

# تعیین ضرایب بیوسینتیک برای فاضلاب صنایع سلولزی ایران به روش SBR

حسین گنجی‌دوست<sup>۱\*</sup>، احمد بادکوبی<sup>۲</sup>، فرانک پیشگر<sup>۳</sup>

۱- استاد گروه مهندسی محیط‌زیست، دانشکده فنی و مهندسی، دانشگاه تربیت مدرس

۲- استادیار گروه مهندسی محیط‌زیست، دانشکده فنی و مهندسی، دانشگاه تربیت مدرس

۳- کارشناس ارشد محیط‌زیست، دانشکده فنی و مهندسی، دانشگاه تربیت مدرس

\*تهران، صندوق پستی ۱۴۳-۱۴۱۱۵

h-ganji@modares.ac.ir

(دریافت مقاله: خرداد ۱۳۸۳، پذیرش مقاله: اردیبهشت ۱۳۸۷)

**چکیده** - فاضلاب صنایع سلولزی یکی از مهمترین منابع آلودگی محیط‌زیست است. فاضلاب این صنایع حاوی مواد آلی با COD و رنگ بالای ناشی از الیاف سلولز و ترکیبهای لیگنین است. این ترکیبها به سادگی مورد تجزیه بیولوژیکی واقع نمی‌شوند و ورود آنها به محیط‌زیست می‌تواند آثار مخرب و جبران‌ناپذیری را بر جای گذارد.

در این تحقیق فاضلاب سه کارخانه فیبر حسن‌رود، مجتمع صنایع چوب و کاغذ چوکا و لیتترپاک بهشهر به عنوان نمونه در دمای آزمایشگاه مطالعه شده است. سیستم به صورت ناپیوسته بوده و حجم هر یک از راکتورها برابر ۲ لیتر در نظر گرفته شد. تمامی مراحل شامل تغذیه، هوادهی، ته‌نشینی و تخلیه در یک راکتور انجام شده و سیستم از نوع راکتورهای ناپیوسته متوالی (SBR)<sup>۲</sup> بوده است.

از مقایسه ضرایب سینتیک به دست آمده برای سه سساب، مشخص شد که فاضلاب فیبر حسن‌رود ساده‌تر از فاضلاب صنایع چوب و کاغذ چوکا و فاضلاب چوکا، آسانتر از فاضلاب کارخانه لیتترپاک بهشهر مورد تجزیه بیولوژیکی قرار می‌گیرند. در نتیجه ثابت سرعت واکنش (K)، بازده رشد (Y) و ثابت سرعت رشد ( $\mu$ ) برای فاضلاب فیبر بیشتر از فاضلاب چوکا و لیتتر بوده است.

بررسی تغییرات لجن نشان داد که با افزایش MLSS<sup>۳</sup> تا حدود ۴۴۰۰ میلی‌گرم بر لیتر، سرعت واکنش افزایش می‌یابد اما با افزایش بیشتر MLSS - در غلظتهای بالاتر از ۴۴۰۰ میلی‌گرم بر لیتر - تغییری در ثابت سرعت واکنش ملاحظه نشد. همچنین بررسی تغییرات بار آلودگی نشان داد که با افزایش COD تا حدود ۱۲۵۰ میلی‌گرم بر لیتر، تغییرات ثابت سرعت واکنش اندک است، اما در CODهای بالاتر از ۱۲۵۰ میلی‌گرم در لیتر، کاهش ثابت سرعت واکنش قابل ملاحظه بود.

**کلید واژگان:** صنایع سلولزی، هوای، فاضلاب، SBR، ضرایب بیوسینتیک.

1. Chemical Oxygen Demand
2. Sequencing Batch Reactor
3. Mixed Liquor Suspended Solids

## ۱- مقدمه

در تصفیه بیولوژیکی فاضلاب، کارایی حذف بار آلی، به میزان فعالیت میکروارگانیسم‌ها بستگی دارد که با توجه به تأثیر عوامل متعدد بر این فعالیت، از ثابت‌های سینتیک یا بیولوژیکی برای تعیین و ارزیابی نقش آنها استفاده می‌شود.

ضرایب سینتیک برای طراحی سیستم، معمولاً به فاضلاب موردنظر بستگی دارد، زیرا سوبستراهای آلی برای فاضلاب‌های گوناگون به‌ویژه فاضلاب‌های صنعتی، متغیر است. از آنجاکه فقط گونه‌های میکروبی مشخصی، در لجن خو گرفته و می‌توانند ترکیب آلی خاصی را تجزیه کنند و هر گونه، سرعت ویژه مخصوص خود را دارد، لذا ثابت سرعت و سایر ضرایب سینتیک برای فاضلاب‌های مختلف و تغییرات آن، متغیر است. حتی برای صنعت خاص، اختلاف زیادی در ضرایب سینتیک دیده می‌شود.

یکی از مهمترین ثابت‌های سینتیک، ثابت سرعت واکنش است که از روی آهنگ تغییرات غلظت واکنشگرها به‌صورت زیر تعیین می‌شود:

$$\frac{dC}{dt} = \pm KC^n \quad (1)$$

که در آن:

C- غلظت

t- زمان

n- درجه واکنش

k- ثابت واکنش

یکی دیگر از ثوابت سینتیک، ثابت میزان رشد است که براساس مرحله رشد لگاریتمی از مراحل رشد میکروبی تعیین می‌شود. در مرحله رشد لگاریتمی، آهنگ رشد سلولهای باکتری را - هم در سیستمهای کشت

پیوسته و هم در سیستمهای ناپیوسته - می‌توان با معادله زیر توصیف کرد [۲]:

$$dX/dt = \mu X \quad (2)$$

که در آن:

$-dX/dt$  - میزان رشد بیومس ( $mg^1 MLVSS / L.t$ )

X- غلظت بیومس ( $mgMLVSS/L$ )

$\mu$ - ثابت میزان رشد ( $1/t$ )

