

Efficiency of Advanced Post-Treatment in Color and COD Removal from Effluent of Baker's Yeast Wastewater Treatment Plant

Alizadeh Z¹, Hassanvand MS², Gholampour A*³

1. Department of Environmental Health Engineering, School of Public Health, Tabriz University of Medical Sciences, Tabriz, Iran
2. Center for Air Pollution Research, Institute for Environmental Research, Tehran University of Medical Sciences, Tehran, Iran
3. Department of Environmental Health Engineering, School of Public Health, Tabriz University of Medical Sciences, Tabriz, Iran

* **Corresponding author.** Tel: +984133357581 Fax: +984133355952 E-mail: Ak.golampour@gmail.com

Received: 1 Jan, 2016 Accepted: 3 Mar, 2016

ABSTRACT

Background & objectives: Due to the use of molasses as a raw material, baker's yeast industries produce large amount of wastewater containing high organic pollution, colloidal impurities and color that may pose impact on the environment. This study aimed to evaluate the effectiveness of different coagulation and flocculation methods using aluminum sulfate, ferric chloride, poly aluminum chloride, and hydrogen peroxide on COD and color removal from effluent of biological treatment plants in yeast industries.

Methods: Wastewater samples were collected from effluent of a yeast-manufacturing factory. Coagulation and flocculation studies were done by jar test; COD was measured by closed-reflux method in soxhlet and the color was measured using palatine-cobalt according to standard methods.

Results: Optimum dose of coagulant to reduce COD and color at pH= 7 was about 4,000 mg/l and this dose reduced 60-70% of COD and 85-95% of the color.

Conclusion: Although, coagulants as a secondary treatment removes high levels of COD and the color; however, the quality of the effluent normally does not meet Environmental Protection Agency standards. In order to achieve the standards of the Environmental Protection Agency, using some other advanced treatment methods e.g. advanced oxidation by Fenton, ozone are required along with the biological and coagulation processes.

Keywords: Baker's Yeast; Coagulation and Flocculation; Advanced Treatment; COD; Hydrogen Peroxide.

بررسی کارایی تصفیه پیشرفته در حذف COD و رنگ پساب تصفیه خانه

فاضلاب کارخانه خمیرمایه

زهرا علیزاده^۱، محمد صادق حسنوند^۲، اکبر غلامپور^{۳*}

۱. دانشجوی کارشناسی ارشد رشته مهندسی پرداشت محیط، دانشکده پرداشت، دانشگاه علوم پزشکی تبریز

۲. دکترای پرداشت محیط، استادیار مرکز تحقیقات آلودگی هوا، پژوهشکده محیط زیست، دانشگاه علوم پزشکی تهران

۳. دکتری پرداشت محیط، استادیار دانشکده پرداشت، دانشگاه علوم پزشکی تبریز

* نویسنده مسئول. تلفن: ۰۴۱ ۳۳۳۵۷۵۸۱ فکس: ۰۴۱ ۳۳۳۵۵۹۵۲ ایمیل: Ak.golampour@gmail.com

چکیده

زمینه و هدف: صنایع تولید خمیرمایه به دلیل استفاده از ملاس بعنوان ماده اولیه فرایند تخمیر، مقدار زیادی فاضلاب با بار آلودگی، ناخالصی کلوئیدی و رنگ زیاد تولید می کنند که می توانند خطرات جدی برای محیط زیست ایجاد نماید. هدف از این مطالعه بررسی کارایی روش های مختلف انعقاد و لخته سازی به کمک سولفات آلومینیم، کلرور فریک و پلی آلومینیم کلراید و اکسیداسیون پیشرفته به کمک آب اکسیژن در کاهش میزان COD و رنگ پساب خروجی از واحدهای تصفیه بیولوژیکی کارخانه خمیرمایه بود.

روش کار: به منظور انجام آزمایشات، نمونه های واقعی از پساب خروجی تصفیه خانه فاضلاب کارخانه خمیرمایه تهیه گردید. آزمایشات انعقاد و تهشیینی با استفاده از دستگاه جارتست انجام شده و مقادیر COD با استفاده از روش رفلکس بسته در اجاق سوکسله و مقدار رنگ به روش پلاتینیوم کمالت مطابق با استاندارد متذکر آورده گیری شد.

یافته ها: مقدار دوز بهینه مواد منعقد کننده جهت کاهش COD و رنگ در pH=7 حدود 4000 میلی گرم در لیتر بوده و در این دوز مصرفی مقدار COD در حدود 60-70 درصد و مقدار رنگ در حدود 85-95 درصد کاهش یافت.

نتیجه گیری: هر چند استفاده از انواع منعقد کننده ها به عنوان تصفیه ثالثیه قادر است مقادیر بالایی از COD و رنگ را حذف نماید با این حال کیفیت پساب تولید شده همچنان مغایر با استانداردهای سازمان حفاظت محیط زیست بوده و بمنظور حصول استانداردهای سازمان محیط زیست علاوه بر استفاده از سیستم های بیولوژیکی و فرایند انعقاد و تهشیینی، به واحدهای تصفیه دیگری از قبیل اکسیداسیون پیشرفته با فنتون، ازن و... نیاز می باشد.

واژه های کلیدی: خمیرمایه، انعقاد و لخته سازی، تصفیه پیشرفته، COD، آب اکسیژن

دریافت: 94/10/11 پذیرش: 94/12/13

مقدمه

ملاس که محصول جانبی کارخانجات تولید قند و شکر است بدليل قیمت پایین و نیز محتوای بالای مواد قندی، مرسوم ترین ماده اولیه برای واحدهای صنعتی دارای واحد تخمیر از قبیل صنایع تولید خمیرمایه و تولید الکل به شمار می رود. با این حال مشکل اساسی استفاده از این ماده تولید فاضلاب بسیار زیاد با مقدار مواد آلی بالا و نیز رنگ زیاد قهقهه ای است (۱). فرایندهای تصفیه بیولوژیکی مرسوم از قبیل

سیستم های بی هوازی و نیز لجن فعال قادرند مواد آلی قابل تجزیه بیولوژیکی (BOD) را تا حد استانداردهای وضع شده کاهش دهند؛ ولی بخش غیرقابل تجزیه بیولوژیکی فاضلاب های صنایع خمیرمایه توسط فرایندهای بیولوژیکی قابل تصفیه و حذف نیستند. علی رغم استفاده از دو واحد UASB بصورت سری و یک واحد بیولوژیکی هوازی لجن فعال، پساب خروجی از تصفیه خانه کارخانه خمیرمایه هنوز دارای مقادیر بالایی مواد آلی بوده و رنگ قهوه ای تیره

