۰٪ حاصل گردید. درخصوص 10^3 عدد باکتری اشرشیا کلی در میلی لیتر راندمان حذف باکتری در ولتاژ ۱۰ ولت، فاصله بین الکترودهای ۲ سانتی متر و زمان الکترولیز ۲۰ دقیقه در pH های ۶، ۷ و ۸ به ترتیب ۹۶/۷٪، ۹۷/۳٪ و ۹۷٪ به دست آمد.

اثر pH بر روی کارایی حذف باکتری اشرشیا کلی

کارایی فرایند حذف باکتری اشرشیا کلی با افزایش pH از ۶ به ۷ در هر دو تعداد 10^2 و 10^3 عدد باکتری اشرشیا کلی در میلی لیتر افزایش و در pH معادل ۸ کاهش می یابد (شکل ۲). pH معادل ۷ نیازمند ولتاژ و شدت جریان کمتری در مقایسه با دو pH دیگر است. بهترین pH برای دست یابی به حداکثر حذف اشرشیا کلی در 10^3 میلی لیتر، pH معادل ۷ است.

اثر جریان الکتریکی بر روی کارایی حذف باکتری اشرشیا کلی

کارایی فرایند حذف باکتری اشرشیا کلی با افزایش ولتاژ و زمان الکترولیز در هر دو تعداد 10^2 و 10^3 عدد باکتری اشرشیاکلی در میلی لیتر افزایش می یابد (جدول های ۱-۳). ضمناً نتایج نشان دادند که بهترین ولتاژ برای دست یابی به حذف کامل اشرشیا کلی در 10^3 میلی لیتر در pH های ۶، ۷ و ۸، ۳۰ و ۴۰ ولت به ترتیب برای تعداد 10^2 و 10^3 عدد باکتری اشرشیا کلی در میلی لیتر است. بهترین زمان برای دست یابی به بیش از ۹۹٪ حذف 10^2 اشرشیا کلی در 10^3 میلی لیتر در pH های ۶، ۷ و ۸، ولتاژ ۲۰ ولت و فاصله ۲ سانتی متر به ترتیب ۱۰، کمتر از ۵ و ۵ دقیقه می باشد. بهترین زمان برای دست یابی به بیش از ۹۹٪ حذف 10^3 اشرشیا کلی در 10^3 میلی لیتر در pH های ۶، ۷ و ۸، ولتاژ ۲۰ ولت و فاصله ۲ سانتی متر به ترتیب بیش از ۲۰، کمتر از ۲۰ و ۲۰ دقیقه است.

اثر فاصله بین الکترودها بر روی کارایی حذف باکتری اشرشیا کلی

کارایی فرایند حذف باکتری اشرشیا کلی با افزایش فاصله بین الکترودها از ۲ به ۳/۵ سانتی متر در هر دو تعداد 10^2 و 10^3 عدد باکتری اشرشیا کلی در میلی لیتر کاهش یافت (شکل ۳).

جدول ۱: نتایج اثر الکترولیز در حذف باکتری اشرشیا کلی از آب آلوده 10^2 و 10^3 عدد در میلی لیتر در pH معادل ۶، زمان الکترولیز، فاصله بین الکترودها و ولتاژهای مختلف

