

المنتجات اللبنية

« تعقيم اللبن وطرق اختباراته »

التعقيم : اللبن بعد خروجه من درة الماشية قد يظل نقياً اذا حفظ بعيداً عن الهواء حيث يمكث مدة طويلة دون أن ينطرقه الفساد. ولكن هذه العملية غير مستطاعة ، لأن الحليب مهملاروعى فيه من العناية فلا يمكن ابعاد اللبن في اثنائه من تعرضه للهواء الجوى الذى هو في الحقيقة مرشح كوني ممتلئاً بأنواع البكتريا المختلفة التى تمثل دوراً مهماً بتكاثرها على جميع السوائل خصوصاً اللبن الذى يكون وهو بجرارته الطبيعية عند الحليب وسطاً صالحاً وبيئة مناسبة جداً لنمو وتكاثر هذه البكتريا التى تظل وتفرض افرازات حمضية مختلفة تكون سبباً في فقد خواص اللبن الطبيعية. اذ كثيراً ما يتجمد اللبن من تلقاء نفسه وعليه فيصبح غير صالح للتغذية ولا للصناعة في معامل الالبان

وكان هذا داعياً للبحث عن طرق تحفظه من هجمات هذه البكتريا التى كثيراً ما تكون أيضاً سبباً في امراض وبائية مختلفة تقضى على حياة كثير من الناس وخصوصاً الاطفال الذين معظم غذائهم من اللبن ففكروا اولاً ان موضوع التبريد يوقف تكاثر هذه البكتريا ويقلل من نشاطها ، وعلى ذلك يحفظ اللبن خواصه ولكن لم يتخلصوا بهذه الطريقة من وجود هذه البكتريا في اللبن على حالة ساكنة حيث بمجرد زوال هذا العارض (التبريد) تنشط البكتريا ويزداد عددها عما كان فيه

اولا : ففكروا ثانيافي ارتفاع درجة الحرارة وهي عكس طريقة التبريد ، حيث يغلى اللبن وبهذا الغليان تقتل كثير من أنواع البكتيريا الموجودة به . الا أن جراثيم هذه البكتيريا تبقى حتى اذا ما بردت من جديد وتكاثرت وزاد عددها . ولكن بهذه الطريقة وجد أن جميع البكتيريا الضارة والمسببة لأمراض وبائية تقتل جميعها بارتفاع الحرارة ، ولكن يفقد اللبن كثيراً من خواصه الغذائية فتتحلل املاح فوسفات الكالسيوم ويتجمد الزلال ويتحلل سكر اللبن ويعيد اللبن بعد ذلك عسر المضم بعد أن كان من أسهل الاغذية هضما ولذا كان بطبيعته الغذاء الوحيد للأطفال الصغار .

وقد اكتشف العالم الفرنسي ساوي باستير طريقته المشهورة في التعقيم وهي عبارة عن رفع درجة حرارة اللبن الي ما قبل درجة الغليان حتى لا يفقد اللبن خواصه الغذائية بان يصل الى الدرجة من ٧٠ الي ٨٥ وأفضلها ٧٦ سنتجراد لمدة تتراوح بين ٢٠ و ٣٠ دقيقة . وفي هذه المدة تقتل البكتيريا الضارة وغيرها . ثم يعقب ذلك تبريد فجائي سريع بواسطة جهاز يسمى المكثف (كوندنسر) لدرجة تتراوح من ١٠ الي ١٥ سنتجراد فتقتل بذلك جميع جراثيم البكتيريا التي لم يقتلها ارتفاع درجة الحرارة . وهذا اللبن الذي عومل بهذه الطريقة يمكث بجائته الطبيعية في أوان مغلقة بعيدة عن الهواء لمدة تتراوح بين ثلاثة وأربعة ايام دون أن يتطرق اليه الفساد . وتدعي هذه الطريقة بالتعقيم البسيط اما التعقيم الكلي فهو عبارة عن قتل جميع البكتيريا الموجودة باللبن وحفظه لمدة طويلة جدا وذلك بواسطة آلات وأجهزة من شأنها

رفع درجة الحرارة الي ما فوق درجة الغليان أى لدرجة تتراوح ما بين ١٢٠ و ١٧٠ سنتجراد

