

## دراسة مقارنة لمستويات التلوث بمتبقيات المعادن الثقيلة في منتجات الجبن وأملاح الاستحلاب المحلية

احمد محمد صالح

كلية الطب البيطري / جامعة ديالى

### الخلاصة

تضمنت الدراسة استعمال جهاز طيف الامتصاص الذري للكشف عن متبقيات المعادن الثقيلة في 10 نماذج مختلفة من الجبن المصنع محليا جمعت من أسواق مدينة بغداد كنماذج من الجبن المنتج من قبل الفلاحين والبقالين , و 20 أنموذج مختلف من أملاح الاستحلاب المستخدمة لصنع الجبن محليا وأثبتت نتائج التحليل للمكونات أن نماذج الجبن المصنع محليا ذات مستوى رديء من ناحية النوعية وغير مطابقة للمواصفات المحلية والدولية , أما النسب المرتفعة من متبقيات المعادن الثقيلة في أملاح الاستحلاب المستخدمة محليا أثبتت أن هذه الأملاح هي أملاح استحلاب صناعية وليست غذائية وغير مطابقة للمواصفات الدولية . حيث بينت النتائج أن معدلات مستوى تركيز \* [p.p.m] متبقيات المعادن الثقيلة \*(MD) في نماذج الجبن المصنع محليا كان  $0.001 \pm 0.1 > \text{p.p.m}$  لكل من الكاديوم والمنغنيز و  $3.5 \text{p.p.m}$  للحديد و  $> 0.05$   $0.001 \pm \text{p.p.m}$  للرصاص و  $7.3 \text{p.p.m}$  لكل من الخارصين والنحاس . أما عن معدلاتها في أملاح الاستحلاب المحلية المستخدمة في صنع الجبن فكان  $0.145 \pm 1.55 \text{p.p.m}$  للكاديوم و  $0.16 \pm 1.7 \text{p.p.m}$  للمنغنيز و  $1.12 \pm 16 \text{p.p.m}$  للحديد و  $0.275 \pm 3.15 \text{p.p.m}$  للرصاص و  $5.6 \pm 233.1 \text{p.p.m}$  للخارصين و  $0.085 \pm 1.95$  للنحاس .

## Study of Pollution Levels of heavy metals residues in the locally produced cheese & emulsifying salts

Ahmed M.S. Al-Shdidi

College of Veterinary Medicine / Diyala University

### Summary

The study was conducted to indicate the comparative measurements of heavy metals residues levels were detected by Atomic Absorption Spectrophotometer in 10 random samples of locally processed cheeses and in 20 random samples of emulsifying salts collected from different areas in Baghdad , results showed that such cheese of low quality and did not meet both local and international Dairy products standards , Such findings of high concentration of heavy metals residues indicate that the emulsifying salts used in processing were not nutritional but of industrial origin and unfit for human consumption . The results show that is the concentration \*[p.p.m.] of heavy metals residues \*(±MD) in the locally processed cheeses samples were  $< 0.1 \pm 0.001 \text{ p.p.m}$  for both of Cd. & Mn. ,  $3.5 \pm 0.28 \text{ p.p.m}$  for Fe. ,  $< 0.05 \pm 0.001 \text{ p.p.m}$  for Pb. ,  $7.3 \pm 0.3 \text{ p.p.m}$  for Zn. &  $0.24 \pm 0.01 \text{p.p.m}$  for Cu. .. While the concentration \*[p.p.m.] of heavy metals residues \*(±MD) in the Emulsifying salts were  $1.55 \pm 0.145 \text{ p.p.m}$  for Cd. ,  $1.7 \pm 0.16 \text{ p.p.m}$  for Mn. ,  $16 \pm 1.12 \text{ p.p.m}$  for Fe. ,  $3.15 \pm 0.275 \text{ p.p.m}$  for Pb. ,  $233.1 \pm 5.6 \text{ p.p.m}$  for Zn. &  $1.95 \pm 0.085 \text{ p.p.m}$  for Cu. .