بازده رشد یا مقدار غذای تبدیل شده به بیومس، یکی دیگر از ثابتهای سینتیک است. در هر سیستمی بخشی از سوبسترا به بیومس و بخش دیگری به‌صورت محصولات نهایی آلی و غیرآلی اکسید می‌شود، به‌همین دلیل همیشه میزان مصرف غذا بیشتر از تولید بیومس است. در محدوده رشد لگاریتمی، رابطه زیر بین آهنگ مصرف سوبسترا و آهنگ تولید بیومس برقرار است [۲]:

$$dX/dt = -YdS/dt \quad (3)$$

که در آن:

$-dS/dt$  - میزان مصرف سوبسترا ( $mg^1 t.L/BOD$ )

Y- مقدار ماده غذایی تبدیل شده به بیومس

$(mgMLVSS/mgBOD_0)$

یکی از صنایع با بار آلودگی بالا، صنایع سلولزی است. پساب این صنایع به‌دلیل داشتن ترکیهایی مانند سلولز، لیگنین و مواد آلی هالوژن‌دار، به‌راحتی قابل تجزیه بیولوژیکی نبوده و در طبیعت باقی مانده و به‌کندی تجزیه می‌شوند که این مسأله، به تخریب محیط‌زیست و برهم زدن تعادل اکوسیستم منجر خواهد شد.

در این تحقیق پساب سه کارخانه سلولزی مطالعه شده است.

1. Mixed Volatile Liquor Suspended Solids
2. Biological Oxygen Demand

شنل<sup>۳</sup> و همکاران در سال ۱۹۹۶ در مطالعه‌ای بر روی تصفیه پساب صنایع چوب و کاغذ به روش لجن فعال، ۷۴ درصد حذف COD را گزارش کرده‌اند [۳].

در تحقیقاتی که در سال ۱۹۹۶ توسط سوناماکي<sup>۴</sup> انجام شده، با استفاده از سیستم لجن فعال، ۹۴ درصد BOD<sub>v</sub> از پساب صنایع کاغذسازی حذف شده و خروجی آن به ۲۰ ppm رسیده است [۴].

در ترکیب راکتور بیوفیلمی و لجن فعال مورد استفاده در سال ۱۹۹۷ توسط دالندف<sup>۵</sup> و همکاران بر روی فاضلابی متشکل از ۵۰ درصد فاضلاب کاغذ، ۲۵ درصد فاضلاب چوب، ۲۵ درصد فاضلاب لیتر، در بار آلی ۲۵ KgCOD/m<sup>۲</sup>.day حذف ۹۰ درصد COD گزارش شده است [۵].

در سال ۱۹۹۷ فرانتا<sup>۶</sup> و همکاران نشان دادند که با استفاده از سیستم SBR در تصفیه بیولوژیکی فاضلاب صنایع کاغذ، بیشترین کارایی حذف COD و بهترین کیفیت ته‌نشینی لجن در زمان واکنش ۱۲ ساعت، عمر لجن ۲۰ روز و زمان خالی شدن ۰/۵ ساعت اتفاق می‌افتد [۶].

## ۲- مواد، وسایل و روش تحقیق

آزمایشها در یک سیستم هوازی از نوع ناپیوسته (SBR) در مقیاس آزمایشگاهی انجام شد. در مدت زمان این تحقیق، ابتدا برای راه‌اندازی سیستم بیولوژیکی مقداری لجن از بخش لجن مازاد تصفیه‌خانه فاضلاب شهری شهرک قدس تهران به آزمایشگاه منتقل و پس از چندین روز تغذیه با محلول گلوکز با COD برابر ۵۰۰ mg/L و مواد مغذی لازم با نسبت C/N/P=۱۰۰/۵/۱، کم‌کم از میزان گلوکز کاسته و بر فاضلاب صنعتی افزوده شد تا این‌که به‌طور کامل

یکی از این کارخانه‌ها، کارخانه فیبر ایران با تولید حدود ۷۰۰ مترمکعب پساب در روز است که در حسن‌رود، کیلومتر ۲۵ جاده رشت - انزلی واقع شده و روزانه حدود ۴۰-۵۰ تن تخته فیبر تولید می‌کند. دومین پساب مورد بررسی، مربوط به مجتمع صنایع چوب و کاغذ چوکا است. این واحد تولیدی، یکی از بزرگترین کارخانجات تولید خمیر کاغذ و کاغذسازی در استان گیلان است و سالیانه بیش از ۱۲۰۰۰۰ تن کاغذ به روش کرافت تولید می‌کند و با تولید ۲۵۰۰۰ مترمکعب پساب در روز، جزو مهم‌ترین منابع آلوده‌کننده منطقه به‌شمار می‌رود. سومین پساب مورد بررسی، پساب کارخانه لیترپاک بهشهر، اولین تولیدکننده آلفا سلولز در ایران برای مصارف فیزیکی و شیمیایی مختلف است که در استان مازندران، کیلومتر ۳۵ جاده ساری - بهشهر واقع شده. پساب این کارخانه حدود ۴۰۰۰ مترمکعب در روز با حداکثر توان ۳۵ تن در روز است و محیط‌زیست منطقه را به‌طور جدی تهدید می‌کند.

هدف اصلی این تحقیق، تعیین ضرایب ثابت سرعت واکنش، بازده رشد و ثابت سرعت رشد برای سه کارخانه سلولزی فیبر حسن‌رود، چوب و کاغذ چوکا و لیترپاک بهشهر در مقیاس آزمایشگاهی، مقایسه نتایج حاصل و بررسی چگونگی تغییرات ثابت سرعت با تغییرات بار آلودگی و MLSS در یک سیستم SBR است.

با توجه به اینکه هدف عمده این تحقیق، تعیین ثوابت سینتیکی در سیستم‌های هوازی است، در این تحقیق صرفاً تحقیقات در زمینه روش‌های هوازی مرور شده است.

در سال ۱۹۹۷ تاردیف<sup>۱</sup> و همکاران، در تصفیه پساب کاغذ روزنامه توسط سیستم SBR، حذف نزدیک به ۱۰۰ درصد از اسیدهای رزین، ۹۶ درصد از اسیدهای چرب، ۷۶ درصد از COD محلول و ۲۴ درصد از TOC<sup>۲</sup> را گزارش کرده‌اند [۷].

3. Schnell  
4. Saunamaki  
5. Dalntoft  
6. Franta

1. Tardif  
2. Totla Organic Carbon

روزانه و BOD هر دو هفته یکبار اندازه‌گیری و نمونه‌های میکروبی هفته‌ای دو یا سه بار زیر میکروسکوپ بررسی می‌شد.

