

حذف رنگ اسید بلو ۱۱۳ از محیط‌های آبی با استفاده از جذب بر روی

گل قرمز فعال شده: مطالعه تعادلی و سینتیکی

رضا شکوهی^۱، سید جواد جعفری^۲، مهدی شیرزاد سبینی^۳، ندا گمار^۴، سمیرا سعیدی^۴

۱- استادیار، گروه مهندسی بهداشت محیط، دانشکده بهداشت، دانشگاه علوم پزشکی همدان، همدان، ایران

۲- دانشجوی کارشناسی ارشد مهندسی بهداشت محیط، دانشکده بهداشت، دانشگاه علوم پزشکی همدان، همدان، ایران

۳- مربی، عضو هیئت علمی، مرکز تحقیقات بهداشت محیط، دانشگاه علوم پزشکی کردستان، سنندج، ایران (مؤلف مسؤول) تلفن: ۰۸۷۱-۶۶۲۵۱۳۱

mehdi_dshirzad@yahoo.com

۴- دانشجوی کارشناسی مهندسی بهداشت محیط، دانشگاه علوم پزشکی همدان، همدان، ایران

چکیده

زمینه و هدف: یکی از عمده‌ترین آلاینده‌های محیط زیست که در پساب صنایع مختلف از جمله نساجی وجود دارند رنگها می‌باشند که برای انسان و محیط زیست آلودگی ایجاد می‌کنند. لذا هدف از این تحقیق، بررسی حذف رنگ اسید بلو ۱۱۳ از محیط‌های آبی با استفاده از جذب بر روی گل قرمز فعال شده به عنوان جاذب ارزان قیمت می‌باشد.

روش بررسی: این تحقیق یک نوع مطالعه تجربی- آزمایشگاهی بود. ابتدا گل قرمز با استفاده از ۲۰ میلی لیتر اسید نیتریک ۱ نرمال به ازای هر ۱۰ گرم گل قرمز به مدت ۲۴ ساعت و خشک شدن در دمای ۱۵۰ °C طی مدت ۴ ساعت فعال سازی شد. سپس زمان تعادل در شرایط ثابت در سیستم مورد مطالعه تعیین گردید که برابر ۶۰ دقیقه بود. در ادامه با ثابت نگه داشتن زمان تعادل، تأثیر pH، غلظت اولیه رنگ، سینتیکی و تعادل فرآیند مورد بررسی قرار گرفت. آنالیز و تفسیر داده‌ها با استفاده از نرم افزار اکسل و ضریب رگرسیون انجام شد.

یافته‌ها: نتایج نشان داد که کارایی حذف رنگ با افزایش pH و غلظت اولیه رنگ، کاهش و با افزایش زمان تماس، افزایش یافت. همچنین نتایج نشان داد که داده‌های جذب از ایزوترم لانگمویر ($q_e = 0.172 \text{ mg/g}$) و ($R^2 = 0.9943$) سینتیکی شبه درجه دو ($q_e = 3.86 \text{ mg/g}$) و ($R^2 = 0.9999$) بهتر پیروی کرد و با توجه به ثابت بودن ضریب توزیع گل قرمز با افزایش مقدار اولیه گل قرمز سطح جاذب همگن می‌باشد.

نتیجه‌گیری: به طور کلی نتایج حاصل از این مطالعه مشخص ساخت که می‌توان از گل قرمز به عنوان یک جاذب مؤثر و ارزان قیمت در زمان سریع با کارایی بالا، جهت تصفیه پساب صنایع نساجی استفاده کرد.

کلید واژه‌ها: رنگ اسید بلو ۱۱۳، محیط‌های آبی، گل قرمز، مدل سینتیکی، مدل ایزوترمی، جذب سطحی

وصول مقاله: ۸۹/۱۱/۳۰ اصلاحیه نهایی: ۹۰/۲/۱۵ پذیرش مقاله: ۹۰/۲/۱۸

مقدمه

رنگی در این گونه صنایع است (۱). فاضلاب‌های رنگی در صنایع مختلفی از جمله صنایع نساجی و رنگرزی، صنایع داروسازی، صنایع غذایی، تولید مواد آرایشی و بهداشتی، کاغذ سازی، چرم سازی و صنایعی از این قبیل تولید می‌شوند (۱). در فرآیندهای رنگرزی، در حدود ۱۵ درصد از کل رنگ تولید شده وارد فاضلاب می‌شود

پساب‌های صنعتی معمولاً، یکی از عمده‌ترین صنایع آلاینده محیط زیست به شمار می‌روند. صنایع نساجی یکی از عمده‌ترین صنایع پایه هر کشور محسوب می‌شوند و معمولاً مشخصه اصلی پساب این نوع صنایع، رنگی بودن آنها می‌باشد، که به دلیل استفاده از مواد

دارای مقدار زیادی هیدروکسید آلومینیوم می‌باشد، لذا از آن برای تولید آلومینا (Al_2O_3) طی فرایند بایر استفاده می‌شود. این فرآیند بر مبنای واکنش هیدروکسید سدیم تحت گرما و فشار با بوکسیت است که ماده زائد حاصل از این واکنش گل قرمز می‌باشد (۱۴). گل قرمز مخلوطی از اکسید و هیدروکسیدهای مختلف است. تخمین زده شده است که تولید یک تن آلومینا باعث تولید ۱-۲ تن گل قرمز خواهد شد (۱۵). از گل قرمز در فرآیندهای مختلفی مثل ساخت مصالح ساختمانی و سرامیکی، جاده سازی و غیره استفاده شده است. اما هنوز هم حجم بسیار زیادی از آن تلنبار می‌شود که نیازمند زمین بسیار زیادی می‌باشد (۱۶).