Key words : residues , metals , cheese

\* part per million

\*\* Mean Deviation

### لمقدمة

تعد مشكلة تلوث الحليب ومنتجاته بمتبقيات المعادن الثقيلة من المشاكل الرئيسية التي تؤثر على الصحة العامة البشرية والبيطرية . حيث يعد كل من الرصاص والنحاس و الخارصين و الكاديوم والحديد و المنغنيز من المعادن الثقيلة التي لها أهمية وتأثير على صحة الإنسان والحيوان لذلك تم التركيز على التأثير السام المتسبب بوساطة الكاديوم والرصاص والنحاس . تستقبل الحيوانات المعدن الثقيلة عن طريق الهواء أو الماء أو الغذاء . تلوث الغذاء بالمعادن يعد من الطرق الرئيسية لمتبقيات المعادن في الحليب المفروز علما أن مستوى المعادن الثقيلة يبقى بالمستوى نفسه في الحليب خلال البسترة ولهذا فان منتجات الألبان تبقى مستويات المعادن الثقيلة في منتجات الألبان بنفس مستوياتها الحليب الأصلي , لذا قام العديد من الباحثين بدراسة التلوث لبقايا المعادن الثقيلة في نماذج الحليب المفروضة بكونها إحدى الملوثات المهمة في الأغذية (1;2;3) . لقد عرف الجبن Cheese منذ قديم الزمان ويعد سكان وادي الرافدين والنيل من المبتدئين بصناعة الجبن ثم انتشر بالتجارة ما بين آسيا وأوروبا , وإن معظم تسميات الجبن جاء تبعاً للمكان الذي صنعت فيه أصلاً وأشير إلى وجود أكثر من 400 اسم جبن قد تم وصفها ولكن أتضح أن عدد أنواع الجبن الطبيعية لا يزيد عن 18 نوع نموذجي تختلف في طريقة تصنيعها (4;5) وبالرغم من إن الجبن يعد من الأغذية المركزة إلا أنه لا يحتوي على كافة العناصر الغذائية الموجودة في الحليب وإن غالبية طعم الجبن تعود إلى ما يحتويه من الأحماض الدهنية والدهن الذي تختلف نسبة في أنواع الجبن . ويصنف الجبن حسب المعايير Criteria الآتية :-

- 1 - نوع معاملة الخثرة ( الرنين أو الحامض ) .
- 2 - المحتوى المائي ( طري , شبه طري , جاف , جاف جدا ) .
- 3 - نوع بادئ الإنضاج ( البكتريا , العفن الزرق , العفن البيض , غير منضج )
- 4 - البنية ( عدم وجود أو وجود التجاوبف أو العيون ) . (5)

ومن خلال تجارب الباحثين المشتغلين في صناعة الجبن ونتيجة للبحث عن طريقة لحفظ الجبن الجاف وشبه الجاف لوحظ انفصال مكونات الجبن (الماء والدهن والبروتين) عن بعضها البعض أثناء طبخها مما أدى إلى البحث عن مركبات كيميائية لها القدرة على منع هذا الانفصال إضافة إلى قابليتها على انتشار البروتين في المستحلب . استعمل Habicht عام (1934) قسم من أملاح الاستحلاب Emulsifying salts المعروفة في الوقت الحاضر (6) وهي مركبات عضوية ذات جذور أحادية التكافؤ وموجبة الشحنة وأخرى عديدة التكافؤ سالبة الشحنة حيث تعمل كعامل مشنت للبروتين وبذلك تساعد على إذابة فضلا عن استحلاب الدهن ولكن وجد إن بعضها غير مناسب للاستعمال في صناعة الجبن وذلك لأسباب واعتبارات اقتصادية . وجدت أملاح استحلاب جوها Joha emulsifying salt عام 1936 واستعملت في صناعة الجبن (7) وينجح كبير ويوجد حوالي 20 نوع من هذه الأملاح لملائمة صناعة كافة أنواع الجبن وتتباين هذه الأملاح في قدرة كل منها على إحلال وانتشار البروتين وتأثيره على الأس الهيدروجيني pH لخليط الجبن المستعمل وقدرته في مقاومته تغيرات الأس الهيدروجيني (لمحالبها بتركيز 1%) وقسمت إلى أملاح استحلاب حامضية وقاعدية ومتعادلة . تعمل أملاح الاستحلاب على إيقاف فاعلية الكالسيوم الذي يؤثر في ثبات هلام الجبن و أول خاصية لملاح الاستحلاب قدرته على إذابة الكازين من خلال إنتاج سائل متجانس (8) .

### مصادر تلوث الحليب ومنتجاته بمتبقيات المعادن الثقيلة :-

- 1- الكاديوم Cd. :- عالمياً حددت أعلى نسبة مسموح بها من الكاديوم بالحليب هي 0.005p.p.m. (14;13;12;11;10;9) . في حين حددت المنظمة المصرية للتقييس (15) أعلى مستوى مسموح بها منه في الجبن هي 0.05mg./kg. من الوزن الجاف .
- 2- المنغنيز Mn. :- عالمياً تم تحديد أعلى نسبة للمنغنيز في الجبن هي 0.11mg./100gm. من الوزن الجاف (14;13;12;11;10;9) .
- 3- الحديد Fe. :- عالمياً تم تحديد أعلى نسبة للحديد في الجبن هي 1mg./100gm. من الوزن الجاف (14;13;12;11;10;9) .
- 4- الرصاص Pb. :- عالمياً تم تحديد أعلى نسبة مسموح بها من الرصاص بالحليب هي 1p.p.m. (14;13;12;11;10;9) . ووجد أن مستوى الرصاص في الحليب المبستر هو نفس المستوى في حليب الأبقار الخام المصنع منه .
- 5- الخارصين Zn. :- إن التركيز الطبيعي له في الجبن الجاف منزوع الدهن هو 35.1p.p.m. (14;13;12;11;10;9) في حين حددت المنظمة المصرية للتقييس (15) أعلى مستوى مسموح بها من الخارصين في الجبن هي 20mg./kg. من الوزن الجاف .