مقادیر pH، DO<sup>۲</sup> و SVI<sup>۲</sup> نیز برای بررسی وضعیت سیستم به‌طور روزانه کنترل می‌شد که همواره به‌طور متوسط به‌ترتیب در محدوده مجاز ۷، ۲mg/L و ۱۲۰ قرار داشتند.

پس از راه‌اندازی سیستم با فاضلاب‌های صنعتی موردنظر، برای تعیین ضرایب سینتیکی و کارایی حذف بار آلی، پارامترهای MLSS و COD هر ساعت یکبار و MLVSS روزانه و سایر پارامترها مشابه مرحله پرورش لجن اندازه‌گیری می‌شد.

در این دوره هر روز پس از تزریق خوراک و هوادهی به مدت ۸ ساعت، هواده‌ها خاموش شده و یک ساعت برای ته‌نشینی به سیستم فرصت داده می‌شد و پس از رسیدن به شرایط تعادل در بار آلی ورودی مورد بررسی، نمونه‌برداریها برای تعیین ضرایب بیوسیتیکی انجام می‌شد.

به‌منظور دستیابی به درجه بالاتر تصفیه‌پذیری بیولوژیکی و با توجه به تحقیقات انجام شده، از راکتورهای پلاستیکی مطابق جدول ۲ استفاده شد.

جدول ۲ مشخصات راکتورهای مورد استفاده در این تحقیق

جنس	پلاستیک
ارتفاع (mm)	۱۷۵
قطر (mm)	۱۲۰
حجم کل (L)	۲/۲۵
حجم مفید (L)	۲
نسبت ارتفاع به قطر	۱/۴۶

فاضلاب صنعتی رقیق شده با COD برابر ۵۰۰mg/L به سیستم تزریق شد.

فاضلاب‌های مورد استفاده (جدول ۱) به‌طور متوسط هر سه هفته یکبار از کارخانه‌های فیبر حسن‌رود، چوب و کاغذ چوکا و لیتترپاک به‌شهر در ظرف ۲۰ لیتری به آزمایشگاه دانشگاه تربیت مدرس ارسال و پارامترهای COD، TS، BOD و pH آنها اندازه‌گیری می‌شد. همچنین با توجه به اسیدی یا قلیایی بودن فاضلاب‌ها، برای تنظیم pH برای رشد مناسب میکروارگانیسم‌ها در حدود ۷، خنثی‌سازی توسط اسید سولفوریک و آهک انجام می‌شد.

جدول ۱ مشخصات فاضلاب‌های مورد استفاده در این تحقیق

پارامتر	فیبر	چوکا		لیترپاک	
		الیف‌دار	قلیایی	سفیدسازی	پخت و شستشو
COD mg/L	۵۲۰۰	۸۰۰	۹۰۰	۸۰۰	۱۶۰۰۰
BOD <sub>۵</sub> mg/L	۱۶۰۰	۲۶۰	۲۵۰	۲۵۰	۳۵۰۰
TS mg/L	۱۱۵۰	۶۰۰	۸۰۰	۱۰۰۰	۹۵۰۰
pH	۴	۶/۵	۹/۷	۶/۵	۹/۵

با نگهداری فاضلاب‌ها در آزمایشگاه در دمای ۲۰±۰/۵°C یک مرحله ته‌نشینی انجام می‌شد که موجب پایین آمدن تقریبی میزان ذرات جامد معلق و COD فاضلاب‌های موردنظر می‌شد. نکته قابل ذکر این است که به‌دلیل تغییرات ناچیز پارامترها، مشکلی از این لحاظ پیش نمی‌آمد.

در مرحله پرورش لجن و تطبیق‌سازی آن، پارامترهای MLSS، MLVSS، COD ورودی، COD خروجی به‌طور

2. Dissolved Oxygen
3. Sludge Volume Index

1. Total Solids

در محیط بیشتر از نوع سیلیاته‌های شناور بود که با تطبیق میکروارگانسیم‌ها و رسیدن به شرایط پایدار سیلیاته‌های چسبیده و در نهایت روتیفرها و نماتدها مشاهده شد. همچنین با پایین آمدن SVI، کاهش باکتری‌های رشته‌ای در سیستم مشاهده شد. وجود این تنوع میکروبی حاکی از شرایط مطلوب برای سیستم است. میکروارگانسیم‌هایی نظیر نماتدها<sup>۱</sup>، روتیفرها<sup>۲</sup> و همچنین پروتوزوایی مانند سیلیاته نشان‌دهنده تکامل فرایند هستند.

## ۲- تعیین ضرایب K، μ و Y<sup>۳</sup> برای فاضلاب فیبر

ابتدا راکتورها با پساب رقیق شده فیبر - که COD آن برابر ۱۰۰۰ mg/L بود - خو گرفتند. سپس لجن راکتورها به طور کامل مخلوط و در سه راکتور تقسیم شدند. این کار به دلیل کشت میکروبی یکسان در همه راکتورها انجام شد تا شرایط برای همه راکتورها یکسان باشد. پس از آن پسایی که از نظر pH و مواد مغذی تنظیم شده بود، به میزان لازم به هر یک از راکتورها وارد شد. لازم است ذکر شود که برای بالا بردن دقت در ضرایب از سه راکتور استفاده شد.

به منظور تعیین ضرایب سینتیکی، میزان MLSS اولیه برابر ۳۹۶۰±۴۰ میلی گرم بر لیتر، COD و BOD اولیه به ترتیب برابر ۱۰۰۵±۶۵ و ۳۳۲±۲۲ میلی گرم بر لیتر و میزان COD و BOD خروجی به ترتیب برابر ۱۴۱±۱۴ و ۳۲±۱۲ میلی گرم بر لیتر بوده و با توجه به ۱۰٪ دورریز روزانه لجن، زمان ماند سلولی برابر ۱۰ روز و نسبت MLVSS/MLSS برابر ۰/۷۳ در نظر گرفته شد.