ولتاژ (v)	فاصله بین الکترودها (cm)	درصد راندمان حذف میکروبی با تعداد اولیه باکتری 10^3 CFU				درصد راندمان حذف میکروبی با تعداد اولیه باکتری 10^2 CFU			
		زمان (min)				زمان (min)			
		۴۰	۲۰	۱۰	۵	۴۰	۲۰	۱۰	۵
۱۰	۲/۰	۱۰۰	۹۹/۰	۹۰/۰	۶۷/۰	۱۰۰	۹۶/۷	۸۱/۸	۵۴/۳
	۲/۵	۱۰۰	۹۲/۰	۸۲/۰	۶۱/۰	۹۷/۳	۷۷/۴	۶۵/۴	۴۵/۸
	۳/۰	۱۰۰	۸۴/۵	۷۵/۲	۵۵/۸	۹۰/۹	۶۴/۵	۵۴/۵	۳۸/۲
	۳/۵	۱۰۰	۸۰/۲	۶۹/۵	۵۱/۵	۸۰/۰	۵۵/۳	۴۶/۷	۳۲/۷
۲۰	۲/۰	۱۰۰	۱۰۰	۹۹/۵	۹۱/۰	۱۰۰	۱۰۰	۹۷/۷	۸۰/۸
	۲/۵	۱۰۰	۹۹/۶	۹۳/۰	۸۳/۰	۱۰۰	۹۸/۳	۷۸/۴	۶۶/۴
	۳/۰	۱۰۰	۹۷/۷	۸۵/۵	۷۶/۲	۱۰۰	۹۱/۹	۶۵/۵	۵۵/۵
	۳/۵	۱۰۰	۹۷/۳	۸۲/۲	۷۰/۵	۱۰۰	۸۱/۰	۵۶/۳	۴۷/۷
۳۰	۲/۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰
	۲/۵	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۹۹/۹	۷۹/۴
	۳/۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۹۹/۹	۹۲/۰	۶۶/۵
	۳/۵	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۹۸/۷	۸۲/۰	۵۷/۳
۴۰	۲/۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰
	۲/۵	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰
	۳/۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰
	۳/۵	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰

بحث

بر طبق نتایج حاصل از بررسی تعداد 10^2 و 10^3 عدد باکتری اشرشیا کلی در میلی لیتر بر روی کارایی حذف، می توان نتیجه گیری نمود که کارایی حذف به دلیل افزایش تعداد سلول در مقابل ولتاژ و مقدار ثابت مواد شیمیایی تولید شده نظیر تولید اکسیژن در آند کاهش یافته است. این یافته تحقیق با تحقیق انجام گرفته توسط کورین در سال ۲۰۰۳ مطابق دارد. این محقق نشان داد که افزایش باکتری اشرشیا کلی از 10^3 به 10^6 عدد در میلی لیتر در مدت الکترولیز ۵ دقیقه و شدت جریان الکتریکی ۵ میلی آمپر به کاهش حذف ۵۰٪ منجر می شود (۸).

همان طور که مشخص است بهترین فاصله بین الکترودها برای دست یابی به حذف کامل اشرشیا کلی در ۱۰۰ میلی لیتر، فاصله ۲ سانتی متر است. راندمان حذف باکتری با تعداد 10^2 عدد باکتری اشرشیا کلی در میلی لیتر در ولتاژ ۱۰ ولت، زمان الکترولیز ۲۰ دقیقه در pH معادل ۷ و در فاصله های ۲، ۳/۵، ۳ و ۳/۵ سانتی متر به ترتیب ۱۰۰٪، ۱۰۰٪، ۱۰۰٪ و ۱۰۰٪ به دست آمد. در خصوص 10^3 عدد باکتری اشرشیا کلی در میلی لیتر همان طور که در شکل مشخص است راندمان حذف باکتری در فاصله های ۲، ۳/۵، ۳ و ۳/۵ به ترتیب ۹۷/۳٪، ۹۲/۸٪، ۸۸/۹٪ و ۸۳/۵٪ تعیین گردید.

جدول ۲: نتایج اثر الکترولیز در حذف باکتری اشرشیا کلی از آب آلوده 10^2 و 10^3 عدد در میلی لیتر در pH معادل ۷، زمان الکترولیز، فاصله بین الکترودها و ولتاژهای مختلف

ولتاژ (V)	فاصله بین الکترودها (cm)	درصد راندمان حذف میکروبی با تعداد اولیه باکتری 10^3 CFU				درصد راندمان حذف میکروبی با تعداد اولیه باکتری 10^2 CFU			
		زمان (min)				زمان (min)			
		۴۰	۲۰	۱۰	۵	۴۰	۲۰	۱۰	۵
۱۰	۲/۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۹۹	۱۰۰	۹۷/۳	۸۳/۵	۷۶/۴
	۲/۵	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۹۶/۷	۱۰۰	۹۲/۸	۷۵/۸	۴۷/۵
	۳/۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۹۵	۹۹/۵	۸۸/۹	۶۷/۷	۳۹/۶
	۳/۵	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۹۰	۹۷/۳	۸۳/۵	۵۹/۴	۳۶/۳
۲۰	۲/۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۹۸/۳	۸۵/۵
	۲/۵	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۹۳/۸	۷۶/۸
	۳/۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۹۹/۷	۸۹/۹	۶۸/۷
	۳/۵	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۹۳/۰	۱۰۰	۹۸/۳	۸۴/۵	۶۰/۴
۳۰	۲/۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰
	۲/۵	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰
	۳/۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۹۰/۹
	۳/۵	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۹۹/۹	۸۵/۵
۴۰	۲/۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰
	۲/۵	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰
	۳/۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰
	۳/۵	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰

است که کارایی حذف باکتری اشرشیا کلی در سه pH=۶، ۷ و ۸ وقتی ولتاژ و مدت زمان الکترولیز افزایش می یابند افزایش یافته و با افزایش فاصله بین الکترودها کاهش می یابد. افزایش ولتاژ و مدت زمان الکترولیز به علت تولید سریع تر فراورده های ناشی از الکترولیز نظیر یون های OH^- و Cl^- به ترتیب در الکترودهای کاتد و آند به افزایش کارایی گندزدایی منجر می شود. فراورده های مورد نظر مسئول گندزدایی آب محسوب می شوند (۴). این مطالعات با مطالعه انجام گرفته توسط رحمانی در سال ۲۰۰۵ و لی در سال ۲۰۰۳ مطابقت دارد (۴ و ۱۴). رحمانی نشان داد که افزایش ولتاژ از ۸ ولت به ۲۵ ولت و کاهش فاصله از ۸ سانتی متر به ۲ سانتی متر به

در خصوص بررسی کارایی حذف باکتری اشرشیا کلی در سه pH=۶، ۷ و ۸ می توان بیان نمود اثر باکتری کش این روش ارتباط مستقیم با pH دارد. همچنین بار سطحی منفی اشرشیاکلی در فاز رشد لگاریتمی به وسیله pH آب تحت تاثیر قرار می گیرد. این یافته ها با تحقیق انجام گرفته توسط رحمانی در سال ۲۰۰۵ و لی در سال ۲۰۰۳ مطابقت دارد (۴ و ۱۴). می توان نتیجه گیری نمود که افزایش واکنش های شیمیایی در pH معادل ۷ به حداکثر افزایش انتقال الکترون بین باکتری اشرشیا کلی و الکترودها و کاهش فولینگ الکترودها منجر می شود. ملاحظات ناشی از تغییرات ولتاژ (جریان الکتریکی)، مدت زمان الکترولیز و فاصله بین الکترودها تاییدکننده این نتیجه گیری

جدول ۳: نتایج اثر الکترولیز در حذف باکتری اشرشیا کلی از آب آلوده ۱۰^۲ و ۱۰^۳ عدد در میلی لیتر در pH معادل ۸، زمان الکترولیز، فاصله بین الکترودها و ولتاژهای مختلف

ولتاژ (v)	فاصله بین الکترودها (cm)	درصد راندمان حذف میکروبی با تعداد اولیه باکتری ۱۰۰۰ CFU				درصد راندمان حذف میکروبی با تعداد اولیه باکتری ۱۰۰ CFU			
		زمان (min)				زمان (min)			
		۴۰	۲۰	۱۰	۵	۴۰	۲۰	۱۰	۵
۱۰	۲/۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۸۷/۰	۱۰۰	۹۷/۰	۸۲/۸	۵۷/۴
	۲/۵	۱۰۰	۱۰۰	۹۶/۵	۸۱/۰	۹۹/۰	۸۴/۴	۷۰/۴	۴۶/۸
	۳/۰	۱۰۰	۱۰۰	۹۵/۵	۷۷/۸	۹۵/۰	۷۶/۵	۶۰/۵	۳۷/۲
	۳/۵	۱۰۰	۱۰۰	۹۳/۰	۷۳/۰	۸۹/۰	۶۹/۳	۵۲/۷	۳۴/۷
۲۰	۲/۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۹۸/۰	۸۳/۸	۲/۰
	۲/۵	۱۰۰	۱۰۰	۹۷/۵	۹۷/۵	۱۰۰	۹۹/۵	۸۵/۴	۷۱/۴
	۳/۰	۱۰۰	۱۰۰	۹۶/۵	۹۶/۵	۱۰۰	۹۶/۰	۷۷/۵	۶۱/۵
	۳/۵	۱۰۰	۱۰۰	۹۴/۰	۹۴/۰	۱۰۰	۹۰/۰	۷۰/۳	۵۳/۷
۳۰	۲/۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۲/۰
	۲/۵	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۹۹/۷	۸۶/۴	۲/۵
	۳/۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۹۹/۹	۹۷/۰	۷۸/۵
	۳/۵	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۹۸/۷	۹۱/۰	۷۱/۳
۴۰	۲/۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۲/۰
	۲/۵	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۲/۵
	۳/۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۳/۰
	۳/۵	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۳/۵

