

غش الحليب Milk Adulteration

غش الحليب: يعرف غش الحليب بأنه إضافة اية مادة الى الحليب او نزع أي من مكونات الحليب الطبيعية بحيث يؤدي ذلك الى الحاق ضرر بصحة واقتصاديات المستهلك او خداعه ومن ابرز مبررات غش الحليب هو الربح غير المشروع .

أي ان كل تغير في تركيب الحليب الطبيعي مثل إضافة الماء او فرز قسم من الحليب او إضافة مواد معادلة للحموضة يعتبر غش و نتيجة لذلك تتغير صفات الحليب و قيمته الغذائية و يصبح غير صالح لصناعة الحليب المكثف و الجبن والالبان المتخمرة .
طرق غش الحليب وكيفية الكشف عنها :

1- الغش بإضافة ماء الى الحليب او بإضافة حليب فرز او بالطريقتين معا وهي الطريقة الأكثر شيوعا، اذ بإضافة الماء للحليب تقل كثافته وحموضته ونسبة الدهن والبروتينات ولهذا فإن الحليب لا يتجبن جيدا عند إضافة المنفحة وحتى اذا تجبن الحليب فإن الخثرة تكون ضعيفة و يقل تصافي الجبن وتزداد نسبة الفقد.

يمكن الكشف عن غش الحليب بهذه الطرق بقياس بعض خواص الحليب مثل:

أولا : قياس الوزن النوعي للحليب : يعد احد المؤشرات لتحديد صفات الحليب الطبيعية وهو عبارة عن وزن حجم معين من الحليب الى نسبة نفس الحجم من الماء ويستفاد من تقديره للكشف عن الماء المضاف في حالة غش الحليب و يستعمل المكثاف Lactometer في قياس الوزن النوعي للحليب الذي يتراوح من (1.027-1.032) حيث ان انخفاض الوزن النوعي عن 1.027 يدل على إضافة الماء بمعنى ان اللاكثوميتر يعطي قراءة منخفضة بسبب انخفاض نسبة الدهن و المواد الصلبة غير الدهنية بسبب تخفيف الحليب بالماء او الحليب الفرز او كلاهما معا، كما ان إزالة قسم من الدهن تؤدي الى زيادة الوزن النوعي أي ان نسبة المواد الصلبة غير الدهنية مرتفعة وبالتالي فإن اللاكثوميتر يعطي قراءة مرتفعة اما إضافة النشأ فتعمل على معادلة الوزن النوعي.

ثانياً : تقدير نقطة انجماد الحليب : يعد هذا الاختبار الأكثر دقة للكشف عن غش الحليب بالماء، يستعمل جهاز Cryoscope الذي يعتمد على التغير في درجة انجماد الحليب عند إضافة الماء و تبلغ درجة انجماد الحليب الطازج (-0.55م°)، و تقترب هذه الدرجة من الصفر المئوي عند إضافة الماء اليه و تتلخص طريقة احتساب نسبة الماء المضاف الى الحليب بما يأتي:

$$\text{نسبة الماء المضاف \%} = \frac{\text{درجة انجماد الحليب القياسية} - \text{درجة انجماد النموذج}}{\text{درجة انجماد الحليب القياسية}} * 100$$

2- غش الحليب باستبدال جزء او كل دهن الحليب بدهون نباتية او شحوم التي هي ارخص ثمنا والتي يمكن الكشف عنها بالاعتماد على ما يلي :

أ- تقدير محتوى حامض البيوتريك في دهن الحليب على أساس ان هذا الحامض موجود في دهن الحليب وبكميات معروفة .

ب- تقدير محتوى الدهن من الاحماض الدهنية الغير مشبعة على أساس ان هذه الاحماض تتواجد بنسب اعلى في الزيوت النباتية وبنسب اقل في الشحوم مما هي عليه في دهن الحليب .

ج- محتوى الدهن من فيتامين (E) على أساس ان الزيوت النباتية تحتوي على كميات اكبر من هذا الفيتامين مما يحتويه دهن الحليب .

ملاحظة / لا يمكن الإفادة من هذه الطريقة في الكشف عن غش دهن الحليب بدهن جوز الهند حيث ان كمية فيتامين (E) بالدهنين متقاربة .

د- تقدير بعض الثوابت للدهن كرقم التصبن والرقم اليودي .

3- غش الحليب بإضافة النشأ : يضاف النشأ لزيادة لزوجة الحليب الذي سبق تخفيفه بالماء و يكشف عنه باستعمال يوديد البوتاسيوم اذ يتكون اللون الأزرق .

4- المضادات الحياتية في الحليب : تستعمل المضادات الحياتية في علاج بعض الحالات المرضية من التهاب الضرع و ان لوجودها في الحليب محاذير صحية اذ تسبب اضرارا صحية لبعض المستهلكين الذين يتحسسون لهذه المضادات فضلا عن المحاذير التصنيعية اذ ان الحليب الذي يحتوي على مضادات حيوية لا يمكن تصنيعه الى جبن او البان متخمرة اذا تثبط من نمو و نشاط البادئ لذلك يجب عدم استهلاك الحليب الناتج من بقرة تم حقنها بمضادات حيوية قبل اقل من 72 ساعة فضلا عن الانتظار 96 ساعة قبل مزج حليب البقرة المحقونة بمضاد حيوي مع بقية الحليب.

