

## پایش شدت پرتو دهی لامپ فرابینفس بدون رادیومتر

دکتر علیرضا مصدقی نیا<sup>۱</sup>، دکتر فروغ واعظی<sup>۲</sup>، عmad دهقانی فرد<sup>۳</sup>، امیر حسین محowi<sup>۴</sup>، محمود علی محمدی<sup>۵</sup>

نویسنده مسئول: تهران، دانشکده بهداشت دانشگاه علوم پزشکی تهران، dehghanifard@yahoo.com

دریافت: ۸۷/۷/۲۴ پذیرش: ۸۷/۹/۴

### چکیده

زمینه و هدف: در عملیات گندزدایی به کمک لامپ فرابینفس با پایش شدت نور لامپ می‌توان از تامین دز مورد نیاز برای میکروب کشی اطمینان بادست آورد. استفاده از مواد شیمیایی حساس به نور که بر مبنای روش اکتینومتری می‌باشد، امکان برآوردن نحوه عملکرد لامپ را در شرایطی که رادیومترهای اختصاصی پایش پرتو در اختیار نباشند، بوجود می‌آورد.

روش بررسی: محلول یارید - یدات به عنوان اکتینومتر در این بررسی استفاده شد. شدت نور لامپ کم فشار ۲۵ وات ابتدا در فواصل معین به کمک رادیومتر اختصاصی *UVC* اندازه گیری گردید. تست تعیین زمان مناسب پرتوگیری برای این محلول اکتینومتر اجرا و سپس میزان تغییر رنگ محلول یارید - یدات در فواصل مشخص شده از لامپ در طول موج ۳۵۲ نانومتر اندازه گیری گردید. سنجش اخیر به کمک اسپکتروفوتومتر در گستره طول موج مرئی نیز امکان پذیر می‌باشد.

یافته ها: نتایج کار مناسب بودن استفاده از اکتینومتر یارید - یدات را در فاصله ۳۵ تا ۶۰ سانتی متری از مرکز لامپ نشان می‌دهد، زیرا در فاصله مذکور اکتینومتر در زمان پرتوگیری یک دقیقه که زمان معقولی برای این عمل محسوب می‌شود، تغییر رنگ مناسبی که قابل سنجش با اسپکتروفوتومتر است، ایجاد می‌نماید.

نتیجه گیری: هرچند محلولهای اکتینومتر از هر نوع که باشند نمی‌توانند در حد یک رادیومتر اختصاصی عمل کنند و با اینکه در روش پرتوسنجی به کمک مواد شیمیایی نیز در اختیار داشتن برخی لوازم و مواد خالص ضرورت دارد، اما روش توصیه شده این بررسی که جدیدترین روش نیز محسوب می‌شود، پرتوسنجی را ضمن در اختیار داشتن مواد و لوازم قابل دسترس تر و با دقیق قابل قبول امکانپذیر می‌نماید.

واژگان کلیدی: لامپ فرابینفس، پرتوسنجی، اکتینومتری، یارید - یدات، عملیات گندزدایی

۱- دکترای بهداشت محیط، استاد دانشکده بهداشت دانشگاه علوم پزشکی تهران

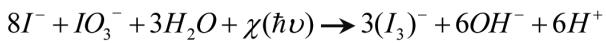
۲- دکترای بهداشت محیط، دانشیار دانشکده بهداشت دانشگاه علوم پزشکی تهران

۳- کارشناس ارشد مهندسی بهداشت محیط، دانشکده بهداشت دانشگاه علوم پزشکی تهران

۴- دکترای بهداشت محیط، استادیار دانشکده بهداشت دانشگاه علوم پزشکی تهران

## مقدمه

این روش بر اساس فوتولیزیون یدید در حضور یون یدات قرار دارد. واکنش شیمیایی کلی بصورت زیر قابل نمایش است:



بدین ترتیب بسته به شدت تابش UV و مدت پرتوگیری، رنگ زرد آنیون تری یدید آشکار می شود که شدت رنگ آن در شرایط ثابت صرفاً به میزان شدت تابش لامپ UV بستگی دارد و بدین ترتیب می توان معیاری صحیح برای پرتوسنجی بدست آورد (۵ و ۶). جدیدترین تحقیق صورت گرفته در این زمینه مناسب بودن کار با یدید - یدات را در دامنه ۲۰۵ تا ۲۹۰ نانومتر جهت اکتینومتری تایید نموده است (۷). در تحقیق دیگری که توسط الیاسی و همکاران (۸) بر روی کاربرد روش یدید - یدات در تعیین کارایی راکتور گندزدایی آب برای پرورش ماهی اولرین انجام شد، مشخص شد که این روش به عنوان یک روش مناسب برای تعیین کارایی راکتور فرابنفش مورد استفاده در این تحقیق بوده است. همچنین ران و همکاران (۹) جهت سنجش دز مورد نیاز پرتوتابی جهت مصارف مورد استفاده پرتوی فرابنفش در حذف آلاینده ها مشخص نمودند که روش یدید - یدات می تواند دز مورد نیاز برای اکسیداسیون آلاینده ها را مشخص نماید. در ایران تنها تحقیق صورت گرفته مربوط به پرتوسنجی به کمک دو روش اکتینومتری است که براساس استفاده از مخلوط پراکسودی سولفات - بوتانول و محلول مولیبدات - اتانول می باشدند (۱۰).

از آنجایی که متداولترین لامپ UV مورد استفاده در کشور ما نوع کم فشار می باشد و در واقع این نوع لامپ رایجترین لامپ استفاده شده برای گندزدایی محیط و سطوح صیقلی می باشد هدف از انجام این تحقیق استفاده از اکتینومتر یدید - یدات در پایش شدت نور این نوع لامپ بوده است و به بیان دیگر از نتایج حاصله نمی توان در جهت پایش شدت نور انواع دیگر از لامپها بهره گرفت.

لامپ کم فشار فرابنفش (LP) Low - pressure که از دهه

پرتو فرابنفش امروزه جایگاه ویژه ای را در گندزدایی آب، فاضلاب و هوا بخود اختصاص داده است. در روشهای شیمیایی سنجش شدت نور پرتو فرابنفش که به نام اکتینومتری (Chemical actinometry) معروف هستند اثر فوتوشیمیایی نور بررسی می گردد. در حقیقت این روشها بر مبنای سنجش شدت یک واکنش شیمیایی ایجاد شده که متناسب با میزان دز اشعه است استوار هستند. واکنش انتخاب شده باید دارای قابلیت تجدید بوده و از لحاظ اجرا آسان باشد. همچنین می باید تعیین تغییر در انرژی تابشی یک لامپ در مقاطع زمانی مختلف به روش انتخاب شده امکان پذیر باشد (۱ و ۲).

لامپهای فرابنفش (UV) که معروف به لامپهای جرمیسیدال می باشند در عملیات مختلف گندزدایی به کار گرفته می شوند. حداکثر شدت تابش این لامپها در سطح آنها قرار دارد و هرچند جذب نور بوسیله هوا اندک است اما غالباً از فاصله حدود ۵ سانتی متری به بعد افت زیادی در شدت تابش لامپ ملاحظه می شود. شدت تابش (I) UV intensity است که تحت آن میکروارگانیسم ها غیرفعال می شوند، لذا مشخص نمودن شدت در یک سیستم مهم است. دز مورد نیاز اشعه برای انجام گندزدایی حاصلضرب شدت و زمان در معرض بودن میکروب می باشد، و معمولاً بر حسب میلی وات - ثانیه برسانی متر مربع بیان می شود (۳ و ۴).

تاکنون چندین ماده شیمیایی حساس نسبت به نور فرابنفش معروفی شده است. مهمترین موادی که تاکنون برای انجام اکتینومتری مناسب اعلام شده اند عبارتند از: فری اکسالات پتاسیم، فروسیانورپتاسیم، نیترات پتاسیم، یدورپتاسیم، مولیبدات آمونیم، امالح اورانیم، پارافنیلن دی آمین نیترات، رنگهای فوتوترپیک و تعدادی از اسیدهای آلی و هیدروکربن های کلرینه (۵ و ۶). می توان گفت در سالهای اخیر معروف ترین مواد شیمیایی استفاده شده جهت پرتوسنجی مخلوط یدید - یدات (Iodide- iodate UV actionmeter) بوده است (۵ و ۶).