بزرگ شوند تا قابلیت ترسیب و ته نشینی داشته باشند. در این بین روش انعقاد و لخته سازی با استفاده از سولفات آلومنیم، کلرور فریک و نیز پلی آلومنیم کلراید کاربرد گستردۀای دارند(6). با استفاده از این ترکیبات مواد کلوئیدی و بسیار ریز که اغلب مواد تشکیل دهنده رنگ و COD خروجی از سیستم‌های بیولوژیکی به حساب می‌آیند، ناپایدار شده و در ادامه به کمک مواد کمک منعقد کننده می‌توان مواد کلوئیدی را از فاضلاب یا پساب جدا نمود(2). مقدار و غلظت ماده منعقد کننده مورد نیاز بستگی مستقیم به مقدار مواد کلوئیدی دارد. از سوی دیگر فرایندهای مختلف اکسیداسیون پیشرفتۀ بطور موققیت آمیزی در حذف آلاینده‌های آلتی موجود در فاضلاب‌ها. حذف رنگ و کاهش COD پساب حاصل از روش‌های تصفیه بیولوژیکی بکار برده شده‌اند که از آن جمله می‌توان به اکسید کننده‌های شیمیایی از قبیل ازن، آب اکسیژنه و هپیوکلریت‌ها اشاره نمود(7,8). مرسوم‌ترین استفاده از تصفیه به روش اکسیداسیون شیمیایی پیشرفتۀ در تصفیه فاضلاب‌های حاوی مواد غیرقابل تجزیه بیولوژیکی با مواد سمعی می‌باشد که سیستم‌های تصفیه متداول نتوانند آنها را حذف یا تجزیه نمایند. همچنین این نوع از تصفیه هنگامی که غلظت آلاینده‌ها در فاضلاب بسیار بالا باشد، بکار می‌رود(9). استفاده از آب اکسیژنه بعنوان یک اکسید کننده قوی برای حذف رنگ و COD فاضلاب‌های مختلف که قابلیت تجزیه بیولوژیکی پایینی دارند مرسوم می‌باشد(10). از طرفی ثابت شده است که کارایی ازن در حذف رنگ و COD در کنار آب اکسیژنه بشدت تشدید می‌شود(11). کارایی حذف رنگ و COD روش‌های ذکر شده به توانایی آنها در کاهش مواد رنگی آلتی از قبیل پیگمان‌ها¹ و مواد آلتی طبیعی² (NOM) بستگی دارد(2).

پساب نشان‌دهنده عدم حصول استانداردهای مجاز تخلیه پساب به محیط زیست می‌باشد. این امر می‌تواند به دلیل حضور مقادیر بالای ملانوییدها در فاضلاب این نوع کارخانه‌ها باشد. ملانوییدها پلیمرهایی با وزن مولکولی بالا هستند که از احیاء کربوهیدرات‌ها و آمینواسیدها حاصل می‌شوند. این ترکیبات فقط حدود 6-7 درصد در سیستم‌های تصفیه بیولوژیکی بی‌هوایی-هوایی، قابل تجزیه بیولوژیکی می‌باشند که بدلیل خواص آنتی اکسیدان این ترکیب بوده و برای بسیاری از میکرووارگانیسم‌ها در سیستم‌های بیولوژیکی سمی هستند. از طرفی به دلیل پلیمریزاسیون مجدد ملانوییدها در طی فرایندهای تصفیه بیولوژیکی، رنگ پساب تصفیه شده در سیستم‌های بیولوژیکی تیره تر از فاضلاب اولیه می‌گردد(3-1). در طی مطالعات مختلف مشخص شده است که مقدار COD فاضلاب تولید شده از صنایع تولید خمیر مایع در محدوده 10-100g/l می‌باشد که از این میزان در حدود 5-50g/l آن قابل تجزیه بیولوژیکی بوده و مابقی آن غیرقابل تجزیه بیولوژیکی می‌باشد. همچنین این فاضلاب حاوی مقادیر بسیار بالای نیتروژن (mg/l) 225-3038 و فسفر (mg/l) 1660-4200 و پتاسیم می‌باشد که در صورت تخلیه به منابع آبی می‌توانند باعث ایجاد پدیده اوتروفیکاسیون در منابع آب شوند(4). لذا به همراه تصفیه بیولوژیکی این نوع فاضلاب‌ها، استفاده از انواع روش‌های مختلف از قبیل سیستم‌های ممبرانی(5)، اکسیداسیون شیمیایی پیشرفتۀ با استفاده از ازن(6) و فنتون(7) و انواع منعقد کننده(8) بعنوان روش‌های کاهش رنگ و COD فاضلاب کارخانجات خمیر مایه مورد بررسی قرار گرفته‌اند.

پساب خروجی از تصفیه‌خانه فاضلاب کارخانه‌های خمیر مایه عموماً دارای انواع مختلفی از ناخالصی‌های کلوئیدی هستند که باعث ایجاد کدورت و تا حدود خیلی زیادی رنگ می‌شوند. برای حذف کلوئیدها باید ذرات مجزای کلوئید با هم جمع شده و از نظر اندازه

¹ Pigments

² Natural Organic Carbon

دقیقه، مقدار مشخص و از قبل تعیین شده‌ای از پلی‌الکتروولیت LT25 نیز به نمونه‌ها اضافه شده و پس از تمام مدت زمان مورد نیاز اختلاط، بمدت 30 دقیقه در حالت سکون نگهداری گردید. بعد از اتمام زمان تهشیینی نمونه‌های جار بلافاصله مورد آنالیز قرار گرفتند.

پس از اتمام مرحله تهشیینی، مقدار لجن تهشیین شده در هر ظرف تعیین شده و با بشرهای دیگر مقایسه گردید که هدف آن تعیین بهترین شرایط انعقاد و لخته‌سازی از نظر تولید کمترین میزان لجن در بهترین راندمان حذف COD و رنگ بود. مواد شیمیایی استفاده شده به عنوان منعقدکننده در این مطالعه عبارتند بودند از: آلوم، کلرور فریک، پلی‌آلومینیوم کلراید (PAC) و کمک منعقدکننده پلی‌الکتروولیت LT25 پلی‌الکتروولیت مورد استفاده در این تحقیق پلی‌آکریل آمید LT25 کمک منعقدکننده پلیمری آئیونی با کد Besfloc محصول کمپانی KOLON کره جنوبی بود.

استفاده از آب اکسیژن

محلول H_2O_2 بکار برده شده در آزمایشات دارای غلظت 35 درصد بوده و با وجود بکارگیری میکروپیپت با دقت زیاد، افزودن مقادیر مورد نظر H_2O_2 در نمونه‌های فاضلاب عملاً امکان پذیر نبوده و امکان بروز خطا بسیار بالا بود. لذا در طی آزمایشات ابتدا محلول استوک $10g/L$ از محلول H_2O_2 تهیه شده و جهت انجام اکسیداسیون و تزریق غلظت‌های 50، 100، 200 و 400 میلی گرم در لیتر H_2O_2 به فاضلاب مورد استفاده قرار گرفت. پس از مدت زمان 30 دقیقه مقادیر کاهش COD و رنگ مورد بررسی قرار گرفت.

اندازه‌گیری پارامترها

روش اندازه‌گیری پارامترهای مورد نظر مطابق با روش‌های مندرج در استاندارد متذ و بشرح زیر انجام گرفت:

هدف از این مطالعه بررسی کارایی روش‌های مختلف انعقاد و لخته‌سازی به کمک سولفات آلومینیم، کلرور فریک و پلی‌آلومینیوم کلراید و نیز روش‌های اکسیداسیون پیشرفته به کمک آب اکسیژن در کاهش میزان رنگ و COD پس از واحدهای تصفیه بیولوژیکی کارخانه خمیرمایه و نهایتاً بررسی میزان زایدات تولید شده توسط مواد شیمیایی ذکر شده می‌باشد. نتایج حاصل از این مطالعه می‌تواند بعنوان اطلاعات مهم و اساسی در تصمیم‌گیری در خصوص روش تصفیه پیشرفته مورد نیاز کارخانه مورد نظر بکار برده شود.