6- النحاس Cu. :- حددت المنظمة المصرية للقياس (15) أعلى مستوى مسموح بها من النحاس في الجبن هي 0.1-0.3mg./kg. من الوزن الجاف .

جدول (1) يبين معدلات نسب تركيز المعادن الثقيلة (mg./kg) من الوزن الجاف في بعض أنواع الجبن العربية . (15)

المعدن الثقيل	الكاديوم	المنغنيز	الحديد	الرصاص	الخاصين	النحاس
الجبن المطبوخ	2.9±0.2	2.4±0.1	26.4±1.7	0.28	28.1±9.3	5.2±0.1
الجبن الطري	2.9±0.2	2.4±0.1	26.4±1.7	0.28	28.1±9.3	5.2±0.1
الجبن المحلي	2.9±0.2	2.4±0.1	26.4±1.7	0.28	20.2±4.7	2.9±0.1
جبن اللاتشون	5.13±0.9	±1.05	±8.05	±1.038	61.04±5.8	2.9±2.3
جبن القريش المصري	5.4±0.4	4.5±0.4	32.7±5.4	0.11	73.1	5.2±0.8

### المواد وطرائق العمل

تم استخدام جهاز طيف الامتصاص الذري Atomic Absorption Spectrophotometer لقياس متبقيات المعادن الثقيلة والمبني على أساس امتصاص أطوال موجية معينة لكل من العناصر , تم إجراء عمليات هضم لنماذج الأغذية لان قسم من هذه العناصر تكون مرتبطة بمركبات أساسية أو بشكل عضوي في الغذاء مما يستوجب هضمها لغرض تحويلها إلى شكل أيوني بسيط قابل للقياس . هناك فقط اختلاف في نوع الغاز المستعمل في أجهزة طيف الامتصاص الذري المختلفة وجميعها تعمل بـ 3 خطوات أساسية :-

1- تحضير الجهاز يتضمن المراحل الآتية :-

مرحلة تجفيف الأنموذج . مرحلة الترميد . مرحلة التذرية . مرحلة التنظيف .

2- عمل محاليل قياسية بتركيز 0.01 و 0.02 و 0.04 و قياسها لعمل خط بياني قياسي للمقارنة مع النماذج.

3- حقن الأنموذج في الجهاز .

تم قياس نسبة متبقيات المعادن الثقيلة في نماذج الجبن المطبوخ في مختبر الجهاز المركزي للقياس والسيطرة النوعية العراقي باستخدام جهاز طيف الامتصاص الذري نوع (Vairan-AA375) إنكليزي المنشأ والذي يستخدم غاز الأستيلين في عملية القياس وحسب الطريقة التي أوصت بها إدارة الأغذية العالمية (16) وذلك بوزن 5-10 غم من نموذج الجبن المتجانس في دورق حجمي سعة 100 مل ثم أضيف 25 مل من 6 عياري حامض الهيدروكلوريك HCl,6N المحضر مسبقاً وجرت عملية تسخين المزيج على مسخن حراري كهربائي لمدة 5 دقائق لغرض التخلص من بعض المواد الدهنية والبروتينية التي قد توجد بالنموذج , يبرد المحلول الناتج المتبقي وينقل إلى دورق حجمي سعة 50 مل ويكمل الحجم إلى حد 50 مل بماء مقطر , بعدها يتم مزج المحلول لمدة 20 دقيقة ثم ينقل بعناية في دورق بلاستيكي لغرض قياس نسبة متبقيات المعادن المراد الكشف عنها في محاليل نماذج الجبن بواسطة الجهاز .