گندزدایی با این لامپ برخلاف روش کلرزنی در دماهای مختلف نسبتاً ثابت باقی می‌ماند. متذکر می‌شود که برای گندزدایی یک نمونه واحد آب بوسیله یک ماده شیمیایی نظیر کلر در زمستانها گاه تا سه برابر بیشتر از تابستانها نیاز به مصرف گندزدا بوجود می‌آید.

#### تهیه محلول اکتینومتر

لوازم و مواد شیمیایی استفاده شده و نحوه انجام آزمایشات اکتینومتری به شرح زیر می‌باشد (۲):

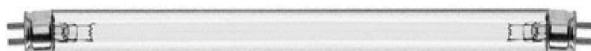
در ۱۰ میلی لیتر آب مقطر، یک گرم یدور پتاسیم (KI)، ۰/۲۱۴ گرم یدات پتاسیم (Na<sub>2</sub>B<sub>4</sub>O<sub>7</sub>) و ۰/۰۳۸ KIO<sub>3</sub> گرم بوراکس (Na<sub>2</sub>B<sub>4</sub>O<sub>7</sub>) گرم بوراکس (Na<sub>2</sub>B<sub>4</sub>O<sub>7</sub>) حل نموده و مخلوط می‌شود. بعد از کنترل محلول حاصله که با سنجش pH صورت می‌گیرد (pH محلول تازه حدود ۲/۹ می‌باشد)، محلول اکتینومتر را در سل کوارتزی با طول مسیر نوری یک سانتی متر (ریخته) و در فواصل معین از بالب لامپ (Lamp bulb) قرار می‌دهیم تا مدتی ثابت پرتوگیری صورت گیرد. سنجش شدت رنگ زرد حاصله سپس در طول موج ۳۵۲ نانومتر (نور بنفسن رنگ که مکمل فیزیکی رنگ زرد است). به کمک دستگاه اسپکتروفوتومتر VIS-UV مدل Lambda Perkin Elmer با اندازه گیری جذب نور در برابر آب مقطر انجام گرفته است. اما حتی یک اسپکتروفوتومتر معمولی (از نوع مرئی) نیز که در اختیار غالب آزمایشگاهها و تصفیه خانه‌های آب و فاضلاب قرار دارد توانایی سنجش دقیق را دارد زیرا این نوع اسپکتروفوتومترها نیز طول موج مزبور را تامین می‌کنند. متذکر می‌شود که مواد شیمیایی استفاده شده،

رواج یافته است کماکان متداول ترین نوع لامپ UV مورد استفاده در عملیات مختلف گندزدایی می‌باشد. حدود نود درصد از بدنه تابش این نوع لامپها در محدوده ۲۵۰-۲۶۰ نانومتر قرار دارد که موثرترین بخش تابش از طیف UV برای میکروب کشی محسوب می‌شود نوع جدیدتری از این لامپ‌ها موسوم Low-pressure high-output (LPHO) به کم فشار - پربازد (LPHO) از ابتدای قرن حاضر وارد بازار شده است که حدود سه برابر لامپ LP معادل (یعنی با وات برابر) قدرتمند هستند و به بیان دیگر تعداد مورد نیاز لامپ در گندزدایی به یک سوم قابل تقلیل است. به هر ترتیب، لامپهای ستی LP همانطور که ذکر شد رواج خود را بویژه در گندزدایی هوا از دست نداده اند (۲).

## روش کار

### مشخصات منبع نور

لامپ فرابنفش استفاده شده در این تحقیق که نمای کلی آن در شکل ۱ قابل ملاحظه می‌باشد از نوع کم فشار ۲۵ وات ساخت شرکت اوسرام (از اتحادیه اروپا) بوده است. جدول ۱ مشخصات دقیق تر لامپ LP استفاده شده در این بررسی را نشان می‌دهد. لامپهای کم فشار UV در دمای حدود ۴۰°C بهترین عملکرد را دارند اما البته کارایی گندزدایی هوا و آب در دماهای کمتر تغییر ملموسی نمی‌کند و به بیان دیگر کارایی



