



کاربرد بیورئولوژی در طراحی فرآیندهای زیستی

(مقاله مروری)

حمید توکلی پور^{۱*}، منوچهر وثوقی^۲^۱ استادیار گروه علوم و صنایع غذایی، دانشگاه آزاد اسلامی واحد سبزوار(مسوول مکاتبات)
h.tavakolipour@gmail.com^۲ استاد دانشکده مهندسی شیمی، مرکز تحقیقات مهندسی بیوشیمی دانشگاه صنعتی شریف
تاریخ دریافت: ۸۸/۵/۲۱ تاریخ پذیرش: ۸۸/۶/۲۰

چکیده

بیورئولوژی ، کاربرد رئولوژی در بیوتکنولوژی برای طراحی زیست فرایند ها، کترل فرایند و اندازه گیری خواص رئولوژیکی فراورده های زیستی است . محیط های کشت زیست شناختی، گستره ای نسبتاً وسیعی از سیالات غیر نیوتونی را در بر می گیرند. بنابراین، تحلیل رفتار رئولوژیکی و به دست آوردن مدل ریاضی آن ها جهت طراحی صحیح فرایندهای بیوتکنولوژی بویژه بیوراکتورها که قلب سیستم های زیست شناختی محسوب می شوند ، الزامی است. در این راستا ، باید کارهای زیادی در زمینه ای اندازه گیری خواص رئولوژیکی محیط های فوق الذکر انجام گیرد و معادلات پدیده های انتقال به خصوص ضرایب انتقال جرم و گرما بر مبنای رفتار غیر نیوتونی این محیطها ، ارائه و محاسبه گردند.

واژه های کلیدی : بیورئولوژی، بیوراکتور، سیالات غیر نیوتونی، خصوصیات رئولوژیک

مقدمه

با گسترش دانش رئولوژی و ترکیب آن با بیوتکنولوژی ، دانش میان رشته ای بیورئولوژی شکل گرفته است که هدف از آن طراحی و بهینه سازی زیست فرایندها با حل همزمان سیستم های انتقال مومنتوم (تکانه)، جرم و حرارت بر پایه ای ویژگی های غیر نیوتونی محیط های کست و محلول های تخمیر است.

در بسیاری از موارد ممکن است به دلایل خاص ، محیط کشت در زیست واکنشگاه (بیوراکتور) غیر نیوتونی باشد. در این شرایط ضرایب پدیده های انتقال (تکانه، گرما و جرم) تغییر خواهد کرد و برای تعیین آن ها باید از روش های دیگری استفاده نمود. دلیل غیر نیوتونی شدن بعضی از مواد زیست شناختی را می توان ناشی از اختلاط ذرات جامد در سیال ، نظیر وجود لخته ها و فارج ها در محیط های آبی و یا حل شدن مولکول های بزرگ مانند پروتئین ها و پلی ساکاریدها در محلول ها دانست که با توجه به شرایط ، ممکن است از رفتارهای متفاوت سیالات غیر نیوتونی پیروی کنند.

به عنوان مثال هنگامی که باکتری ها تشکیل لخته می دهند به صورت سیال بینگهام پلاستیک در می آیند و یا برخی مانند استرپتومایسنس محلول هایی با رفتار کاسون تشکیل می هند . اثر منفی سیالات نوع بینگهام به صورت گیراندازی حباب های هوای درون مایع تخمیر بروز می کند که در نهایت باعث کاهش ضربی نفوذ اکسیژن در محیط می شود. تا کنون کلیه ای روابطی که برای تعیین ضرایب انتقال جرم و یا توان همزن ها ارائه شده اند مربوط به محیط های کشت نیوتونی بوده اند. اما همان طور که ذکر گردید، بسیاری از محیط های زیست شناختی ، رفتار غیر نیوتونی دارند. بنابراین یا باید روابط ارائه شده بر مبنای خواص رئولوژیکی سیالات غیر نیوتونی اصلاح شوند و یا برای فرایندهایی که غیر نیوتونی هستند روابط جدیدی ارائه گردد. منابع موجود در زمینه ای بیورئولوژی محدودند و هنوز به صورت جدی به آن



پرداخته نشده است (۵۰.۶%). در این مقاله، سعی شده است ضمن معرفی این شاخه از رئولوژی به برخی کاربردهای آن نیز اشاره گردد.