روش کار

نمونه برداری از فاضلاب

بمنظور انجام آزمایشات، نمونه‌های واقعی از پس اب خروجی تصفیه‌خانه فاضلاب کارخانه خمیرمایه واقع در حاشیه شهر تبریز تهیه و با استفاده از ظرف‌های پلاستیکی و در دمای 5 درجه سانتیگراد به آزمایشگاه دانشکده بهداشت دانشگاه علوم پزشکی تبریز ارسال شد. قبل از انجام آزمایشات و بررسی تاثیر هر روش بر روی کیفیت نمونه‌های پس اب، COD و رنگ نمونه‌های اولیه اندازه‌گیری شده و پس از انجام روش تصفیه مورد نظر نیز مقدار COD و رنگ مورد سنجش قرار گرفت.

انعقاد و لخته سازی

برای تعیین دوز بهینه مواد منعقدکننده و کمک منعقدکننده لازم، از دستگاه جارتست که مجهز به شش ظرف یک لیتری بود استفاده شد. بدین منظور مقدار مشخصی از نمونه‌ها در هر ظرف ریخته شده و در pH حدود 7 (9)، مقادیر مختلف و مشخصی ماده منعقدکننده و کمک منعقدکننده مورد نظر در داخل آنها تزریق گردید و در دمای 20°C به مدت 3 دقیقه اختلاط سریع با سرعت 250 دور در دقیقه، 20 دقیقه اختلاط آرام با سرعت 50 دور در دقیقه انجام گرفت. در مرحله اختلاط کند و پس از گذشت 5

مقدار استاندارد رنگ تبیه شده 300 واحد پلاتین-کیالت بود، لذا در موقعی که رنگ نمونه‌ها بیشتر از 300 واحد رنگ بود نمونه‌ها ترقیق شدند.

یافته‌ها

کیفیت فاضلاب کارخانه و راندمان تصفیه‌خانه موجود همان‌گونه که قبلاً نیز بیان شد کارخانه خمیرمایه دارای یک واحد تصفیه‌خانه فاضلاب شامل متداول‌سازی، تنظیم pH و دما، فرایند بی هوایی UASB (دو واحد بصورت سری)، سیستم جمع‌آوری گازهای تولید شده، حوض هوادهی به روش لجن فعل، حوض ته نشینی ثانویه و نهایتاً سیستم کلرزنی با ظرفیت تصفیه 1500 مترمکعب در روز است که در زمان انجام تحقیق در حال بهره برداری بوده و فاضلاب‌های تولید شده از واحدهای مختلف کارخانه توسط این سیستم تصفیه می‌گردید. در جدول 1 مشخصات کیفی فاضلاب ورودی به تصفیه‌خانه و نیز کیفیت پساب تصفیه شده از هر واحد به تفکیک ارائه شده است. همان‌گونه که در جدول مشاهده می‌شود مقدار میانگین COD فاضلاب تولید شده از کارخانه در حدود 7100 میلی‌گرم در لیتر بوده و این تصفیه‌خانه قادر است با راندمان 78 درصد، مقدار COD را به حدود 1560 میلی‌گرم در لیتر کاهش دهد. از طرف دیگر این تصفیه‌خانه با راندمان حذف در حدود 95 درصد BOD₅ فاضلاب ورودی را تا حدود 250 میلی‌گرم در لیتر کاهش می‌دهد. با محاسبه مقدار نسبت COD به BOD₅ مشاهده می‌شود پساب نهایی خروجی از سیستم تصفیه موجود در حدود 0/15 است که با توجه به مطالعات گذشته مشخص می‌شود پساب تولید شده قابل تصفیه بیولوژیکی نبوده و با سیستم تصفیه موجود امکان حصول استانداردهای تخلیه پساب به محیط زیست (خصوصاً نظر مقدار COD و رنگ) محدود نیست.⁽¹³⁾

pH با استفاده از دستگاه متروم¹ سوئیس اندازه‌گیری گردید که روزانه با استفاده از محلول‌های بافر استاندارد کالیبره می‌شد. مقادیر COD نمونه‌های اولیه و نمونه‌های تصفیه شده با استفاده از روش رفلکس بسته در اجاق سوکسله و مطابق استاندارد متذ اندازه‌گیری شد. بطور خلاصه در این روش از دی کرومات پتابسیم N 0/25 و در مواردی که انتظار می‌رفت COD نمونه پایین باشد، از محلول دی کرومات پتابسیم N 0/1 بعنوان محلول اکسید کننده استفاده گردید.⁽¹²⁾

اندازه‌گیری رنگ نمونه‌ها باید در عرض ۲۴ ساعت از زمان نمونه‌برداری انجام شود. نمونه‌ها تا زمان اندازه‌گیری باید در درجه حرارت پایین نگهداری شده و قبل از انجام آزمایش آنها را به درجه حرارت اتاق رسانند. برای اندازه‌گیری رنگ از دو روش اسپکتروفتومتری و روش مقایسه چشمی استفاده می‌شود.

روش پلاتینیوم کیالت، روش استاندارد برای اندازه‌گیری رنگ آب‌های طبیعی، آب‌های آشامیدنی و فاضلاب‌های صنعتی و خانگی می‌باشد. چنانچه نمونه مورد آزمایش دارای کدورت باشد قبل از آزمایش باید آن را با فیلترهای فایبر‌گلاس با منافذ 0/45 میکرومتر صاف نمود. از طرفی مقدار رنگ بستگی به pH دارد، لذا موقع گزارش رنگ یا باید pH نمونه نیز گزارش شود و یا اینکه محلول‌ها در pH برابر 7 تنظیم شده و سپس رنگ نمونه‌ها گزارش شود. بر اساس اندازه‌گیری‌های بعمل آمده pH نمونه‌های پساب اولیه و تصفیه شده در حدود بین 7/5 الی 7 بود، لذا در اندازه‌گیری رنگ نیازی به تنظیم آن نبوده و همه نتایج مربوط به رنگ در این محدوده pH گزارش گردیدند. در این مطالعه برای اندازه‌گیری رنگ نمونه‌ها، 50 میلی لیتر از نمونه‌ها داخل لوله‌های نسلر ریخته شده و با رنگ‌های استاندارد که تبیه شده بود مقایسه و گزارش گردید. با توجه به اینکه حداقل

¹ Metrohm

جدول 1. مقادیر پارامترهای مختلف پساب خروجی از واحدهای تصفیه خانه فاضلاب کارخانه خمیرمایه

رنگ	BOD ₅	COD	TSS	Vfa*	pH	SD
5000±2600	4067±680	7077±1519	1051±404	2335±460	6/15±0/22	متداول سازی
6200±1200	2150±830	4393±1462	795±272	1708±681	7/02±0/22	خروچی UASB اول
7100±1500	410±320	3124±1040	750±473	1256±331	7/49±0/13	خروچی UASB دوم
6800±1200	220±140	1557±581	376±137	ND	8/13±0/48	خروچی واحد هوایی و ته نشینی ثانویه