شکل ۱: نمای کلی لامپ فرابنفش مورد استفاده

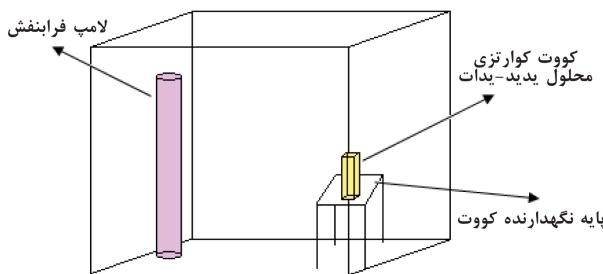
جدول ۱: مشخصات لامپ کم فشار فرابنفش\*

مدل لامپ	ولتاژ ورودی (V)	توان مصرفی (W)	جریان اسمی (A)	قدرت پرتودهی (W, 254nm)UVA	طول کل (mm)	طول مفید (mm)	قطر (mm)	عمر مفید (ساعت)
Osram-HNS 25 W OFR	۲۳۰	۲۵	۰/۶	۶/۹	۴۳۶	۳۵۱	۲۵/۵	۸۰۰

\* اخذ اطلاعات از کمپانی اوسرام اتحادیه اروپا.

شدت تشعیش فرابنفش (طول موج ۲۵۴ نانومتر) در فاصله یک متری از بالب لامپ نو، طبق گزارش کمپانی اوسرام در حد ۰/۸ W/m<sup>2</sup> می‌باشد.

کاملاً پوشیده و تاریک مقوایی انجام شد تا از تاثیر هر گونه نور اضافی در محلول ییدید - یدات جلوگیری شود (شکل ۲). سنجش جذب نور محلول های اکتینومتر تابش دیده نیز سل مزبور به دستگاه اسپکتروفوتومتر انتقال داده شده است. برای آنالیز داده های بدست آمده این تحقیق از نرم افزار SPSS برای آنالیز داده های بدست آمده این تحقیق از نرم افزار Wallis-Kruskal T-test و آزمونهای آماری آماری استفاده شد.



شکل ۲: شمای کلی محفظه مورد استفاده برای آزمایش پرتوسنجدی لامپ فرابنفس توسط محلول ییدید - یدات

### یافته ها

در جدول ۲ نتایج پرتوسنجدی لامپ کم فشار ۲۵ وات به کمک رادیومتر مدل 1X EC Hanger قابل ملاحظه است. مشاهده می شود که با افزایش فاصله از مرکز لامپ فرابنفس، شدت پرتوی فرابنفس کاهش می یابد که نتایج آنالیز آماری مشخص می کند که این اختلاف معنادار است. ( $P_{value} < 0.05$ ) جدول ۳ مقادیر جذب نور بدست آمده از محلولهای ییدید - یدات پرتوگیری شده در فواصل مختلف از لامپ UV را نشان می دهد. آنالیزهای آماری انجام شده در این بخش نیز مشخص می سازد که با افزایش فاصله محلول ییدید - یدات از مرکز لامپ، میزان تغییر رنگ محلول کمتر می شود که اختلاف شدت رنگ محلول در فواصل مختلف معنادار است. ( $P_{value} < 0.05$ ) با این حال افزایش زمان ماند محلول ییدید - یدات در مقابل لامپ فرابنفس علیرغم تغییر شدت رنگ ایجاد شده در محلول، اختلاف معناداری مشاهده نشد. ( $P_{value} > 0.05$ )

همه از نوع با خلوص بالا (ساخت کمپانی مرک آلمان) و آب مقطر مورد استفاده در تهیه محلول ها نیز از نوع اولتراپیور (دو بار تقطیر) بوده است. بهتر ترتیب تغییر نوع آب مقطر مجاز نمی باشد چون ممکن است در مقایسه نتایجی که در زمانهای متفاوت صورت گرفته است اثرگذار باشد. علاوه بر این لازم است که محلول اکتینومتر تازه و در روز مصرف تهیه شود.