مدلسازی سیالات غیرنیوتی

بیش تر دوغابها و ذرات جامد معلق در مایع غیر نیوتی هستند، همچنین محلولهای همگن حاوی پلیمرهای زنجیره بلند رفتار غیرنیوتی دارند. بسیاری از فرایندهای تخمیر حاوی موادی مانند نشاسته، پلی‌ساقاریدهای خارج سلولی و محیط‌های کشت شامل سوسپانسیون‌های سلولی یا گویچه‌ها هستند. دسته‌بندی سیالات غیرنیوتی به روابط بین تنفس برشی اعمال شده بر سیال و آهنگ برشی حاصله بستگی دارد.

سیالات غیرنیوتی به دو دسته‌ی وابسته به زمان^۱ و مستقل از زمان^۲ تقسیم‌بندی می‌شوند. رایج‌ترین انواع سیالات غیرنیوتی مستقل از زمان شامل رقيق شونده با برش^۳، غلیظ‌شونده با برش^۴، بینگهام پلاستیک^۵ و کاسون پلاستیک (Casson) هستند. منحنی‌های جریان برای این سیالات در شکل ۱، نشان داده شده است. نسبت تنفس برشی به آهنگ برشی در سیالات غیرنیوتی ثابت نبوده و گرانروی (ویسکوزیته‌ی) ظاهری (Apparent Viscosity) نامیده می‌شود. گرانروی ظاهری یک خاصیت فیزیکی سیال، مشابه گرانروی سیال نیوتی نیست و به نیروی برشی اعمال شده به سیال بستگی دارد. بنابراین، گرانروی ظاهری یک سیال غیرنیوتی بدون ذکر تنفس برشی یا آهنگ برشی بدون معنی خواهد بود. برای سیالات غیر نیوتی مدل‌های ریاضی متعددی ارائه شده است. سیالات رقيق شونده و غلیظ‌شونده با برش از قانون توان (Power law) می‌کنند:

$$\sigma = K \gamma^n \quad .1$$

که در آن σ تنفس برشی (Shear Stress)، K ضریب پایداری و n شاخص رفتار جریان است. پارامترهای K و n ویژگی سیالات قانون توان هستند. شاخص رفتار جریان بدون بعد است و بعد K ، است که به n وابسته می‌باشد. همان‌طور که در شکل ۱ نشان داده شده است، زمانی که $n < 1$ باشد سیال رقيق شونده با برش (شبه‌پلاستیک)، هنگامی که $n > 1$ باشد سیال غلیظ شونده با برش (دیلاتانت) است و متناظر با رفتار نیوتی است. برای سیالات قانون توان، گرانروی ظاهری به صورت زیر بیان می‌شود:

$$\mu_a = \frac{\sigma}{\dot{\gamma}} = K \gamma^{n-1} \quad .2$$

1. Time dependent

2. Time independent

3. Shear thickening (dilatant)

4. Shear thinning (pseudoplastic)

5. Bingham Plastic



برای سیالات رقیق شونده با برش، با افزایش آهنگ برشی ویسکوزیتهٔ ظاهری کاهش می‌یابد. توضیح رفتار سیال شبپلاستیک به این شکل است که در واقع سیال حاوی ذرات میکروسکوپی است که به طور تصادفی قرار گرفته‌اند. هنگامی که نیرویی به آن‌ها وارد می‌شود، این ذرات با مسیر جریان همسو می‌شوندو ذرات ماربیچ نیز تغییر شکل داده، در جهت جریان کشیده می‌شوند. ذرات انباسته نیز به ذرات کوچک‌تر شکسته می‌شوند. در نتیجه ویسکوزیتهٔ ظاهری سیال، کاهش و سیالیت افزایش می‌یابد. این رفتار برگشت‌پذیر است، یعنی هنگامی که نیروی برشی متوقف می‌شود بعد از گذشت مدت زمانی مشخص، ذرات دوباره به شکل اولیهٔ خود باز می‌گردند، یعنی ذرات کشیده، ماربیچی شکل و ذرات جداشده دوباره انباسته می‌شوند(۱ و ۲). در سیال غلیظ شونده با برش، با افزایش آهنگ برشی ویسکوزیتهٔ ظاهری افزایش می‌یابد.

