

## Effect of ohmic heating on the thermophysical properties for cow milk Second part

### تأثير التسخين الأومي على الخواص الفيزيولوجية لحليب الأبقار الجزء الثاني

اسعد رحمان سعيد ألعلي حيدر إبراهيم علي غسان فيصل محسن  
قسم علوم الأغذية – كلية الزراعة- جامعة البصرة

البحث مستل من رسالة ماجستير للباحث الثالث.

#### الخلاصة

يعد التسخين الأومي من التقنيات الحديثة في هندسة تصنيع الأغذية ، إذ يعمل على منع تكوين الترسبات داخل أنابيب التسخين التي لها آثار سلبية حيث تؤدي إلى خفض معامل الانتقال الحراري ورداءة نوعية الحليب المبستر وتلوثه . تم قياس درجات الحرارة لفروق الجهد المختلفة في الجهاز وحسبت درجة حرارة الحليب و التوصيل الحراري والحرارة النوعية والكثافة والانتشار الحراري واللزوجة للحليب ، كما تمت دراسة تأثير فروق الجهد المختلفة بالإضافة إلى عملية البسترة بالطريقة التقليدية السريعة على دنترة بروتينات الشرش وأظهرت النتائج ما يلي : درجة حرارة الحليب العملية ثابتة لوجود الصمام الكهربائي الذي يسيطر على الدرجة الحرارية والبالغة  $72^{\circ}\text{C}$  . ازداد التوصيل الحراري والانتشار الحراري في الحليب مع زيادة درجة الحرارة في التسخين الأومي عند فروق الجهد المستخدمة وكذلك مع البسترة التقليدية السريعة . انخفضت اللزوجة والكثافة للحليب مع زيادة درجة الحرارة في التسخين الأومي عند فروق الجهد المستخدمة والبسترة التقليدية السريعة . وتم دراسة تأثير التسخين على فروق الجهد المختلفة 80, 110, 220 V وظهر من خلال الحزم المفصولة عند الترحيل الكهربائي أن التسخين عند فرق الجهد 80 V لم يتسبب بدنترة بروتينات الشرش بينما كان هناك تأثير محسوس جدا على بروتينات الشرش بالمقارنة مع التسخين على فروق الجهد 110, 220 V الذي كان تأثير بروتينات الشرش واضحا بسبب شدة التسخين . كلمات مفتاحية: تسخين اومي، حليب، بسترة.

#### Summary

The application ohmic heating is a modern technologies in food processing, working on preventing the formation of deposits inside the heating pipes which have negative effects on the heating process, leads to reduce heat transfer coefficient poor quality of pasteurized milk and it's contamination. Temperature were measured for different ohmic heating and variation temperature of the milk , heat conductivity , specific heat, density , thermal diffusivity and viscosity of the milk, were calculated The effect of differences in various voltage beside the conventional pasteurization (H.T.S.T.) on denaturized whey proteins. Results showed the following: the temperature of milk under process was fixed depending on the presence electrical valve that controls on the temperature at  $72^{\circ}\text{C}$ . Thermal conductivity and thermal diffusivity in the milk was increased with increasing temperature ohmic heating at all voltages different and with conventional pasteurization. The viscosity and density of milk was decreased with increasing temperature milk treated by ohmic heating at all voltages and with conventional pasteurization. The effect of ohmic heating at 220, 110, 80 V and showed that the separated whey bands by electrophoresis showed that the ohmic heating at 80 V didn't affect the denaturized whey proteins compared with the heating by V 220 ,110 V, which had significant effect on whey proteins and clear because of the severity of heating.

Key words: ohmic heating, milk, pasteurization.

## المقدمة

يعد التسخين الأومي والذي يعرف أيضا بـ Joule Heating وكذلك Resistive heating من التقنيات الحديثة في هندسة تصنيع الاغذية ، وهو عمليه حرارية متقدمه يتحول فيها الغذاء إلى مقاومه كهربائية حيث تمر الكهربائية خلال المادة الغذائية بفرق جهد وتيار معينين وتتوزع الحرارة داخل كتلة المادة بشكل متجانس على العكس من استعمال الأسطح الساخنة في الطرائق التقليدية (Shirsat et al, 2004) و (Leizerson & Shimoni, 2005) و (Icier & Ilicali, 2005). تعد تقنيه التسخين الأومي من الطرائق الكهربائية الحديثة والبارزة بوجود الأقطاب الكهربائية التي تكون بالاتصال المباشر بالغذاء (Vicente, 2007).

تمتاز تقنية التسخين الاومي بكونها من الطرق السريعة والمتناسقة في زيادة درجة حرارة الوسط ، وهذه الزيادة في درجة الحرارة بينت تقليل كمية الاستخدام الحراري الضار على المنتجات الغذائية وخلق منتجات مرغوبة أكثر ( FDA - CFSAN2000 ).

وتعد قيم التوصيل الحراري لأغلب الأغذية ذات الرطوبة المرتفعة مقارنة بقيمة التوصيل الحراري للماء ( حوباني وبكري ، 2000 ) . وهو من الخصائص المهمة التي تحدد انتقال الحرارة خلال الأغذية أثناء عمليات التصنيع الغذائي و أن المحتوى المائي للأغذية له تأثير كبير على التوصيل الحراري لها ( Rao et al, 2005 ) . وتتأثر الحرارة النوعية للمنتج بمكوناته بمحتواه الرطوبي ودرجة الحرارة والضغط إذ تزداد الحرارة النوعية مع زيادة المحتوى الرطوبي للمنتج، وفي معظم تطبيقات هندسة التصنيع الغذائي تستخدم الحرارة النوعية عند ضغط ثابت ( Singh & Holdman, 2009 ) . أن قيم الانتشار الحراري للمنتجات الغذائية تتراوح بين  $1 \times 10^{-7}$  -  $2 \times 10^{-7}$  m/s<sup>2</sup> . والوزن النوعي للحليب هو عبارة عن مجموع الأوزان النوعية لمكوناته وحيث أن تلك المكونات اللبنية شديدة التأثير بكثير من العوامل لذلك فالوزن النوعي يتأرجح بين 1.025-1.034 للحليب البقري وحيث إن تلك النسبة واقعة في مدى معين لذلك تستخدم في الكشف عن غش الحليب . أما لزوجة الحليب فتتراوح بين 1.4-2.2 Centipois على درجة حرارة 20°C حيث تعتمد على الجزيئات المنتشرة ضمن النظام الغروي للحليب وخاصة البروتينات وكذلك الدهون . وللزوجة أهمية حيث أنها من الخصائص التي يتم التحكم بها والتي تؤثر على اصفاء الدسامة للمنتج وتؤثر على جودته . ( النمر ، 2003 ) . تلعب دنتره بروتينات الشرش دورا مهما في تكوين الرواسب على أسطح المبادلات الحرارية عند تصنيع الحليب ومنتجاته إذ وجد Rakes et al (1986) أن تكوين الرواسب في المبادل الحراري أثناء المعاملة الحرارية للشرش يشبه تكوين الرواسب الناتجة عن المعاملة الحرارية للحليب ولكنه أعلى بكثير . وتهدف الدراسة الحالية الى دراسة تأثير التسخين الأومي على الخواص الفيزيولوجية (درجة حرارة ، الحرارة النوعية ، التوصيل الحراري ، الانتشار الحراري ، الكثافة ، اللزوجة ، وعلى دنتره بروتينات الشرش) لحليب الأبقار المبستر.