طريقة الكشف عن وجود المضادات الحيوية بالحليب : إضافة مزرعة من بكتريا حامض الالكتيك الى عينتين من الحليب أحدهما العينة المراد فحصها والاخرى عينة نقية خالية من اي غش ، ثم تحفظ العينتان في حاضنة على درجة حرارة 30 م . تقاس حموضة كل منها على فترات. حيث يلاحظ وجود فروقات واضحة في سرعة تطور الحموضة بين العينة النقية القياسية وتلك التي تحتوي على مواد مضادة حيائية نتيجة لتأثير تلك المواد على نشاط بكتريا البادئ.

5- **المواد الحافظة في الحليب :** يتم إضافة بعض المواد الحافظة للحليب غير المصرح بها في دول العالم بهدف تحسين صفات حفظ الخليب وتأخير التلف او لظهار الحليب ردي النوعية بمظهر الحليب الجيد ومن المواد الحافظة :

• **الفورمالديهايد :** و يعتبر الفورمالين من اكثر المواد الحافظة شيوعا و الفورمالين اسم تجاري يطلق على محلول الفورمالديهايد 40% اذ تكفي منه 5-6 قطرات لحفظ كيلو غرام من الحليب 3-4 أيام و يمكن الكشف عنه بالطريقة الاتية :

الكشف عن الفورمالين:

- 1- يؤخذ 3 مل من الحليب المراد فحصه في انبوبة إختبار ويخفف بنفس الحجم من الماء .
- 2- يضاف حوالي 5 مل من حامض الكبريتيك التجاري 90 % الى الحليب المخفف في الانبوبة بشكل بطيء وعلى جانب الانبوبة التي يجب ان تمسك بوضع مائل بحيث تتكون طبقة انفصال ولا يختلط الحامض بالحليب.
- 3- يلاحظ في حالة وجود الفورمالين تتكون حلقة بنفسجية عند سطح انفصال السائلين وعند عدم وجود الفورمالين يتكون عند سطح الانفصال لون أخضر خفيف وبعد فترة يتكون لون احمر بني

• الكربونات والبيكربونات: ان الهدف من إضافة الكربونات و البيكربونات في الحليب هو معادلة الحموضة المتكونة في الحليب بسبب فعل البكتريا التي تتكاثر و تنمو عند عدم تبريد الحليب عند نقله الى معامل الالبان لاطالة مدة حفظه و يمكن الكشف عن ذلك كالاتي :

1- يخلط 10مل من الحليب المراد فحصه مع 10 مل من كحول الايثانول 95%.

2- تضاف قطرتان من محلول مائي لحمض Rosolic بتركيز 1 % ثم يخلط المزيج

3- في حالة وجود الكربونات يتكون لون وردي في حين يعطي الحليب الطبيعي لوناً بنياً

إن حمض Rosolic عبارة عن كاشف يتحول لونه عند 7-8 PH الى اللون الوردي وهذا يدل

على ان الحليب أصبح قاعدي نتيجة وجود الكربونات المضافة علما PH الحليب الطبيعي

في حدود 6.6.

6- كشف غش الحليب المعامل حرارياً: قد يلجأ بعض منتجي الحليب الى غلي الحليب بهدف إطالة مدة

حفظه و بيعه الى معامل الالبان على انه حليب خام، و هذا مخالف للقوانين اذ يؤدي ذلك الى إخفاء عيوب الحليب فضلا عن حصول صعوبات تصنيعية .

يتم الكشف عن هذا الغش كالتالي:

1- تضاف قطرتان من محلول مائي من Paraphenylene diamine 2% الى 5 مل من الحليب

المراد فحصه في إنبوبة اختبار ثم ترج جيدا

2- بعد ذلك تضاف نقطتان من محلول من بيروكسيد الهيدروجين بتركيز 3-4% وترج العينة مرة

أخرى

3- نلاحظ تكون لون أزرق في حالة الحليب الخام او المسخن لدرجة حرارة أقل من 80° م ، أما الحليب

الذي سخن الى درجة حرارة أعلى من ذلك او سبق تسخينه فيبقى لونه أبيض.

7- الكشف عن المواد الملونة في الحليب: تضاف أحيانا مواد ملونة صناعية لاجل اظهاره بمظهر طبيعي

وخاصة في حالة الحليب الذي تم غشه بإضافة الماء او بفرز الدهن لجعل الحليب يبدو بمظهر جيد

وعادة تضاف مواد ملونة عديدة مثل الاناتو والكراميل.

يتم الكشف عن صبغة الاناتو بوضع 10 مل من الحليب المراد فحصه في أنبوب اختبار يضاف له نفس الحجم من الايثر و ترج الانبوبة بشدة ثم تترك ساكنة لبعض الوقت، يلاحظ انفصال طبقة الايثر على سطح و في حالة وجود الاناتو يصبح لون الايثر اصفر و يعتمد عمق اللون على كمية الاناتو.

الكشف عن الألوان الصناعية:

يؤخذ 15 مل من الحليب و يضاف له نفس الحجم من حامض الهيدروكلوريك المركز ثم يرج المزيج باحتراس حتى تتكون متفتنة من الخثرة اذا كانت الخثرة ذات لون ابيض او اصفر كان الحليب طبيعيا. اما في حالة تلونها باللون الوردي فيعني ذلك إضافة الوان صناعية الى الحليب.