

تأثير ترطيب وسط التخمر بالشرش والمولاس على إنتاج الرينين بوساطة فطر *Rhizomucor miehei* باستخدام تخمرات الحالة الصلبة

هذيل عبد الرزاق الأحمد الجماس وحسان الفتحي و وليد الخلف

قسم علوم الأغذية، كلية الزراعة، جامعة الفرات، دير الزور، سوريا
البحث مستل من رسالة ماجستير للباحث الأول

استلام 2 مايو 2017م - قبول 27 مارس 2018م

الملخص

تقدم هذه الدراسة البديل الفطري الطبيعي للمنفحة البقرية كمكلفة الإنتاج لتغطية احتياجات صناعة الأجبان المتزايدة محلياً وعالمياً، كما تبحث في حركة التفاعلات في أنظمة التخمر بهدف أمثلة عملية التخمر واستخدام المخلفات الصناعية في الإنتاج الإنزيمي. تم البحث في تأثير ترطيب وسط التخمر بعوامل مختلفة على إنتاج الرينين من فطر *Rhizomucor miehei* في وسط تخمر صلب استخدمت فيه نخالة القمح كمادة أساس، حيث تم ترطيب وسط النمو بمحلول معدني حمضي مغذي، (الشرش، والمولاس) كل واحد على حدة، وأُنجز الاستنبات لمدة أربعة أيام بنسبة ترطيب 60% وفي درجة حرارة 37°C. وتم قياس المحتوى البروتيني، نشاط تخثر الحليب (Milk Clotting Activity (MCA)، النشاط النوعي، نشاط تحلل البروتين (Proteolytic Activity (PA)، نسبة نشاط تخثر الحليب/ نشاط تحلل البروتين (MCA/PA) للمستخلص الإنزيمي الناتج لتقييم جودة الإنزيم. وأظهرت النتائج أن الترتيب بالشرش أعطى مستخلصاً إنزيمياً بقيم (14, 67 PU/mL, 156.6 SU/mg, SU/mL 940, 6 mg/mL) للمحتوى البروتيني، نشاط تخثر الحليب، النشاط النوعي، نشاط تحلل البروتين، ونسبة (MCA /PA) على التوالي مقارنة مع (780, 5 mg/mL) المعدني المغذي والمولاس على التوالي. مما يظهر نجاعة استخدام الشرش في صناعات التخمر.

الكلمات المفتاحية: تخمرات الحالة الصلبة، رنين، صناعة الجبن، فعالية إنزيمية، مخلفات صناعية، نخالة القمح.

المقدمة

أدى إلى ارتفاع سعر المنفحة التقليدية، هذه الحالة حفزت على البحث عن إنزيمات لتخثر الحليب من مصادر بديلة؛ حيث استعملت الإنزيمات المستخلصة من مصادر حيوانية ونباتية كبداية، وأثبتت معظمها عدم مناسبتها، بالإضافة إلى المصادر الميكروبية التي لاقت قبولاً واسعاً (Tiwari, 2003).

يعطي العديد من الأحياء الدقيقة إنزيمات البروتياز إلا أنها لا تصلح كبداية للمنفحة؛ إذ إنها تعطي تحللاً زائداً للبروتين، تركزت الدراسات على بعض الأنواع من البكتيريا والفطريات، ويعد البروتياز البكتيري غير مناسب بسبب الفعالية العالية المحللة للبروتين، وانحصر الاستخدام مؤخراً عند ثلاث سلالات فطرية لإنتاج المنفحة الميكروبية هي:

Rhizomucor miehei, *Rhizomucor pusillus*, and *Endothia parasitica* (Thakur et al., 1990; Kazemi-Vaysari, 2002; Silveira et al., 2005; Khademi, 2013).