## المواد وطرائق العمل

### جهاز بسترة الحليب بالتسخين الاومي

استعمل جهاز بسترة الحليب بالتسخين الاومي المصنوع من قبل الحلفي واخرون (2012) الذي يتكون من وحدة التسخين الاومي ووحدة السيطرة ووحدة التبادل الحراري. كما مبين بالشكل 1. تم الحصول على الحليب الخام ( حليب الأبقار ) من محطة الأبحاث الزراعية التابعة لكلية الزراعة/جامعة البصرة .



شكل ( 1 ) : صورة فوتوغرافية لجهاز بسترة الحليب بالتسخين الاومي .

الحرارة النوعية : حسب الحرارة النوعية من المعادلة التالية : ( Toledo,2007 )  
 $C_p = P(C_{pp}) + F(C_{pf}) + C(C_{pc}) + A(C_{pa}) + M(C_{pw}) \dots \dots \dots (1)$

$$C_{pp} = 2008.2 + 1208 \times 10^{-3}T - 1312.9 \times 10^{-6}T^2$$

$$C_{pf} = 1984.2 + 1473.3 \times 10^{-3}T - 4800.8 \times 10^{-6}T^2$$

$$C_{pc} = 1548.8 + 1962.5 \times 10^{-3}T - 5939.9 \times 10^{-6}T^2$$

$$C_{pa} = 1092.6 + 1889.6 \times 10^{-3}T - 3681.7 \times 10^{-6}T^2$$

$$C_{pw} = 4176.2 - 9.0864 \times 10^{-3}T + 5473.1 \times 10^{-6}T^2$$

$C_p$ : الحرارة النوعية للحليب ( J/ kg .C°)  
 $p$ : البروتين  $P$ : الكسر الكتلي للبروتين  
 $f$ : الدهن  $F$ : الكسر الكتلي للدهن  
 $c$ : الكربوهيدرات  $C$ : الكسر الكتلي للكربوهيدرات  
 $a$ : الرماد  $A$ : الكسر الكتلي للرماد  
 $w$ : الماء  $M$ : الكسر الكتلي للماء  
 $T$ : درجة حرارة الحليب (°C).

التوصيل الحراري : حسب معامل التوصيل الحراري للحليب من المعادلة التالية : ( Toledo,2007 ) .

$$k = P(k_p) + F(k_f) + C(k_c) + A(k_a) + M(k_w) \dots \dots \dots (2)$$

حسب معامل التوصيل الحراري للحليب من المعادلة التالية : ( Toledo,2007 ) .

$$k = P(k_p) + F(k_f) + C(k_c) + A(k_a) + M(k_w) \dots \dots \dots (3)$$

$$k_p = 0.57109 + 0.0017625 T - 6.7306 \times 10^{-6}T^2$$

$$k_f = 0.1807 - 0.0027604 T - 1.7749 \times 10^{-7} T^2$$

$$k_c = 0.2014 + 0.0013874 T - 4.3312 \times 10^{-6} T^2$$

$$k_a = 0.3296 + 0.001401 T - 2.9069 \times 10^{-6} T^2$$

$$k_w = 0.57109 + 0.0017625 T - 6.7306 \times 10^{-6} T^2$$

حيث  $k$ : معامل التوصيل الحراري للحليب ( W/m.°C )

الانتشار الحراري : يحسب الانتشار الحراري للحليب من المعادلة التالية : ( Singh &Hedman ,2009 )

$$\alpha = \frac{K}{C_p \rho} \dots \dots \dots (4)$$

**الكثافة والوزن النوعي:** قُدرت الكثافة للحليب البقرى الخام والمبستر بالطريقة الاومية وعلى فروق الجهد 220 و110 و80. كما قُدر وزنها النوعي أيضا وفقاً للطريقة المذكورة في Pearson (1976) باستخدام قنينة الكثافة PyKnometer الخاصة بحجم (100سم<sup>3</sup>) وحسبت الكثافة كما يلي:

$$\text{كثافة الحليب} = \frac{\text{وزن قنينة الكثافة مع الحليب} - \text{وزنها فارغة}}{\text{حجم قنينة الكثافة}}$$

أما الوزن النوعي للحليب فتم حسابه كما يلي:

$$\text{الوزن النوعي للحليب} = \frac{\text{كثافة الحليب}}{\text{كثافة الماء}}$$

**اللزوجة :** تم استخدام جهاز Ostwald الزجاجي (Size A) في تقدير لزوجة الحليب الخام والحليب المبستر بالطريقة الاومية وعلى ثلاثة فروق جهد 80, 110, 220 V الحليب المبستر بالطريقة التقليدية . وأتبعت طريقة SatheandSalunkne (1981) في تقدير اللزوجة واستخدام الجداول Weast and Melvin (1982-1983) لاستخراج الكثافة النوعية ولزوجة الماء عند درجات حرارة مختلفة، ثم طبق القانون:

$$\frac{v_1 \rho_1 t_1}{v_2 \rho_2 t_2}$$

إذ أن:  $v_1$  = لزوجة الحليب،  $\rho_1$  = كثافة الحليب.

$v_2$  = لزوجة الماء،  $\rho_2$  = كثافة الماء.

$t_1$  = وقت نزول الحليب بالدقائق،  $t_2$  = وقت نزول الماء بالدقائق.