بنابراین با توجه به فراوانی گل قرمز و نیز مواد با ارزش موجود در آن، هدف اصلی این پژوهش استفاده از گل قرمز به عنوان یک جاذب موثر و ارزان قیمت در حذف رنگ اسید بلو ۱۱۳ ((Acid Blue 113(AB113)) از پساب صنایع نساجی می‌باشد. همچنین داده‌های حاصل از ثابت تعادل با استفاده از مدل ایزوترمی فروندلیخ و لانگمویر و سینتیک شبه درجه یک و دو و درجه یک اصلاح شده مورد بررسی قرار گرفت.

روش بررسی

این تحقیق یک نوع مطالعه تجربی- آزمایشگاهی بود، که در آزمایشگاه شیمی آب و فاضلاب دانشکده بهداشت دانشگاه علوم پزشکی و خدمات درمانی همدان انجام شد. به طور کلی مراحل تحقیق به شرح زیر می‌باشد:

تهیه مواد و وسایل مورد نیاز

AB113 از شرکت الوان ثابت و بقیه مواد شیمیایی مورد نیاز از شرکت (Merck) آلمان تهیه گردید.

و فاضلابهای رنگی به این صورت تشکیل می‌گردند (۲). اغلب رنگهای مورد استفاده در این صنایع از نوع رنگهای سنتتیک می‌باشند. معمولاً رنگهای سنتتیک به انواع رنگهای اسیدی، رنگهای راکتیو، رنگهای مستقیم، رنگهای بازی و سایر گروهها تقسیم‌بندی می‌گردند (۳). عمدتاً مواد رنگزاد دارای یک یا چند حلقه بنزنی می‌باشند که به دلیل سمی بودن و دیر تجزیه شدن، چنانچه بدون تصفیه وارد محیط شوند می‌توانند صدمات جبران ناپذیری به محیط زیست وارد کنند. بنابراین لازم است که این گونه پسابها قبل از تخلیه به محیط زیست با استفاده از روشهای مناسب مورد تصفیه قرار گیرند. تاکنون روشهای مختلفی از جمله روشهای بیولوژیک (۵ و ۴)، فرایندهای غشایی (۶)، و فرایندهای اکسیداسیون پیشرفته (۷ و ۸) و سایر روشها برای تصفیه اینگونه پسابها مورد استفاده قرار گرفته است. استفاده از فرایندهای اکسیداسیون پیشرفته و غشایی هزینه بر بوده و استفاده از روشهای بیولوژیک نیز به علت سمی بودن بعضی از انواع رنگها امکان پذیر نمی‌باشد (۹). فرآیند جذب سطحی یکی از معمولترین فرایندهای مورد استفاده در تصفیه آب و فاضلاب می‌باشد. معمولاً فرآیند جذب سطحی بر روی کربن فعال انجام می‌گیرد. کربن فعال تجاری معمولاً گران قیمت بوده و کاربرد آن نیاز به نیروی متخصص می‌باشد. امروزه محققان مختلفی از جاذبهای طبیعی از جمله چیتسون (۱۰)، اکسی هیومیلیت (۱۱)، خاکستر فرار (۱۲) سبوس برنج (۱۳) و سایر جاذبها برای حذف آلایندههای آلی و غیر آلی استفاده می‌کنند. امروزه استفاده از گل قرمز به عنوان یک جاذب ارزان قیمت در تصفیه انواع پسابها مورد توجه قرار گرفته است. گل قرمز مهم‌ترین ماده زائد فرآیند بایر طی تهیه آلومینا می‌باشد. سنگ بوکسیت

ساختار رنگ با فرمول شیمیایی (C₃₂H₂₁N₅Na₂O₆S₂) در جدول ۱ نشان داده شده است.