می شود (۴ و ۸). این یافته تحقیق با تحقیق انجام گرفته توسط کوین در سال ۲۰۰۳، رحمانی در سال ۲۰۰۵ و یون در سال ۲۰۰۷ مطابقت دارد (۱۰).

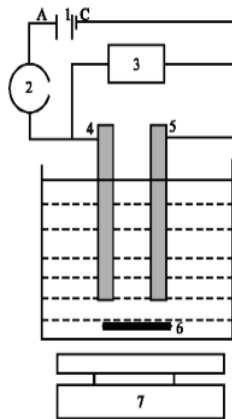
نتیجه گیری

گندزدایی آب به روش الکترولیز، یک روش جایگزین امیدبخش در گندزدایی آب بر علیه اشرشیا کلی محسوب می شود. بالاترین راندمان حذف اشرشیا کلی با تعداد ۱۰^۲ عدد در میلی لیتر در بهترین شرایط pH معادل ۷، مدت زمان الکترولیز کمتر از ۵ دقیقه، فاصله ۲ سانتی متر بین الکترودها در ولتاژ ۲۰ ولت به دست آمد. بالاترین راندمان حذف اشرشیا

افزایش راندمان حذف باکتری اشرشیا کلی با تعداد کلنی در لیتر منجر می شود (۴). کوین نشان داد که نابودی باکتری اشرشیا کلی با ۱۰^۳ و ۱۰^۶ عدد در میلی لیتر در شدت جریان الکتریکی ۵ میلی آمپر به ترتیب به مدت الکترولیز ۵ و ۱۰ دقیقه نیاز دارد (۸). این محققان نشان دادند که مولکول های لیپوپلی ساکارید غشای خارجی باکتری گرم منفی اشرشیا کلی با بار منفی به جذب بر روی الکترودها، به عنوان قطب مثبت (آند)، منجر می شود. همچنین می توان نتیجه گرفت که افزایش ولتاژ به افزایش نیروی رانشی بر روی سطح الکترودها مس که عامل اصلی در فرایند الکتروشیمیایی محسوب می شود و جذب الکترواستاتیکی باکتری اشرشیا کلی بر روی الکترودها منجر

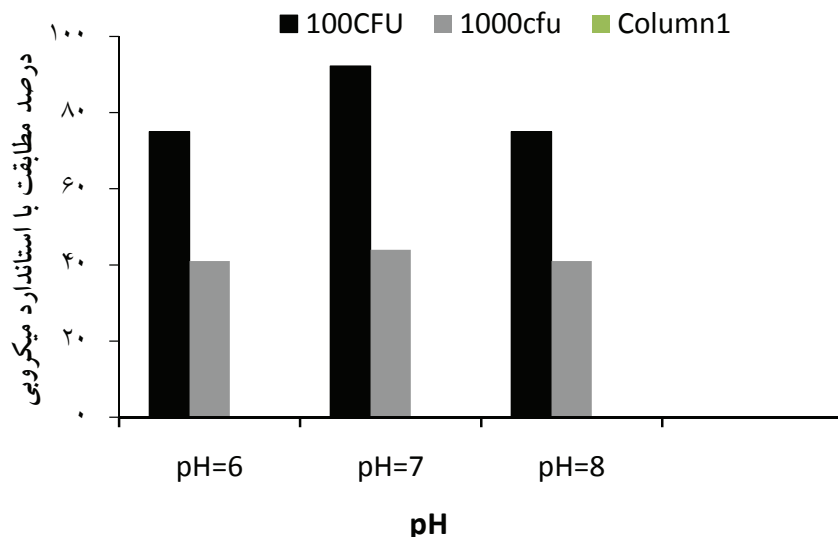
استفاده از الکترودهای ارزان تر برای کاربردهای بالقوه جهت گندزدایی آب به روش الکترولیز، بررسی اثر متغیرهای محیطی بر روی گندزدایی آب به روش الکترولیز در تحقیق های تکمیلی مورد بررسی قرار گیرند.