آزمایشهای اکتینومتری انجام گرفته در این تحقیق در دمای  $20^{\circ}\text{C}$  انجام گرفته است. از آنجایی که با افزایش دما میزان جذب نور این محلولها افزایش می یابد (در حد ۱۴٪ برای افزایش هر  $10^{\circ}\text{C}$  درجه سانتی گراد)، چنانچه ناچار از پرتوسنجدی در دمای غیر از  $20^{\circ}\text{C}$  باشیم باید تصحیح حرارتی ذکر شده انجام گردد (۲).

### پرتوسنجدی با رادیومتر

در این بررسی، تعیین سریع شدت نور با بکارگیری دستگاه رادیومتر مدل 1X EC Hanger ساخت کشور سوئد انجام گرفت. این رادیومتر پرتابل مجهز به دتکتور حساس درسنجدی UVC (طول موج های  $200\text{--}280$  نانومتر) می باشد که مهمترین تابش ساطع شده از لامپهای کم فشار محسوب می شود. لازم به توضیح است که لامپ آزمایش شده کاملاً نو نبوده است (دارای کارکرد حدود  $150$  ساعت و چند بار خاموش و روشن سازی). آزمایشهای پرتوسنجدی چه به روش رادیومتری و چه اکتینومتری بعد از گرم شدن اولیه لامپ (گذشت حداقل  $5$  دقیقه زمان بعد از استارت لامپ) انجام گرفته است.

### پرتوسنجدی بامحلول ییدید - یدات

نتایج آزمایشهای اولیه جهت مشخص شدن حساسیت محلول ییدید - یدات در پایش نور لامپ در شش فاصله  $10$ ،  $25$ ،  $35$ ،  $40$ ،  $50$  و  $60$  سانتی متری از مرکز لامپ انجام گرفت. ظرف استفاده شده برای پرتوتابی محلول اکتینومتر سل کوارتزی مکعب مستطیلی با طول مسیر نوری یک سانتی متر بوده است چرا که ظروف از جنس شیشه ای معمولی از عبور نور UVC جلوگیری می نمایند. آزمایشات اکتینومتری در یک مکعب

جدول ۲: میزان شدت تابش فرابنفش (UVC) بر حسب فاصله از مرکز لامپ (سنجش شده به روش رادیومتری)

فاصله از مرکز لامپ (cm)	شدت فرابنفش ( $\text{W/m}^2$ )	۱۰	۲۵	۳۵	۴۰	۴۵	۵۰	۶۰	۱۰۰
۵	۱/۳	۱/۶۵	۳	۳/۳	۳/۸	۴/۴	۵	۰/۶	۱۰۰

جدول ۳: مقادیر جذب نور بدست آمده از محلولهای یدید- یدات پرتوگیری شده در فواصل مختلف از لامپ UV

زمان پرتوگیری (دقیقه)									
فاصله از لامپ (cm)									
۵	۳	۲/۵	۲	۱/۵	۱	۰/۵			
-	-	-	-	-	۳/۳۰	۳/۲۰			۱۰
۳/۵۰	-	-	-	-	۲/۴۰	۱/۴۴			۲۵
-	-	-	-	-	۱/۳۰	۱/۰۶			۳۵
۳/۵۰	-	-	۱/۹۶	۱/۳۰	۱/۱۰	۰/۵۶			۴۰
-	-	۱/۸۰	-	۱/۱۸	۰/۹۳	-			۴۵
۳/۴۵	۲/۰۳	۱/۷۲	۱/۶۸	۱/۰۴	۰/۸۶	۰/۳۶			۵۰
۲/۷۶	۱/۸۲	۱/۵۶	۱/۲۷	۱/۰۰	۰/۶۹	۰/۳۶			۶۰

علامت خط فاصله دلالت دارد بر اینکه سنجش انجام نشده و یا نتیجه آن قابل استفاده نبوده است.