از راکتورها به طور ساعتی برای اندازه‌گیری COD و MLSS نمونه برداری شد که نتایج حاصل در نمودارهای ۱

مواد مورد استفاده در این تحقیق عبارت است از اسید سولفوریک و آهک تجاری برای تنظیم pH، K<sub>۲</sub>HPO<sub>۴</sub>، KH<sub>۲</sub>PO<sub>۴</sub>، و اوره برای تنظیم نسبت مناسب C:N:P برابر ۱:۵:۱۰۰، سولفات نقره، سولفات جیوه و دی‌کرومات پتاسیم برای تهیه محلول هضم و کاتالیست برای اندازه‌گیری COD. تجهیزات اصلی مورد استفاده در این تحقیق عبارتند از:

• اسپکتروفوتومتر ساخت شرکت Perkin Elmer مدل Lambda EZ 150؛

• PH متر ساخت شرکت Metrohm با الکترود دیجیتالی؛

• میکروسکوپ ساخت شرکت Meiji با بزرگنمایی حداکثر ۱۰۰۰ برابر برای مشاهده میکروارگانسیم‌ها؛

• میکروسکوپ ساخت شرکت Zeiss و بزرگنمایی حداکثر ۶۶ برابر برای مشاهده سطح گرانول؛

• دستگاه سانتریفوژ مدل Sigmoid به منظور جداسازی ذرات معلق کلوییدی از محلول؛

• ترازوی ساخت شرکت Sartorius با دقت ۰/۰۰۰۱ گرم با حداکثر وزن قابل اندازه‌گیری ۱۶۰ گرم [۲]؛

تمامی آزمایشها براساس کتاب استاندارد روشها انجام شد [۸].

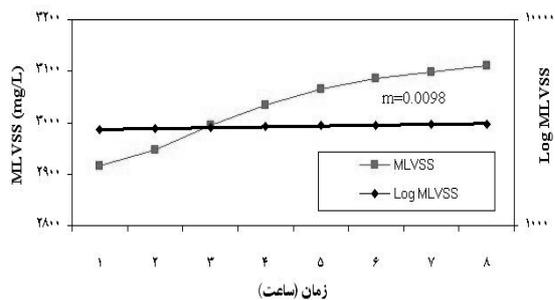
## ۳- بحث و نتایج

### ۱- مشاهدات میکروبی

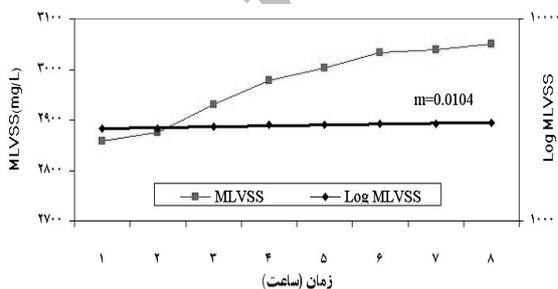
یکی از مهمترین عوامل در تصفیه فاضلابهای صنعتی به روش بیولوژیکی، رشد میکروارگانسیم‌های مورد نیاز برای تصفیه این فاضلابها است. به همین دلیل دو یا سه بار در هفته، لام میکروبی تهیه و در زیر میکروسکوپ مشاهده شد. بررسی میکروبی نشان داد که در مراحل اولیه تطبیق میکروارگانسیم‌ها با فاضلاب صنعتی، پروتوزوایی موجود

1. Nematodes  
2. Rotifers  
3. Observed Yield Constant

شکل های ۴ تا ۶ منحنی تغییرات MLVSS و لگاریتم MLVSS را نسبت به زمان در راکتورهای بررسی شده نشان می دهد که از روی این نمودارها ثابت میزان رشد  $\mu$  محاسبه شده است. با توجه به این نمودارها متوسط کارایی حذف COD و BOD در راکتورها به ترتیب برابر ۸۶ و ۹۱ درصد است. ملاحظه می شود که عکس غلظت BOD در زمانهای اندازه گیری شده، خطی راست با ضریب همبستگی ۰/۹۸ می دهد که ضریب زاویه خط (K) برابر ثابت سرعت واکنش می شود که در راکتور های اول تا سوم به ترتیب برابر  $3/04 \times 10^{-3}$ ،  $3/25 \times 10^{-3}$  و  $3/15 \times 10^{-3}$  میلی گرم در لیتر است. با توجه به ضرایب به دست آمده از سه راکتور، متوسط ثابت سرعت واکنش برای پساب فیبر برابر  $3/145 \times 10^{-3}$  (L/mg-hr) است.

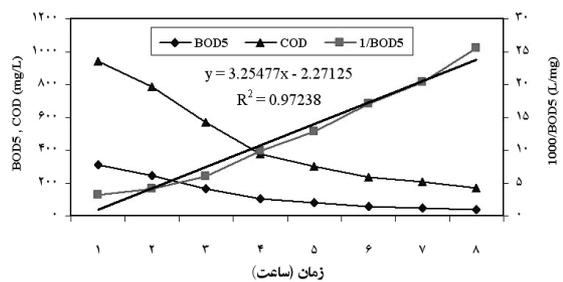


شکل ۴ تغییرات غلظت بیومس در راکتور ۱ برای فیبر در دمای  $20 \pm 0.5^\circ\text{C}$  و  $\text{pH}=7$

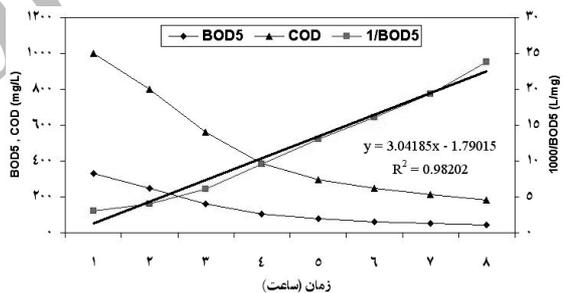


شکل ۵ تغییرات غلظت بیومس در راکتور ۲ برای فیبر در دمای  $20 \pm 0.5^\circ\text{C}$  و  $\text{pH}=7$

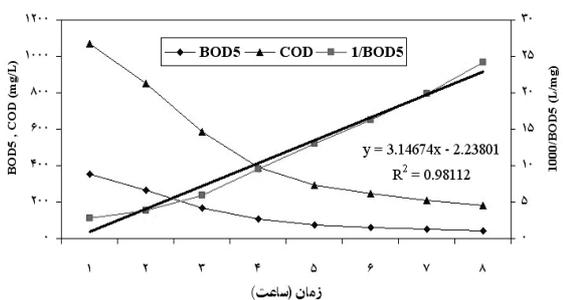
تا ۳ آورده شده است. این نمودارها تغییرات BOD, COD و  $1/\text{BOD}$  را در راکتورهای ۱ تا ۳ نشان می دهد که از روی این نمودارها، ضریب ثابت سرعت واکنش K محاسبه شده است. لازم است ذکر شود که پس از ۸ ساعت، تغییرات محسوسی در پارامترهای فوق ملاحظه نشده و بدین ترتیب زمان ماند ۸ ساعت به عنوان شرایط تعادل در نظر گرفته شد.