ومن المعلوم أنه اذا كان اللبن معرضا للهواء أى للضغط الجوي المادي فلا تصل درجة حرارته الا لنقطة الغليان (١٠٠ سنتجراد) ثم يغلي ويتحول الي بخار • و لكن للوصول للدرجة المذكورة سابقاً (١٢٠ الي ١٧٠) يجب أن يكون التسخين بعيداً عن الهواء أصلاً ولهذا يوضع اللبن في أوان مقللة توضع في البخار الفوق المسخن بالضغط لمدة نصف ساعة ثم تسد سداً محكماً بعيداً عن الهواء وبعد ذلك تبرد بأختلاط الماء بالبخار

وهناك بعض طرق أخرى يتبعها بأعموا اللبن والفلاحون لحفظه مدة يمكنهم من تصريفه للمستهلكين حتي يتخلصوا منه بدون أن يتلف أو تلحقهم خسارة مالية • وهذه الطرق هي اضاعة بعض المواد الكيميائية السامة الي اللبن فتقتل حقيقة البكتيريا الموجودة فيه ولا يتطرق اليه الفساد لوجود هذه المواد السامة • ولكن الذي يجراً علي ارتكاب هذا العمل مجرم يستحق العقاب لانه قد يقتل بذلك من يشربون هذا اللبن ولذا سنت جميع الممالك المتمدينة كثيراً من القوانين الصارمة التي يعاقب بمقتضاها كل من يرتكب مثل ذلك

ولكن في مصر، ذلك البلد الزراعى لم تكن الحكومة للأسف قوانين تعاقب علي الاجرام بالتسمم بهذه الطرق اللعوا فتفنن بأعموا اللبن في حفظ البانهم بهذه الطرق السامة وهم بعيدون عن طائلة العقاب أما المواد التي يستعملونها فهي في الغالب احدى المواد الآتية :

- ١ الفومالين
- ٢ البوراكس
- ٣ حمض البوريك
- ٤ « السيليسيليك
- ٥ ملح البارود

وقد يستعملون غير ذلك من الاشياء الضارة للصحة والمضعفة لأغشية المعدة والامعاء فيا حبذا لو التفتت مصاحبة الصحة الي هذه الافعال الخطيره

وهناك صنف اخر من المواد السامة الا أنها تضاف بكميات قليلة جداً . فتحفظ خواص اللبن ثم تتحلل بسرعة فتفقد خواصها السامة وهي (ثاني اوكسيد الأ كسجين) فان اضافة هذه المادة بكميات قليلة جداً علي اللبن تقتل البكتيريا الموجودة فيه وفي الوقت نفسه تتحلل هي الي ماء غير ضار وأوكسجين يتصاعد الي الهواء

والتعقيم ضروري جداً للمستهلك والبائع علي السواء فان البائع يحافظ بواسطته علي راس ماله دون ان يخاف من هجوم هذه الجيوش الجرارة من البكتيريا الموجودة في الهواء علي البانه فتتلفها ولا يصل الي غرضه بيعه او صناعته كما انه يكتسب ثقة الجمهور اذا راعي الطرق المستحسنة في التعقيم

والمستهلك من وجهة اخري يتأكد من نقاوة اللبن وطهارته وصلاحيته بعد التعقيم للتغذية وبذا يستفيد الطرفان (البائع والمستهلك) من اتقان عملية التعقيم

اختبار الايمان

ان من اعم الاشياء للمشتغلين بالالبان وصناعتها هو موضوع اختبارها حيث اصبح الغش في اللبن منتشرأ في كل مكان ولا يخفى ما ينجم عن ذلك من الاخطار علي حياة الانسان . فبالاختبار يمكن لبائع اللبن ان ينجوا بأنفسهم من طائفة العقاب الذي يلحقهم من بيعهم لبنا فقيرأ في المواد الدهنية سواء كان هذا النقص طبيعيا أو بفعل فاعل من الذين يوردون لهم تلك الالبان

وبالاختبار أيضا يمكن للمستهلكين أن يحترسوا أثناء شراء اللبن ومنتجاته مما عساه أن يكون مختلطا به مثل اضافة الماء وأخذ القشطة من اللبن وهلم جرا

وبالاختبار أيضا يمكن لتجار الزبدة ومرابي الماشية أن يسترشدوا به في انتخاب أنواع الأبقار والجاموس المركزة الدهن وهكذا مما لا يمكن حصره من الفوائد العظيمة

