

بررسی بهبود عملکرد منعقد کننده آهک با استفاده از پلیمر مصنوعی در حذف رنگ از فاضلاب نساجی

زهرا نوری مطلق¹، معصومه جواهری¹، زینب رحمتی¹، حشمت الله نورمرادی^{1*}

1) گروه مهندسی بهداشت محیط، دانشکده بهداشت، دانشگاه علوم پزشکی ایلام، ایلام، ایران

تاریخ پذیرش: 93/4/4

تاریخ دریافت: 93/1/31

چکیده

مقدمه: حضور رنگ های دیسپرس در محلول های آبی می تواند باعث سرطان زایی و جهش زایی شده و بر سلامت انسان تاثیر گذارد. این مطالعه با هدف کلی بررسی بهبود عملکرد منعقد کننده آهک با استفاده از پلیمر در حذف رنگ دیسپرس رد 60 از فاضلاب سنتتیک انجام شد.

مواد و روش ها: این تحقیق در مقیاس آزمایشگاهی و به صورت ناپیوسته انجام شد. تاثیر پارامترهایی مانند دوز کمک منعقد کننده، pH، غلظت رنگ، دوز منعقد کننده، سرعت و زمان فلکولاسیون و زمان ته نشینی فلوک ها بر کارایی حذف رنگ مورد بررسی قرار گرفت. جهت فرآیند انعقاد از دستگاه جارتست و سنجش غلظت رنگ از اسپکتروفوتومتر ماوراء بنفش-مرئی استفاده گردید.

یافته های پژوهشی: نتایج آزمایشات نشان داد که در حضور مقدار بهینه کمک منعقد کننده پریتول (0/08 گرم بر لیتر) 90/41 درصد و در عدم استفاده از پریتول 46/21 درصد رنگ حذف شده است. در صورت استفاده از کمک منعقد کننده محدوده pH بهینه گسترش یافت و سرعت همزن دستگاه جارتست در مرحله اختلاط آهسته بر کارایی حذف رنگ بسیار تاثیر گذار بوده است.

بحث و نتیجه گیری: بر اساس نتایج به دست آمده، استفاده از کمک منعقد کننده، مقدار مصرف ماده منعقد کننده را کاهش می دهد و باعث حذف بیشتر (تقریباً دو برابر) ماده رنگزا در شرایط یکسان می شود. بنا بر این می توان از فرآیند انعقاد با استفاده از کمک منعقد کننده به عنوان یک روش کارآمد برای حذف رنگ از پساب نساجی استفاده کرد.

واژه های کلیدی: فاضلاب، انعقاد، رنگ، جارتست، پلیمر

* نویسنده مسئول: گروه مهندسی بهداشت محیط، دانشکده بهداشت، دانشگاه علوم پزشکی ایلام، ایلام، ایران

Email: ilam_nourmoradi@yahoo.com

مقدمه

میزان تولید رنگ در جهان در حدود یک میلیون تن در سال تخمین زده می شود که در صنایع متعدد نظیر تولید مواد آرایشی، چرم، کاغذ و صنایع نساجی مصرف می شود (1). صنایع نساجی یکی از بزرگ ترین صنایع مصرف کننده آب، تولیدکننده فاضلاب های رنگی با کمیت و کیفیت شیمیایی متفاوت و محتوای مقادیر قابل توجهی رنگ هستند. این صنایع به طور معمول به ازای هر تن محصول تولیدی بین 250-25 مترمکعب آب مصرف می نمایند (۲،۱). رنگ های نساجی بزرگ ترین دسته از رنگ های مصنوعی محلول در آب بوده که دارای بیشترین تنوع از نظر نوع و ساختار رنگ اند. رنگ ها بر اساس کاربرد به انواع وات، راکتیو، دایرکت، اسیدی، دیسپرس و کاتیونی تقسیم می گردند (2).

در سال 1920 رنگ های دیسپرس ساخته شدند که دارای ساختار حلقوی و غیر یونی بوده و به طور گسترده در رنگ آمیزی منسوجات مختلف به خصوص پلی استر، نایلون و آکرلیک با مصرف مواد شیمیایی کمی سود و هیدروسولفیت سدیم مورد استفاده قرار می گرفتند. ساختمان شیمیایی این نوع رنگ ها مشابه رنگینه های محلول در چربی است. رنگ های دیسپرس جزء ترکیبات مشتق نیترو دی فنیل آمین و رنگینه های آزو آنتروکینون بوده و دارای گروه سولفونه نیستند. رنگ های دیسپرس در خود لیاف محلول، ولی در آب نامحلول می باشند (4,5). از نظر بهداشتی برخی از رنگ ها دارای خاصیت سرطان زایی و جهش زایی بوده و می توانند باعث آلرژی و مشکلات پوستی نیز شوند (3). عملکرد نامطلوب واحدهای رنگرزی و عدم تثبیت رنگ بر روی لیاف، شرایط ورود حدود 15 درصد رنگ ها را به فاضلاب فراهم می نماید. تخلیه فاضلاب های رنگی حاصل از صنایع نساجی به آب های پذیرنده، منجر به کاهش نفوذ نور خورشید و نامطلوب شدن وضعیت دید، بروز پدیده اوتریفیکاسیون، تداخل در اکولوژی آب های پذیرنده و افزایش کدورت آب ها می شود و با کاهش شدت فتوسنتز گیاهان آبی و جلبک ها در محیط های آبی، باعث آسیب رساندن به محیط زیست می شوند که تصفیه موثر و کارآمد آن ها جزو الزامات زیست محیطی است (7,8).