در واقع، این سیالات سوسپانسیون‌های ذرات جامد در مایع هستند که مایع به عنوان روانساز عمل می‌کند. در آهنگ‌های برشی کم‌تر، مایع ذرات جامد را روانکاری می‌کند و سوسپانسیون مانند یک مایع نیوتنی جریان می‌یابد. با افزایش آهنگ برشی، ذرات جامد شروع به جداشدن می‌کنند و حجم کل افزایش می‌یابد. بنابراین، مایع نمی‌تواند به عنوان یک روانساز عمل نماید و با اصطکاک ذرات در سوسپانسیون، ویسکوزیتهٔ ظاهری افزایش می‌یابد(۱). به طور کلی، بخش عمدہ‌ای از محیط‌های کشت زیست‌شناختی غیرنیوتنی دارای رفتاری شبیه سیالات قانون توان هستند.

همان‌طور که در شکل ۱ نیز دیده می‌شود، در برخی از سیالات تا هنگامی که تنش اعمال شده از یک حد مشخص که تنش تسلیم نامیده می‌شود، بیش تر نشده باشد، جریان پیدا نمی‌کنند و به انواع بینگهام پلاستیک، کاسون و هرشل-بالکلی طبقه‌بندی می‌شوند. این سیالات به دلیل دارا بودن یک شبکهٔ بین مولکولی که در مقابل نیروی برشی اعمال شده مقاومت می‌کند، برای شروع جریان نیاز به یک تنش برشی اولیه یا تنش تسلیم دارند. در پایین‌تر از تنش تسلیم، سیال مانند یک جسم جامد عمل می‌کند و هنگامی که تنش اعمال شده از نیروهایی که باعث پیوستگی شبکهٔ ماده می‌شوند بیش تر شود، سیال جاری می‌شود(۲) برای سیالات بینگهام پلاستیک مدل زیر پیشنهاد شده است:

$$\sigma = \sigma_0 + \mu_{pl} \gamma$$

۳.

که در آن σ_0 تنش تسلیم و μ_{pl} نسبت ثابت تغییر تنش برشی به تغییر سرعت برشی یا ویسکوزیتهٔ پلاستیک است. هنگامی که تنش اعمال شده از تنش تسلیم بیش تر می‌شود، سیال شروع به حرکت کرده، رفتار مانند سیال نیوتنی می‌شود. رفتار معمول دیگر مدل کاسون است که به صورت زیر بیان می‌شود:

$$\frac{1}{\sigma^2} = \frac{1}{\sigma_0^2} + K_c \gamma^{\frac{1}{2}}$$

۴.

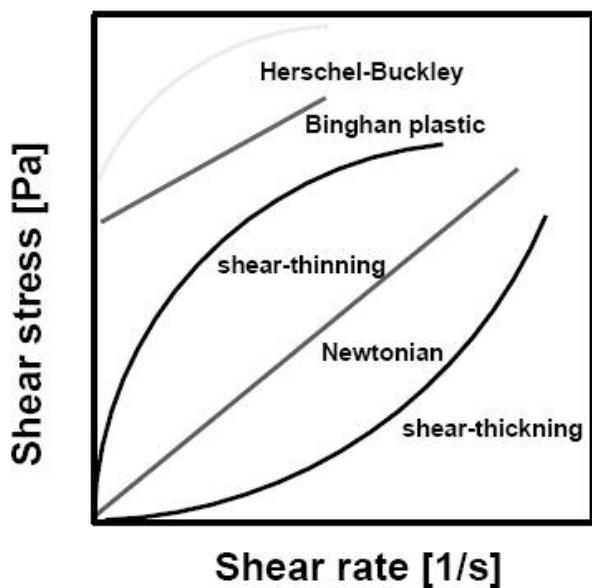


زمانی که تنش برشی از تنش تسلیم بیش تر شود ، رفتار سیالات کاسون مانند سیال رقیق‌شونده با برش می‌شود(۱ و ۳).

برای سیالات هرشل-بالکلی، مدل زیر پیشنهاد شده است:

$$\sigma = \sigma_0 + K \gamma^n . \quad ۵$$

بنابراین بعداز این که تنش اعمال شده به سیال از تنش تسلیم بیش تر می‌شود ، رفتار سیال از مدل قانون توان بپرورد می‌کند.