يمتاز بروتياز فطر *Rhizomucor miehei*

يستخدم إنزيم المنفحة (الرينين) في صناعة الجبن وهو إنزيم البروتياز الحامضي، يظهر تأثير البروتياز الحامضي في عملية تخثر الحليب خلال مرحلتين: في المرحلة الأولى أو الإنزيمية يُحلل الكازئين مائياً بوساطة الرينين لينتج الباراكازئين الذي يشكل لاحقاً الخثرة في المرحلة الثانية (غير الإنزيمية)، يتم استخلاص الإنزيم المخثر للحليب من المعدة الرابعة للعجول الرضيعة ويدعى المستخلص بالمنفحة Rennet أما ناتج تنقيته بمكوناته النشطة فيدعى بالرينين أو الكيموزين (Osintsev and Yegin, 2011; Qvsit, 2003)، وحسب تصنيف الإنزيمات بوساطة الاتحاد العالمي للكيميائي الحيوي والبيولوجية الجزيئية The International Union of Biochemistry and Molecular Biology (IUBMB, 2013) هو:

Rennin; EC 3.4.23.4; aspartyl proteinase (IUBMB Enzyme Nomenclature)

إن الإنتاج العالمي المتزايد للجبن خلال السنوات الأخيرة بالارتباط مع نقص إنتاج المنفحة البقرية

بوتاسيوم، صوديوم، زنك، وفيتامينات (B1, B2, B3, E, K)، والليبيدات (United state department of Agriculture National, 2016)، بالإضافة إلى رخص ثمنها، وهي مناسبة بشكل خاص لإنتاج الإنزيم الفطري (Singhania et al., 2010).

رغم الاستعمال الواسع لتخميرات الحالة الصلبة لا تتوفر معلومات كافية حول حركة التفاعلات في نظام التخمر؛ لصعوبة قياس عوامل النمو وتحليل النمو الخلوي وتحديد استهلاك مواد التفاعل، بسبب الطبيعة المتنوعة لمواد التفاعل ذات البنية المعقدة غذائياً وبنوياً، فالعوامل التي تؤدي إلى إنتاجية عالية غير مفهومة تماماً، لذا فالإكثار والعملية المثلث تبقى إستراتيجية تجريبية (Sato and Sudo, 1999; Krishna, 2005).

تحرر صناعة الألبان نحو 115 مليون طن سنوياً من الشرش يصب 47% منها في الأنهار والمجاري المائية، وبسبب التراكيز العالية من الأحماض العضوية للشرش فإن تراكيز الأكسجين المستهلك حيويًا (Biological Oxygen Demand (BOD) والأكسجين المستهلك كيميائياً (Chemical Oxygen Demand (COD) تصل إلى 40000-60000 mg/L) و (50000-80000 mg/L) على التوالي (Canli, 2005)، كما تصل تراكيز BOD و COD للمولاس إلى (42000-51000 mg/L) و (85000-100000 mg/L) (Chaudhary et al., 2013) مما قد يسبب مشاكل بيئية خطيرة.

إن أحد طرق استثمار وتخفيف هذه الفضلات هو استخدامها في الإنتاج الإنزيمي، وتعد أوساط نمو رخيصة الثمن كما تمتاز هذه المواد بقيمة غذائية عالية؛ إذ يحتوي الشرش على 5% كربوهيدرات وخاصة اللاكتوز و 0.76% بروتينات بالإضافة للأملاح المعدنية (Ca, Fe, Mg, P, K, Na, Zn) والفيتامينات (C, B1, B2, B3, B6, B12, B9, A، ويحتوي المولاس على 75% كربوهيدرات كما يحتوي على الأملاح المعدنية (Ca, Mg, Fe, P, K, Na, Zn) بالإضافة للفيتامينات (B1, B2, B3, B6) (USDA, 2016).

ونظراً لأهمية الموضوع في الإنتاج الإنزيمي أجري هذا البحث لبيان تأثير عوامل ترطيب وسط التخمر المختلفة على إنتاج الرينين من فطر *Rhizomucor Miehei* للوصول إلى أكبر عائد

بخصائص مشابهة للمنفعة البقرية؛ إذ يقوم بفصل الرابطة نفسها في سلسلة كبا كازئين Phe105 - Meth106 التي يقوم الكيموزين بتفكيكها وهو البديل المفضل للمنفعة البقرية (Tiwari, 2003).