الترحيل الكهربائي بهلام متعدد الاكريلاميد لبروتينات الشرش :

استخدمت طريقة ( Disc PAGE ) Disc Poly Acryl amide Gel Electrophoresis كما أوردها (1978) Groves .

### النتائج والمناقشة

#### درجة حرارة الحليب Milk Temperature

يبين الشكل (1) العلاقة بين درجة الحرارة (°C) وزمن التسخين (min.) . عند استعمال التسخين الأومي بفروق جهد 220 ، 110 ، 80 ، والبسترة التقليدية السريعة . لقد ازدادت درجة الحرارة معنويًا (  $P \leq 0.05$  ) مع زيادة زمن التسخين عند استعمال التسخين الأومي بفروق جهد 220V ، 110 ، 80 ، والبسترة التقليدية السريعة لقد كانت درجة حرارة الحليب الأولية °C 22 وبعد مرور دقيقة من التسخين كانت درجة حرارة الحليب °C 30 ، 30 ، 32 على التوالي وبعد مرور 5.5min. بلغت درجة حرارة الحليب °C 55 ، 72 ، 63 ، 65 على الترتيب . ولغرض الوصول إلى درجة حرارة البسترة °C 72 تطلب زمنا مقداره 6.65 ، 7.65 ، 5.15 ، 6.15 على التوالي وهذا يتفق مع (Icier and Ilicali, 2005) و (Kong et al., 2008) و (Darvishiet al., 2011) الذين بينوا على إن درجة الحرارة تزداد مع زيادة فرق الجهد وانخفاض زمن التسخين اللازم . لكن قد يزداد زمن التسخين على الرغم من فرق الجهد العالي المطبق على الحليب وهذا ما حصل عند فرق الجهد 110V إذ كان أبداً من 80V عند زمن بين 5-2 min ويرجع ذلك إلى طبقة الترسبات التي تتكون حول أقطاب التسخين إذ يحصل تباطؤ بسيط بارتفاع درجة الحرارة وزيادة زمن التسخين إذ تحدث دنثرة لبروتينات الشرش على الأقطاب الكهربائية مما تكون عائق لمرور التيار الكهربائي بالمقدار الكافي وبالتالي يحصل تباطؤ بارتفاع درجة الحرارة وزيادة زمن التسخين نسبياً . وأظهرت النتائج إن العلاقة التي تحكم درجة الحرارة و زمن التسخين هي المعادلات اللاخطية التي تراوحت من الدرجة الثانية إلى الدرجة الخامسة بمعامل ارتباط 0.99.

معادلة (1) تمثل درجة الحرارة عند البسترة بالتسخين الأومي على 80V:

$$T_{80V} = -0.6246t^2 + 11.799t + 21.478 \dots \dots (5)$$

المعادلة (6) تمثل درجة الحرارة عند البسترة بالتسخين الأومي على 220V:

$$T_{220V} = 0.2507t^4 - 3.625t^3 + 15.095t^2 - 6.4339t + 23.288 \dots \dots (6)$$

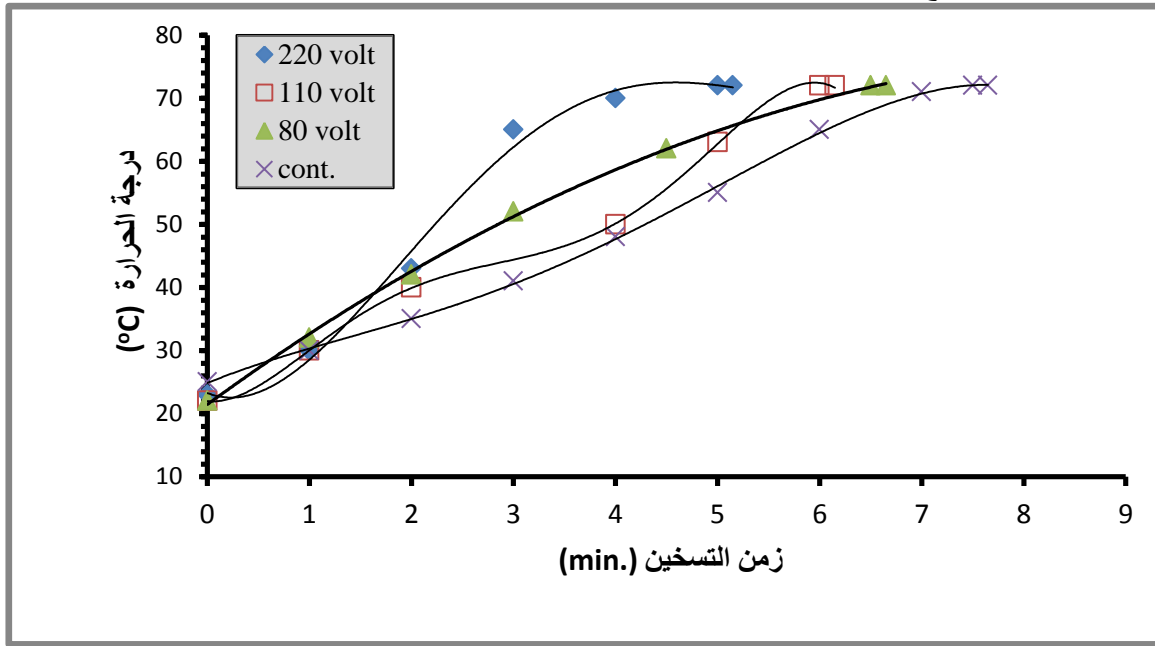
المعادلة (7) تمثل درجة الحرارة عند التسخين بالبسترة التقليدية السريعة:

$$T_{Cont.} = -0.0405t^4 + 0.5209t^3 - 1.6774t^2 - 6.6737t + 24.862 \dots \dots (7)$$

المعادلة (8) تمثل درجة الحرارة عند التسخين الأومي على 110V:

$$T_{110V} = -0.122t^5 + 1.7925t^4 - 8.9003t^3 + 16.887t^2 - 1.5958X + 21.989 \dots \dots (9)$$

وبينت النتائج وجود اختلافات معنوية (  $P \leq 0.05$  ) بين التسخين الأومي بفروق الجهد 220V ، 110 ، 80 ، والبسترة التقليدية السريعة . وكان التسخين أسرع عند 220V ثم 110V ثم 80V ثم البسترة التقليدية السريعة ولكن البسترة عند 80 V هي الأفضل لأنها لا تسبب تلف الحليب مقارنة مع بقية المعاملات.