جدول ۱: مشخصات فیزیکوشیمیایی رنگ AB113

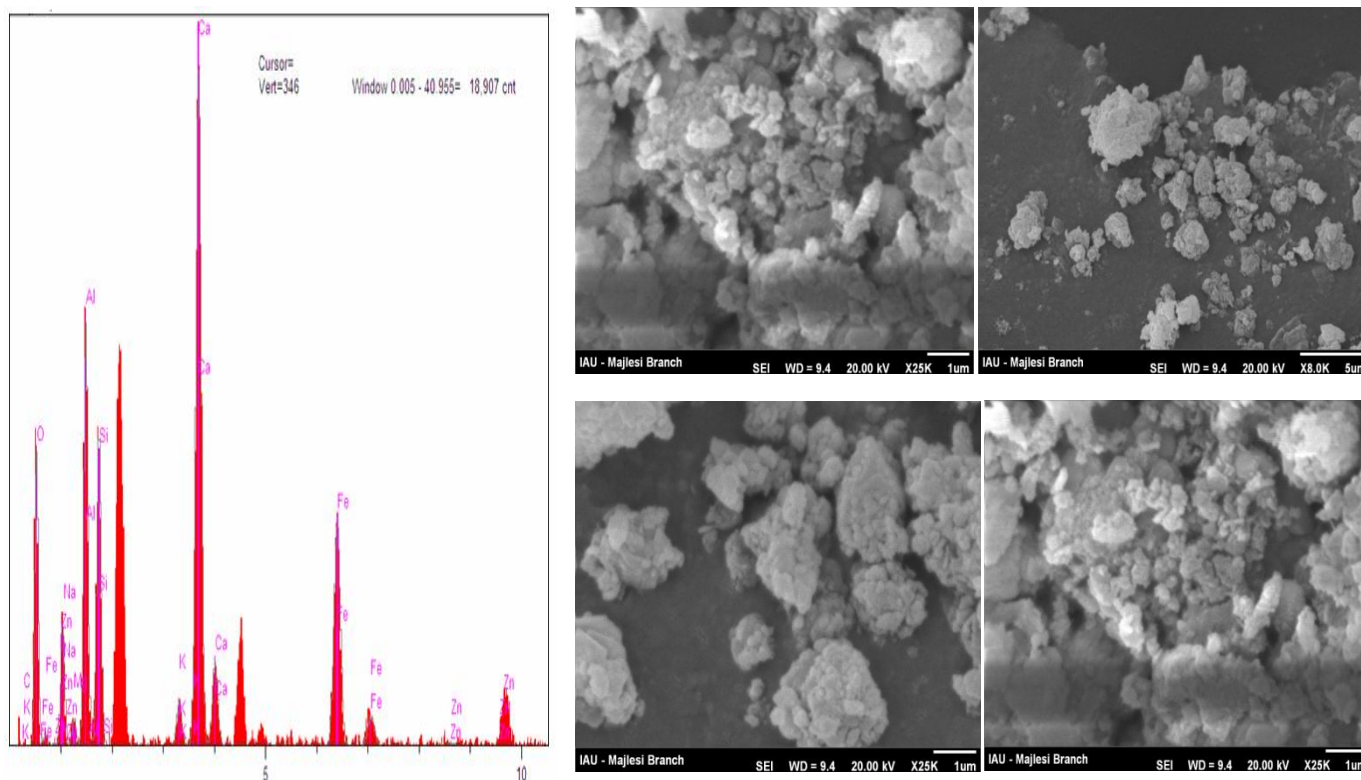
Color index name	C.I. Acid Blue 113 (AB113)
Chemical structure	
Chemical class	Anionic, Azo
Molecular formula	C ₃₂ H ₂₁ N ₅ Na ₂ O ₆ S ₂
Color index number	2630
λ _{max} (nm)	۵۶۶
M _w (g/mol)	681.66

آماده سازی جاذب

ابتدا گل قرمز از کارخانه آلومینیوم شهرستان جاجرم استان خراسان شمالی تهیه شد. سپس جهت فعال سازی گل قرمز به ازای هر ۱۰ گرم گل قرمز از ۲۰ میلی لیتر اسید نیتریک ۱ نرمال به مدت ۲۴ ساعت استفاده گردید. سپس نمونه جهت از بین رفتن اسید با آب مقطر دو بار تقطیر، شسته شد و در نهایت در دمای ۱۵۰ °C طی مدت ۴ ساعت خشک گردید. پس از این مرحله گل قرمز حاصله در هاون آسیاب شد و با استفاده از الک ASTM مش گل قرمز فعال سازی شده در این مطالعه برابر با ۱۰۰ تعیین گردید. همچنین مساحت سطح ویژه (BET) گل قرمز فعال شده بر طبق آزمایشات تعیین شده توسط پژوهشگاه صنعت نفت ایران (RIPI) Research Institute of Petroleum Industry ۳۲ m²/gr تعیین گردید. برای تعیین نوع نانو ذره آنالیز-انرژی dispersive X-ray spectroscopy, (EDX, Model

شکل ۱ (الف) طیف پراکنش اشعه X نانو ذرات گرفته شده را نشان می دهد. برای تعیین اندازه نانو ذره آنالیز (Scanning electron microscopy (SEM, SERON-ATS-2100 شکل ۱ (ب) انجام شد. همانطور که در شکل ۱ (ب) دیده می شود اندازه نانوذرات ۵ میکرومتر تعیین شده است. همچنین در جدول ۲ مشخصات گل قرمز فعال شده در مطالعه حاضر نشان داده شده است. همانطور که مشاهده می شود ترکیب اصلی گل قرمز فعال شده، اکسیژن و سپس کلسیم و آهن می باشند.

تهیه محلول استوک رنگزای آبی مستقیم ۷۱ محلول مادر رنگ AB113 (۱۰۰۰ mg/l) با استفاده از حل کردن ۱g/L رنگ AB113 در آب بدون یون تهیه شد. برای جلوگیری از تغییرات غلظت، محلول مادر AB113 در یخچال نگه داری شد. جهت تنظیم pH از اسید کلریدریک و سود یک نرمال استفاده گردید.