انققاد و لخته سازی یکی از فرآیندهای مهم در زمینه حذف رنگ می باشد که به دلیل سهولت در امر بهره برداری و کارایی نسبت به سایر روش ها در اولویت قرار می گیرد. این فرآیند شامل اضافه کردن عواملی مانند

سولفات آلومینیوم، آلومینات سدیم، سولفات فرو، سولفات فریک و کلرور فریک می باشد که با اضافه کردن به پساب های رنگی باعث لخته سازی می شود. هر چند که استفاده از مواد منعقد کننده متداول تجاری باعث حذف رنگ می شود اما به دلیل این که فلوک های تشکیل شده از منعقد کننده های تجاری ریز و سبک بوده و به مدت زمان ته نشینی طولانی نیازمند می باشند، کارایی بالایی در حذف رنگ ندارند به همین دلیل استفاده از پلیمرها به خاطر ماکروملکول بودن و تشکیل زنجیره طولانی و سنگین بین مواد منعقد کننده و ملکول های رنگ باعث بهبود عملکرد حذف رنگ می شود (۱۰،۹). در تحقیقات وانگ و همکاران (2012)، واو و همکاران (2012)، زیگولا و همکاران (2008)، پاتل و همکاران (2012)، گیوبال و همکاران (2007) و هانگ و همکاران (2014) از کمک منعقد کننده های طبیعی، به منظور حذف ذرات معلق و کلوئیدی استفاده شده است (16-11). ولی با توجه به این که استفاده از مواد بیو کمک منعقد کننده در مقیاس های بزرگ و پساب های صنایع رنگرزی و نساجی از جنبه اقتصادی و عدم دسترسی عملاً امکان پذیر نمی باشد و صرفاً در مقیاس های آزمایشگاهی کاربرد دارد لذا به منظور رفع مشکلات مربوط به منعقد کننده های طبیعی و بهبود کیفیت پساب، مسئله استفاده از پلی الکترولیت مصنوعی به عنوان یک ماده کمک منعقد کننده در تصفیه پساب های رنگی مطرح می گردد. پلی الکترولیت ها با ساختارهای مختلف، به عنوان مثال پلی آکریل آمیدها، کیتوزان، پلی ساکاریدها، پلی وینیل ها و بسیاری دیگر معمولاً به عنوان کمک منعقد کننده به منظور افزایش تشکیل فلوک بزرگ تر جهت بهبود میزان رسوب استفاده می شوند. در سال های اخیر استفاده از پلی الکترولیت های مصنوعی به عنوان لخته سازها برای حذف جامدات معلق در تصفیه خانه های فاضلاب به سرعت رشد کرده است (4). در مطالعه احمد و همکاران (2008) با استفاده از کمک منعقد کننده های پلی آکریل آمید کاتیونی و آنیونی جهت بهبود عملکرد منعقد کننده سولفات آلومینیوم و پلی آلومینیوم کلراید به حذف 99 درصد COD پساب دست یافتند (4).

یکی از این پلی الکترولیت های مصنوعی مورد استفاده پرستول می باشد که پلیمری با وزن مولکولی بالا و محلول در آب می باشد. این محصولات کاربرد گسترده ای برای زلال سازی و تصفیه آب های آشامیدنی و صنعتی پیدا کرده اند. این پلیمرها به شکل گرانول و مایع (به عنوان امولسیون) وجود دارند. این پلیمرها محصولاتی به رنگ

دستگاه هم‌زن مغناطیسی (مدل IKA-WERKERCTB) با 50 دور در دقیقه به مدت ده دقیقه حل گردید. به دلیل سهولت تهیه محلول و احتمال تغییر خواص پرستول در دراز مدت، این سوسپانسیون به صورت روزانه و قبل از انجام آزمایش تهیه گردید. بعد از تهیه محلول پرستول، بلافاصله مقادیر مختلف از آن به نمونه‌ها در مرحله اختلاط آهسته (فلکولاسیون) تزریق و آزمایش‌های لازم جهت اندازه‌گیری پارامترهای مورد نظر انجام گردید.