شكل (1) : العلاقة بين درجة الحرارة و زمن التسخين الأومي لفروق الجهد 220 ، 110 ، 80 ، والبسترة التقليدية السريعة

#### 4.1.4 التوصيل الحراري Thermal conductivity

يوضح الشكل (2) العلاقة بين درجة الحرارة (°C) والتوصيل الحراري للحليب (W/m.°C) في التسخين الأومي عند فروق جهد مختلفة 220V، 110، 80، والبسترة التقليدية السريعة. ان التوصيل الحراري قد ازداد معنويًا ( $P \leq 0.05$ ) مع زيادة درجة الحرارة عند التسخين الأومي بفروق الجهد جميعها والبسترة التقليدية السريعة فعندما كانت درجة الحرارة 52، 62، °C، 42، 32، 22 كان التوصيل الحراري 0.56، 0.57، 0.58، 0.59، 0.55، W/m.°C. وهذا يتفق مع Muramatsu *et al.* (2005) و Kurozawa *et al.* (2008) الذين بينوا على ان التوصيل الحراري يزداد مع زيادة درجة الحرارة.

وأظهرت النتائج عدم وجود فروق معنوية بين التسخين الأومي عند جميع فروق الجهد والبسترة التقليدية السريعة.

المعادلة (10) تمثل العلاقة بين التوصيل الحراري للحليب ودرجة الحرارة في التسخين الأومي عند 80V:

$$K_{80V} = 0.001T + 0.532 \dots \dots \dots (10)$$

المعادلة (11) تمثل العلاقة بين التوصيل الحراري للحليب ودرجة الحرارة في التسخين الأومي عند 110V:

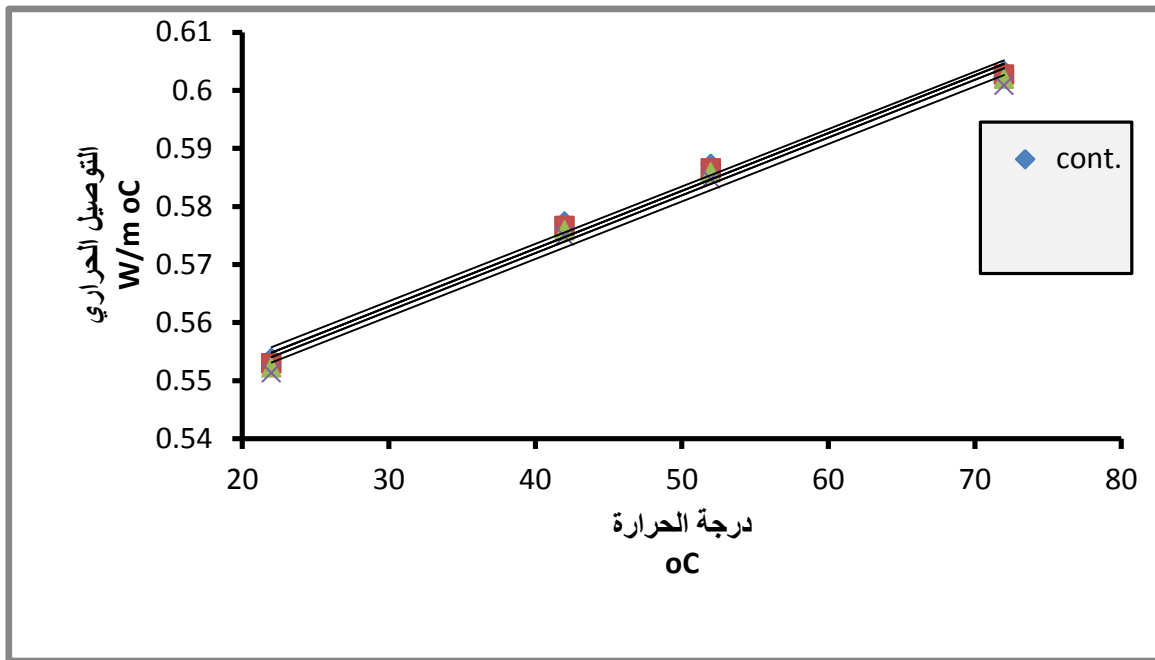
$$K_{110V} = 0.001T + 0.532 \dots \dots \dots (11)$$

المعادلة (12) تمثل العلاقة بين التوصيل الحراري للحليب ودرجة الحرارة في التسخين الأومي عند 220V:

$$K_{220V} = 0.001T + 0.531 \dots \dots \dots (12)$$

المعادلة (13) تمثل العلاقة بين التوصيل الحراري للحليب ودرجة الحرارة في البسترة التقليدية السريعة:

$$K_{cont.} = 0.001T + 0.534 \dots \dots \dots (13)$$



شكل (2) : العلاقة بين التوصيل الحراري ودرجة الحرارة لفروق الجهد 220V، 110، 80، والبسترة التقليدية السريعة

### لزوجة الحليب Milk Viscosity

يوضح الشكل ( 3 ) العلاقة بين لزوجة الحليب ( Pa.s ) ودرجة الحرارة ( °C ) عند استعمال التسخين الأومي بفروق جهد مختلفة V220 ، 110 ، 80 ، والبسترة التقليدية السريعة . انخفضت لزوجة الحليب مع زيادة درجة الحرارة في التسخين الأومي لجميع فروق الجهد والبسترة التقليدية السريعة ، فعندما كانت درجة الحرارة 22 °C كانت لزوجة الحليب  $1.73 \times 10^{-3}$  Pa.s ،  $1.71 \times 10^{-3}$  ،  $1.33 \times 10^{-3}$  ،  $1.65 \times 10^{-3}$  على التوالي في التسخين الأومي لفروق الجهد V220 ، 110 ، 80 ، والبسترة التقليدية السريعة وبلغت  $2.8 \times 10^{-4}$  Pa.s ،  $7.84 \times 10^{-5}$  ،  $2.93 \times 10^{-4}$  ،  $2.8 \times 10^{-4}$  على التوالي عند درجة الحرارة 72°C وهذا يعود الى ان زيادة درجات حرارة الحليب يؤدي الى انخفاض التكتلات الدهنية المسؤولة عن ارتفاع لزوجة الحليب وبالتالي انخفاض اللزوجة . إن تكتلات الحبيبات الدهنية تعمل على إعاقه سيولة الحليب بسبب زيادتها للاحتكاك الداخلي للحليب ومن ثم زيادة اللزوجة ( الشيببي وآخرون ، 1980 ) . وهذا يتفق مع وأشار الشيببي وآخرون ( 1980 ) ان معدل لزوجة الحليب القياسي على درجة حرارة 20°C هو 1.5-2.0 والذي يعادل Pa.s 0.002-0.0015 .