شکل ۱ - رئوگرام سیالات غیر نیوتونی مستقل از زمان

سیالات غیر نیوتونی وابسته به زمان

هنگامی که نیروی برشی بر روی بعضی از سیالات عمل می‌کند ، گرانزوی ظاهری ممکن است در حین اعمال نیرو ، افزایش یا کاهش یابد . اگر گرانزوی ظاهری با زمان افزایش پیدا کند ، سیال رئوبیکتیک^۱ نامیده می‌شود که این گونه رفتار در محلول‌های زیست‌شناختی نادر است . در صورتی که گرانزوی ظاهری با زمان کاهش یابد به سیال ، تیکسوتروپیک^۲ گفته می‌شود. رفتار تیکسوتروپیک در محیط‌های کشت حاوی قارچ‌های رشته‌ای یا پلی‌ساقاریدهای میکروبی خارج سلولی غیرمعمول نیست و ظاهر شدن این رفتار به اثرات ساختاری برگشت‌پذیر در ارتباط با جهت‌گیری سلول‌ها و مولکول‌های بزرگ در سیال ، بستگی دارد.

1. Rheopectic

2. Thixotropic

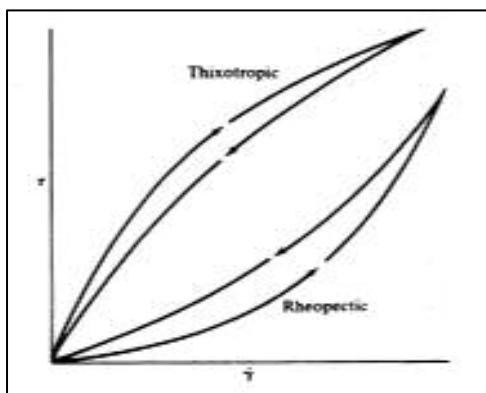


جدول ۱ - رفتار رئولوژیکی میکروارگانیسم‌های تولیدکنندهٔ میسیلیوم (۴)

نوع میکروارگانیسم	کاربرد	رفتار غیر نیوتونی
پنی‌سیلیوم کرابیزوئنوم ^۱	تولید پنی‌سیلین	کاسون پلاستیک
کونیوتربیوم هلیبوری ^۲	هیدرولکسیلایسیون استروئید	بین‌گهام پلاستیک
اترپتومایسنس نورسئی ^۳	نیستاتین	نیوتونی
استرپتومایسنس نیوئوس ^۴	نووبیوسین	بین‌گهام پلاستیک
استرپتومایسنس گریسٹوس ^۵	استرپتومایسین	بین‌گهام پلاستیک
گونه اندومایسنس ^۶	گلوکو آمیلاز	رقیق‌شوندهٔ با برش

1. *Penicillium chrysogenum*
 2. *Coniothyrim hellibori*
 3. *Streptomyces nourseri*
 4. *Streptomyces niveus*
 5. *Streptomyces griseus*
 6. *Endomyces sp.*

خواص رئولوژیکی در حدود اعمال نیروی برشی تغییر می‌کند، زیرا برای رسیدن به حالت تعادل میان تخریب ساختار و بازسازی ساختار مدتی طول می‌کشد (۴). رئوگرام سیالات غیر نیوتونی وابسته به زمان در شکل ۲ ارائه شده است (۱).



شکل ۲ - تغییرات ویسکوزیتهٔ ظاهری با زمان برای سیالات غیر نیوتونی وابسته به زمان

ویسکوالاستیکیت

مادهٔ ویسکوالاستیک هم خواص الاستیک و هم رفتار ویسکوز را از خود نشان می‌دهد و متفاوت از سیالات پلاستیک است، چون مواد ویسکوالاستیک خواص الاستیک و ویسکوز را همزمان نشان می‌دهند، اما سیالات پلاستیک در بالای تنفس تسلیم خاصیت ویسکوز و در زیر آن خاصیت الاستیک را نمایش می‌دهند. ویژگی دیگر مواد ویسکوالاستیک این است که وقتی تنفس برشی حذف می‌گردد، کرنش فوراً به صفر کاهش نمی‌یابد. سیالات ویسکوالاستیک شامل بعضی از محلول‌های پلیمری در مقابل تغییرات تنفسی برشی پاسخ الاستیک می‌دهند. هنگامی که نیروهای برشی از روی سیال ویسکوالاستیک در حال جریان برداشته می‌شود، ممکن است جهت جریان بر اثر نیروهای الاستیک که در حین حرکت بوجود آمده‌اند، معکوس شود. اغلب سیالات ویسکوالاستیک، رقیق‌شوندهٔ با برش نیز هستند و ممکن است ویژگی‌های رئولوژیکی دیگر مانند تنفس تسلیم را از خود نشان دهند. تحلیل ریاضی رفتار ویسکوالاستیک پیچیده است (۸).