انجام آزمایشات: این تحقیق با هدف بررسی بهبود کارایی منعقدکننده آهک توسط پلیمر جهت حذف رنگ از پساب سنتتیک انجام شد. برای انجام آزمایش‌ها (45 آزمایش)، دستگاه جارتست (مدل AL46-4، شرکت زاک شیمی) مورد استفاده قرار گرفت. ابتدا محلول ذخیره 1000 میلی گرم در لیتر رنگ دیسپرس رد 60 تهیه گردید. سنجش غلظت رنگ در نمونه‌های مورد آزمایش با استفاده از اسپکتروفتومتر ماوراءبنفش-مرئی (مدل vis-2100 یونیکو آمریکا) در طول موج 586 نانومتر انجام شد. HCl و NaOH، 0/1N جهت تنظیم pH نمونه‌ها به کار رفت. دستگاه جارتست (دارای 6 بشر) قبل از پهنه سازی سرعت و زمان فلکولاسیون و ته نشینی برای مرحله اختلاط سریع روی سرعت 200 دور در دقیقه، به مدت دو دقیقه و برای مرحله اختلاط آهسته روی سرعت 40 دور در دقیقه، به مدت 15 دقیقه تنظیم گردید و زمان ته نشینی برابر با 30 دقیقه در نظر گرفته شد. به هر بشر دستگاه به مقدار معین از مواد منعقدکننده و کمک منعقدکننده مورد نظر اضافه شد و بعد از انجام هر یک از آزمایش‌های جار، بلافاصله نمونه‌ها از زیر دستگاه جارتست خارج شدند و از عمق 4 سانتی متری زیر سطح محلول نمونه برداری صورت گرفت. سپس درصد کاهش رنگ از معادله 1 محاسبه شد. در این معادله، R راندمان حذف رنگ (%)، C_0 غلظت اولیه رنگ (mg/l) و C_t غلظت رنگ در زمان t (mg/l) است، (19). همه آزمایشات 3 مرتبه تکرار و مورد بررسی قرار گرفت. برای تجزیه و تحلیل اطلاعات از نرم افزار اکسل استفاده شد. آزمایشات در دمای 25 درجه سانتی گراد و فشار اتمسفری انجام گرفته است.

$$R (\%) = \frac{(C_0 - C_t)}{C_0} \times 100 \quad (1)$$

سفید و با اندازه دانه‌ها در محدوده از 0/1 تا 1 میلی متر می باشد که می توانند به راحتی در محلول ایجاد سیستم های کلوئیدی کنند. پرستول در محلول های آبی دارای گروه های فعال شیمیایی می باشد که میل ترکیبی فوق العاده قوی را در مقابل مواد کلوئیدی جهت ته نشینی آن ها از خود نشان می دهند. بر اساس ویژگی های ساختاری به دو روش به لخته ها متصل می شوند. 1- به وجود آوردن نیروهای الکتروستاتیک بین ترکیبات یونی و هیدروژنی عوامل آگریز ذرات جامد (فلوک ها) 2- ایجاد لخته بین ذرات ریز منفرد و تشکیل فلوک های سنگین و بزرگ، (17، 18). اگر چه تا به حال از آهک به عنوان منعقدکننده در حذف رنگ استفاده شده است ولی هیچ مطالعه ای بر روی حذف رنگ با استفاده آهک و کمک منعقدکننده پرستول گزارش نشده است.

رنگ مورد استفاده در این تحقیق دیسپرس رد 60 می باشد. علت انتخاب این رنگ فراوانی مصرف و کاربرد گسترده آن در صنایع نساجی کشور است به همین دلیل مدیریت پساب های حاوی رنگ های دیسپرس از دیدگاه زیست محیطی حائز اهمیت است. این تحقیق با هدف بررسی بهبود کارایی منعقدکننده آهک در تصفیه خانه ها توسط پلیمر مصنوعی پرستول جهت حذف رنگ از پساب سنتتیک انجام شد. هم چنین در این مطالعه اثر پارامترهایی مانند دوز کمک منعقدکننده، pH، غلظت رنگ، دوز منعقدکننده، سرعت و زمان فلکولاسیون و زمان ته نشینی فلوک ها مورد بررسی قرار گرفت

مواد و روش ها

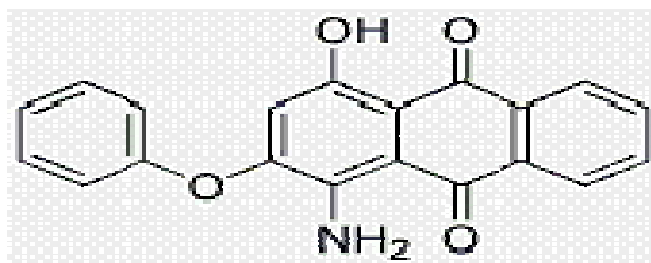
این پژوهش در مقیاس آزمایشگاهی و با استفاده از آزمون جار انجام گردید. پلیمر پرستول از شرکت چمیکوما مالزی، منعقدکننده آهک از شرکت جهان شیمی و رنگ دیسپرس رد 60 با وزن ملکولی 321/326 گرم بر مول از شرکت الوان ثابت خریداری شد. ساختار شیمیایی رنگ دیسپرس رد 60 در شکل شماره 1 نشان داده شده است.