أما طرق الاختبار فكثيرة والمشهور منها ثلاث

أولها: الاختبار بواسطة البترومتر وهو عبارة عن مجبار مدرج من أعلايماً باللبن ويترك مدة تتراوح بين ١٢ و ٢٤ ساعة فترتفع القشطة (الحبيبات الدهنية) علي سطح الانبوبة ويقرأ مقدارها. ولكن لا يظهر هذا الاختبار حقيقة عينات اللبن، وذلك لأنه يتوقف علي حجم حبيبات الدهن وسرعة طفوها فما كان منها كبير الحجم أسرع في الارتفاع بطبقة سميكة ربما تكون أقل دسامة من عينة أخرى ذات

حميدات أصغر حجماً وأبطأ طفواً وعلى ذلك فهذه المدة (٤٤ ساعة) غير كافية لإظهار طفو جميع كمية الدهن الموجودة في اللبن وإذا زادت المدة عن ذلك تجمد اللبن من تلقاء نفسه فيوقف ارتفاع الدهن

لذلك فإن هذا الاختبار لا يعطى نتيجة حاسمة يمكن الاعتماد عليها ثانياً: اختبار الهايدرومتر وهو عبارة عن تعيين الكثافة النوعية للبن بواسطة جهاز مدرج من ١ إلى ٤٠ يوضع في اللبن. فافضل الالبان ما كانت كثافته حسب هذا المخبر المدرج من ٣٠ إلى ٣٢. بمعنى أن كل ١٠٠ جالون لبن تزن على هذا الاعتبار ١٠٣٢ رطلاً. ولكن في هذا الاختبار نقصاً أيضاً إذ يمكن إبائع اللبن عمل ترتيب بمقتضاه طمس الحقيقة حيث يمكنه أن يزيد الكثافة بتنقيص الدهن وإضافة مقدار من الماء

ثالثاً: جهاز جلبر. يتوقف الاختبار بهذا الجهاز على فعل القوة الطاردة المركزية حيث ينفصل الدهن عن محتويات اللبن الأخرى بواسطة سرعة الدوران. لا يجب أن لا تقل عدد دورات الجهاز عن الف في الدقيقة وهذا لمدة ثلاث دقائق حتى يتسنى توليد حرارة لا تقل عن ٢٦٦ فارنهایت. ويتركب هذا الجهاز من صينية تدور حول مركزها ولها غطاء محكم وفي داخلها أماكن كافية لوضع ثمانية أنابيب مدرجة من ١ إلى ٩ وعند الاختبار يوضع في تلك الأنابيب المحتويات الآتية

أولاً: ١١ سنتيمتراً مكعباً لبن من العينة المراد اختبارها مع عمل الاحتياطات اللازمة لخلط اللبن خلطاً جيداً قبل أخذ العينة

ثانياً: ١٠ سنتيمتراً مكعباً من حمض الكبريتيك المركز تضاف بغاية

الاحتراس

ثالثاً : ١ سنتيمترا مكعبا من حمض الكثؤول الاميل
ثم بعد ذلك تسد الانبوبة بواسطة السدادة الكواشوك سدا
محكما وترج بشدة حتى يتم احتراق جميع السكر والمواد الكيماوية ويتغير
لون المخلوط الى اللون الأسمر . ثم توضع الانابيب (انبوتان على الاقل)
لحفظ توازن الصينية وتغطي هذه بغطائها المحكم وتدار بالسرعة السابقة
الذكر ولمدة المذكورة آنفا فينصل الدهن ويظهر جليا في الجهة المدرجة
من الانبوبة ويقرأ مقداره فتعرف نسبته في اللبن (١)

وبهذا الاختبار وجد ان انواع البقر المصري يختلف نسبة الدهن
في لبنها من ٣٥-٣٠ ره في المائة ولبن الجاموس من ٦٠-٩٠ ره في المائة
وبناء على ما تقدم فاننا نؤمل من وزارة الزراعة ان تهتم بموضوع
الالبان ومنتجاتها في مصر

حسن نظمي

بالجمعية الزراعية السلطانية

الفلاحة . يحسن عند قراءة كمية الدهن أن تحفظ حرارة الانبوبة
بدرجة ٦٥ سنتجراد وذلك بوضعها في حمام الماء الساخن عدة دقائق علي
هذه الدرجة