خواص رئولوژیکی محیط‌های تخمیر

داده‌های رئولوژیکی برای تعدادی از سیالات تخمیر گزارش شده است. این اطلاعات با استفاده از دستگاه‌های گرانزوی‌سنج (Viscometer) مانند گرانزوی‌سنج‌های دورانی مانند استوانه‌ای هم‌محور صفحه‌ای و مخروطی و پروانه‌ای به دست آمدند(۱، ۴ و ۸). اغلب سوسپانسیون‌های رشتہ‌ای به عنوان سیالات رقیق‌شونده و در صورتی که دارای تنفس تسلیم باشند، به صورت بینگه‌ام یا کاسون پلاستیک مدل سازی می‌شوند. از سوی دیگر رئولوژیکی محیط‌های کشت رقیق و حاوی مخمر و باکتری‌هایی که زنجیره تشکیل نمی‌دهند، معمولاً نیوتونی است. خواص رئولوژیکی برخی از محیط‌های کشت در جدول ۱ ارائه شده است(۲). در بیش تر موارد، این نتایج فقط در دامنه‌ی محدودی از شرایط برشی که توسط گرانزوی‌سنج انتخاب شده تحمیل می‌شود، اعتبار دارند. هنگامی که محصولات تخمیری، پلیمرهای خارج سلولی مانند تولید میکروبی پولولان و زانتان باشند، ویژگی‌های رئولوژیکی محیط کشت به میزان زیادی به خواص و غلظت این مواد بستگی پیدا می‌کند.

عوامل موثر بر خواص رئولوژیکی محلول‌های زیست‌شناسختی

الف) غلظت سلول: گرانزوی گویچه‌های معلق در مایع نیوتونی توسط معادله‌ی وند (Vand) پیش‌بینی می‌شود:

$$\mu = \mu_L (1 + 2.5\phi + 7.25\phi^2) \quad .6$$

که در آن μ گرانزوی حلal و ϕ جزء حجمی مواد جامد (ذرات معلق) است(۴).

رابطه فوق برای سوسپانسیون‌های مخمر و اسپور تا غلظت حجمی ۱۴ درصدی مواد جامد برقرار است. معادله دیگری که برای دوغاب‌ها پیشنهاد شده است، به صورت رابطه‌ی ۷ بیان می‌باشد:

$$\mu = \mu_L (1 + 2.5\phi + b\phi^2 \dots) \quad .7$$

که در آن b عدد ثابتی است بین ۶ تا ۸ که به نوع ذرات بستگی دارد.

مقدار ϕ زمانی مهم می‌شود که غلظت ذرات از طریق فرآیندهای جداسازی مثل صاف کردن، افزایش می‌یابد. در چنین حالاتی ممکن است رفتار سیال تغییر کند و رفتار سیال بینگه‌ام را بروز دهد.(۳)

ب) ریخت‌شناسی سلول: ویژگی‌های ریخت‌شناسی تاثیر زیادی بر رئولوژی دارد. رشد رشتہ‌های پراکنده منجر به تولید ساختاری در محیط کشت می‌شود که نتیجه‌ی آن بروز رفتار شبه‌پلاستیک، پلاستیک و یا هر دو می‌باشد. از سوی دیگر، محیط کشت‌هایی که حاوی سلول‌های گویچه‌ای هستند بیش تر به رفتار نیوتونی تمايل دارند که این مورد نیز به تغییر شکل گویچه‌ها در حین جریان بستگی دارد. میزان شاخه‌ای شدن سلول‌های هایفی نیز بر رئولوژی اثر می‌گذارد. سلول‌هایی که فرکانس شاخه‌ای شدن در آن‌ها بالاست، معمولاً انعطاف‌ناپذیرتر از سلول‌های بدون شاخه بوده، گرانزوی بیش تری تولید می‌کند(۷).

ج) فشار اسمزی: فشار اسمزی محیط کشت بر روی فشار سلول اثر می‌گذارد. این نیز به نوعه‌ی خود بر قابلیت انعطاف سلول‌های هایفی اثر دارد. افزایش فشار اسمزی، فشار پایین‌تری تولید می‌کند و هایفها انعطاف بیش تری پیدا می‌کنند. بهبود قابلیت انعطاف هایفها که گرانزوی محیط کشت را کاهش می‌دهد، می‌تواند تاثیر زیادی بر تنفس تسلیم داشته باشد (۴).