يستخدم في معاملات التقانة الحيوية نوعان من التخمرات: تخمرات الحالة الصلبة Solid-State Fermentation (SSF) وهي تتم على مواد صلبة رطبة بغياب الماء الحر بشرط عدم انخفاض الرطوبة عن حد معين، وتخمرات الحالة السائلة أو المغمورة Submerged Fermentation (SmF) ويتم فيها التخمر في وسط سائل للحصول على نواتج الاستقلاب، وهي مناسبة للأحياء التي تحتاج إلى رطوبة مرتفعة كالبكتيريا، وتستهلك فيها مواد الوسط بسرعة، لذا فهي تحتاج إلى إضافة واستبدال مواد الوسط بشكل مستمر (Subramaniam and Vimala, 2012)، أجريت الأبحاث سابقاً حول إنتاج البروتياز من فطر *Rhizomucor miehei* باستخدام التخمرات المغمورة، وهي طريقة مكلفة وتحتاج إلى تجهيزات أكثر تعقيداً. اتجهت الدراسات مؤخراً إلى إنتاج البروتياز من هذا الفطر بوساطة تخمرات الحالة الصلبة، وهي طريقة سهلة واقتصادية ومناسبة بشكل خاص لإنتاج الإنزيم الفطري، حيث إن مواد التفاعل رخيصة ومتوفرة ومركزة جداً، وأغلب المواد الأولية لا تحتاج إلى تعقيم لانخفاض إمكانية التلوث الميكروبي بسبب انخفاض الرطوبة، وتستهلك فيها المواد ببطء وبشكل تدريجي، لذا يمكن استخدامها لفترة تخمر طويلة، ولا تحتاج المواد المستعملة إلى خلط مستمر لإحداث تجانس، وعمليات التهوية فيها بسيطة، ولا تحتاج إلى تقنية متطورة، وهي أقل احتياجاً للطاقة وتشغل مساحة أقل (الخفاجي، 1990; Subramaniam and Vimala, 2012).

تستخدم في معاملات التقانة الحيوية مواد خام طبيعية أو مخلفات قابلة للتدوير مثل الليغنين، النخالة، طحين القمح، طحين الأرز، القطن، مستخلص الخميرة، دقيق الصويا، مولاس الشوندر، النشاء والسيللوز كمواد للتفاعل (Khademi et al., 2013).

تعد نخالة القمح خياراً جيداً للإنتاج الصناعي للإنزيم؛ إذ تحتوي 65% كربوهيدرات، 16% بروتين، كالسيوم، حديد، مغنيزيوم، فوسفات،

ونشاط إنزيمي.

المواد وطرق العمل

مكان تنفيذ البحث: أجريت الدراسة في مخابر قسم علوم الأغذية بكلية الزراعة- جامعة دمشق في الفترة بين 15/9/2016 و 1/11/2016.

المواد التجريبية

– الفطر المستخدم: استخدمت السلالة الفطرية *Rhizomucor Miehei* (NRRL 3420) التي تم الحصول عليها من مركز الثروة الميكروبية (Cairo MIRCEN)، كلية الزراعة، جامعة عين شمس، القاهرة. نُشِطت السلالة الأصلية المجفدة وحُفظت في وسط من البطاطا والدكستروز والآجار بشكل مائل داخل أنابيب اختبار عند درجة حرارة 4°C، وتم تجديدها كل أسبوعين.

– الأوساط الزرعية:

مستخلص البطاطا والدكستروز والآجار **Potato Dextrose Agar** استخدم وسط PDA الجاهز من شركة MERCK-ألمانيا، لحفظ وتنشيط السلالة الفطرية.

وسط تحضير اللقاح (المزرعة الأم):

لقح الفطر المحفوظ في الأنابيب المائلة في أطباق بتري 90 mm تحتوي على (20 mL PDA) وحضن عند درجة 37°C لمدة 4 أيام، وتم الحصول على اللقاح بخدش سطح الآجار بوجود 40 mL من الماء المقطر والمعقم لنحصل على معلق للأبواغ بتعداد يقارب 10⁶ بوغة/ mL تم عدّها بوساطة Neubauer chamber (Marienfeed- Germany).