کلی با تعداد 10^2 عدد در میلی لیتر در بهترین شرایط pH معادل ۷، مدت زمان الکترولیز کمتر از ۵ دقیقه، فاصله ۲ سانتی متر بین الکترودها در ولتاژ ۳۰ ولت به دست آمد. توصیه می شود



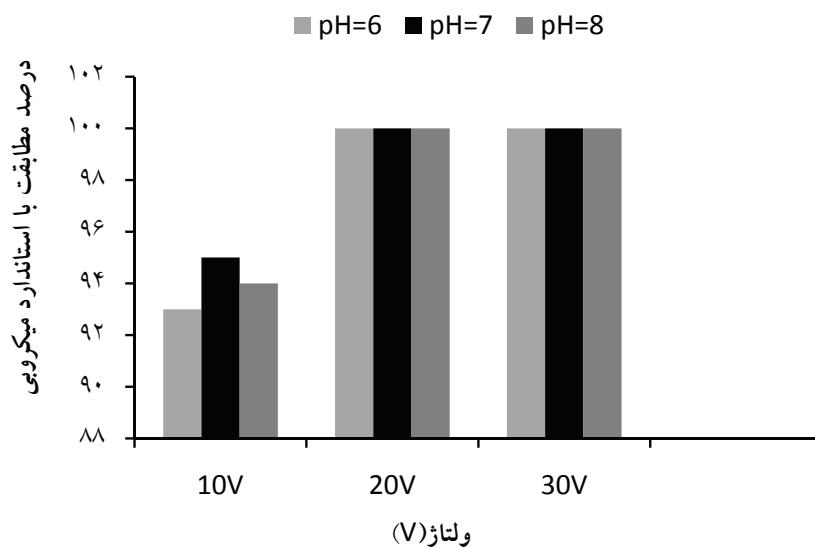
شکل ۱: طرح شماتیک از رآکتور ناپیوسته الکترولیز

- ۱- منبع تغذیه
- ۲- آمپرسنج
- ۳- ولت سنج
- ۴- الکتروده مس قطب منفی
- ۵- الکتروده روی قطب مثبت
- ۶- میله مغناطیسی
- ۷- همزن مغناطیسی

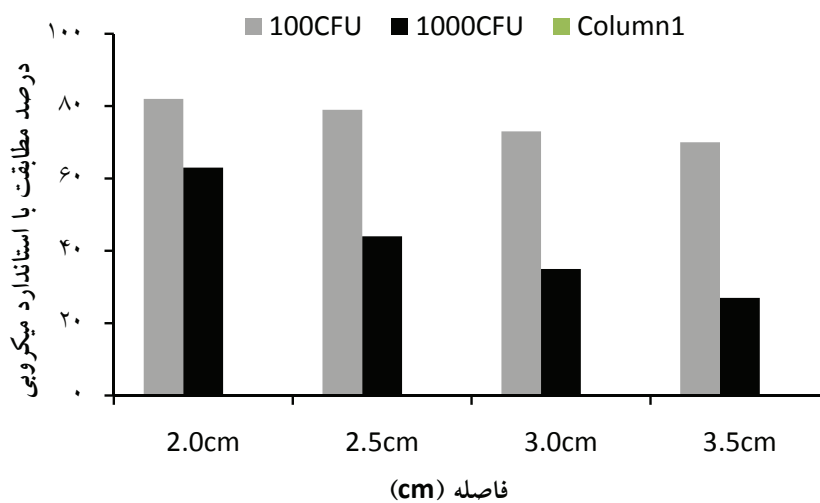


شکل ۲: نتایج درصد حذف میکروبی در سیستم الکترولیز برای حذف باکتری اشرشیا کلی از آب آلوده 10^2 و 10^3 عدد در میلی لیتر در زمان الکترولیز ۲۰ دقیقه، فاصله بین الکترودهای ۲ سانتی متر، ولتاژ ۱۰ ولت و در pH های مختلف