روش تهیه محلول پرستول: در این پژوهش، گرانوله های پلیمر پرستول به رنگ سفید مورد استفاده قرار گرفت. به منظور تهیه سوسپانسیون پرستول قبل از آزمایش، مقادیر مختلف از پلیمر به دقت وزن گردیده، در ظرف بشر با 20 میلی لیتر آب مقطر و با استفاده از حرارت و

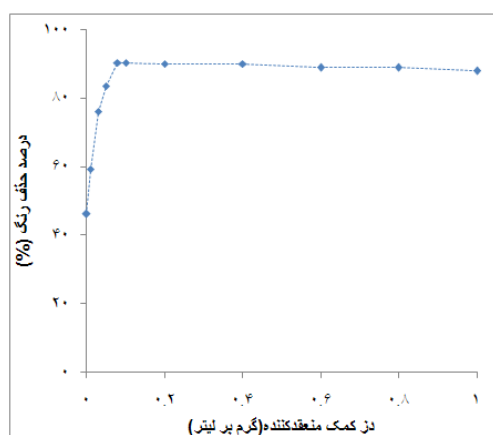
یافته های پژوهش

جهت انجام این تحقیق ابتدا تاثیر مقادیر مختلف پلیمر (1-0/01 گرم بر لیتر) برای غلظت اولیه رنگ 10 میلی گرم در لیتر و مقدار منعقد کننده 0/4 گرم و 1000 میلی لیتر محلول با pH طبیعی با اختلاط سریع (2 دقیقه) 200 rpm، اختلاط آهسته (15 دقیقه) 40 rpm و زمان ته نشینی 30 دقیقه بررسی شد. (نمودار شماره 2) برای تعیین دوز منعقد کننده مقادیر 1/5 - 0/01 گرم بر لیتر با دوز پلیمر بهینه برای غلظت اولیه رنگ 10 میلی گرم در لیتر در pH طبیعی بررسی شد. (نمودار شماره 3) تاثیر pH (11-3)، بر انعقاد رنگ دیسپرس (غلظت رنگ 10

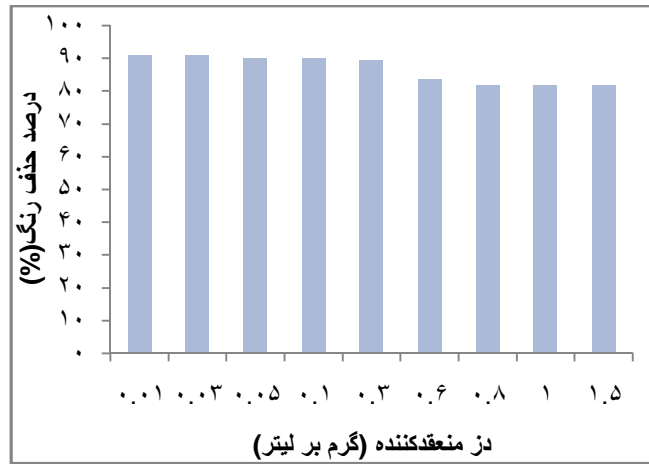
میلی گرم بر لیتر) بررسی شد که در نمودار شماره 4 نشان داده شده است. برای تعیین اثر غلظت اولیه رنگ دیسپرس در کارایی فرآیند، غلظت های مختلف (10-100 میلی گرم در لیتر) در دوز بهینه پلیمر، منعقد کننده و pH بهینه مورد بررسی قرار گرفت. (نمودار شماره 5) در نمودار شماره 6 تاثیر سرعت فلکولاسیون در سه سطح 60، 40 و 20 دور در دقیقه و با دو زمان 15 و 30 دقیقه در دوز پلیمر، منعقد کننده، غلظت رنگ و pH بهینه با اختلاط سریع (2 دقیقه) 200 rpm و زمان ته نشینی 30 دقیقه بررسی شد. در نمودار شماره 7 تاثیر زمان ته نشینی فلوک ها در شش سطح (60، 20، 30، 40، 50، 60 دقیقه)، نشان داده شده است.



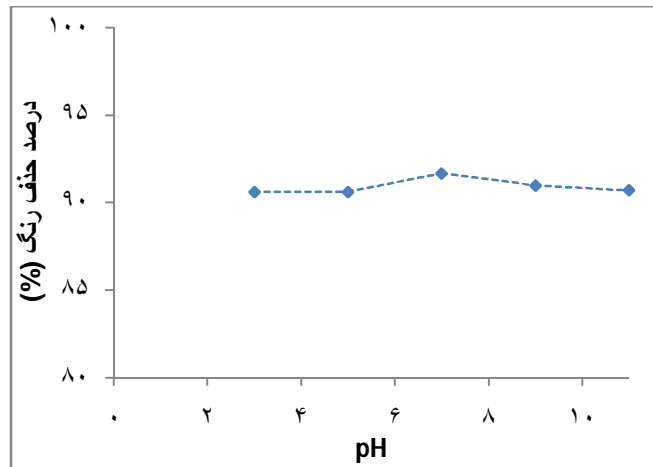
شکل شماره 1. ساختار شیمیایی رنگ دیسپرس رد 60



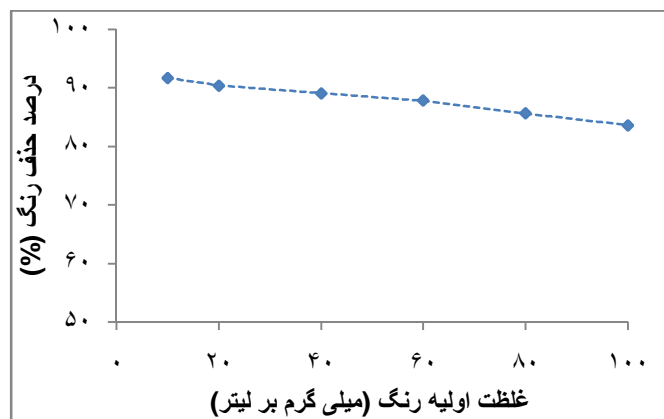
شکل شماره 2. تاثیر دز کمک منعقد کننده بر کارایی حذف رنگ دیسپرس رد 60