وسط التخمر

استخدمت فيه نخالة القمح كمصدر رئيس للكربون، وتم تحضير 100 mL من محلول ملحي معدني حمضي يحوي (g/L):

ZnSO₄. 7H₂O: 0.07, MgSO₄. 7H₂O: 0.07, CuSO₄. 7H₂O: 0.07, FeSO₄: 0.09; 0.2 N HCl. مدد 10 mL من هذا المحلول إلى 1 L، وتم أخذ 60 mL من المحلول الأخير لترطيب 100 g من

نخالة القمح الخام (برطوبة بدائية 10-8%)، كما استخدم الشرش والمولاس كل واحد على حدة لترطيب نخالة القمح لباقي المعاملات بنسبة (60 V/W%) بديلاً عن المحلول المعدني، وقد استخدم المولاس الناتج عن صناعة تكرير السكر الخام (شركة سكر حمص) كما تم الحصول على الشرش من مخلفات صناعة الجبن البيضاء.

وزع 20 g من النخالة المرطبة في دورق Erlenmeyer 250 mL، سدت الدوارق بالقطن وعقمت بالأوتوكلاف 121°C لمدة 20 min (Thakur *et al.*, 1990; Kazemi - Vaysari *et al.*, 2002) وبعد التبريد حقنت الدوارق تحت ظروف معقمة بمعلق الأبواغ بمعدل 10⁶ بوغة لكل 1 g نخالة (Silveira *et al.*, 2005). تم التخمر لمدة أربعة أيام بنسبة ترطيب 60% في درجة حرارة 37°C.

طرائق التحليل

– استخلاص وتنقية الإنزيم:

بعد إتمام التخمر أضيفت 100 mL ماء مقطر (4°C) إلى وسط النمو ووضعت الدوارق على هزاز دوراني (180 rpm) لمدة ساعة واحدة عند درجة حرارة 4-10°C، تم فصل الوسط الصلب والميسيليوم عن المحلول بالترشيح باستخدام ورق ترشيح (Whatman paper No1)، ولتصفية المحلول الإنزيمي عرض للطررد المركزي (6000 rpm) عند 4°C لمدة 20 min واعتبر الجزء الطافي هو الجزء الحاوي على الإنزيم، حيث رشح وحفظ بدرجة حرارة 8-10°C (Sumantha *et al.*, 2006).

– تحديد المحتوى البروتيني:

حدد المحتوى البروتيني باستخدام طريقة (Lowry) (et al., 1951) باستخدام كاشف فولن فينول.

– تحديد النشاط الإنزيمي:

نشاط تحنثر الحليب (MCA): تم تحديده تبعاً لطريقة (Arema and Iwasaki, 1970) وعبر عنها بوحدة سوكلتيت (Soxhlet Unit (SU)) وتعرف بأنها كمية الإنزيم التي تحنثر 1 mL من محلول مادة التفاعل (10% حليب مقشود في 10 mM كلوريد الكالسيوم) خلال 40 min عند درجة حرارة 35°C.

استخدم الشرش والمولاس والمحلل المعدني المغذي لترطيب وسط التخمر بشكل منفصل، وتم ضبط العوامل البيئية المؤثرة على عملية الإنتاج (الحرارة، نسبة الرطوبة، pH) بقيم تقارب ما جاء في الدراسات المرجعية (Thakur *et al.*, 1990; Preetha and Boopathy, 1994; Silveira *et al.*, 2005; Foda *et al.*, 2012; Khademi *et al.*, 2013)، حيث أنجز الاستنبات في حاضنة عند درجة حرارة 37 °C لمدة أربعة أيام من بدء التلقيح وتم قياس كمية الإنزيم ونشاطه لكل معاملة لاختيار المحلول الأمثل.

– التصميم والتحليل الإحصائي:

صممت التجارب بواقع ثلاث مكررات لكل عينة وعبر عنها بمتوسطات، وتم تحليل كافة النتائج اعتماداً على تحليل التباين (ANOVA) واختبار أقل فرق معنوي LSD عند مستوى معنوية 0.01 باستخدام برنامج IBM SPSS Statics 21.