(ب)

(الف)

شکل ۱: الف- تصویر EDX از نمونه ب- تصویر SEM از نمونه

جدول ۲: مشخصات شیمیایی گل قرمز فعال شده

Elt	Line	Conc (%.wt)	Intensity (c/s)	Error sig ²
C	Ka	0.000	0.000	0.000
O	Ka	26.710	120.21	6.932
Na	Ka	3.370	37.38	3.866
Mg	Ka	0.828	12.79	2.261
Al	Ka	11.018	199.78	8.936
Si	Ka	8.225	154.23	7.852
K	Ka	1.399	26.50	3.255
Ca	Ka	23.614	409.70	12.797
Fe	Ka	23.664	164.10	8.099
Zn	Ka	1.172	2.80	1.057

kV 15.0
Takeoff Angle
25.0°
Elapsed
Livetime 10.0

مش) بوده است، که در مراحل جداگانه در طول تحقیق بررسی گردید. برای انجام آزمایشات ابتدا زمان تعادل در شرایط ثابت (pH=۳) غلظت ماده جاذب برابر با ۰/۵ گرم در ۵۰ سی سی و غلظت اولیه رنگ برابر با ۴۰

آزمایشات جذب

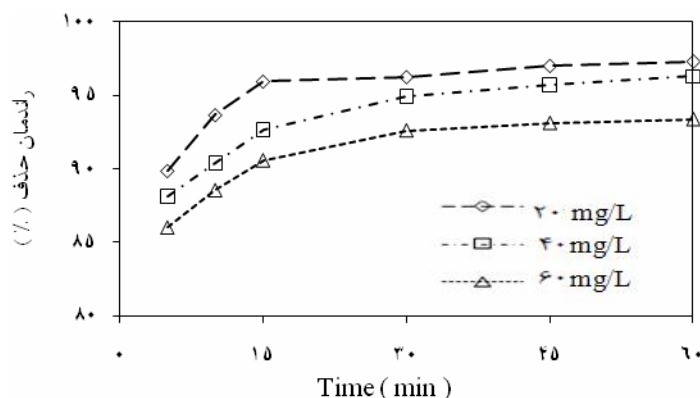
عوامل مورد بررسی در این پژوهش شامل pH (۳، ۵، ۷، ۹ و ۱۱)، زمان ماند (۵ تا ۶۰ دقیقه)، غلظت اولیه رنگ (۲۰، ۴۰ و ۶۰ میلی گرم در لیتر و سایزذرات (۱۰۰

یافته‌ها

بررسی تأثیر زمان تماس بر روی کارایی حذف رنگ مورد مطالعه

تأثیر زمان تماس بر روی کارایی حذف در سیستم مورد مطالعه با تغییر در زمان تماس از ۵ دقیقه به ۶۰ دقیقه در $\text{pH}=3$ ، مقدار اولیه جاذب $0.5 \text{ gr}/50\text{CC}$ و غلظت اولیه رنگ ($20, 40, 60 \text{ mg/L}$) بررسی گردید. نمودار ۱ تأثیر زمان تماس بر روی کارایی حذف را نشان می‌دهد. همانطور که در نمودار ۱ مشاهده می‌گردد وقتی زمان تماس از ۵ دقیقه به ۶۰ دقیقه افزایش یافت، کارایی حذف از $87/87\%$ به $95/3\%$ در غلظت اولیه رنگ، برابر با 40 mg/L افزایش یافت. که این زمان همان زمان تعادل در آزمایشات بود.

میلی گرم در لیتر تعیین گردید، که برابر با ۶۰ دقیقه بود). پس از تعیین زمان تعادل، آزمایشات با ثابت نگه داشتن سه متغیر و تغییر دادن یک متغیر انجام گردید. برای مثال در $\text{pH}=3$ ، غلظت اولیه رنگ برابر با 40 mg/L غلظت‌های مختلف از گل قرمز به سیستم ناپیوسته اضافه شد و در دمای $25 \pm 1^\circ \text{C}$ با استفاده از انکوباتور در همزن مغناطیسی با ۱۶۰ دور در دقیقه به مدت ۶۰ دقیقه مخلوط گردید. سپس برای حذف گل قرمز، نمونه با دور 3000 rpm به مدت ۱۰ دقیقه ساتریفیوژ شد و غلظت باقیمانده رنگ توسط دستگاه اسپکتروفوتومتر (UV-VIS 1700 Simadzo, Japan) در طول موج ۵۶۶ نانومتر بر اساس کتاب روشهای استاندارد برای آزمایشات آب و فاضلاب اندازه‌گیری گردید (۱۷). آنالیز و تفسیر داده‌ها نیز با استفاده از نرم افزار اکسل و ضریب رگرسیون انجام شد.

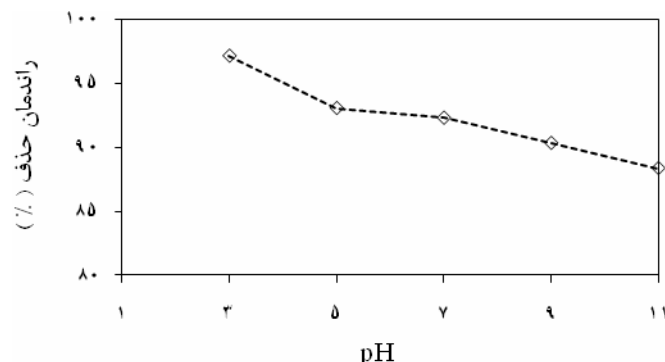


نمودار ۱: تأثیر زمان تماس بر روی کارایی حذف رنگ ($\text{pH}=3$) و مقدار اولیه جاذب ($0.5 \text{ gr}/50\text{CC}$)