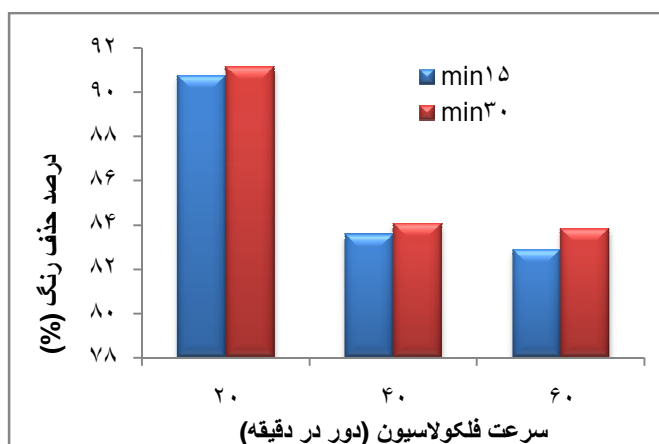
شکل شماره 3. تاثیر دز منعقدکننده بر کارایی حذف رنگ دیسپرس رد 60



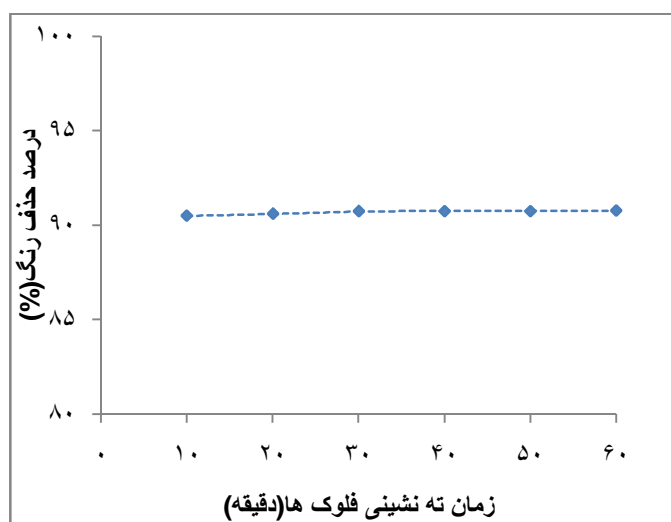
شکل شماره 4. تاثیر pH محلول بر کارایی حذف رنگ دیسپرس رد 60



شکل شماره 5. تاثیر غلظت اولیه رنگ بر کارایی حذف رنگ دیسپرس رد 60



شکل شماره 6. تاثیر سرعت و زمان فلکولاسیون بر کارایی حذف رنگ دیسپرس رد 60



شکل شماره 7. تاثیر سرعت و زمان ته نشینی فلوک ها بر کارایی حذف رنگ دیسپرس رد 60

بحث و نتیجه گیری

شرایط یکسان برابر 46/21 درصد بوده است و این کاهش کارایی در حذف رنگ بیانگر این مطلب است که کمک منعقدکننده ها در حضور مواد منعقدکننده همان نقش پل زنی بین لخته های ریز را ایفا می کنند و در صورت استفاده از پلیمر به عنوان کمک منعقدکننده درصد حذف رنگ در شرایط یکسان تقریباً دو برابر حذف رنگ در صورت استفاده از منعقدکننده به تنهایی است، (5). همان طور که از نتایج نمودار شماره 2 مشخص است با افزایش مقدار کمک منعقدکننده تا 0/08 گرم بر لیتر خط نمودار درصد حذف رنگ با شیبی تند حالت صعودی داشته و از 0/08 تا 1 گرم بر لیتر خط نمودار درصد حذف رنگ شیبی کند به خود گرفته است. این مطلب حاکی از آن است که افزایش پلیمر

در تصفیه خانه های متعارف صنایع تولیدکننده فاضلاب های رنگی، توجه به بهینه سازی فرآیند انعقاد برای حذف مواد آلی رنگی از اهمیت قابل توجهی برخوردار است. کمک منعقدکننده ها با ایجاد پل بین ذرات ریز لخته حاصل از کار منعقدکننده ها، آن ها را به صورت لخته های درشت و سنگین در آورده، عمل ته نشینی را سرعت می بخشند، هم چنین محدوده pH بهینه را گسترش داده و مقدار مصرف ماده منعقدکننده را کاهش می دهند. با توجه به نمودار شماره 2 در صورت استفاده کردن از 0/08 گرم پلیمر در 1000 میلی لیتر محلول رنگی به همراه منعقدکننده میزان حذف رنگ 90/41 درصد بوده در حالی که درصد حذف رنگ دیسپرس در حضور منعقدکننده به تنهایی و در