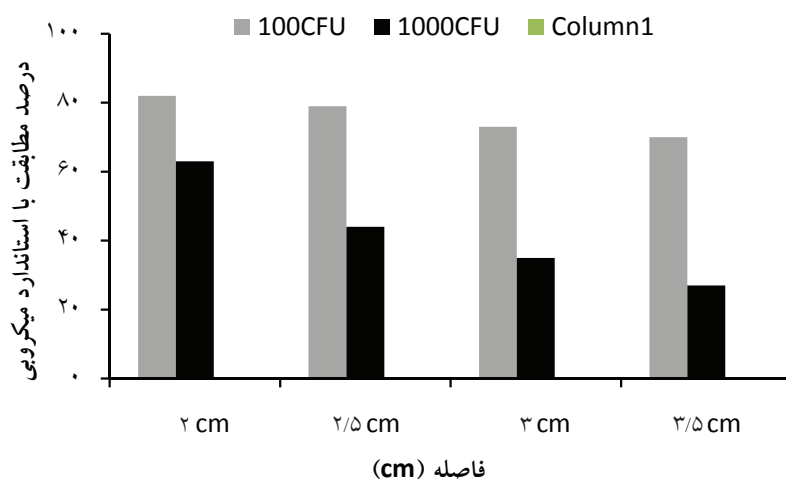
(الف)



(ب)



شکل ۳: نتایج درصد حذف میکروبی در سیستم الکترولیز برای حذف باکتری اشرشیا کلی از آب آلوده (الف) 10^3 عدد در میلی لیتر، (ب) 10^6 عدد در میلی لیتر در زمان الکترولیز ۵ دقیقه، فاصله بین الکترودهای ۲ سانتی متر و ولتاژهای مختلف



شکل ۴: نتایج درصد حذف میکروبی در سیستم الکترولیز برای حذف باکتری اشرشیا کلی از آب آلوده 10^2 و 10^3 عدد در میلی لیتر در زمان الکترولیز ۲۰ دقیقه، pH معادل ۷، ولتاژ ۱۰ ولت و در فاصله های مختلف بین الکترودها

تشکر و قدردانی

بدینوسیله از دانشگاه تربیت مدرس به خاطر پشتیبانی

مالی این تحقیق تشکر و قدردانی می گردد.