النتائج والمناقشة

يوضح الجدول (1) كلاً من المحتوى الإنزيمي، نشاط تخثر الحليب (MCA)، النشاط النوعي للتخثر، نشاط تحلل البروتين (PA)، ونسبة (MCA/PA) للمستخلص الإنزيمي الناتج عن عملية التخمر بعد الترطيب بالعوامل المختلفة.

نشاط تحلل البروتين (Proteolytic Activity)

تم تحديده بتقدير هضم الكازئين تبعاً لطريقة (1947) Kunitz حيث يضاف 1 mL من الراشح الإنزيمي إلى 1 mL كازئين (1% في 0.1 M محلول منظم فوسفاتي Sorensen، pH 6.7)، ويحضان عند درجة حرارة 35 °C لمدة 20 min، ثم يضاف 3 mL من محلول ثلاثي كلورو حمض الخل 5% (TCA) لإيقاف التفاعل، ويحضر محلول الشاهد بالطريقة نفسها عدا إضافة (TCA) إلى محلول التفاعل قبل إضافة المحلول الإنزيمي، وتترك المحاليل لمدة ساعة عند درجة حرارة 25 °C، ثم تنبذ بسرعة 5000 rpm لمدة 10 min عند درجة حرارة 10 °C، ويتم قياس امتصاص الضوء للمحلول الرائق (Supernatant) عند طول موجة 280 nm باستعمال المطياف الضوئي، ويقدر النشاط الإنزيمي بوحدة بروتياز (PU) وهي الفعالية التي تسبب زيادة بامتصاصية الضوء عند طول موجة 280 nm بمقدار درجة واحدة في الدقيقة تحت ظروف القياس.

النشاط النوعي للإنزيم: وهو عدد وحدات الفعالية الإنزيمية لكل mg بروتين.

– دراسة تأثير عوامل الترطيب المختلفة لوسط التخمر:

جدول (1): تأثير ترطيب وسط التخمر بمحاليل مختلفة على الإنتاج الإنزيمي

محلل الترطيب	المحتوى الإنزيمي (mg/mL)	نشاط تخثر الحليب MCA (SU/mL)	النشاط النوعي (SU/mg)	نشاط تحلل البروتين PA (PU/mL)	نشاط التخثر / نشاط التحلل (MCA/PA)
محلل معدني مغذي	a b 5.0	a b 780	a 156.0	a 58	a 13.4
الشرش	a 6.0	a 940	a 156.6	b 67	a 14.0
المولاس	b 4.7	b 724	a 154.0	ab 59	a 12.2
LSD 0.01	1.2	180.12	4.6	8.18	1.89

* القيم في العمود الواحد التي تحمل الأحرف نفسها لا تختلف معنوياً عند مستوى معنوية (0.01).

عند استخدام المولاس، لكن لم تكن هناك فروق معنوية واضحة بالزيادة.

الفطر *Rhizomucor miehei* غير قادر على تمثيل السكر، ولإضافة التراكيز العالية من السكر إلى وسط النمو أثر سلبي على النمو الفطري (Schipper,

كان ترطيب وسط التخمر بالمولاس أقل تأثيراً على زيادة الإفراز والنشاط الإنزيمي، وظهر تفوق المعاملات الأخرى بشكل معنوي بقيم المحتوى الإنزيمي، والترطيب بالمحلل المعدني المغذي أعطى قيماً أكبر لباقي المؤشرات عنها