آهک در فرآیند انعقاد می شود این نتایج با مطالعه وانگ و همکاران (2012) که بر روی عملکرد انعقاد با استفاده از کمک منعقدکننده آلزینات سدیم و عزیزی و همکاران (2009) با استفاده از کواگولاسیون-فلکولاسیون به همراه کربن فعال در حذف پساب رنگ های نساجی هم خوانی دارد. (11,23) کمک منعقدکننده ها با ایجاد پل بین ذرات ریز لخته حاصل از کار منعقدکننده ها، آن ها را به صورت لخته های درشت و سنگین در آورده، عمل ته نشینی را سرعت می بخشند. در مقادیر مختلف غلظت اولیه رنگ، با افزایش غلظت رنگزای دیسپرس رد 60 از 10 به 100 میلی گرم بر لیتر درصد حذف ماده رنگزا از 91/66 به 83/57 درصد کاهش یافت. این کاهش در حذف رنگ با افزایش ماده رنگزا، از یک طرف به دلیل زیاد شدن ملکول های رنگ در فاضلاب و از طرف دیگر زیاد شدن لخته های رنگی تشکیل شده در فرآیند انعقاد می باشد در نتیجه به علت ازدیاد لخته های ریز و سبک تشکیل شده در محلول رنگی کارایی فرآیند انعقاد کاهش می یابد که این کاهش با بهینه کردن سرعت و زمان فلکولاسیون به افزایش درصد حذف رنگ تبدیل خواهد شد. به همین دلیل غلظت بهینه رنگزا برابر 100 میلی گرم بر لیتر انتخاب شد. در صورتی که در مرحله سرعت و زمان فلکولاسیون تغییری صورت نگیرد با افزایش مقدار کمک منعقدکننده می توان به درصد حذف بالایی برای غلظت های بالاتر رنگ دست یافت.

با افزایش سرعت اختلاط آهسته (فلکولاسیون) از 20 به 60 دور در دقیقه درصد حذف رنگزا با غلظت 100 میلی گرم بر لیتر از 90/76 به 82/89 در زمان 15 دقیقه فلکولاسیون و از 91/16 به 83/82 در زمان 30 دقیقه فلکولاسیون افزایش یافت. این نتایج حاکی از آن است که با کاهش سرعت اختلاط آهسته (از 60 به 20 دور در دقیقه) کارایی فرآیند به دلیل تشکیل لخته های بزرگ و سنگین رنگ و در نتیجه ته نشین شدن برای غلظت های بالای رنگزا افزایش می یابد. در صورتی که در سرعت فلکولاسیون 60 دور در دقیقه به علت شکسته شدن فلوک های رنگی ایجاد شده در اثر سرعت بالای همزن دستگاه جارتست حذف رنگ در شرایط یکسان کاهش می یابد. این نتایج نشانگر تاثیر پارامتر سرعت همزن جارتست در مرحله تشکیل فلوک می باشد. با توجه به نمودار شماره 6 با افزایش زمان فلکولاسیون از 15 به 30 دقیقه افزایش چشمگیری در حذف رنگ صورت نمی گیرد. بنا بر این زمان بهینه جهت فلکولاسیون 15 دقیقه و سرعت

به عنوان منعقدکننده تا مقدار مشخصی سبب افزایش حذف رنگ شده و در صورت اضافه شدن مقدار پلیمر بیش از آن دز، تقریباً حذف لخته های تشکیل شده رنگ تغییری نکرده و افزایش دز پلیمر بیش از 0/08 گرم صرفاً سبب مصرف بیشتر پلیمر شده است. این نتایج با مطالعات احمد و همکاران (2008) مبنی بر بهبود عملکرد منعقدکننده های آلوم و پلی آلومینیوم کلراید با استفاده از پلی آکریل آمیدها (پلیمر مصنوعی) جهت تصفیه فاضلاب صنایع خمیر کاغذ سازی و مطالعه اولادوج و همکاران (2009) با بررسی عملکرد انعقاد با استفاده از کمک منعقدکننده پوسته حلزون در حذف رنگ مالاشیت سبز مطابقت دارد. (17,21)

دانستن مقدار بهینه pH در فرآیند انعقاد شیمیایی، بسیار مهم است و کارایی ماده منعقدکننده را به شدت تحت تاثیر قرار می دهد. این مسئله یکی از محدودیت های مهم کاربرد منعقدکننده های متداول در فرآیندهای تصفیه آب و فاضلاب محسوب می شود. در فرآیندهای تصفیه، یکی از فاکتورهای تاثیرگذار در مورد انتخاب ماده منعقدکننده مناسب، برای حذف رنگ، pH نهایی می باشد. نتایج آزمایشات مربوط به تحقیق حاضر نشان می دهد که با اضافه کردن کمک منعقدکننده پلیمر pH محلول رنگی بعد از اضافه شدن پلیمر تغییر محسوسی نداشته است و با تغییر pH از 3 تا 11 کارایی حذف رنگ در صورت حضور کمک منعقدکننده اختلاف چشمگیری نداشته است و مقدار بهینه pH برابر 7 می باشد و این نتایج بیانگر این مطلب است که استفاده از این پلیمر مصنوعی به همراه منعقدکننده آهک، محدوده pH فرآیند را جهت کارایی حذف رنگ افزایش می دهد و پارامتر pH که در فرآیندهای انعقاد شیمیایی کارایی فرآیندها را جهت حذف رنگ تحت تاثیر قرار می دهد در واقع با استفاده از کمک منعقدکننده این پارامتر تاثیرگذار را حذف کرده و مناسب جهت استفاده برای تمام پساب های رنگی با pH های مختلف می باشد. این نتایج با مطالعات صورت گرفته در این زمینه هم خوانی دارد. (۲۲،۲۰،۱۷)