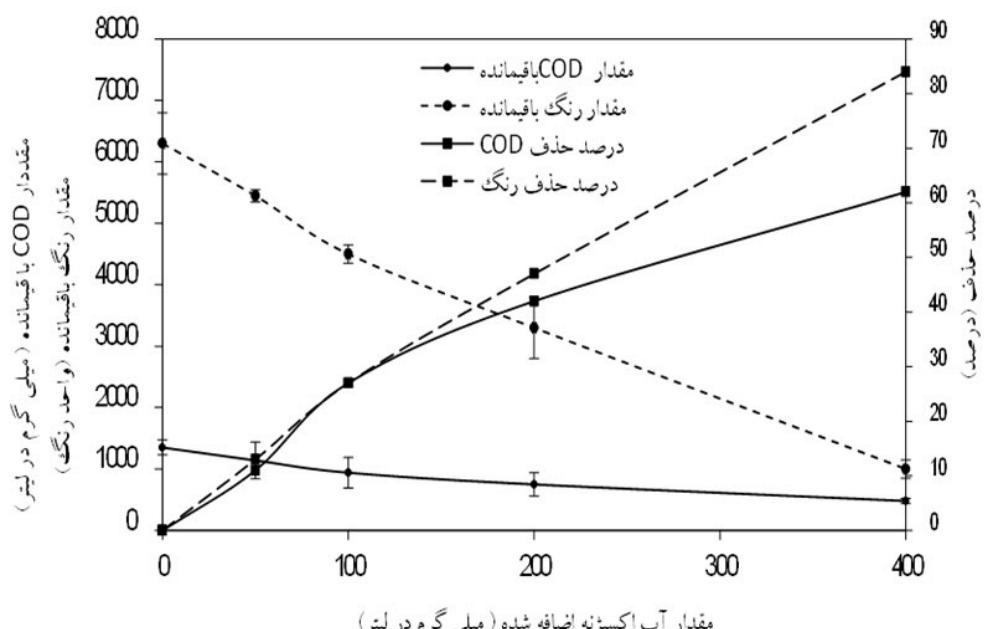
* Vfa: Volatile Fat Acid

در حد استاندارد مورد پذیرش سازمان حفاظت محیط زیست کاهش پیدا نکرد؛ بهنحوی که حداقل میزان COD بدست آمده بر روی این نمونه 460 میلی گرم در لیتر و کمترین مقدار رنگ پساب CU 930 بدست آمد. بر اساس شکل 1 میتوان مشاهده کرد که با افزایش میزان آب اکسیژن تزریق شده، درصد حذف رنگ بصورت خطی افزایش پیدا می‌کند؛ ولی مقدار حذف COD در مقادیر بیش از 200 میلی گرم در لیتر با شیب کمتری افزایش می‌یابد. در شکل 1 همچنین تغییرات مقدار COD و رنگ با افزایش مقادیر آب اکسیژن تزریق شده به همراه تغییرات راندمان حذف COD و رنگ نمایش داده شده است.

در این بخش نتایج حاصل از آزمایشات به عمل آمده جبیت حذف COD و رنگ پساب تصفیه شده کارخانه خمیرمایه با استفاده از مقادیر مختلف آب اکسیژن و انواع منعقد کننده‌های شیمیایی بیان شده و تاثیر پارامترهای مختلف در کاهش COD و رنگ ذکر گردیده است.

استفاده از هیدروژن پراکسید

مقادیر H₂O₂ اضافه شده و نیز درصدهای کاهش COD و رنگ در نمونه‌های پساب کارخانه خمیرمایه در شکل 1 آورده شده است. با استفاده از مقادیر بالای آب اکسیژن (400 میلی گرم در لیتر) COD حداقل 65 درصد و رنگ حداقل 86 درصد بدون تولید هیچ‌گونه لجنی کاهش پیدا کردند. با این حال در هیچ‌کدام از نمونه‌ها مقدار COD و رنگ پساب حاصله



شکل 1. تغییرات مقدار COD، رنگ و راندمان حذف آنها با افزایش مقادیر آب اکسیژن تزریق شده در مدت زمان تماس 30 دقیقه

تصفیه به روش انعقاد و لخته سازی سولفات آمونیوم

نتایج حاصل از آزمایشات نشان داد که با افزایش مقدار سولفات آلومینیم و ماده کمک منعقد کننده مصرف شده، میزان حذف COD و رنگ افزایش می‌یابد. علی‌رغم کاهش مقادیر COD و رنگ با استفاده از سولفات آلومینیم، مشخص گردید که این روش تصفیه قادر نیست حتی با غلظت بالای 4000 میلی‌گرم در لیتر سولفات آلومینیم، پسایی مطابق با استانداردهای محیط زیست تولید نماید. به نحوی که در این حالت حداقل COD پساب حاصله برابر 500 میلی‌گرم در لیتر است که نسبت به استاندارد مجاز تخلیه به منابع پذیرنده (200 میلی‌گرم در لیتر) مقدار بالاتر بوده و پساب غیراستاندارد تلقی می‌گردد. میزان کاهش COD و رنگ فاضلاب کارخانه

خمیرمایه با استفاده از سولفات آلومینیم و پلیمر و مقادیر لجن تولید شده در جدول 2 نشان داده شده است. همان‌گونه که در جدول 2 نیز مشاهده می‌شود راندمان حذف رنگ و COD بیشتر متاثر از مقدار مصرف ماده منعقد کننده بوده و افزایش مقدار ماده کمک منعقد کننده، به تنهایی تغییر چندانی در راندمان تصفیه ایجاد نمی‌کند. به نحوی که با استفاده از مقدار 4000 میلی‌گرم در لیتر سولفات آلومینیم و 10 میلی‌گرم در لیتر ماده کمک منعقد کننده در حدود 85-95 60-70 درصد کاهش COD و در حدود درصد کاهش رنگ بدست آمد. ولی با افزایش مقدار ماده کمک منعقد کننده از 10 به 60 میلی‌گرم در لیتر و مقدار ثابت 4000 میلی‌گرم در لیتر سولفات آلومینیم، مقدار COD در حدود 65 درصد و مقدار رنگ در حدود 85 درصد کاهش یافت.

جدول 2. میزان کاهش COD و رنگ فاضلاب کارخانه ایران مایه با استفاده از سولفات آلومینیم و پلیمر و مقادیر لجن تولید شده

مقدار لجن تولید شده (میلی لیتر در لیتر)	درصد حذف رنگ	مقدار رنگ باقیمانده (CU)	مقدار رنگ اولیه (CU)	درصد حذف COD	مقدار COD پساب تصفیه شده (mg/l)	مقدار COD اولیه (mg/l)	مقدار سولفات آلومینیم (mg/l)	مقدار پلیمر (mg/l)
20±20	17±2	5800±500	7500±500	19±3	1100±50	1350±100	5	200
25±20	22±6	5100±600	6500±700	13±5	1050±70	1200±150	10	200
35±15	46±8	3800±500	7500±500	21±8	1060±120	1350±100	5	1000
40±14	60±21	2600±1300	6700±350	30±3	900±35	1270±105	10	1000
120±35	79±5	1360±300	6500±500	43±3	760±20	1350±75	20	1000
90±30	81±6	1220±400	6750±350	40±2	755±35	1275±105	10	2000
180±50	92±5	450±100	6750±350	65±4	480±40	1275±105	20	2000
250±10	87±12	400±340	7000±700	64±8	460±70	1250±70	10	4000
285±30	86±5	850±100	6500±500	63±10	510±120	1400±50	60	4000