وبينت النتائج انه لم تظهر فروق معنوية بين التسخين الأومي عند V80 و 220 والبسترة التقليدية . وظهرت فروق معنوية في حالة التسخين على V110 . وأظهرت النتائج ان العلاقة بين لزوجة الحليب ودرجة الحرارة خطية عند استعمال التسخين الأومي بفروق جهد V80 ، 220 ، والبسترة التقليدية وكان معامل الارتباط يتراوح بين 0.97 و 0.98 وكما هو مبين في المعادلات التالية التي يمكن التنبؤ من خلالها بلزوجة الحليب عند أي درجة حرارية :

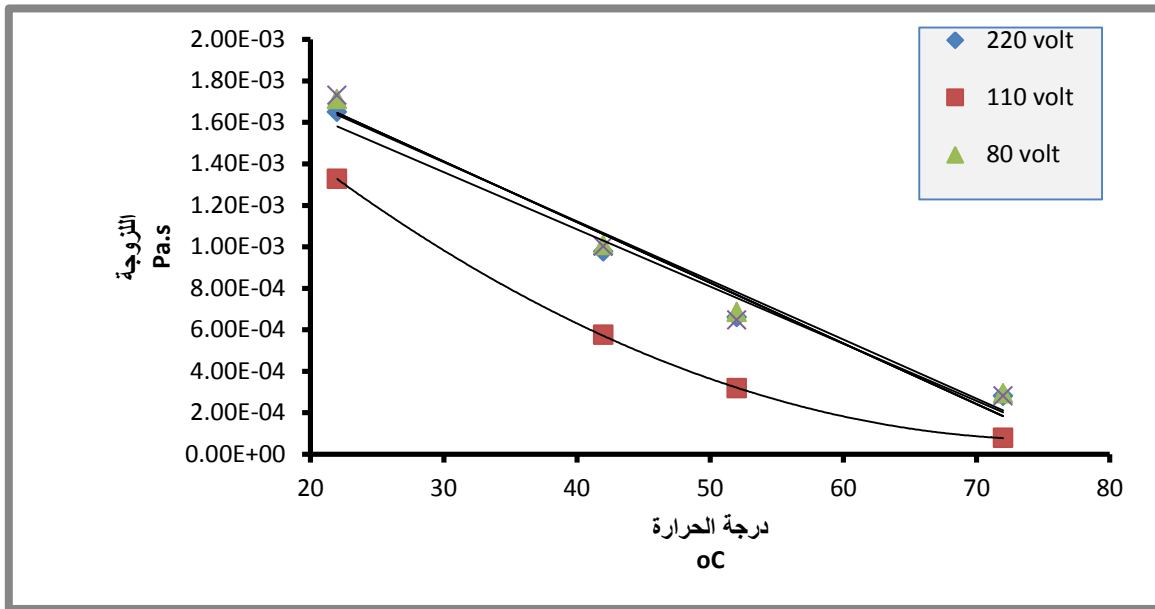
$$\mu_{220V} = -2.756 \times 10^{-5}T + 0.002 \dots \dots \dots (14)$$

$$\mu_{80V} = -2.85 \times 10^{-5}T + 0.002 \dots \dots \dots (15)$$

$$\mu_{Cont.} = -2.923 \times 10^{-5}T + 0.002 \dots \dots \dots (16)$$

بينما كانت العلاقة من الدرجة الثانية بين لزوجة الحليب ودرجة الحرارة في التسخين الأومي لفروق الجهد 110 V وكان معامل الارتباط 0.99

$$\mu_{110V} = 4.312 \times 10^{-7}T^2 - 6.559 \times 10^{-5}T + 0.003 \dots \dots \dots (17)$$



شكل ( 3 ) : العلاقة بين اللزوجة ودرجة الحرارة لفروق الجهد V220 ، 110 ، 80 ، والبسترة التقليدية السريعة

### كثافة الحليب Milk density

يبين الشكل ( 4 ) العلاقة بين كثافة الحليب  $\text{Kg/m}^2$  ودرجة الحرارة  $^{\circ}\text{C}$  عند فروق جهد مختلفة V220 ، 110 ، 80 إذ ان كثافة الحليب انخفضت مع زيادة درجة الحرارة ولجميع فروق الجهد وبلغت كثافة الحليب المعامل بالتسخين الأومي عند فرق جهد V80 عند درجة حرارة  $20^{\circ}\text{C}$  هو 1.020 وهي مقاربة لما توصل إليها ( النمر، 2003 ) إذ بين بان كثافة الحليب في درجة حرارة  $15.5^{\circ}\text{C}$  تتراوح ما بين ( 1.025–1.030 ) أما في البسترة التقليدية فان الكثافة في درجة حرارة  $20^{\circ}\text{C}$  كانت أقل من الكثافة في V80. أن التناسب العكسي ما بين الكثافة ودرجة الحرارة في الحليب يعود بالدرجة الأولى إلى وجود البروتينات والدهن في الحليب . إذ أن قلة الدهن في الحليب يؤدي إلى انخفاض الكثافة و أن التبخر الحاصل أثناء التسخين قد يؤدي إلى انخفاض الرطوبة وبالتالي انخفاض كثافة الحليب عن الحد القياسي ( الشيببي واخرون ، 1980 ) .