شکل ۱ تغییرات غلظت محلول BOD<sub>5</sub> و COD در راکتور ۱ برای فیبر در دمای  $20 \pm 0.5^\circ\text{C}$  و  $\text{pH}=7$

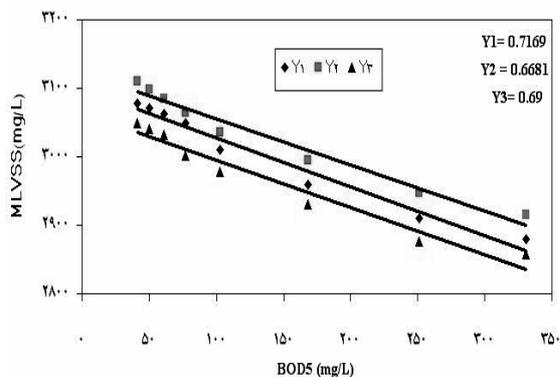


شکل ۲ تغییرات غلظت محلول BOD<sub>5</sub> و COD در راکتور ۲ برای فیبر در دمای  $20 \pm 0.5^\circ\text{C}$  و  $\text{pH}=7$



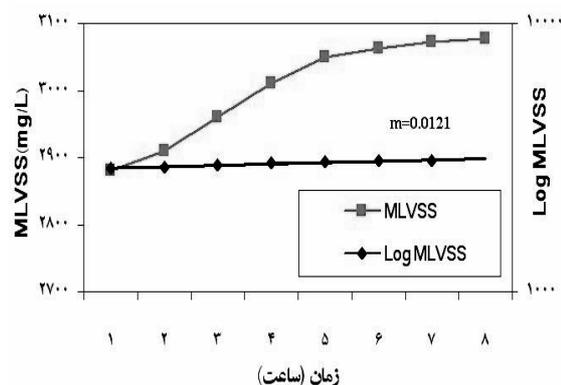
شکل ۳ تغییرات غلظت محلول BOD<sub>5</sub> و COD در راکتور ۳ برای فیبر در دمای  $20 \pm 0.5^\circ\text{C}$  و  $\text{pH}=7$

با توجه به این اعداد، بازده رشد برای فاضلاب فیبر برابر  $(\text{mg MLVSS}/\text{mg BOD})$   $0.7925 \pm 0.0244$  خواهد بود.



شکل ۷ کارایی رشد در سه راکتور برای فیبر

۳- تعیین ضرایب  $K$ ،  $\mu$  و  $Y$  برای فاضلاب لینترياک از کارخانه لینترياک دو پساب مختلف به دانشگاه ارسال می‌شد که یکی مربوط به فاضلاب مرحله سفیدسازی ( $L_1$ ) و دیگری مربوط به مرحله پخت و شستشو بود. از این دو پساب، پساب‌هایی با نسبت اختلاط مختلف (ستون اول جدول ۳) تهیه شد. به منظور تعیین ضرایب سینتیکی میزان COD و BOD و MLSS اولیه در هر یک از حالت‌های بالا برابر  $970 \pm 50$ ،  $292 \pm 16$ ،  $4175 \pm 195$  میلی‌گرم بر لیتر و همچنین با توجه به ۱۰٪ دورریز لجن، زمان ماند سلولی برابر ۱۰ روز بوده است. نمودارهای مربوط به محاسبات ضرایب سینتیکی مانند قسمت قبل است. در این قسمت ضرایب به دست آمده از نمودارها با ضرایب همبستگی حدود ۰/۹۳ در جدول ۳ و میزان حذف بار آلی در جدول ۴ آورده شده است.



شکل ۶ تغییرات غلظت بیومس در راکتور ۳ برای فیبر در دمای  $20 \pm 0.5^\circ\text{C}$  و  $\text{pH}=7$

همچنین از شکل‌های بالا با توجه به تغییرات MLVSS

نسبت به زمان در محدوده رشد لگاریتمی، ضریب ثابت رشد در هر یک از راکتورها محاسبه می‌شود. ضریب زاویه خطی که از ترسیم منحنی لگاریتم MLVSS نسبت به زمان در محدوده رشد لگاریتمی ایجاد می‌شود برابر  $\mu$  است. با ضریب همبستگی حدود ۰/۹۷، این پارامتر در راکتور اول برابر  $\mu_1 = 0.104 (1/\text{hr})$ ، در راکتور دوم برابر  $\mu_2 = 0.121 (1/\text{hr})$  و در راکتور سوم برابر  $\mu_3 = 0.098$  به دست می‌آید که با توجه به ضرایب حاصل، ضریب ثابت رشد  $\mu$  برای فاضلاب فیبر برابر  $(1/\text{hr})$   $0.11 \pm 0.011$  خواهد بود.