حذف COD و رنگ به ترتیب تا حدود 40 درصد و 30 درصد کاهش یافت. از طرفی مشابه عملکرد سولفات آلومینیم، راندمان حذف رنگ و COD بیشتر متاثر از مقدار کلرور فریک بوده و افزایش مقدار ماده کمک منعقد کننده، به تنهایی تغییر چندانی در راندمان تصفیه ایجاد نمی‌کند؛ به نحوی که با استفاده از مقدار 3000 میلی‌گرم در لیتر کلرور فریک به همراه 10 میلی‌گرم در لیتر پلیمر، بالاترین راندمان حذف COD و رنگ به ترتیب 69 و 92 درصد بدست آمده و با کاهش مقدار کلرور فریک مصرفی از 4000 میلی‌گرم در لیتر به 1000 میلی‌گرم در لیتر راندمان

انعقاد با کلرور فریک

نتایج حاصل از آزمایشات بررسی کارایی کلرور فریک به همراه مقادیر مختلف پلیمر در کاهش COD و رنگ فاضلاب کارخانه خمیرمایه در جدول 3 ارائه شده است. همان‌گونه که مشاهده می‌شود با استفاده از مقدار 4000 میلی‌گرم در لیتر کلرور فریک به همراه 10 میلی‌گرم در لیتر پلیمر، بالاترین راندمان حذف COD و رنگ به ترتیب 69 و 92 درصد بدست آمده و با کاهش مقدار کلرور فریک مصرفی از 4000 میلی‌گرم در لیتر به 1000 میلی‌گرم در لیتر راندمان

حدود 10-5 درصد راندمان حذف COD و رنگ

افزایش می‌یابد.

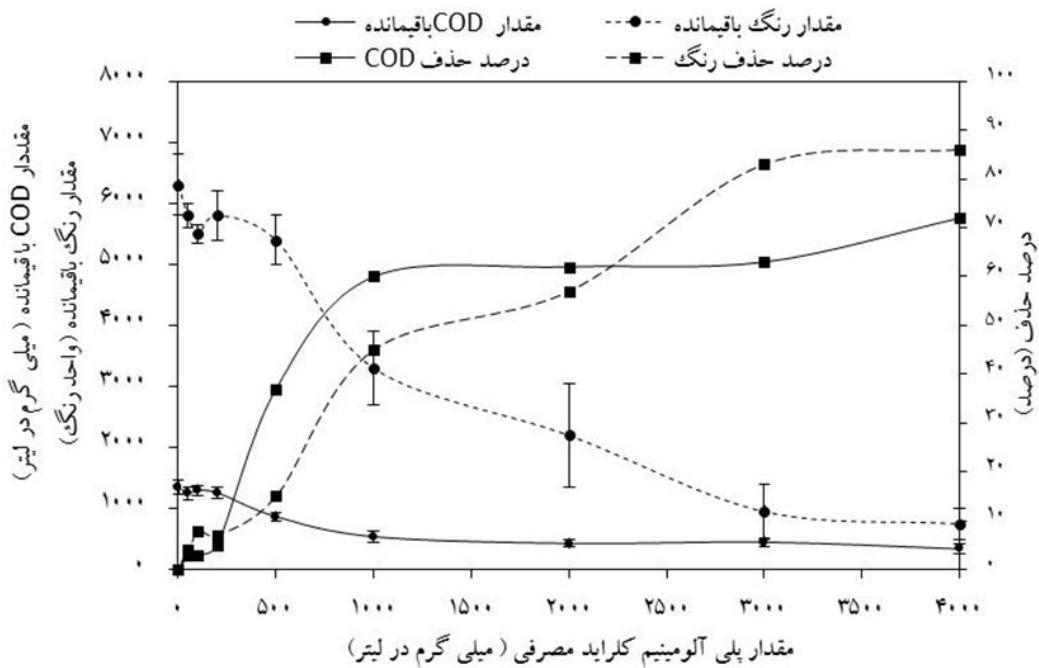
جدول 3. میزان کاهش COD و رنگ فاضلاب کارخانه ایران مایه با استفاده از کلرور فریک و پلیمر آنیونی

مقدار لجن تولید شده (میلی لیتر در لیتر)	درصد حذف رنگ	مقدار رنگ باقیمانده (CU)	مقدار رنگ اوایله (CU)	درصد حذف COD	مقدار COD پس از تصفیه شده (mg/l)	مقدار COD اوایله (mg/l)	مقدار پلیمر	مقدار کلرور فریک (mg/l)
25±5	32±3	3600±150	5300±50	42±3	710±45	1230±60	20	1000
30±35	42±4	3100±300	5300±50	41±5	730±50	1230±60	10	2000
120±40	64±6	2900±500	5300±50	44±8	610±120	1230±60	20	2000
210±50	74±4	1500±200	5800±100	56±4	590±65	1350±50	10	3000
160±150	84±2	950±150	6100±150	63±3	520±50	1400±100	20	3000
320±200	92±3	490±250	6100±150	69±6	430±80	1400±100	10	4000

بر خلاف موارد متعدد مزایای پلی آلومینیم کلراید نسبت به سایر منعقد کننده‌ها که در بیشتر مقالات علمی به آنها اشاره شده است، ولی هماهنگونه که در شکل 2 نیز مشاهده می‌شود، استفاده از پلی آلومینیم کلراید برای تصفیه پساب حاصل از تصفیه کارخانه فاضلاب کارخانه خمیر مایه تاثیر چندانی در کاهش COD و رنگ فاضلاب اوایله نداشته و علی‌رغم استفاده از مقادیر بالای این منعقد کننده در غلظت‌های بیان شده، این روش تصفیه نیز قادر نیست پسابی با کیفیت مورد پذیرش سازمان حفاظت محیط زیست تولید نماید. از طرفی همان گونه که در شکل 2 نشان داده شده است علی‌رغم افزایش مقدار پلی آلومینیم کلراید مصرفی از 1000 میلی گرم در لیتر به 4000 میلی گرم در لیتر، تغییر چندانی در کاهش مقدار COD مشاهده نشده و با وجود افزایش 4 برابری مقدار ماده کواگولانت مصرف شده تنها 10 درصد بر راندمان حذف COD افزوده شده است.

تصفیه با پلی آلومینیوم کلراید

به منظور انجام آزمایش بررسی کارایی پلی آلومینیم کلراید بر کاهش COD و رنگ فاضلاب کارخانه خمیر مایه از مقادیر 4000-50 میلی گرم در لیتر پلی آلومینیم کلراید و افزودن 4-2 میلی گرم در لیتر کمک منعقد کننده پلیمری استفاده گردیده و مقادیر کاهش COD و رنگ و نیز میزان تولید لجن در این روش بررسی گردید. نتایج حاصله در شکل 2 ارایه شده است. همان‌گونه که در شکل نیز مشاهده می‌شود با افزایش مقدار پلی آلومینیم کلراید مصرفی از 50 میلی گرم در لیتر به 500 میلی گرم در لیتر، مقدار COD و رنگ فاضلاب کاهش چندانی نداشته، به نحوی که حتی با مصرف 500 میلی گرم در لیتر پلی آلومینیم کلراید، به دلیل رنگ بسیار بالای فاضلاب تصفیه شده امکان بررسی و تعیین میزان لجن تولید شده محدود نبود.