## بحث

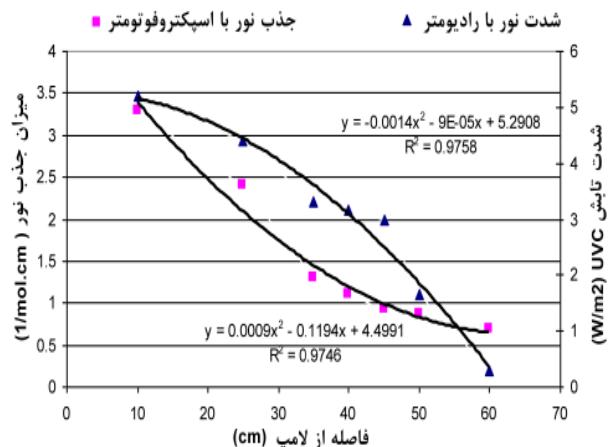
اینکه آزمایش کننده خود در معرض تشعشع موثر لامپ قرار می گیرد، دوم اینکه کنترل زمان کوتاهتر از یک دقیقه سخت تر است و اگر کمترین خطایی در رعایت زمان پرتوگیری بوجود آید، چون فاصله از لامپ انداز است نتایج غیر قابل قبولی بوجود می آورد. بدین ترتیب در کار با این اکتینومتر حساس فواصل کمتر از ۳۵ سانتیمتر نسبت به لامپ توصیه نمی شود. براساس اطلاعات ارائه شده در جدول ۳، سپس نمودار ارتباط جذب نور سنجش شده در روش اکتینومتری به کمک یدید- یدات با شدت نور لامپ کم فشار رسم شد (شکل ۳). با در اختیار داشتن این نمودار و با تبعیت از شرایط کار مندرج در این مقاله، برآورد شدت تابش لامپ کم فشار فرابنفش بصورتی قابل اطمینان و نسبتاً ارزان و بدون نیاز به دستگاه رادیومتر اختصاصی سنجش UVC امکان پذیر خواهد بود. البته لازم به توجه است که تغییر کیفیت آب مقطر بر نتایج کار اکتینومتری اثرگذار است. بنابراین توصیه می شود که عمل پاییش شدت نور لامپهای UV، از ابتدا تا پایان عمر مفید یک لامپ ، با استفاده

در روش اکتینومتری با محلول یدید- یدات متناسب با میزان و زمان پرتوگیری، آنیون تری یدید آزاد می شود و متناسب با غلظت این آنیون، رنگ محلول اکتینومتر زرد رنگ می شود. بدین ترتیب چون شدت رنگ زرد در شرایط ثابت صرفاً به میزان پرتوتابی لامپ بستگی دارد ملاکی برای کنترل قدرت لامپ حاصل می شود. با ملاحظه نتایج منعکس در جدول ۳ نیز ملاحظه می شود که هرچه زمان پرتوگیری بیشتر بوده است، رنگ زرد حاصله (ارقام جذب نور) بیشتر شده است. با حذف ارقام جذب نور بالاتر از ۲ که معادل با درصدهای عبور کمتر از صفر است و ارقام جذب نور کمتر از ۰/۲ که معادل با درصدهای عبور نور بیشتر از حدود ۹۸٪ می باشد، فاصله مناسب برای استقرار ظرف اکتینومتر در برابر لامپ در دامنه ۳۵ تا حدود ۶۰ سانتی متری برای مدت پرتوگیری یک دقیقه قابل گزارش خواهد بود. مسلماً اکتینومتری در فواصل کمتر نیز امکانپذیر است، اما لازم است که زمان پرتوگیری از ۳۰ ثانیه بیشتر نباشد. این اقدام البته به دو دلیل مطلوب نیست. علت اول

اکتینومتری به کمک محلول یدید - یدات دارای این امتیاز است که در برابر طول موج های بالاتر از ۱۰۰ نانومتر حساس نیست و لذا اختصاصاً می تواند برای کنترل شدت تابش امواج نوری منتشر شده از لامپهای کم فشار بکار گرفته شود، چون این لامپها مونوکروماتیک هستند. امتیاز مهم دیگر برای این روش در برابر سایر روشهای معرفی شده جهت اکتینومتری دستیابی آسانتر به مواد شیمیایی اولیه در تهیه محلولهای لازم برای پرتوسنجی می باشد.

با سنجش شدت تابش لامپ می توان زمان تعویض و/یا زمان تنظیف لامپ را مشخص نمود. معمولاً چنین است که هنگامی که شدت تابش یک لامپ به کمتر از ۷۰٪ مقدار اولیه می رسد لامپ تعویض می گردد.