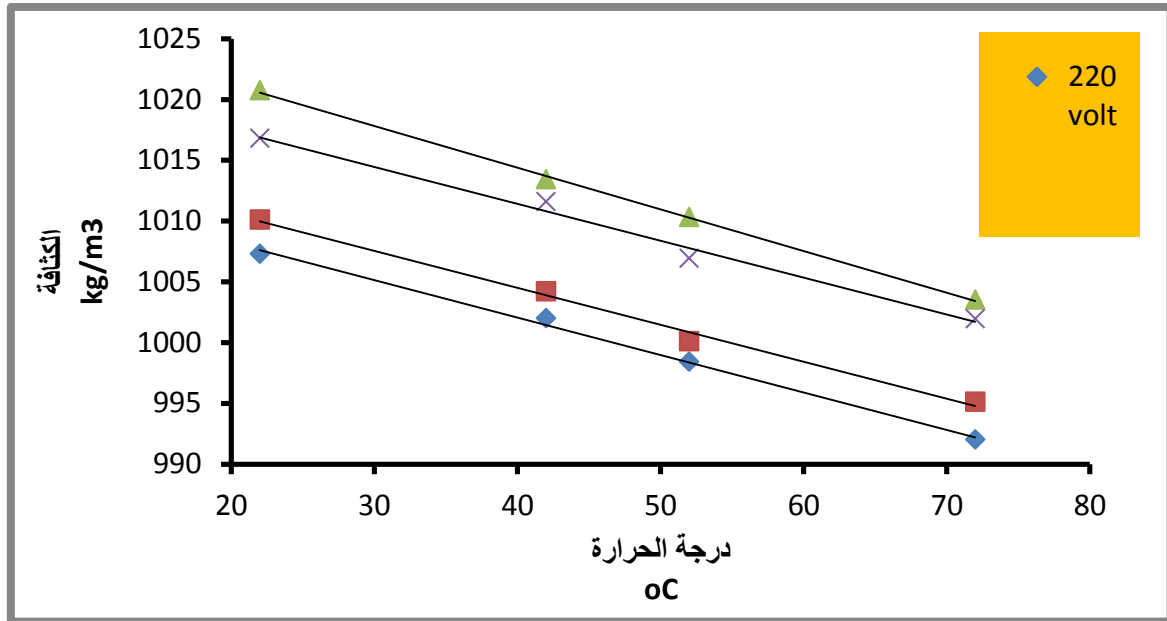
وعند استعمال التسخين الأومي لفروق الجهد V220 ، 110 كانت قيم الكثافة أقل منها عند V80 والبسترة التقليدية السريعة. و أظهرت النتائج أن قيمة الكثافة عند استعمال فرق الجهد 110V كانت  $1010.1 \text{ Kg/m}^3$  وعند V220 كانت  $1007.29 \text{ Kg/m}^2$  والسبب قد يعود إلى أن التسخين الشديد يسبب انخفاض في رطوبة الحليب مما يؤثر على قيمة الكثافة القياسية وكذلك فان الدنترة الحاصلة في بروتينات الشرش على الأقطاب يعني فقد جزء من بروتينات الحليب وبالتالي انخفاض قيمة الكثافة باعتبار أن البروتينات من العوامل المهمة التي تحدد القراءة القياسية للكثافة وهذا يتفق مع ( الشيببي واخرون ، 1980 ) إذ بين بان التناسب العكسي بين الكثافة ودرجة الحرارة يعتمد بالدرجة الأولى على وجود البروتينات والدهن في الحليب .  
والمعادلات التجريبية التالية التي من خلالها يمكن التنبؤ لقيم الكثافة عند درجات حرارية مختلفة :

$$\rho_{220V} = -0.308T + 1014.395 \dots \dots \dots (18)$$

$$\rho_{110V} = -0.304T + 1016.674 \dots \dots \dots (19)$$

$$\rho_{220V} = -0.343T + 1028.114 \dots \dots \dots (20)$$

$$\rho_{\text{cont.}} = -0.303T + 1023.573 \dots \dots \dots (21)$$



شكل ( 4 ) : العلاقة بين الكثافة ودرجة الحرارة لفروق الجهد V220 ، 110 ، 80 والبسترة التقليدية السريعة



### الحرارة النوعية Specific heat

يوضح الشكل ( 5 ) الذي يبين تأثير درجة الحرارة °C على الحرارة النوعية (J/kg.°C) في التسخين الأومي عند 220 V ، 110 ، 80 والبيسترة التقليدية السريعة . ازدادت الحرارة النوعية معنوياً (P ≤ 0.05) مع زيادة درجة الحرارة في التسخين الأومي عند جميع فروق الجهد بالإضافة إلى البيسترة التقليدية السريعة . فمثلاً عند البيسترة بالتسخين الأومي على 80V عندما كانت درجة الحرارة 22°C بلغت الحرارة النوعية 3860 J/kg.°C ثم بدأت بالارتفاع مع ارتفاع درجات الحرارة إلى أن وصلت 3890 J/kg.°C في درجة حرارة البيسترة 72°C ، أما التسخين الأومي عند 110V فقد كانت الحرارة النوعية على 22°C حوالي 3855 J/kg.°C إلى أن وصلت إلى 3880 J/kg.°C عند درجة حرارة البيسترة 72°C ، وفي التسخين الأومي عند 220V كانت الحرارة النوعية في 22°C 3850 J/kg.°C ثم ازدادت الحرارة النوعية مع ارتفاع درجة الحرارة حتى وصلت إلى 3870 J/kg.°C في درجة حرارة البيسترة 72°C ، وكانت الحرارة النوعية للحليب في البيسترة التقليدية السريعة في 22°C 3870 J/kg.°C و وصلت إلى 3900 J/kg.°C في درجة حرارة البيسترة 72°C وأظهرت النتائج إن الحرارة النوعية كانت أعلى عند البيسترة التقليدية السريعة ثم يليها التسخين الأومي على 80V ومن ثم 110V و 220V على التوالي .