اولیه جاذب $0.5 \text{ gr}/50\text{cc}$ ، غلظت اولیه رنگ (20 mg/L) (۲۰) بعد از زمان تعادل بررسی گردید. در نمودار ۲ نتایج حاصل از تأثیر pH بر روی کارایی حذف نشان داده شده

تأثیر pH بر روی کارایی حذف رنگ مورد مطالعه
تأثیر pH بر روی کارایی حذف در سیستم مورد مطالعه با تغییر در pH های اولیه (۳، ۵، ۷، ۹ و ۱۱)، غلظت

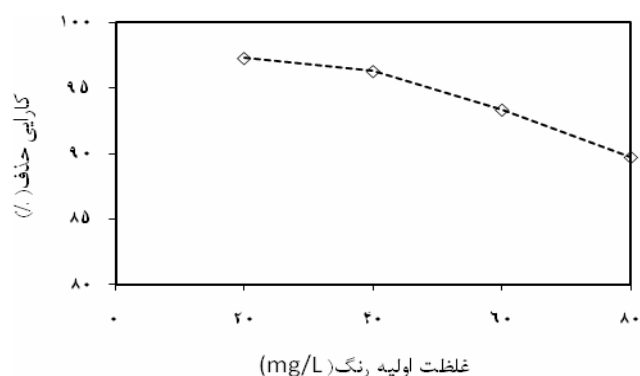
است. مشاهده می گردد که با کاهش pH کارایی حذف به طور جزئی افزایش یافت. به نحوی که با تغییر pH از ۳ به ۱۱، کارایی حذف از ۸۸/۳۶٪ به ۹۷/۱۵٪ افزایش یافت.



نمودار ۲: تأثیر تغییرات pH بر روی کارایی حذف رنگ (غلظت اولیه رنگ ۴۰ mg/l، مقدار اولیه جاذب ۰/۵gr/50cc)

بر روی کارایی حذف نشان داده شده است. مشاهده می گردد که کارایی حذف با افزایش غلظت اولیه رنگ کاهش یافت. به طوری که وقتی غلظت اولیه رنگ از ۲۰ mg/L به ۸۰ mg/L افزایش یافت کارایی حذف از ۹۷/۳۰٪ به ۸۹/۷۰٪ کاهش یافت.

تأثیر غلظت اولیه رنگ بر روی کارایی حذف
تأثیر غلظت اولیه رنگ بر روی کارایی حذف در سیستم مورد مطالعه با تغییر در غلظت اولیه رنگ (۲۰، ۴۰، ۶۰ و ۸۰ میلی گرم در لیتر) در pH=۳ و مقدار اولیه جاذب ۰/۵gr/50cc بعد از زمان تعادل بررسی گردید. در نمودار ۳ نتایج حاصل از تأثیر غلظت اولیه رنگ



نمودار ۳: تأثیر غلظت اولیه رنگ بر روی کارایی حذف (pH=۳، دوز جاذب ۰/۵gr/50cc)

مطالعه تعادلی و سینتیکی

۴۰ mg/l با مقدار اولیه جاذب متفاوت (g/100CC) (۲-۱۸) و pH=7±0/2 بعد از ۷۲ ساعت انجام شد، سپس

مطالعات تعادلی در یک ارلن مایر به حجم ۲۵۰ سی سی حاوی ۱۰۰ سی سی غلظت اولیه رنگ RBC

محلول، C_e غلظت تعادلی ماده جذب شدنی در محلول بعد از جذب سطحی بر حسب میلی گرم بر لیتر، V حجم محلول بر حسب لیتر و M جرم جاذب بر حسب گرم به طور کلی معادلات ایزوترمی و سینتیک در جدول ۱ در معادلات ۱-۵ مشاهده می شود (۲۰ و ۱۹ و ۱۳).

نمونه‌ها جداسازی شده و آنالیز شد و ظرفیت جذب با استفاده از معادله (۱) بدست آمد (۱۸).

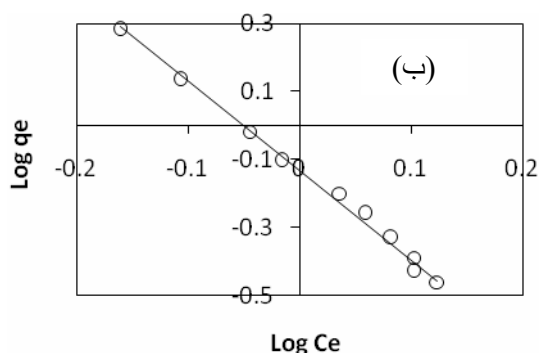
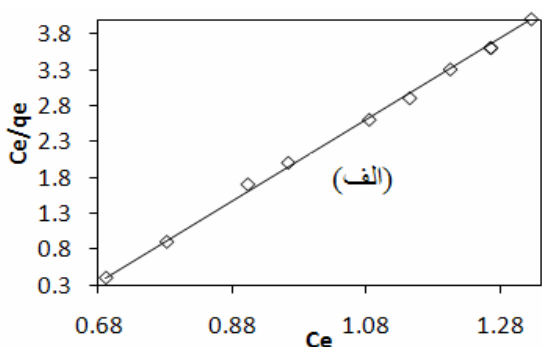
$$q_e = \frac{(C_0 - C_e)V}{M} \quad (1)$$

q_e مقدار جز جذب شده در واحد جرم جسم جاذب بر حسب میلی گرم بر گرم، C_0 غلظت اولیه در محلول قبل از جذب سطحی بر حسب میلی گرم بر لیتر