البروتيني، نشاط التخثر، النشاط النوعي، ونسبة (MCA/PA) تم الحصول عليها عند ترطيب وسط التخمر بالشرش حيث بلغت 6 mg/mL، 940 SU/ mL، 156.6 SU/mg، 14 على التوالي، مما يظهر إمكانية الاستفادة من الشرش الناتج عن صناعة الجبن في صناعات التخمر الذي يعد وسطاً غذائياً غنياً ومنخفض التكلفة؛ حيث أثرت عملية ترطيب وسط النمو بالشرش إيجاباً على إنتاج الإنزيمات ونشاطها، مما يزيد من الإنتاجية ويقلل من التكلفة بالإضافة إلى خفض التلوث والحفاظ على البيئة. إن نشاط تخثر الحليب المرتفع للإنزيم الناتج (MCA) والقيمة المنخفضة لنشاط تحلل البروتين (PA) يظهر أن الإنزيمات المنتجة ملائمة لصناعة الجبن ويمكن اعتبارها بديلاً مناسباً للمنفحة البقرية، ويمكن أن يكون الإنتاج التجاري للإنزيمات المستخلصة من فطر *Rhizomucor miehei* مجدياً نظراً للتكلفة المنخفضة والفعالية المرتفعة.

واعتماداً على النتائج التي تم الحصول عليها نوصي باستخدام الشرش لدعم وسط التخمر لإنتاج الرنين من فطر *Rhizomucor miehei* وفي صناعات التخمر الأخرى، ونوصي بتمكين هذه الصناعة لدعم احتياجات صناعة الجبن المتزايدة محلياً وعالمياً.

وينبغي إجراء مزيد من الدراسات حول جدوى استخدام الأنواع المختلفة من المخلفات الزراعية والصناعية. ونوصي بإجراء دراسة حول طريقة الاستخلاص والتنقية الأنسب للإنزيم الناتج، كما ينبغي إجراء دراسات كيميوية حيوية تتضمن دراسة بنية وتركيب الإنزيم الناتج عن فطر *Rhizomucor miehei*.

المراجع

الخفاجي، زهرة. 1990. التقنية الحيوية. بدون رقم الطبعة، معهد الهندسة الوراثية والتقانة الحيوية للدراسات العليا، وزارة التعليم العالي والبحث العلمي، جامعة بغداد، العراق.

Amer, A., Hashem, M., Amer, M., and Goma, A. 2015. Using sweet whey for production of milk clotting enzyme by *Mucor miehei* NRRL 3420 in production of white soft cheese. Middle East Journal of Applied Sciences. 5 (4): 1068-1081.

(1978)، ربما كان نشاط الفطر مركزاً على تحليل النسبة العالية من السكر في المولاس للحصول على الجلوكوز، فقد حصل (Silveira et al. 2005) على إنتاج إنزيمي منخفض عند استخدام المولاس والسكر كوسطين للتخمر السائل لإنتاج الرنين من *Rhizomucor miehei* وأشار إلى محاولة الفطر لتحليل المصدر الكربوني للحصول على الجلوكوز للحث على اصطناع الإنزيم.

أو أن التراكيز العالية من الكربون في الوسط أدت إلى اتجاه العمليات الاستقلابية نحو تكوين الكتلة الخلوية (Seker et al. 1999)، بالإضافة إلى أن تكوين الأحماض العضوية بدءاً من الكربوهيدرات غير من pH الوسط ما يؤثر على إنتاج الإنزيمات. كما أن وجود العناصر المعدنية المتنوعة في وسط التخمر هو ضروري للإنتاج المثالي للبروتين حيث وجد (Sathya et al. 2009) أن إضافة عناصر Mg, Ca, Cu إلى وسط النمو زاد من إنتاج إنزيم تخثر الحليب من *Rhizomucor circinelloides*، وهذا ما أشار إليه (Foda et al. 2012) حول تفوق نتائج الترطيب بالمحلول المعدني عن الترطيب بالمولاس.

لقد بلغ كل من المحتوى الإنزيمي، النشاط النوعي، ونسبة (MCA/PA) أعلى قيمة عند الترطيب بالشرش، وظهرت الفروق المعنوية لقيم المحتوى الإنزيمي ونشاط التخثر بين استخدام الشرش والمولاس، ولم تظهر فروقات معنوية بين استخدام الشرش والمحلول المعدني المغذي لجميع المؤشرات لكن كانت هناك زيادة حاصلة في جميع القيم.