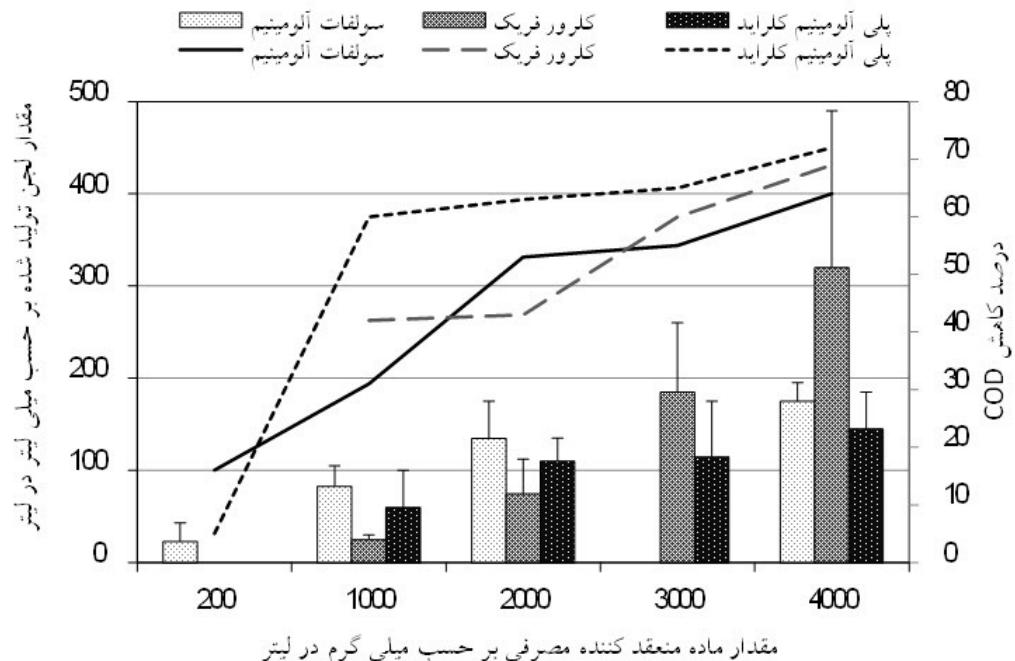


شکل 2 تغییرات مقدار COD، رنگ و راندمان حذف آنها با افزایش مقادیر پلی آلومینیوم کلراید

استفاده از مواد منعقد کننده قرار می‌گیرد. همچنین مشاهده می‌شود که با افزایش مقدار ماده منعقد کننده مصرفی شده به بیش از 2000 میلی‌گرم در لیتر، راندمان حذف COD تغییر زیادی پیدا نکرده و با شبیه کمتری راندمان حذف COD افزایش پیدا می‌کند. به همین نحو مقدار تولید لجن ناشی از پلی آلومینیم کلراید و سولفات آلومینیم با شبیه اندکی افزایش پیدا می‌کند ولی در مورد منعقد کننده کلرور فریک متشاهده می‌شود که با افزایش مصرف کلرور فریک از 1000 میلی‌گرم در لیتر به 4000 میلی‌گرم در لیتر مقدار لجن تولید شده حدود 10 برابر می‌شود.

مقدار لجن تولید شده

در شکل 3 مقدار لجن تولید شده و نیز درصد کاهش COD فاضلاب ورودی با استفاده از مقادیر مختلف منعقد کننده‌ها با هم مقایسه شده است. همانگونه که مشاهده می‌شود در مقادیر بالاتر از 2000 میلی‌گرم در لیتر مواد منعقد کننده، مقدار لجن تولید شده منعقد کننده کلرور فریک بیشتر از دو منعقد کننده دیگر می‌باشد. همچنین با وجود راندمان درصد مشابه COD (60-70 %) در غلظت 4000 میلی‌گرم در لیتر هر سه منعقد کننده، میزان لجن تولید شده از پلی آلومینیم کلراید، سولفات آلومینیم و کلرور فریک به ترتیب افزایش می‌یابد. که با توجه به مشکلات آتی لجن‌های تولید شده، کلرور فریک در اولویت آخر



شکل ۳. مقایسه مقدار لجن تولید شده و نیز درصد کاهش COD فاضلاب ورودی با استفاده از مقداری متفاوت منعقد کننده ها

آلومینیم، pH حدود 8 و مقدار سولفات آلمینیم 4000 میلی گرم در لیتر می باشد. این یافته تا حدودی زیادی با نتایج حاصل از مطالعه حاضر منطبق است. هر چند استفاده از سولفات آلمینیم باعث کاهش COD پس از تا حدود زیادی حذف رنگ آن می شود اما بررسی و آنالیز اقتصادی مشخص می کند که استفاده از سولفات آلمینیم و کمک منعقد کننده جهت مصارف صنعتی مقرر به صرفه نمی باشد. بطور مثال برای حصول پس ایابی COD نزدیک به استانداردهای محیط زیست به مصرف مقدار بالایی از منعقد کننده سولفات آلمینیم نیاز است؛ در صورتی که بهترین شرایط راندمان تصفیه، یعنی مصرف 4000 میلی گرم در لیتر سولفات آلمینیم را در نظر بگیریم و با فرض تولید روزانه 1500 متر مکعب فاضلاب در این کارخانه مشخص می گردد که این تصفیه خانه بطور روزانه به مقدار 6000 کیلو گرم ماده منعقد کننده سولفات آلمینیم نیاز دارد که با در نظر گرفتن قیمت هر کیلو گرم ماده منعقد کننده به راحتی می توان به غیرعملی بودن استفاده از این روش پی برد.

بحث

نتایج حاصل از مطالعه حاضر نشان داد که با استفاده از سولفات آلمینیم به عنوان ماده منعقد کننده می توان تا حدود 60 درصد COD و 80 درصد رنگ را کاهش داد. ژو¹ و همکاران با بررسی کارایی سولفات آلمینیم در کاهش COD و رنگ فاضلاب کارخانه خمیرمایه دریافتند که با استفاده از مقدار 4000-4500 میلی گرم در لیتر سولفات آلمینیم، حدود 70 درصد COD و حدود 90 درصد رنگ قابل حذف است. با این حال افزودن مقدار بیش از 5000 میلی گرم در لیتر سولفات آلمینیم نه تنها کارایی حذف را بهبود نمی دهد بلکه راندمان حذف COD را تا حدود 65 درصد کاهش می دهد(2). ایشان همچنین دریافتند که در صورت تنظیم pH در حدود 6 دوز بهینه سولفات آلمینیم برابر 1750 میلی گرم در لیتر خواهد بود؛ با این حال در این pH و مقدار ماده منعقد کننده، راندمان حذف COD و رنگ کاهش می یابد، لذا دریافتند که بهترین شرایط برای استفاده از سولفات