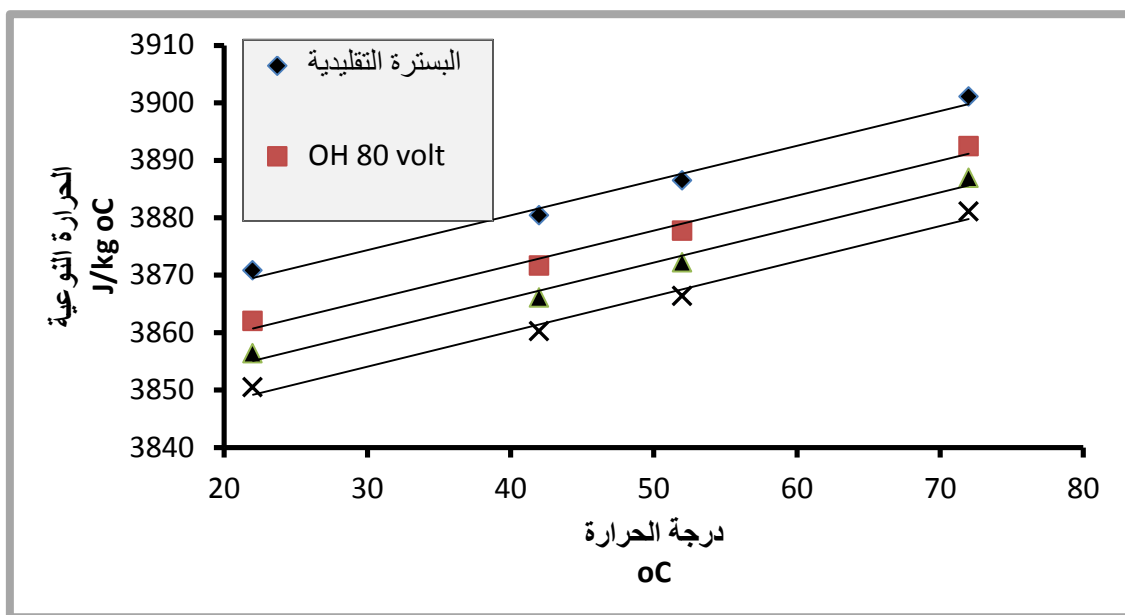
وبين (2001) Balint أن الحرارة النوعية هي دالة لدرجة الحرارة للمكونات المختلفة من الغذاء. وأشار Singh وHeldman,(2009) أن الحرارة النوعية للحليب المبستر الكامل هي 3860 J/kg.°C . أدناه المعادلات التجريبية للحرارة النوعية للحليب وبمعامل ارتباط يتراوح 0.98-0.99 :

$$C_{p\ 220V} = 3835.752 + 0.6117T \dots \dots \dots (22)$$

$$C_{p\ 110V} = 3841.651 + 0.6117T \dots \dots \dots (23)$$

$$C_{p\ 80V} = 3847.316 + 0.6097T \dots \dots \dots (24)$$

$$C_{p\ cont.} = 3856.206 + 0.6057T \dots \dots \dots (25)$$



شكل ( 5 ) : العلاقة بين الحرارة النوعية ودرجة الحرارة لفروق الجهد 220 V ، 110 ، 80 والبيسترة التقليدية السريعة

#### 7.1.4 Thermal Diffusivity الانتشار الحراري

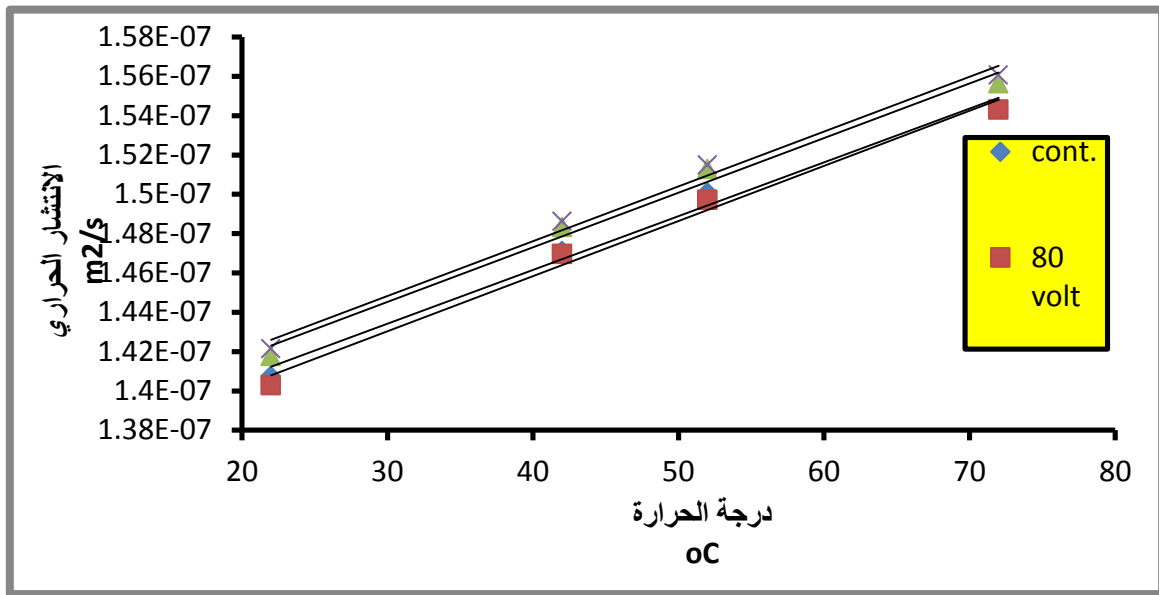
الشكل ( 6 ) يبين العلاقة بين الانتشار الحراري  $m^2/s$  ودرجة الحرارة  $^{\circ}C$  عند التسخين الأومي بفروق الجهد V220 ، 110 ، 80 والبسترة التقليدية السريعة إذ نلاحظ عدم وجود فروقات معنوية كبيرة بين فروق الجهد المختلفة والبسترة التقليدية السريعة في الانتشار الحراري فقد كانت معدلات الانتشار الحراري للحليب المبستر بالتسخين الأومي عند فروق الجهد V220 ، 110 ، 80 والبسترة التقليدية السريعة  $1.47951 \times 10^{-7} m^2/s$  ،  $1.48321 \times 10^{-7}$  ،  $1.48584 \times 10^{-7}$  ،  $1.48066 \times 10^{-7}$  على الترتيب. وهذا يتفق مع ( Wilhelm *et al.*, 2005) الذين بينوا على ان الانتشار الحراري للمنتجات الغذائية يتراوح ما بين  $1 \times 10^{-7}$  -  $2 \times 10^{-7} m^2/s$ .  
ازداد الانتشار الحراري معنويا ( $P \leq 0.05$ ) مع زيادة درجات الحرارة عند التسخين الأومي بفروق الجهد المختلفة جميعها والبسترة التقليدية السريعة فعندما كانت درجة الحرارة  $22^{\circ}C$  كان الانتشار الحراري للحليب  $1.40271 \times 10^{-7} m^2/s$  ،  $1.41767 \times 10^{-7}$  ،  $1.42138 \times 10^{-7}$  ،  $1.40734 \times 10^{-7}$  في التسخين الأومي عند فروق جهد V220 ، 110 ، 80 والبسترة التقليدية السريعة على التوالي . وهذا يعود الى ان الانتشار الحراري يتناسب طرديا مع التوصيل الحراري وعكسيا مع الكثافة والحرارة النوعية . وبما ان التوصيل الحراري قد ازداد مع زيادة درجة الحرارة وبالعكس الكثافة والحرارة النوعية لذلك ازداد الانتشار الحراري مع زيادة درجة الحرارة .  
المعادلات الخطية التالية الخاصة بالانتشار الحراري للحليب عند البسترة بالتسخين الأومي عند فروق الجهد V220 ، 110 ، 80 والبسترة التقليدية السريعة :

$$\lambda_{220V} = 2.787 \times 10^{-10}T + 1.365 \times 10^{-7} \dots\dots(26)$$

$$\lambda_{110V} = 2.779 \times 10^{-10}T + 1.362 \times 10^{-7} \dots\dots(27)$$

$$\lambda_{80V} = 2.803 \times 10^{-10}T + 1.346 \times 10^{-7} \dots\dots(28)$$

$$\lambda_{cont.} = 2.736 \times 10^{-10}T + 1.352 \times 10^{-7} \dots\dots(29)$$