لقد أشار (Amer et al. 2015) إلى نجاعة استخدام الشرش كوسط رئيس للتخمر لإنتاج الرنين من *Rhizomucor miehei*، وفي دراسة أخرى لاحظ (Tubasha and Al-Delaimy 2003) تفوق استخدام الشرش لترطيب وسط التخمر عن كل من المحلول المعدني المغذي والماء المقطر لإنتاج الرنين من السلالة *Mucor J20*.

يحتوي الشرش على اللاكتوز كمصدر للكربون كما يحتوي على العناصر المعدنية الضرورية للاستقلاب، ويحتوي أيضاً على الثيامين بنسبة جيدة، والذي يشكل عنصراً أساسياً لنمو الفطر *Rhizomucor miehei* (Schipper, 1978).

أظهرت هذه الدراسة أن أكبر قيمة للمحتوى

- Preetha, S., and R. Boopathy. 1994. Influence of culture conditions on the production of milk clotting enzyme from rhizomucor. *World Journal of Microbiology & Biotechnology*. 10: 527-530.
- Sato, K., and Sudo, S. 1999. Small-scale solid-state fermentation. *In: Demain, A. L., and Davies, J. E. (Eds.). Manual of Industrial Microbiology and Biotechnology*. (2. Ed). ASM Press; Washington DC. (pp. 61-79).
- Sathya, R., Pradeep, B. V., Angayarkanni, J., and Palaniswamy, M. 2009. Production of milk clotting protease by a local isolate of *Mucor circinelloides* under SSF using agro-industrial wastes. *Biotechnol Bioprocess Eng*. 14: 788-794.
- Seker, S., Beyenal, H., and Taniolac, A. 1999. Modeling milk clotting activity in the continuous production of microbial rennet from *Mucor miehei*. *Journal of Food Science*. 64: 525-529.
- Silveira, G. G., Oliveira, G. M., Ribeiro, E. J., Monti, R., and Contiero, J. 2005. Microbial Rennet produced by *Mucor miehei* in solid-state and submerged fermentation. *Brazilian Archives of Biotechnology*. 48 (6): 931-937.
- Singhania, R. R., Pate, A., and Pandey, A. 2010. The industrial production of enzymes. *In: Soetaert, W. and Vandamme E. J. (Eds.). Industrial Biotechnology: Sustainable Growth and Economic Success*. (pp 217-226).; Wiley-VCH Verlag GmbH & Co. KGaA. Weinheim, Germany.
- Subramaniam, R., and Vimala, R. 2012. Solid state and submerged fermentation for the production of bioactive substances: a comparative study. *Society for Science Nature*. 3(3): 480 -486.
- Sumantha, A., Larroche, C., and Pandey, A. 2006. Microbiology and industrial biotechnology of food-grade proteases: A perspective. *Food Technol. Biotechnol*. 44(2): 211-220.
- Thakur, M. S., karanth, N. G., and Nand, K. 1990. Production of fungal rennet by *Mucor miehei* using solid state fermentation. *Applied Microbiology and Biotechnology*. 32: 409-413.
- Arima, K. Yu. J., and Iwasaki, S. 1970. Milk-clotting enzyme from *Mucor pusillus* var. Lindt. *Methods in Enzymology*. 19: 446-460.
- Canli, Ö. 2005. Physicochemical treatment of cheese whey effluent. Master thesis - Graduate School of Natural and Applied Sciences of Dokuz Eylül University- Izmir-Turkey. (p 1).
- Chaudhary, A., Sharma, A., and Singh, B. 2013. Study of physio-chemical characteristics and biological treatment of molasses-based distillery effluent. *International Journal of Bioassays*. 2 (03): 612-615.
- Foda, M., Moharam, M., Ramadan, M., and El-bendary, M. 2012. Over production of milk clotting enzyme from *Rhizomucor miehei* through adjustment of growth under solid state fermentation conditions. *Australian Journal of Basic and Applied Science*. 6 (8): 579-589.
- IUBMB Enzyme Nomenclature. 2013. IUBMB Data base. Retrieved on 15- 10-2016 from: <http://www.chem.qmul.ac.uk/iubmb/>.
- Kazemi-Vaysari, A., Kheiriloom, A., Arjmand, M., and Habibollahi, M. 2002. Optimization of *Mucor miehei* rennin production and recovery. *Scientia Iranica*. 9(1): 99-104.
- Khademi, F., Abachi, S., and Malekzadeh, A. 2013. Semi-purification and kinetic study of micro fungal rennet biosynthesized by local isolate of *Rhizomucor nainitalensis* using solid-state fermentation system: Concentration methods and determinant factors in clotting activity. *European Journal of Experimental Biology*. 3(2): 167-174.
- Krishna, C. 2005. Solid-state fermentation systems-an overview. *Crit Rev Biotechnol*. 25: 1-30.
- Kunitz, M. 1947. Crystalline soy bean trypsin inhibitor II. General properties. *J. Gen. Physiol*. 30: 291-310.
- Lowry, O., Rosebrough, N., Farr, A., and Randall, R. 1951. Protein measurement with the folin phenol reagent. *J. Biol. Chem*. 193: 265-275.
- Osintsev, A., and Qvsit, K. 2003. Study the mechanism of proteolytic of enzymatic coagulation of milk casein. *Colloid Journal*. 66 (2): 192-196.