کمترین غلظت از ماده منعقدکننده آهک (مقدار بهینه) به منظور حذف رنگ برابر 0/01 گرم بر لیتر می باشد که در این نقطه 91/24 درصد حذف رنگ دیسپرس بوده است افزایش دز منعقدکننده در حضور پرستول تاثیر محسوسی در حذف رنگ نداشته لذا این مطلب حاکی از آن است که استفاده از کمک منعقدکننده مقدار مصرف ماده منعقدکننده تزریقی را کاهش می دهد. پلیمر آنیونی پرستول به عنوان کمک منعقد کننده در حذف رنگ دیسپرس رد 60 بسیار موثر بوده و باعث کاهش مصرف

یافت. و زمان ته نشینی بهینه در غلظت رنگزای 100 میلی گرم بر لیتر برابر 10 دقیقه انتخاب گردید. (26-13، 24) این مطالعه نشان داد که استفاده از یک پلیمر مصنوعی به عنوان کمک منعقدکننده در کنار منعقدکننده آهک یک روش موثر برای حذف رنگ دیسپرس رد 60 از پساب های رنگی نساجی و رنگرزی می باشد و می توان به راندمان بالایی از حذف رنگزا از محیط های رنگی دست یافت هم چنین به دلیل سهولت کاربرد این روش در صنعت، امکان استفاده از این دو ماده در کنار هم جهت حذف رنگ در مقیاس های زیاد امکان پذیر می باشد.

سپاس گزاری

نویسندگان مقاله از معاونت محترم پژوهشی دانشگاه علوم پزشکی ایلام به دلیل حمایت مالی از این تحقیق و فراهم کردن امکانات لازم تشکر و قدردانی می کنند.

بهینه برابر 20 دور در دقیقه برای غلظت رنگزای 100 میلی گرم بر لیتر انتخاب شد که با مطالعه مرزوک و همکاران در سال 2011 با بررسی حذف رنگ دیسپرس رد از فاضلاب با استفاده از کواگولاسیون و الکتروکواگولاسیون هم خوانی دارد، (6). آخرین پارامتری که جهت بهینه سازی فرآیند انعقاد با استفاده از کمک منعقدکننده پلیمر پریستول انجام گرفت تاثیر زمان ته نشینی جهت رسوب لخته های تشکیل شده در مرحله فلکولاسیون می باشد که با افزایش زمان از 10 به 60 دقیقه کارایی فرآیند انعقاد از 90/52 به 90/58 درصد افزایش یافت. بنا بر این می توان گفت که این میزان افزایش در حذف رنگزا محسوس نبوده و از طرف دیگر به دلیل استفاده کردن از ماکرو ملکول های کمک منعقدکننده و سنگین شدن لخته های رنگی تشکیل شده زمان ته نشینی در فرآیند انعقاد نسبت به حالت متعارف آن خیلی کاهش یافته است نهایتاً در مدت زمان کوتاه به نتیجه بهتری جهت حذف رنگزای دیسپرس رد 60 می توان دست

References

1. Lucas MS, Peres JA. Degradation of Reactive Black 5 by Fenton/UV-C and ferrioxalate/H₂O₂/solar light processes. *Dyes Pigments* 2007;74:622-9.
2. Azbar N, Yonar T, Kestioglu K. Comparison of various advanced oxidation processes and chemical treatment methods for COD and color removal from a polyester and acetate fiber dyeing effluent. *Chemosphere*. 2004;55:35-43.
3. Al-Momani F, Touraud E, Degorce-Dumas J, Roussy J, Thomas O. Biodegradability enhancement of textile dyes and textile wastewater by VUV photolysis. *J photochem Photobiol* 2002;153:191-7.
4. Tiez S. [Chemistry and technology of dyes.] Tabriz: Nima; 1985. (Persian)
5. Zohair B. [Organic Dyes of chemical and functional properties.] University Jihad Unit Tarbiat Modares; 2003. (Persian)
6. Kuo W, Ho P. Solar photocatalytic decolorization of methylene blue in water. *Chemosphere* 2001;45:77-83.
7. Ponnusami V, Vikram S, Srivastava S. Guava (*Psidium guajava*) leaf powder: Novel adsorbent for removal of methylene blue from aqueous solutions. *Journal of hazardous materials* 2008; 152:276-86.
8. Yu J-x, Li B-h, Sun X-m, Jun Y, Chi R-a. Adsorption of methylene blue and rhodamine B on baker's yeast and photocatalytic regeneration of the biosorbent. *Biochem Engineer J* 2009;45:-145-51.
9. Shi B, Li G, Wang D, Feng C, Tang H. Removal of direct dyes by coagulation: The performance of preformed polymeric aluminum species. *J Hazardous Mater* 2007;143:567-74.
10. Aber S, Daneshvar N, Soroureddin SM, Chabok A, Asadpour-Zeynali K. Study of acid orange 7 removal from aqueous solutions by powdered activated carbon and modeling of experimental results by artificial neural network. *Desalination* 2007;211:87-95.
11. Zhao Y, Wang Y, Gao B, Shon H, Kim J-H, Yue Q. Coagulation performance evaluation of sodium alginate used as coagulant aid with aluminum sulfate, iron chloride and titanium tetrachloride. *Desalination* 2012;299:79-88.
12. Wu C, Wang Y, Gao B, Zhao Y, Yue Q. Coagulation performance and floc characteristics of aluminum sulfate usi-