از آب مقطر و همچنین مواد شیمیایی با کیفیت ثابت انجام شود. با توجه به این نمودار می توان دریافت که زمان ماند و فاصله بهینه برای قرارگیری محلول اکتینومتری یدید - یدات در معرض پرتوی فرابنفش (UVC) به ترتیب بین ۵۰-۶۰ دقیقه و ۵۰-۶۰ سانتیمتر می باشد که در نتیجه می توان بدون نیاز به رادیومتر، سنجش شدت لامپ فرابنفش را انجام داد.



شکل ۳: مقادیر جدب نور سنجش شده به طریق اکتینومتری یدید - یدات در برابر ارقام شدت نور UVC لامپ کم فشار

## منابع

- Oppenlander T. Photochemical Purification of Water and Air. New York (USA): Wiley-VCH. p. 279-89.
- Masschelein WJ. Ultraviolet Light in Water and Wasterwater Sanitation. Washington D.C: Lewis Pub; 2002. p. 51-3.
- Hunter G, Wood P, Kobylinski. Light management, choosing the best controls for a UV disinfection system. Water Environ. Technol. 2006; 18(2):53-6.
- Block SS. Disinfection, Sterilization and Preservation. 4<sup>th</sup> ed. Lea & Febiger Pub; 1991. pp. 553-563.
- Rahn RO. Potassium iodide as a chemical actinometer of 254 nm radiations: use of iodate as an electron scavenger. J Photoch Photobio. 1997; 66:450-5.
- Rahn RO, Stefan MI, Bolton JR. Quantum yield of the iodide-iodate actionmeter. J Photoch. Photobio. 2003; 78:146-52.
- Gpledstein S, Rabani J. The ferrioxalate and iodide-iodate actinometers in the UV region. J Photoch. Photobio. A. 2008; 93:53-56.
- Elyasi S, Taghipour F. Simulation of UV photoreactor for water disinfection in Eulerian framework. Chem Eng Sci. 2006; 61(14):4741-9.
- Rahn RO, Gerstenberg HM, Vavrina GA. Dosimetry of ionizing radiation using an iodide/iodate aqueous solution. Appl Radiat Isotopes. 2002; 56(3):525-34.
- Vaezi F, Mesdaghinia A, Imandel K, Golestan B. Dose measurement in ultraviolet disinfection of water and wastewater by chemical methods. Iranian Journal of Public Health. 1995;24(1-2) : 35-44

## UV-Lamp Intensity Determination Without Use of Radiometer

**AR. Mesdaghinia, F . Vaezi, E. Dehghanifard, AH. Mahvi, M. Alimohammadi**

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

Received 15 October 2008; Accepted 24 November 2008

### ABSTRACT

**Background and Objectives:** Measurement of light intensity is a recommended practice for insuring the delivery of required germicidal dose in disinfection operations by UV lamps. Use of sensitive to light chemicals which is the base of actionometric methods could be considered as a suitable manner for estimating the intensity of UV lamp in circumstances that special radiometers are not available.

**Materials and Methods:** Iodide-iodate mixture was used as an actinometer for this study. The light intensities of a UV lamp (LP 25W) were first determined by a special UVC radiometer at certain distances from the lamp. Then the test of determining the suitable period of time for irradiation of actinometer was accomplished. Finally, the color changes of iodide – iodate solutions at the predetermined distances were evaluated at the wavelength of 352 nm. The latter analysis can be done by a common (visible) spectrophotometer.

**Results:** Results indicated that use of this actinometer is more suitable at the distances of 35 to 60 cm from the center of the lamp bulb, since iodide-iodate solution has a detectable color change at this range of distance in one minute irradiation which may be considered as a reasonable time for actionmetric operations.

**Conclusion:** Although all kinds of actinometers should not be regarded as precise as special radiometers and there would be need to use pure chemicals for actinometric determination of light intensity, it can be claimed that the recommended procedure in this study which is the newest actinometric method can be used in acceptable evaluation of UV intensity with least difficulty in providing necessary instruments.

**Keywords:** UV lamp, radiometry, actinometry, Iodide-Iodate, disinfection practices

---

**Corresponding Author:** dehghanifard@yahoo.com  
**Tel:**+98 912 6784800, **Fax:** +98 21 88950188