- United States Department of Agriculture. 2016. National Nutrient Database for standard Reference ,Release 28. Retrieved on 20- 11- 2016 from: <https://ndb.nal.usda.gov/ndb/>.
- Yegin, S. 2011. cloning and expression of the aspartic proteinas from *Mucor mucedo*: structural characterization and technological properties in comparison with the native enzyme. Doctorate thesis, School of Engineering and Science- Ege University- Izmir, Turkey. (pp 37-38).
- Tiwari, B. D. 2003. Microbial protein and its application in cheese making. In Proceedings of: application of biotechnology in dairy and food prossecing. Karnal, Haryana, India; National Dairy Research Institute, 4-24 November, 2003, pp 179-180.
- Tubesha, Z. A., and Al-Delaimy, K. S. 2003. Rennin like milk coagulant enzyme produced by local isolate of *Mucor*. International Journal of Dairy Technology. 56 (4): 237–241.

Effect of Fermentation Medium Moistening with Whey and Molasses on Rennin Production by Fungi *Rhizomucor miehei* Using Solid-State Fermentation

Houthail AlAhmad Aljammas, Hassan Al fathi, Walid Alkhalaf.

Food Science Department, Agriculture Faculty, AlFurat University, Deirazzour, Syria.

Based on a part of M.Sc. thesis of the first author

Received 2 May 2017 - Accepted 27 March 2018

ABSTRACT

This paper introduces the natural fungal substitute of the calf rennet that is highly cost production to fulfill the requirements of increasing cheese production locally and internationally, and investigates in the interactions movement in the fermentation systems with the aim of optimization of fermentation process and the utilization of industrial waste material in the production of enzymes.

Investigations have been carried out on the effect of fermentation medium moistening with different agents on rennin production from fungi *Rhizomucor miehei* in solid fermentation medium, wheat bran was used as a substrate, the fermentation medium was moisturized with acidic mineral solution, whey, and molasses separately, cultivation was carried out with 60% moisture content at 37 °C. The protein content, milk clotting activity (MCA), specific activity, proteolytic activity (PA), and (MCA/PA) ratio of the extracted enzyme were calculated to evaluate the quality of the enzyme. results showed that moistening with whey gave extracted enzyme with values (6 mg/mL, 940 SU/mL, 156.6 SU/mg, 67 PU/mL, 14) for the protein content, milk clotting activity, specific activity, proteolytic activity, and (MCA/PA) ratio respectively, comparing with (5 mg/mL, 780 SU/mL, 156 SU/mg, 58 PU/mL, 13.4), and (4.7 mg/mL, 724 SU/mL, 154 SU/mg, 59 PU/mL, 12.2) for mineral solution and molasses, respectively, which shows the efficacy of using whey in fermentation processes.

Key Words: Cheese manufacture, Enzyme activity, Industrial residue, Rennin, Solid-State Fermentation, Wheat bran.