با توجه به شکل ۷ که تغییرات توده بیولوژیکی فعال را نسبت به میزان اکسیژن خواهی بیولوژیکی BOD در زمان‌های مختلف در هر یک از راکتورها نشان می‌دهد و همچنین با توجه به روابط مذکور، شیب این خط راست برابر بازدهی رشد  $Y$  خواهد بود که با ضریب همبستگی ۰/۹۷، این ضریب برای سه راکتور به ترتیب  $Y_1 = 0.72$ ،  $Y_2 = 0.77$  و  $Y_3 = 0.79$  میلی‌گرم MLVSS بر میلی‌گرم BOD به دست می‌آید. در نتیجه

جدول ۳ پارامترهای سینتیک برای فاضلاب لیتریپاک

Y(mgMLVSS/mgBOD)	$\mu$ (1/hr)	K(L/mg.hr)	نوع فاضلاب
$0.489 \pm 0.134$	$7.3 \times 10^{-3} \pm 0.0016$	$1.95 \times 10^{-3} \pm 0.0017$	L <sub>1</sub>
$0.39 \pm 0.215$	$5.29 \times 10^{-3} \pm 0.0024$	$1.42 \times 10^{-3} \pm 0.0012$	L <sub>1/20</sub>
$0.379 \pm 0.04$	$4.36 \times 10^{-3} \pm 0.0001$	$1.07 \times 10^{-3} \pm 0.0001$	L <sub>1/15</sub>
$0.291 \pm 0.21$	$3.03 \times 10^{-3} \pm 0.0002$	$0.815 \times 10^{-3} \pm 0.0003$	L <sub>1/10</sub>
$0.229 \pm 0.096$	$2 \times 10^{-3} \pm 0.0003$	$0.705 \times 10^{-3} \pm 0.0005$	L <sub>1/5</sub>

کاهش عملکرد میکروارگانیسم‌ها و پایین آمدن کارایی سیستم نتیجه خواهد شد.

جدول ۴ در صد حذف بار آلی برای فاضلاب لیتریپاک

COD	BOD	$\frac{MLVSS}{MLSS}$	نوع فاضلاب
۷۸	۸۵	۰/۷	L <sub>1</sub>
۷۱	۸۰	۰/۶۹	L <sub>1/20</sub>
۶۹	۷۹	۰/۶۸۵	L <sub>1/15</sub>
۶۰	۷۴	۰/۶۵	L <sub>1/10</sub>
۵۵	۷۲	۰/۶۳	L <sub>1/5</sub>

۴- تعیین ضرایب K،  $\mu$  و Y برای فاضلاب چوکا  
از کارخانه صنایع چوب و کاغذ چوکا دو فاضلاب الیاف دار و قلیایی به طور جداگانه به دانشگاه ارسال و ضرایب K،  $\mu$  و Y برای سه حالت مختلف فاضلاب الیاف دار، قلیایی و مخلوط (نصف فاضلاب الیاف دار و نصف فاضلاب قلیایی) بررسی شد. برای تعیین ضرایب سینتیک، مقدار MLSS اولیه در هر یک از راکتورها در حالتهای مذکور برابر  $220 \pm 4000$  میلی گرم بر لیتر و مقدار COD و BOD اولیه به ترتیب برابر  $895 \pm 75$  و  $268 \pm 17$  میلی گرم بر لیتر بوده است. با توجه به خروج ۱۰٪ از لجن در هر روز، عمر لجن برابر ۱۰ روز در نظر گرفته شد. مطابق محاسبات ضرایب سینتیک مانند قسمت‌های قبل، ضرایب به دست آمده از نمودارها با ضریب همبستگی حدود ۰/۹۵ در جدول ۵ و میزان حذف بار آلی در جدول ۶ آورده شده است.

همان‌طور که در این جدول‌ها مشاهده می‌شود، با افزایش غلظت فاضلاب مرحله پخت و شستشو در سیستم، ضرایب K،  $\mu$ ، Y، متوسط درصد حذف BOD و COD و همچنین نسبت MLVSS/MLSS کاهش یافته است. این کاهش به این دلیل است که رنگ فاضلاب مرحله پخت و شستشو کاملاً سیاه بوده و حاوی ترکیبهای لیگنین و ترکیبات آلی حلقوی مختلفی است که در سیستم‌های متداول بیولوژیکی به راحتی قابل تجزیه بیولوژیکی نیست. در نتیجه، هر چه درصد فاضلاب مرحله پخت و شستشو در سیستم بالاتر رود،

جدول ۵ پارامترهای سینتیکی برای فاضلاب چوکا

نوع فاضلاب	Y(mgMLVSS/mgBOD)	$\mu(1/hr)$	K(L/mg.hr)
الیف‌دار	$0.536 \pm 0.015$	$1/5 \times 10^{-3} \pm 0.0004$	$2/22 \times 10^{-3} \pm 0.0011$
قلیایی	$0.35 \pm 0.0136$	$3/9 \times 10^{-3} \pm 0.0002$	$1/0.1 \times 10^{-3} \pm 0.0003$
مخلوط	$0.407 \pm 0.022$	$5/0.3 \times 10^{-3} \pm 0.0002$	$1/34 \times 10^{-3} \pm 0.0001$

جدول ۶ درصد حذف بار آلی برای فاضلاب چوکا

نوع فاضلاب	$\frac{MLVSS}{MLSS}$	متوسط درصد حذف BOD	متوسط درصد حذف COD
الیف‌دار	۰/۷۱۵	۸۸	۷۹
قلیایی	۰/۶۶	۷۲	۶۵
مخلوط	۰/۶۹	۸۰	۷۱

#### ۶- تأثیر غلظت مواد جامد معلق مایع

این بررسی برای فاضلاب فیبر و در شش راکتور انجام شد، به نحوی که در ابتدا با افزایش بار آلی، میزان MLSS به حد مورد آزمایش می‌رسید و سپس بار آلی یکسانی تحت MLSSهای مورد آزمایش به راکتورها اعمال می‌شد. در این بررسی میزان COD و BOD اولیه در راکتورها به ترتیب برابر  $685 \pm 25$  و  $225 \pm 10$  میلی‌گرم بر لیتر و غلظت MLSS اولیه از  $2000$  تا  $5500$  میلی‌گرم بر لیتر متغیر بوده است. همچنین با توجه به خروج ۱۰٪ از لجن در هر روز، زمان ماند سلولی لجن برابر ۱۰ روز در نظر گرفته شد.