معادلات سینتیک	معادلات ایزوترمی
سینتیک شبه درجه اول (Pseudo-first order) $\ln\left(1 - \frac{q_t}{q_e}\right) = -k_1 t$ (۲)	لانگمیر (Langmuir) $\frac{c_e}{q_e} = \frac{1}{q_m K} + \frac{1}{q_m} c_e$ (۵)
سینتیک شبه درجه دوم (Pseudo-second order) $\frac{t}{q_t} = \frac{1}{k_2 q_e^2} + \frac{1}{q_e} t$ (۳)	فروندلیخ (Freundlich) $\log q_e = \log k + \frac{1}{n} \log c_e$ (۶)
سینتیک شبه درجه اول اصلاح شده (Modified pseudo-first order) $\ln\left(1 - \frac{q_t}{q_e}\right) + \frac{q_t}{q_e} = -k_m t$ (۴)	

در جدول ۳ پارامترهای مدل‌های ایزوترمی نشان داده شده است.

نتایج حاصل از معادلات ایزوترمی در نمودار ۴ نشان داده شده است.



نمودار ۴: مدل ایزوترمی لانگمیر (الف) و فروندلیخ (ب) بر روی کارایی حذف

جدول ۳: ضرایب ثابت و ضرایب همبستگی ایزوترم فروندلیخ و لانگمیر در جذب رنگ AB113 بر روی گل قرمز فعال شده

فروندلیخ		لانگمیر	
K	۰/۸۳	b	۱/۴
n	۰/۳۷	q _m	۰/۱۷۲
R ²	۰/۹۹۱۶	R ²	۰/۹۹۴۳

در جدول ۴ پارامترهای مدل‌های سینتیکی نشان داده شده است.

جدول ۴: ضرایب ثابت و ضرایب همبستگی مدل سینتیکی شبه درجه یک، شبه درجه دو و شبه درجه یک اصلاح شده در جذب رنگ بر روی گل قرمز فعال شده

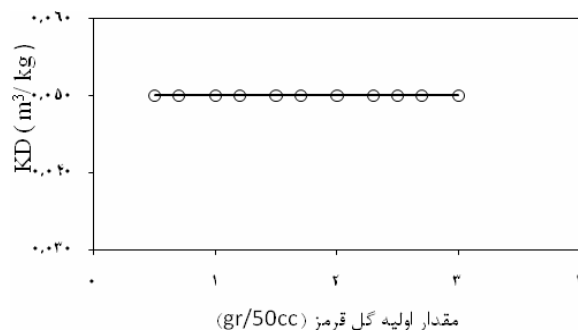
سینتیک شبه درجه اول			سینتیک شبه درجه دوم			سینتیک شبه درجه اول اصلاح شده			
C ₀	R ²	q _e	k ₁ (1/min)	R ²	q _e	k ₂ (g/mg min)	R ²	q _e	k _m (1/min)
۲۰	۰/۹۴۰۹	۱/۹۵	۰/۱۳	۰/۹۹۹۹	۱/۹۲	۱/۸۳	۰/۸۶۴	۱/۹۵	۰/۰۷۲
۴۰	۰/۹۹۰۶	۳/۸۷	۰/۱۲	۰/۹۹۹۹	۳/۸۶	۰/۵۶	۰/۹۳۵۳	۳/۸۶	۰/۰۷۳
۶۰	۰/۹۹۱۷	۵/۶۱	۰/۱۶	۰/۹۹۹۹	۵/۶۲	۰/۴۷	۰/۹۳۲۸	۵/۶۱	۰/۰۷۹

$$KD = \frac{C_s}{C_w}$$

تعیین ضریب توزیع (Distribution Coefficient) حذف رنگ با استفاده از جذب بر روی گل قرمز فعال شده:

در این رابطه C_s غلظت جزء جذب شونده در سطح جاذب بر حسب (mg/kg) و C_w غلظت تعادلی جزء جذب شونده در محلول بر حسب (mg/m³) می‌باشد. در نمودار ۵ نتایج حاصله از ضریب توزیع در مقدار اولیه گل قرمز نشان داده شده است.

ضریب توزیع (K_D, m³/kg) نشان دهنده قدرت پیوند سطح جاذب با مولکول‌های ماده جذب شونده می‌باشد. این ضریب بستگی به pH محلول و نوع سطح جاذب دارد. ضریب توزیع از رابطه (۷) محاسبه می‌شود (۲۱).