د) غلظت محصول و سوبسترا: هنگامی که محصول تخمیر یک پلیمر است، دفع پیوسته‌ی آن به محیط کشت گرانزوی آن را افزایش می‌دهد. مثلاً "در حین تولید پلی‌ساقارید خارج سلولی توسط آتروبازیدیوم پولولانس، گرانزوی ظاهری که



در آهنگ برش $1s^{-1}$ اندازه گیری شده است می تواند تا حد بالای $24000cp$ برسد. در این تخمیرها غلظت سلول معمولاً بر روی گرانروی کل، اثر ناچیزی دارد و پلیمر حل شده، اثر غالباً بر خواص رئولوژیکی سیال دارد. محصولات دیگری که دارای اثر مشابهی بر رئولوژی محیط کشت هستند عبارتند از: دکستران، آلزینات و صمغ زاتان. این محصولات برای افزایش قوام و گرانروی فرآوردهای غذایی، کاربرد زیادی دارند. برخلاف حالت قبل، هنگامی که محیط تخمیر شامل سوبستراپلیمری مانند نشاسته است، گرانروی ظاهری با پیشرفت تخمیر کاهش می یابد و پلیمر تجزیه می شود.

این حالت باعث تغییر تدریجی رفتار سیال از غیرنیوتنی به نیوتنی می شود. در تخمیرهای مایسلیال، این تغییر کوتاه مدت است و همان طور که سلولها رشد می کنند و یک شبکه رشته ای به وجود می آورند، محیط کشت به طور فزاینده ای رقیق شونده با برش و گرانرو می شود(۴).

نتیجه گیری

همان طور که در بخش های قبلی این مقاله بررسی گردید، سیالات غیرنیوتنی محدوده‌ی گسترده‌ای از محلولهای زیست‌شناسختی را در بر می گیرد. بنابراین دستگاههای مورد استفاده در فرآیند باید با توجه به خواص رئولوژیکی آن ها طراحی شوند. به عنوان مثال در طراحی زیست واکنشگاهها بهویژه در بخش های همزدن و انتقال اکسیژن، در صورت عدم توجه به رفتار غیرنیوتنی محیط های کشت، منجر به بروز مشکلاتی مانند بازدهی پایین تولید می شود. برای نمونه میکرووارگانیسم های رشته ای در سرعت های برش زیاد معمولاً رفتار سیالات قانون توان را نشان خواهند داد. در چنین حالتی باید سرعت جذب اکسیژن سلولها را بر پایه‌ی محدودیت انتقال اکسیژن در سرعت های برشی زیاد تنظیم کرد تا سلول ها دچار کمبود اکسیژن نشوند.

همچنین در طراحی فرآیندهای پایین دستی مانند صاف کردن، فرا پالایش، استخراج و عملیات دیگر مانند سترون سازی ۱ نیز رفتار رئولوژیکی سیال باید در نظر گرفته شود(۲، ۴ و ۶).



منابع

- ۱- توکلیپور، ح. ۱۳۸۷. "اصول مهندسی صنایع غذایی ، ویرایش سوم". نشر آیز.
 - ۲- مرتضوی، ع. و همکاران. ۱۳۷۶. "بیوتکنولوژی، میکروبیولوژی صنعتی". انتشارات دانشگاه فردوسی مشهد.
 - ۳- وثوقی، م. ۱۳۸۰. "مهندسی بیوشیمی". موسسه انتشارات علمی دانشگاه صنعتی شریف.
- 4- Doran, P.M. 1995. Bioprocess engineering principles. Academic Press.
- 5- Lopez,J.L.F., Perez,J.A.S., Sevilla,J.M.F,Porcel,E.M.R. and Chisti,Y.2005.Pellet morphology, culture rheology and lovastatin production in cultures of *Aspergillus terreus*,116: 61-77.
- 6- Pimenova ,N.V. and Hanley,T.R.2003. Measurement of rheological properties of corn stover suspensions.Applied Biochemistry and Biotechnology,106:383-392.
- 7- Prave, P. et al. 1986. Basic biotechnology. VCH publishers.
Ed. Freeman Press. 2nd
- 8- Steffe, J.F. 1966. Rheological methods in food process engineering,
- 9- Werner,F. and Mersmann,A.1999. About the rheology of polymer solutions; Part 2: A model for the prediction of the concentration dependence of the rheological parameters of power-law fluids. Chemical Engineering and Technology, 21(8):644-647.