شكل ( 6 ) : العلاقة بين الانتشار الحراري ودرجة الحرارة لفروق الجهد V220 ، 110 ، 80 والبسترة التقليدية السريعة

المصادر :

- الحلبي، اسعد رحمان سعيد وعلي، حيدر ابراهيم ومحسن، غسان فيصل (2012). تصميم مبستر اومي للحليب و دراسة كفاءته. مجلة ابحاث البصرة (العلميات). 4 (38) : 1- 18.
- حوياني، علي ابراهيم ابو بكر وحسن ، بكرى حسين (1997). العمليات المتكاملة في التصنيع الغذائي . مترجم عن ار. ال . ايرل (1992) . النشر العلمي والمطابع ، جامعة الملك سعود.
- الشبيبي ، محسن محمد علي و شكري ، نزار أحمد و طعمه ، صادق جواد و علي ، هيلانحمادي (1980) . مبادئ الألبان العامة . مؤسسة دار الحكمة للطباعة والنشر جامعة الموصل ، الموصل - العراق .
- النمر، طارق مراد (2003). الألبان: النظرية والتطبيق. مكتبة بستان المعرفة لطبع ونشر وتوزيع الكتب ، جامعة الاسكندرية ، مصر
- Barbosa-Cánovas ,G.V. ;Juliano , P.andPeleg ,M. (2004/Rev.2006).Engineering properties of food , [Ed. Gustavo V. Barbosa-Cánovas], in *Encyclopedia of Life Support Systems (EOLSS)*, Developed under the Auspices of the UNESCO, Eolss Publishers, Oxford ,UK.
- Farzana,S; Faqir, M. A.; Nuzhat, H.; Amer, J. (2010) .Effect of Different UHT Processing Temperatures on Ash and Lactose Content of Milk during Storage at Different Temperatures *J. AgriBiol.*, Vol. 12, No. 3, 2010
- Food and Drug Administration-Center for Food Safety and Applied Nutrition(FDACFSAN). 2000 .Kinetics of Microbial Inactivation for Alternative Food Processing Technologies-Ohmic and Inductive Heating [www.cfsan.fda.gov/~comm/ift-ohm.html](http://www.cfsan.fda.gov/~comm/ift-ohm.html)
- Groves,M.L.(1978). Disc gel electrophoresis of minor milk .Proteins .Edited by Harold Swaisgood.
- Hosain ,D .; Adel , H.; Farzad ,N.; Mohammad, H.K.; Hosain ,T. ( 2011).Ohmic Processing: Temperature Dependent Electrica Conductivities of Lemon Juice. *Published by Canadian Center of Science and Education* Vol. 5, No. 1; February 2011.
- Icier, F.&Ilicali , C. (2005) . The effects of concentration on electrical conductivityof orange juice concentrates during ohmic heating. *EuropeanFoodResearchandTechnology*,220:406– 414 .
- Kong,Y.Q. ; Dong, Li. ; Wang, L.J. ; Bhandari ,B. ; Chen,X.D. Mao, Z.H .(2008).Ohmic Heating Behavior of Certain Selected Liquid Food Materials, *International.JournalofFoodEngineering* ,Volume 4, Issue3.
- Leizerson , S. and Shimoni , E. (2005) . Stability and sensory shelf life of orange juice pasteurized by continuous ,ohmic heating . *J. Agric Food ohem* .53 : 4012 - 2018 .
- Louise ,E.K.; Kil, J.P.; Miriam, D.H.; Fernanda, E.X.M.andPatrícia, M.A. (2008). Thermal conductivity and thermal diffusivity of papaya (*Carica papaya* L.)and cashew apple (*Anacardiumoccidentale*L.)*Braz. J. Food Technol.*, v. 11, n. 1, p. 78-85, jan./mar
- Person , D. (1976) . The chemical analysis of food , 7<sup>th</sup> Ed . Churchill living stone , Edinburgh , London and New York .
- Rao , M . A .; Rizvi , S . S .H .; Datta , A .K .(2005). Engineering properties of Food . Third edition .CRC Press.US.P.732.
- Shirsat , N ., Lyng , J. G ., Brunton , N. P., McKenna , B . (2004) .Ohmicprocessing: Electrical conductivities of pork cuts. *MeatScience* ,67, 507–514.
- Singh , R.P.; and D.R .Hedman . (2009) .Introduction to Food Engineering ( fourth edition). Academic Press Publication.
- Toledo, R.T.( 2007).Fundamentals of food process Engineering . Third Edition .Springer Science + Business Media , LLC.P. 579.
- Vicente, A.A. (2007). Novel technologies for the thermal processing of foods . Proceedings of Encontro de Quimica dos Alimentos: alimentostradicionais,alimento Saudaveis rastreabilidade” [CD-ROM]BeInstituto Politecnico de Beja , 2007, pp . 499 – 506 .
- Vikram,V.B.; Ramesh, M. N.; Prapulla, S. G. (2005).Thermal degradation kinetics of nutrients in orange juice heated by electromagnetic and conventional methods.*JournalofFoodEngineering*, 69, 31–40.
- Weast, R. C. and Melvin, J. A. (1982-1983). CRC. Hand book of chemistry and physics. 63<sup>rd</sup>.
- Zareifard, M. R.; Ramaswamy, H. S.; Trigui, M., Marcotte, M. (2003).Ohmic heating behavior and electrical conductivity of two-phase food Systems.*Innovative Food Science and Emerging Technologies*, 4, 45–55.