نمودار ۵: ضریب توزیع حذف رنگ با استفاده از جذب بر روی گل قرمز فعال شده

بحث

تأثیر زمان تماس بر روی کارایی حذف

همان طور که در نمودار ۱ نشان داده شده است با افزایش زمان تماس کارایی حذف افزایش یافته و پس از ۶۰ دقیقه به تعادل می‌رسد. در تمام غلظت‌ها بیش از ۸۵٪ جذب در ۵ دقیقه ابتدایی صورت می‌گیرد. این امر نشان می‌دهد که گل قرمز فعال شده دارای راندمان بسیار بالایی در حذف رنگ در زمانهای ابتدایی می‌باشد. همچنین منحنی حذف رنگ با گذشت زمان دارای شیب بسیار ملایم و آرامی است که این امر می‌تواند به علت تشکیل یک لایه نازک از رنگ بر روی سطح جاذب باشد (۱۸). و با مطالعه یونس و همکاران که بر روی حذف بورن توسط گل قرمز خنثی انجام دادند مطابقت دارد، در این مطالعه بیش از ۸۰ درصد حذف بورن در ۲۰ دقیقه صورت گرفت (۲۲).

تأثیر pH بر روی کارایی حذف

همانطور که در نمودار ۲ نشان داده شده است با کاهش pH، میزان حذف رنگ به طور جزئی افزایش یافت. این امر به علت بار سطحی جاذب و بار یونی مولکول رنگ می‌باشد. با توجه به اینکه pH نقطه صفر گل قرمز فعال (pH_{zpc}) شده ۸/۵ می‌باشد (۲۰)، لذا در PH های اسیدی تراکم بار مثبت در سطح جاذب افزایش یافته و به این ترتیب میزان جذب رنگ AB113 که یک رنگ آنیونی است افزایش می‌یابد. به طوری که طی مطالعه‌ای که علی تور و همکاران بر روی حذف رنگ کونگو با استفاده از گل قرمز فعال شده انجام داده‌اند به این نتیجه رسیدند که بیشترین میزان حذف در pH های کمتر از pH نقطه صفر اتفاق می‌افتد (۱۸). همچنین طی مطالعه‌ای که گوپتا و همکاران بر روی حذف رنگ AB113 با استفاده از کربن فعال حاصله از تایرهای

فرونده انجام دادند به این نتیجه رسیدند که بیشترین میزان حذف رنگ AB113 در pH اسیدی رخ داده است (۲۳).

تأثیر غلظت اولیه رنگ بر روی کارایی حذف

با افزایش غلظت اولیه رنگ کارایی حذف رنگ کاهش یافت. این امر به این دلیل است که جاذب‌ها دارای محل‌های جذب محدودی هستند که با افزایش غلظت آلاینده ظرفیت آنها سریعتر اشباع شده و راندمان حذف کاهش خواهد یافت. به طوریکه طی مطالعه‌ای که ینگ و همکاران بر روی کارایی حذف فسفات انجام داده‌اند مشخص گردید که با افزایش غلظت فسفات کارایی حذف کاهش می‌یابد (۲۴). همچنین با توجه به ضرایب همبستگی (R^2) می‌توان نتیجه گرفت که داده‌های تعادلی فرآیند جذب رنگ AB113 بر روی گل قرمز فعال شده از ایزوترم لانگمویر ($mg/g = 0.172$) و (q_e) و ($R^2 = 0.9943$) نسبت به ایزوترم فروندلیخ بهتر پیروی می‌کند. همچنین با توجه به ضرایب ثابت سینتیکی، ($q_e = 3.86 mg/g$) و ($R^2 = 0.9999$) داده‌های سینتیکی از سینتیک شبه درجه ۲ نسبت به سینتیک شبه درجه یک و شبه درجه یک اصلاح شده بهتر پیروی کرد. ضریب توزیع نشان دهنده همگن و ناهمگن بودن سطح جاذب می‌باشد و بستگی به مقدار اولیه جاذب دارد، لذا با توجه به اینکه ضریب توزیع گل قرمز با افزایش مقدار اولیه گل قرمز ثابت بوده می‌توان نتیجه‌گیری کرد جاذب دارای سطح همگن می‌باشد.

نتیجه‌گیری

به طور کلی حذف رنگ آنیونی AB113 با افزایش زمان واکنش، به علت افزایش مساحت سطحی و محل‌های جذب قابل دسترس برای جاذب افزایش یافت.

سریع و با کارایی بالا در جهت تصفیه پساب صنایع نساجی استفاده کرد.

تشکر و قدردانی

نویسندگان این مقاله بر خود لازم می‌دانند که از حمایت‌های علمی و مادی دانشگاه علوم پزشکی و خدمات درمانی همدان و همچنین تا حدودی مرکز تحقیقات بهداشت محیط دانشکده بهداشت دانشگاه علوم پزشکی و خدمات درمانی کردستان تشکر و قدردانی داشته باشند.

همچنین با افزایش غلظت اولیه رنگ، به علت اشباع شدن سطح جاذب در غلظت‌های بالا کارایی حذف کاهش یافت و با توجه به ضرایب همبستگی (R^2) می‌توان نتیجه گرفت که داده‌های تعادلی و سینتیکی فرآیند جذب از ایزوترم لانگمیر و مدل سینتیکی شبه درجه دو بهتر پیروی می‌کند. و با توجه به ثابت بودن ضریب توزیع گل قرمز، با افزایش گل قرمز سطح جاذب همگن می‌باشد. در مجموع نتایج حاصل از انجام آزمایشات مشخص ساخت که می‌توان از فرآیند جذب بر روی گیل قرمز فعال شده بعنوان روشی مؤثر، ارزان،