نتایج این بررسی نشان داد که افزایش غلظت MLSS از  $2000$  تا  $4400$  میلی‌گرم بر لیتر، موجب افزایش ثابت سرعت واکنش و درصد حذف BOD و COD خواهد شد. با افزایش بیشتر غلظت MLSS به بیشتر از  $4400$

#### ۵- مقایسه پساب کارخانه‌های فیبر حسن‌رود، چوب و کاغذ چوکا و لیترپاک بهشهر

با وجود شباهت ترکیبها در پساب این سه کارخانه و همجنس بودن آنها در ترکیبهای شیمیایی (هالوسولوزها، لیگنین، اسیدهای رزینی و چرب، تانین و غیره) ضرایب سینتیکی مختلفی برای آنها به دست آمد. از مقایسه این ضرایب پیدا است که:

لیتر، K چوکا > K فیبر

لیتر Y > Y چوکا > Y فیبر

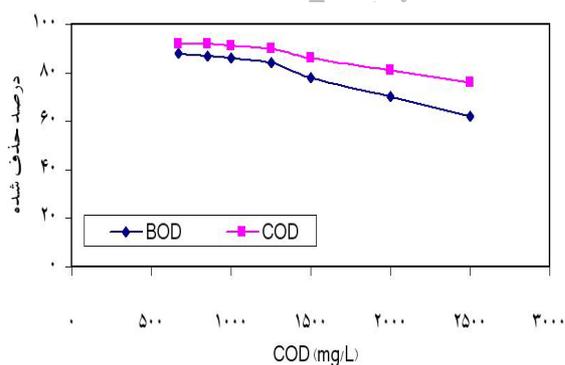
لیتر  $\mu$  >  $\mu$  چوکا >  $\mu$  فیبر

این نشان می‌دهد که ترکیبهای حلقوی آلی و ترکیبهای که به راحتی از نظر بیولوژیکی قابل تجزیه نیستند در فاضلاب کارخانه لیترپاک بهشهر بیشتر از کارخانه صنایع چوب و کاغذ چوکا و در کارخانه چوکا بیشتر از فیبر حسن‌رود است.

سرعت واکنش و کارایی حذف مواد آلی تقریباً ثابت می‌ماند. این حالت را می‌توان چنین توجیه کرد که سوبسترا یا مواد غذایی موجود به راحتی و در شرایط معمول قابل تجزیه بیولوژیکی نیست یا سایر مواد غذایی به اندازه کافی در دسترس میکروارگانیسم‌ها قرار نمی‌گیرد. در قسمت خطی شکل ۹ یعنی تا جایی که غلظت MLSS در حدود  $4000 \text{ mg/L}$  است، ثابت سرعت واکنش و MLSS را می‌توان توسط معادله  $K = 8 * 10^{-7} (MLSS) + 0.0005$  به هم مربوط کرد. همچنین شکل ۸ نشان می‌دهد که در این نقطه (  $MLSS = 4000 \text{ mg/L}$  ) نسبت BOD/COD به کمترین مقدار خود رسیده و بعد از آن تقریباً ثابت باقی می‌ماند.

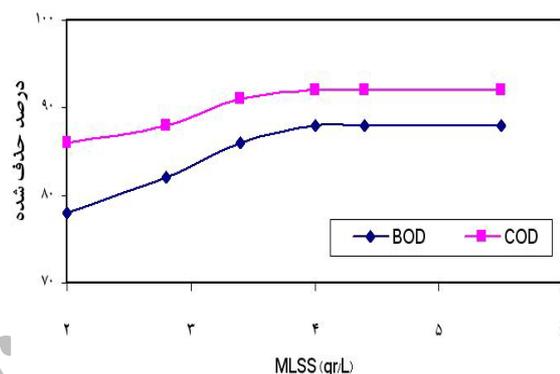
#### ۷- تأثیر غلظت بار آلودگی

این بررسی برای فاضلاب فیبر با MLSS اولیه برابر  $4000 \pm 160$  میلی‌گرم بر لیتر، زمان ماند سلولی لجن برابر ۱۰ روز و غلظت بار آلی یا COD وارد شده به راکتورها از ۶۷۰ تا ۲۵۰۰ میلی‌گرم بر لیتر انجام شد. تغییرات ثابت سرعت واکنش و کارایی حذف مواد آلی به ترتیب در شکل‌های ۱۰ و ۱۱ آورده شده است.

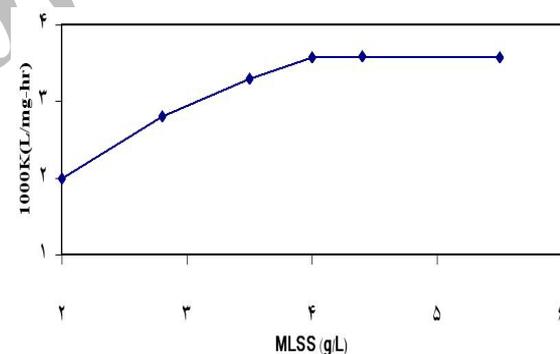


شکل ۱۰ تغییرات کارایی حذف با تغییرات بار آلی برای فیبر

میلی‌گرم بر لیتر، تغییری در ثابت سرعت واکنش و همچنین درصد حذف BOD و COD مشاهده نشد. نحوه تغییرات درصد حذف BOD و COD در شکل ۸ و تغییرات ثابت سرعت واکنش با تغییرات MLSS در شکل ۹ آورده شده است.



شکل ۸ تغییرات درصد حذف بار آلی با تغییرات MLSS فیبر



شکل ۹ تغییرات ثابت سرعت با تغییرات MLSS فیبر

در این شکل‌ها، افزایش ثابت سرعت واکنش و همچنین کارایی حذف مواد آلی با افزایش غلظت MLSS را می‌توان چنین توجیه کرد که سوبسترا یا مواد قابل تجزیه بیولوژیکی در داخل فاضلاب محدود است. هر چه MLSS بیشتر باشد سبب استفاده بیشتر از مواد آلی می‌شود و در نتیجه مواد آلی بیشتری در زمان کمتری تجزیه می‌شوند. وقتی MLSS از حد خاصی بالاتر می‌رود، نمودارهای ثابت

- از مقایسه ضرایب سینتیکی به دست آمده برای سه پساب مشخص شد که فاضلاب فیبر انزلی حسن رود راحت تر از فاضلاب صنایع چوب و کاغذ چوکا و فاضلاب چوکا راحت تر از فاضلاب کارخانه لیتنریاک به شهر مورد تجزیه بیولوژیکی قرار می گیرند.