- ng sodium alginate as coagulant aid for synthetic dying wastewater treatment. *Separat Purificat Technol* 2012;95:180-7.
- 13.Szygula A, Guibal E, Ruiz M, Sastre AM. The removal of sulphonated azo-dyes by coagulation with chitosan. *Colloids Surfaces* 2008;330:219-26.
- 14.Patel H, Vashi R. Removal of Congo Red dye from its aqueous solution using natural coagulants. *J Saudi Chem Soci* 2012;16:131-6.
- 15.Guibal E, Roussy J. Coagulation and flocculation of dye-containing solutions using a biopolymer (Chitosan). *React Function Polymers* 2007;67:33-42.
- 16.Huang X, Bo X, Zhao Y, Gao B, Wang Y, Sun S, et al. Effects of compound bioflocculant on coagulation performance and floc properties for dye removal. *Bioresour Technol* 2014;165:116-21.
- 17.Ahmad A, Wong S, Teng T, Zuhairi A. Improvement of alum and PACl coagulation by polyacrylamides (PAMs) for the treatment of pulp and paper mill wastewater. *Chem Engineer J* 2008;137:510-7.
- 18.Wira D, Wira J. Influence of flocculating agents onto the water coagulation course. *Baltic Coastal Zone JEcol Protect Coastline* 2006;10:124-9.
- 19.Akyol A, Bayramoğlu M. Photocatalytic degradation of Remazol Red F3B using ZnO catalyst. *J Hazard Mater* 2005;124:241-6.
- 20.Yeap KL, Teng TT, Poh BT, Morad N, Lee KE. Preparation and characterization of coagulation/flocculation behavior of a novel inorganic-organic hybrid polymer for reactive and disperse dyes removal. *Chem Engineer J* 2014;5:241-8.
- 21.Oladoja NA, Aliu YD. Snail shell as coagulant aid in the alum precipitation of malachite green from aqua system. *J Hazard Mater* 2009;164:1496-502.
- 22.Zahrim A, Tizaoui C, Hilal N. Coagulation with polymers for nanofiltration pre-treatment of highly concentrated dyes: a review. *Desalination* 2011;266:1-16.
- 23.Harrelkas F, Azizi A, Yaacoubi A, Benhammou A, Pons MN. Treatment of textile dye effluents using coagulation-flocculation coupled with membrane processes or adsorption on powdered activated carbon. *Desalination* 2009;235:330-9.
- 24.Merzouk B, Gourich B, Madani K, Vial C, Sekki A. Removal of a disperse red dye from synthetic wastewater by chemical coagulation and continuous electrocoagulation. A comparative study. *Desalination* 2011;272:246-53.
- 25.Glover SM, Yan Yd, Jameson GJ, Biggs S. Bridging flocculation studied by light scattering and settling. *Chem Engineer J* 2000;80:3-12.
- 26.Negro C, Sánchez LM, Fuente E, Blanco Á, Tijero J. Polyacrylamide induced flocculation of a cement suspension. *Chem Engineer Sci* 2006;61:2522-32.

Evaluating the Performance of Limecoagulant Using Synthetic Polymer in Dye Removal From Textile Wastewater

Noorimotlagh Z¹, Javaheri M¹, Rahmati Z¹, Nourmoradi H^{1*}

(Received: April 20, 2014 Accepted: June 25, 2014)

Abstract

Introduction: The presence of dye in aqueous solution can cause carcinogenic and leave mutagenic effects on the human health. This study aimed to evaluate the performance of lime coagulant using polymer in the removal of disperse red 60 dye from synthetic wastewater.

Materials & Methods: This study was conducted in the batch system. The effects of the coagulant aid dosage, pH, dye concentration, coagulant dose, settling time, velocity and time of slow mixing was studied. Jar test and UV/Vis spectrophotometric were used to coagulate and determine of concentration, respectively.

Findings: Results indicated that dye was removed for 90.61% in the prese-

nce of preastol optimum concentration and removed for 46.21% (0.08 g/l) in the absence of preastol optimum concentration, respectively. The optimum solution pH range was extended using the coagulation aid and the velocity of the mixer in jar test had a substantial effect on the dye removal.

Discussion & Conclusion: Based on results, the use of the coagulant aid decreased the coagulant dose and increased (almost two times) the dye removal percentage in the same condition. Thus, coagulation process through coagulant aid could be used as an effective method to remove dye from textile wastewaters.

Keywords: Wastewater, coagulation, dye, Jar test, polymer.

1. Dept of Environmental Health Engineering, School of Health, Ilam University of Medical Sciences, Ilam, Iran

* Correspondin author