¹ Zhou

راندمان حذف COD و رنگ تاثیری نداشته ولی در کاهش دورت فاضلاب اثر قابل ملاحظه‌ای دارد(2). به دلیل مشکلات و اثرات بهداشتی بخصوص ایجاد آلزایمر در افراد مختلف، که در اثر مصرف آب‌های دارای ترکیبات باقیمانده آلومینیم ایجاد می‌گردد، استفاده از نمک‌های آلومینیم بعنوان ماده منعقد کننده در حذف COD و رنگ فاضلاب‌های کارخانجات خییرمایه دقت مضاعفی را می‌طلبد. از این رو استفاده از سایر مواد منعقد کننده همواره مورد توجه بوده است. در این بین یکی از انواع مواد منعقد کننده که به دلیل مختلف می‌تواند جایگزین مناسبی برای آلوم باشد، کلرور فریک می‌باشد. کلرور فریک نیز یکی دیگر از منعقد کننده‌های مواد کلوئیدی و معلق می‌باشد که کاربرد وسیعی در صنعت تصفیه آب و فاضلاب دارد. فعالیت منعدسازی کلروفیریک در محدوده pH وسیع‌تری نسبت به سولفات آلومینیوم است. بر حسب تجارب موجود دیده شده است که معمولاً زمان تشکیل اولین لخته در شرایط استفاده از کلروفیریک، کمتر از شرایط استفاده از سولفات آلومینیوم است. به همین ترتیب اندازه لخته‌ها درشت‌تر و سرعت تهشیینی لخته‌ها نیز بیشتر از آلوم است.

در مقایسه با منعقد کننده سولفات آلومینیم، پساب حاصل از مصرف کلرور فریک شفاف‌تر بوده و رنگ کمتری دارد؛ با این حال برای حصول پسابی با COD منطبق با استانداردهای مربوطه، به مصرف ذوب بالای از منعقد کننده نیاز است که مهمترین مسئله بوده و از طرفی تولید بالای لجن طی این روش تصفیه از مشکلات عمده دیگر می‌باشد که در همه متون علمی به صراحت به آن اشاره شده و در شکل 3 نیز نشان داده شده است (1).

همان‌گونه که قبلاً گفته شد بالاترین راندمان حذف COD و رنگ به ترتیب 69 و 92 درصد و با استفاده از مقدار 4000 میلی‌گرم در لیتر کلرور فریک به

از طرفی در صورت استفاده از روش انعقاد و تهشیین به کمک سولفات آلومینیم مقدار بسیار بالایی لجن نیز تولید می‌شود که نیاز به تصفیه و دفع دارد. با در نظر گرفتن بهترین شرایط تصفیه مشخص شد که در بالاترین راندمان حذف COD و رنگ، بطور روزانه در حدود 300-500 متر مکعب لجن شیمیایی تولید خواهد گردید که نیازمند مدیریت و دفع اصولی می‌باشد.

همان‌گونه که در جدول 2 نیز مشخص می‌باشد راندمان حذف رنگ و COD بیشتر متاثر از مقدار مصرف ماده منعقد کننده بوده و افزایش مقدار ماده کمک منعقد کننده، به تنهایی تغییر چندانی در راندمان تصفیه ایجاد نمی‌کند. با این حال مطالعات نشان داده است که استفاده از ماده منعقد کننده سولفات آلومینیم بدون ماده کمک منعقد کننده راندمان چندانی در حذف رنگ و COD این نوع فاضلاب‌ها نداشته و استفاده از ماده کمک منعقد کننده در هنگام

تصفیه این نوع فاضلاب‌ها ضروری است (8).

ژو و همکاران اثر غلظت‌های مختلف ماده منعقد کننده آلوم و کمک کمنعقد کننده پلی اکریل آمید را در کاهش COD و رنگ فاضلاب صنایع خییرمایه بررسی و به این نتیجه رسیدند در صورت استفاده از ماده کمک منعقد کننده در غلظت 2 میلی‌گرم در لیتر راندمان حذف COD به حدود 72 درصد می‌رسد که نسبت به حالت عدم استفاده از ماده کمک منعقد کننده راندمان کاهش 10 تا 12 درصد افزایش می‌یابد. در این حالت میزان رنگ نیز تا بیش از 91 درصد کاهش پیدا نمود. ایشان دریافتند که در صورت افزودن ماده کمک منعقد کننده پلی اکریل آمیدی در مقدار بیش از 2 میلی‌گرم در لیتر، درصد حذف رنگ و COD تغییر چندانی نداشته و بعد از افزایش جزئی این راندمان ثابت می‌ماند. همچنین مطالعه ژو و همکاران نشان داد که شدت و مدت هم زدن در طی مراحل انعقاد و لخته سازی بر

نظر بگیریم مشخص می‌گردد که در این تصفیه‌خانه بطور متوسط به مقدار حدود 5000 کیلوگرم ماده منعقد کننده کلرور فریک نیاز بوده و با در نظر گرفتن بهترین شرایط تصفیه، مشخص می‌شود که روزانه با این روش در حدود 400-500 متر مکعب لجن شیمیایی تولید خواهد گردید.

پلی آلومینیوم کلراید به نوعی از منعقد کننده‌ها گفته می‌شود که قدرت و سرعت بالایی در جداسازی و استخراج ناخالصی‌های آب دارند، که در اثر خنثی شدن کلراید آلومینیوم با برخی از محلول‌های بازی در دو نوع با سولفات و بدون سولفات تهیه می‌شود. در خصوص مزایای PACI بعنوان منعقد کننده، موارد متعددی ذکر شده است که می‌توان گفت مهمترین این امیازها قابلیت استفاده از دامنه‌های بسیار وسیع‌تری از کدورت و دمای آب می‌باشد(15).

نتایج بررسی‌های انجام یافته بر روی استفاده از پلی آلومینیوم کلراید بعنوان ماده منعقد کننده در کاهش COD و رنگ فاضلاب کارخانه خمیرمایه نشان داد که در مقادیر مشابه دوز مصرفی ماده منعقد کننده، مقدار کاهش COD با استفاده از پلی آلومینیوم کلراید به ترتیب 15-10 درصد و 20-5 درصد نسبت به سولفات آلومینیم و کلرور فریک بیشتر بوده و مقدار لجن تولیدی در شرایط مشابه حدود 5 درصد کمتر از سولفات آلومینیم و در حدود 50-5 درصد کمتر از کلرور فریک می‌باشد. با این حال مشابه سایر مواد منعقد کننده مصرفی، راندمان حذف پلی آلومینیوم کلراید از نظر مقادیر COD و رنگ حذف شده بالا است، اما مقادیر پارامترهای اندازه‌گیری شده بیشتر از حدود مجاز تعیین شده در استاندارد محیط زیست معرف می‌باشد.