- بررسی تغییرات MLSS نشان داد که افزایش MLSS تا مقدار حدود  $4400 \text{ mg/L}$ ، موجب افزایش ثابت سرعت واکنش و همچنین کارایی حذف بار آلی خواهد شد، اما با افزایش بیشتر آن، تغییر قابل ملاحظه‌ای در ثابت سرعت واکنش و کارایی حذف بار آلی مشاهده نشد.

- بررسی تغییرات COD نشان داد که تغییرات ثابت سرعت واکنش و کارایی حذف بار آلی تا COD حدود  $1250 \text{ mg/L}$  ناچیز است اما با افزایش بیشتر COD، به دلیل بالا رفتن غلظت اسیدهای آلی، لیگنین، فنل و غیره، کاهش قابل ملاحظه‌ای در ثابت سرعت واکنش و کارایی حذف بار آلی اتفاق می افتد.

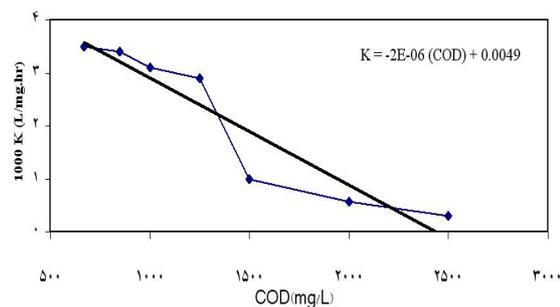
- متوسط کارایی حذف COD و BOD برای فاضلاب فیبر به ترتیب برابر ۸۶ و ۹۱ درصد و نسبت MLVSS/MLSS برابر  $0/73$  به دست آمد.

- متوسط کارایی حذف COD و BOD برای فاضلاب صنایع چوب و کاغذ چوکا به ترتیب برابر ۷۱ و ۸۰ درصد و نسبت MLVSS/MLSS برابر  $0/69$  به دست آمد.

- متوسط کارایی حذف COD و BOD برای فاضلاب لیتنریاک به شهر به ترتیب برابر ۶۰ و ۷۴ درصد و نسبت MLVSS/MLSS برابر  $0/65$  به دست آمد.

## ۵- تشکر و قدردانی

ضمن تشکر فراوان از سرکار خانم دکتر بیتا آیتی که در ویرایش این مقاله کمال همکاری را داشته‌اند، از مدیریت، مسئولان و کارشناسان محترم محیط زیست کارخانه فیبر



شکل ۱۱ تغییرات کارایی حذف با تغییرات بار آلی برای فیبر

کاهش ثابت سرعت واکنش و کارایی حذف مواد آلی ممکن است به دلیل وجود ترکیبهایی مانند اسیدهای آلی، لیگنین و فنل در پساب صنایع سلولزی باشد. به بیان دیگر نمودارهای فوق نشان می دهد که با افزایش غلظت COD، رشد میکروارگانیسم‌ها کاهش یافته و در نتیجه تجزیه بیولوژیکی کمتری انجام شده است. در ضمن پیش بینی می شود که با افزایش بار آلی، تجزیه مواد آلی سخت تر شده و در نهایت به دلیل نبود غذای مناسب برای میکروارگانیسم‌ها، فعالیت بیولوژیکی مختل شود.

همچنین از این نمودارها می توان پیشنهاد کرد که اگر بار آلی بیشتر از  $1000$  میلی گرم بر لیتر باشد، بهتر است به تعداد راکتورهای SBR به ازای هر  $1000$  تا  $1500$  میلی گرم بر لیتر، یک راکتور اضافه شود. به عنوان مثال اگر بار آلی ورودی برابر  $2500$  میلی گرم بر لیتر باشد، دو راکتور SBR و برای بار آلی ورودی  $4000$  میلی گرم بر لیتر سه راکتور متوالی پیشنهاد می شود تا در هر یک، حداقل ۵۰ درصد از بار آلی کاهش یافته و در نهایت به خروجی قابل قبولی برسد.

## ۴- نتیجه گیری

- بین ثابت سرعت واکنش سه پساب این کارخانه‌ها اختلاف زیادی وجود دارد.

- [5] Dalntoft E. and Thulin P., 1997, "Use of the Kaldness Suspended Carrier Process in Treatment of Wastewater from the Forest Industry", *WS&T*, Vol. 35 , No. 2-3, pp. 123-130.
- [6] Franta J. R. and Wildrer P. A., 1997, "Biological Treatment of Paper Wastewater by Sequencing Batch Reactor Technology to Reduce Residual Organics", *WS&T*, Vol. 35, No. 1, pp. 129-136 .
- [7] Tardif O., Hall E. R., 1997, "Alternatives for Treating Recirculated Newsprint Whitewater at High Temperatures "Proceeding of the 1996 5th IAWQ international symposium on Forest Industry Wastewaters (Vancouver), *WS&T*, Vol. 35, No. 2-3, pp. 57-65.
- [8] APHA; AWWA; WEF; "Standard Methods for the Examination of Water and Wastewater"; 1995; 19<sup>th</sup> Edition; Washington D. C.; USA.

حسن رود، لیتترپاک بهشهر و مجتمع صنایع چوب و کاغذ چوکا به خاطر همکاری و مساعدت آنان تشکر می‌نمائیم.

## ۶- منابع

- [۱] عربشاهی، سیدحمید، ۱۳۷۶، «تعیین شاخصهای سیتیکی در تصفیه بیولوژیکی پسابهای صنعتی حاوی آمونیاک با غلظت بالا»، مجله آب و محیط‌زیست، شماره بیست و ششم، ص. ۳۵.
- [۲] پیشگر، فرانک، ۱۳۸۳، «تعیین ضرایب بیوسیتیکی برای فاضلاب صنایع سلولزی ایران به روش هوازی»، پایان‌نامه کارشناسی ارشد، دانشگاه تربیت مدرس.
- [3] Schnell A. et. al., 1996, "Chemical Characterization & Biotrata of Malette Qubec Inc. Integrated APMP/MFC Paper Mill Effluent", 5th IAWQ Symposium on Forest Industry Wastewater, pp. 39-56.
- [4] Saunamaki R., 1996, "Activated Sludge Plants in Finland", 5th IAWQ Symposium on Forest Industry Wastewater, pp. 251-258.