منابع

1. John stone PT, Bodger PS. High voltage disinfection of liquids. IPENZ Transaction. 1997;24:30-35.
2. Martines-Huitel CA. Conductive diamond electrodes for water purification. Mater Res. 2007;10(4):419-24.
3. Atabakhsh P, Amin MM, Mortazavi H, Yaran M, Akhavan Sepahi A, Nouhi A, Jalali M. Identification of total and fecal coliforms and heterotrophic to microbiological method and E.coli O157:H7 to immunological, and real time PCR methods in Isfahan water treatment plant. Iranian Journal of Health and Environment. 2010;3(3):335-46.
4. Kraft A. Electrochemical water disinfection: A short review. Platinum Metals Rev. 2008;52(3):177-85.
5. Rahmani AR, Jonidi Jafari A, Mahvi AH. Investigation of water disinfection by electrolysis. Pakistan J Biol Sci. 2005;8(6):910-13.
6. Hashemi H, Amin MM, Bina B, Movahedian Attar H, Farrokhzadeh H. Survey on possibility of disinfection of Isfahan north wastewater treatment plant effluent by low and medium pressure ultraviolet systems in pilot scale. Iranian Journal of Health and Environment . 2010;3(1):47-58.
7. Bisneto RT, Bidoia E. Effects of the electrolytic treatment on bacillus subtilis. Brazilian J Microbiol. 2003;34:48-50.
8. Tai-Cheng A, Xi-Hai Z, Ya X. Feasibility study of photoelectrochemical degradation methylene blue with three-dimensional electrode-photocatalytic reactor. Chemosphere. 2002;46:897-903.
9. Yang Z, Li Y, Slavik MF. Antibacterial efficacy of electrochemically activated solution for poultry spraying and chilling. J Food Sci. 1999;64(3):469-72.
10. Kevin PD, Abbaszadegan M, Maire RM. Comparative electrochemical inactivation of bacteria and bacteriophage. Appl Environ Microbiol. 2003;37:2291-300.
11. Kumar S, Gabriel O, Hung YC, Michael P. Efficacy of electrolyzed oxidizing water for inactivation Escherichia coli O157: H7, Salmonella enteritidis and Listeria monocytogenes. Appl Environ Microbiol. 1999;65(9):4276-79.
12. Yoon KY, Byeon JH, Park JH, Hwang J. Susceptibility constants of Escherichia coli and Bacillus subtilis to silver and copper nanoparticles. Sci Total Environ. 2007;373:572-75.
13. Lorian V. Antibiotic in Laboratory Medicine. 4th ed. New York: Williams and Wilkins; 1996.
14. Baron EJ, Finegold SM. Diagnostic Microbiology. 8th ed. New York: C.V. Mosby Company; 1990.
15. Hua D, Cheuk K, Zheng W, Wen C, Xiao C. Low temperature preparation of nano TiO₂ and its application as antibacterial agents. Trans Nanoferrous Met Soc China. 2007;17:700-703.
16. Liu HL, Yang TCK. Photocatalytic inactivation of Escherichia coli and Lactobacillus helveticus by ZnO and TiO₂ activated with ultraviolet light. Process Biochem. 2005;39:475-81.

Investigation of E. coli Removal from Polluted Water Using Electrolysis Method

***Rezaee A.¹, Kashi G.¹, Jonidi Jafari A.², Khataee A.R.³**

¹Department of Environmental Health, Faculty of Medical Sciences, Tarbiat Modares University, Tehran, Iran

²Department of Environmental Health, School of Public Health, Iran University of Medical Sciences Tehran, Iran

³Department of Applied Chemistry, Faculty of Chemistry, Tabriz University, Tabriz, Iran

Received; 27 October 2010 Accepted; 22 January 2011

ABSTRACT

Background and objective: The conventional chemical and physical methods for water disinfection include the application of ultraviolet (UV), chlorination, and ozonation. Water disinfection by electrochemical methods has been increasingly carried out recently. The goal of this applied – analytical research is to investigate the removal of E. coli bacteria, as the index of water microbial contamination, from drinking water by electrochemistry method.

Materials and Methods: In this study, the contaminated water sample was prepared through adding 102 and 103 E. coli bacteria per ml of drinking water. The contaminated water entered into the electrochemical reactor and different conditions were studied, included pH (6, 7, and 8), number of bacterium (102 and 103 per milliliter), time (5, 10, 20, and 40 min), distance between electrodes (2, 2.5, 3, and 3.5 cm), and voltage (10, 20, 30, and 40 volts).

Results: The findings indicated the indirect correlation between bacteria removal efficiency and the variable distances between two electrode. The results indicated the direct correlation between bacteria removal efficiency and the variables voltage and electrolysis times. The results showed that the best conditions for removal of 102 and 103 bacteria per milliliter obtained at pH 7, electrolysis time of 10 min, distance between electrodes 2 cm, in the voltage 20 and 30 volts, respectively.

Conclusion: The results of this study indicate that voltage and electrolysis time have the most significant effect on electrolysis efficiency. Research findings showed that electrolysis is a promising method for removal of E. coli bacterium from drinking water.

Key words: Bacterium, E. coli, Electrolysis, Disinfection, Polluted Water

Corresponding Author: rezaee@modares.ac.ir

Tel: +98 21 82883575 **Fax:** +98 21 82883825