References

1. Lu CS, Chen CC, Mai F-D, Li H-K. Identification of the degradation pathways of alkanolamines with TiO_2 photocatalysis. *Journal of Hazardous Materials* 2009; 165: 306-316.
2. Merzouk B, Gourich B, Sekki A, Madani K, Vial C, Barkaoui M. Studies on the decolorization of textile dye wastewater by continuous electro-coagulation process. *Chemical Engineering Journal* 2009; 149: 207-214.
3. Ji P, Zhang J, Chen F, Anpo M. Study of adsorption and degradation of acid orange 7 on the surface of CeO_2 under visible light irradiation. *Applied Catalysis B: Environmental*. 2009; 85: 148-154.
4. F Olak, N Atar, A Olgun. Biosorption of acidic dyes from aqueous solution by paenibacillus macerans: Kinetic, thermodynamic and equilibrium studies. *Chemical Engineering Journal* 2009; 150: 122-130.
5. Z Aksu. Reactive dye bioaccumulation by *Saccharomyces cerevisiae*. *Process Biochemistry*. 2003; 38: 1437-1444.
6. J Ratana, S Anawat, L Piyanoot. Performance evaluation of nanofiltration membranes for treatment of effluents containing reactive dye and salt. *Desalination* 2000; 1302: 177-183.
7. Samarghandi M, Shirzad Siboni M, Maleki A, Jafari S.J, Nazemi F. Kinetic determination and efficiency of titanium dioxide photocatalytic process in removal of Reactive Black 5 (RB5) dye and cyanide from aquatic solution. *Jouenal of Mazandaran University Medical Science* 2011; 21: 44-52 (Persian).
8. YS Mok, JO Jo, JC Whitehead. Degradation of an azo dye Orange II using a gas phase dielectric barrier discharge reactor submerged in water. *Chemical Engineering Journal* 2008; 1421: 56-64.
9. MA Brown, SC DeVito. Predicting azo dye toxicity. *Environ Sci Technol* 1993; 23: 249-324.
10. Shirzad Siboni M, Samadi MT, Rahmani AR, Khataee AR, Bordbar M, Samarghandi MR. Photocatalytic Removal of Hexavalet Chromium and Divalent Nickel from Aqueous Solution by UV Irradiation in the Presence of Titanium Dioxide Nanoparticles. *Iran J Health & Environ*. 2010; 2: 261-270 (Persian).
11. Pavel J, Pavel S, Milena R, Sylvie G. Sorption of basic and acid dyes from aqueous solutions onto oxihumulite. *Chemosphere*. 2005; 59: 881-886.
12. Pavel J, Hana B, Milenal R. Sorption of dyes from aqueous solution onto fly ash. *Wat Res*. 2003; 37: 4938-4944.
13. McKay G, Porte J.F, Prasad G.R. The removal of dye colours from aqueous solutions by dsorption on low-cost materials. *Water Air Soil Pollut*. 1999; 114: 423-438.

14. Claudia B, Carlo C, Paolo M, Valentina P, Leonardo T. Reuse of a treated red mud bauxite waste: studies on environmental compatibility. *Journal of Hazardous Materials B* 117. 2005:55-63.
15. Weiwei H, Shaobin W, Zhonghua Z, Li L, Xiangdong Y, Victor R, et al. Phosphate removal from wastewater using red mud. *Journal of Hazardous Materials*. 2008;158: 35–42.
16. Shokohi R, Samarghandi MR, Shirzad Siboni M, Vahedi H. Removal of Reactive Black 5 (RB5) Dye from Aquatic Solution by Using of Adsorption onto Synthesized Magnetic Beads. *Iran. J. Health & Environ*. 2011; 4; 1-10.
17. Pawlowski L. Standard methods for the examination of water and wastewater. *The Sci of The Total Environ* 1994; 142: 227-228.
18. Ali Tor, Yunus C. Removal of congo red from aqueous solution by adsorption onto acid activated red mud. *Journal of Hazardous Materials* 2006; 138: 409-415.
19. Liu Y, JuanLiu Y. Biosorption isotherms, kinetics and thermodynamics. *Purif Technol* 2008; 61: 229-242.
20. Apak R, Guclu K, Turgut MH. Modeling of copper(II), cadmium(II), and lead(II) adsorption on red mud. *J Coll Interface Sci* 1998; 203: 122-130.
21. Ali T, Yunus C, Mehmet E. A, Mustafa E. Removal of phenol from aqueous phase by using neutralized red mud. *Journal of Colloid and Interface Science* 2006; 300: 498-503.
22. Yunus C, Ali TB, Gulsin Arslan, Mustafa Ersoz, Sait Gezgin. Removal of boron from aqueous solution by using neutralized red mu. *Journal of Hazardous Materials* 2007; 1: 412-417.
23. Guptaa VK, Guptaa B, Rastogic A, Agarwald S, Nayaka A. A comparative investigation on adsorption performances of mesoporous activated carbon prepared from waste rubber tire and activated carbon for a hazardous azodye-AcidBlue113. *Journal of Hazardous Materials* 2010; 186: 891-901.
24. Ying Z, JunW, Zhaokun L, Xianjia P, Zhen L, Li S. Removal of phosphate from aqueous solution by red mud using a factorial design. *Journal of Hazardous Materials* 2009; 165: 1193-1199.