نتیجه گیری

نتایج آزمایشات بعمل آمده با مقادیر و انواع مختلف منعقد کننده‌ها و آب اکسیژنه نشان داد که میزان کاهش رنگ و COD فاضلاب تصفیه شده، روند

همراه 10 میلی‌گرم در لیتر پلیمر بدست آمد. لیانگ¹ و همکاران با استفاده از کلرور فریک بعنوان ماده منعقد کننده، تغییرات کاهش COD و رنگ فاضلاب حاوی ملاس را بررسی نموده و دریافتند که در pH بین 7 تا 9 بهترین مقدار دوز ماده منعقد کننده به ترتیب 3500 و 4000 میلی‌گرم در لیتر بوده و در این شرایط 85 درصد از COD و 96 درصد رنگ حذف می‌شود. همچنین ایشان به این نتیجه رسیدند که دوز بهینه در pH=6 برابر 1300 میلی‌گرم در لیتر COD است ولی در این شرایط، کارایی و میزان حذف مناسب نبوده و در مقایسه با سایر pHها درصد حذف COD تا 15 درصد کاهش می‌یابد (1). از طرفی مشخص گردید که با افزایش مقدار ماده منعقد کننده کلرور فریک در محدوده دوز بهینه کارایی حذف رنگ و COD افزایش می‌یابد. این یافته مطابق با نتایج مطالعه لیانگ و همکاران است که دریافتند با افزایش مقدار ماده منعقد کننده کلرور فریک، راندمان حذف COD و رنگ افزایش پیدا می‌کند ولی در مقادیر بالاتر از محدوده بهینه، افزودن ماده منعقد کننده کارایی حذف را نه تنها افزایش نمی‌دهد بلکه باعث کاهش راندمان حذف COD می‌شود(1). نتایج حاصل از مطالعه حاضر نشان داد که با بکارگیری کلرور فریک بعنوان ماده منعقد کننده در غلظت‌های ذکر شده، مقادیر COD و رنگ پساب تولید شده مطابق با استانداردهای محیط زیست نبوده و کیفیت پساب حاصله فراتر از حدود مجاز تعیین شده در استاندارد محیط زیست است.

نهایتاً همانگونه که در مورد سولفات آلومینیم بیان شد بحث اقتصادی استفاده از کلرور فریک و نیز مدیریت مقادیر زیاد لجن‌های شیمیایی تولیدشده از جمله مواردی هستند که در هنگام تصمیم‌گیری در خصوص کاربرد مواد منعقد کننده باید به آنها توجه و بیژه داشت. برای مثال در صورتی که بهترین شرایط یعنی مصرف 4000 میلی‌گرم در لیتر کلرور فریک را در

¹ Liang

میلی گرم در لیتر می‌باشد. هر چند استفاده از انواع منعقد کننده‌ها بعنوان تصفیه ژالیله پساب خروجی از سیستم تصفیه بیولوژیکی قادر است حدود 60-80 درصد COD و 70-90 درصد رنگ را حذف نماید، با این حال کیفیت پساب تولیدشده همچنان مغایر با استانداردهای سازمان حفاظت محیط زیست می‌باشد. به منظور حصول استانداردهای سازمان محیط زیست علاوه بر استفاده از سیستم‌های بیولوژیکی و فرایند انعقاد و تهشیینی به واحدهای تصفیه دیگری از قبیل اکسیداسیون پیشرفتی با فنتون، ازن و... نیاز می‌باشد.

تشکر و قدردانی

نویسنده‌گان این مقاله مراتب تشکر و قدردانی خود را از مجموعه دانشکده پرداخت دانشگاه علوم پزشکی تبریز و کارخانه خمیرمایه اعلام می‌نمایند.

یکسانی داشته و تا حدودی شبیه کاهش مشابه داشتند، لذا می‌توان نتیجه گرفت که عوامل ایجاد کننده رنگ (ملانوئیدها) بخش اعظم تر کیبات آلى غیر قابل تجزیه بیولوژیکی فاضلاب‌های کارخانجات خمیرمایه را شامل شده و با کاهش این ترکیبات، COD و رنگ فاضلاب‌ها بطور هماهنگی کاهش می‌یابند. استفاده از روش انعقاد و ته نشینی به دلیل مصرف بالای ماده منعقد کننده مقرر و به صرفه نبوده و مقدار بسیار بالایی لجن شیمیایی تولید می‌شود که نیاز به مدیریت و دفع اصولی دارد. راندمان حذف رنگ و COD فاضلاب با استفاده از مواد منعقد کننده، بیشتر متاثر از مقدار مصرف ماده منعقد کننده بوده و افزایش مقدار ماده کمک منعقد کننده، به تنها تغییر چندانی در راندمان تصفیه ایجاد نمی‌کند. مقدار دوز بینه مواد منعقد کننده جهت کاهش COD و رنگ در pH=7 حدود 4000

References

- .1Liang Z, Wang Y, Zhou Y, Liu H. Coagulation removal of melanoidins from biologically treated molasses wastewater using ferric chloride. *Chemical Engineering Journal*. 2009;152(1):88-94.
- .2Zhou Y, Liang Z, Wang Y. Decolorization and COD removal of secondary yeast wastewater effluents by coagulation using aluminum sulfate. *Desalination*. 2008;225(1):301-11.
- .3Nahid P, Vossoughi M, Alemzadeh I. Treatment of bakers yeast wastewater with a Biopack system. *Process Biochemistry*. 2001;37(5):447-51.
- .4Kalyuzhnyi S, Gladchenko M, Starostina E, Shcherbakov S, Versprille A. Combined biological and physico-chemical treatment of baker's yeast wastewater. *Water Science & Technology*. 2005;52(1):175-81.
- .5Mutlu S, Yetis U, Gurkan T, Yilmaz L. Decolorization of wastewater of a baker's yeast plant by membrane processes. *Water research*. 2002;36(3):609-16.
- .6Meadows D, Wadley S, Buckley C. Evaluation of nanofiltration for the recovery of brine from sugar liquor decolourising resin regeneration waste. *Water Science & Technology*. 1992;25(10):339-50.
- .7Filipović-Kovačević Ž, Sipos L. Decolorization of yeast-production industry wastewater by ozone. *Journal of Environmental Science & Health Part A*. 1995;30(7):1515-22.
- .8Migo VP, Matsumura M, Del Rosario EJ, Kataoka H. Decolorization of molasses wastewater using an inorganic flocculant. *Journal of fermentation and bioengineering*. 1993;75(6):438-42.
- .9Gholampour A, Mesdaghinia AR, Vaezi F, Nabizadeh R, Farrokhi M, Ghasri A. Enhancement of 2, 4-dichlorophenol biodegradability by advanced oxidation with Fenton reagent. *Journal of School of Public Health and Institute of Public Health Research*. 2007;5(2):41-51.
- .10 Altinbas M, Aydin AF, Faik Sevimli M, Ozturk I. Advanced oxidation of biologically pretreated baker's yeast industry effluents for high recalcitrant COD and color removal. *Journal of Environmental Science and Health, Part A*. 2003;38(10):2229-40.
- .11 Glaze WH, Kang J-W, Chapin DH. The chemistry of water treatment processes involving ozone, hydrogen peroxide and ultraviolet radiation. *ozone*. 1987;9(4):335-52.
- .12 Association APH. APHA. Standard methods for examination of water and wastewater. APHA, Washington, DC. 1998.

-
- .13 Metcalf E. Inc., Wastewater Engineering, Treatment and Reuse. New York: McGraw-Hill. 2003.
available at: <http://www.mums.ac.ir/shares/moth/moth/behdasht%20mohit/khorooji%20fazelab.pdf>..
14. Zouboulis A, Tzoupanos N. Alternative cost-effective preparation method of polyaluminium chloride (PAC) coagulant agent: Characterization and comparative application for water/wastewater treatment. Desalination. 2010;250(1):339-44.