تم إجراء قياس نسبة متبقيات المعدن الثقيلة في أملاح الاستحلاب في مختبر بحوث التغذية / وزارة الصحة . باستخدام جهاز طيف الامتصاص الذري نوع (Perkin-Elmer) إنكليزي المنشأ والذي يستخدم غاز الأركون في عملية القياس , وحسب الطريقة التي أوصت بها إدارة الأغذية العالمية (16) وذلك بوزن 0.5 غم من نماذج أملاح الاستحلاب في جفنة خزفية جففت بوضعها في المجفف ثم وضعت الجفنة مع النموذج في الفرن الحراري بدرجة 100 م/24 ساعة بعدها تم زيادة درجة الحرارة 50 م/30 دقيقة إلى أن وصلت درجة حرارة الفرن إلى 450 م لغرض حرقها للتخلص من المواد العضوية . بعد الحصول على رماد ذو لون رمادي أو رمادي خفيف تم إضافة 5 مل من 6 عياري حامض الهيدروكلوريك HCl,6N المحضر مسبقاً وجرت عملية تبخير للحامض في حمام مائي أو على مسخن حراري كهربائي إلى حد الجفاف بعد ذلك ذوبت المادة المتبقية في جفنة بإضافة 15-30 مل من 0.1 عياري حامض النتريك HNO<sub>3</sub>, 0.1N المحضر مسبقاً وتركت الجفنة لمدة 1-2 ساعة . بعدها تم قياس نسبة متبقيات المعادن المراد الكشف عنها في محاليل النماذج بواسطة الجهاز .

### النتائج

جدول (2) تركيز متبقيات المعادن الثقيلة p.p.m في نماذج مختلفة من الجبن المصنع محليا تم جمعها بصورة عشوائية من أسواق مدينة بغداد .

المعدن الثقيل	عدد النماذج	أعلى قيمة	أدنى قيمة	المعدل $\pm$ MD
الكاديوم	10	0.1 >	0.1 >	0.001 $\pm$ 0.1 >
المنغنيز	10	0.1 >	0.1 >	0.001 $\pm$ 0.1 >
الحديد	10	4.9	2.1	0.28 $\pm$ 3.5
الرصاص	10	0.05 >	0.05 >	0.001 $\pm$ 0.05 >
الخراسين	10	8.8	5.8	0.3 $\pm$ 7.3
النحاس	10	0.29	0.19	0.01 $\pm$ 0.24

- المعدل  $\pm$  الانحراف المتوسط MD

جدول (3) تركيز متبقيات المعادن الثقيلة p.p.m في نماذج مختلفة من أملاح الاستحلاب المستخدمة محليا في تصنيع الجبن تم جمعها بصورة عشوائية من أسواق مدينة بغداد .

المعدن الثقيل	عدد النماذج	أعلى قيمة	أدنى قيمة	المعدل $\pm$ MD
الكاديوم	20	3.0	0.1	0.145 $\pm$ 1.55
المنغنيز	20	3.3	0.1	0.16 $\pm$ 1.7
الحديد	20	27.2	4.8	1.12 $\pm$ 16
الرصاص	20	5.9	0.4	0.275 $\pm$ 3.15
الخراسين	20	289.1	177.1	5.6 $\pm$ 233.1
النحاس	20	2.8	1.1	0.085 $\pm$ 1.95

- المعدل  $\pm$  الانحراف المتوسط MD

## المناقشة

### اولا :- متبقيات المعادن الثقيلة في نماذج الجبن المحلي

دللت نتائج جدول (2) أن معدلات مستوى متبقيات المعادن الثقيلة في نماذج الجبن المحلي كانت أعلى من المسموح به في منتجات الألبان عالميا وعربيا ومحليا وحسب معدل المستوى الذي حدده كل من (9;10;11;12;13;14;15) والمسموح به في الجبن . ويرجع ارتفاع معدل مستوى التلوث بالكاديوم والمنغنيز والرصاص والخراسين في الجبن نتيجة استخدام أملاح استحلاب صناعية غير غذائية (17). يحدث التلوث بالكاديوم عن طريق التلوث الصناعي للبيئة خصوصا الماء والغذاء , حيث إن جميع الترب والصخور تحتوي نسبة منه ومصادره العامة هي الفوسفات الصخرية الحاوية عليه واستخدام أسمدة مخلفات المجاري , والإضافات المعدنية العلفية الحاوية عليه . كما ويتراكم الكاديوم في النباتات العلفية كالتبن أو القش أو البرسيم والمراعي العشبية . أما مصادره الأخرى هي نضائد النيكل - كاديوم , وسبائك اللحام وأشباه الموصلات والخلايا الشمسية والمثبتات الصناعية , كما وينتج كنتاج عرضي خلال إنتاج المعادن الأخرى . وفي الأبقار يمتص حوالي 16% من الكاديوم المتناول ويتركز أكثر من نصف الممتص منه في الكلى والكبد . وبعد الكاديوم من المعادن الثقيلة التي تتجمع في الجسم ويتركز في النبيبات الكلوية مسببا الضرر والأفة الكلوية كما ويتركز وبدرجة أقل في الخلايا الكبدية ويفرز من الجسم ببطئ شديد يصل 0.009% و 0.007% عبر الإدرار والصفراء في البراز على التوالي يوميا . وبسبب طول مدة نصف حياته البايولوجية التي قد تصل 10-30 سنة اعتمادا على نوع الحيوان مما يؤدي إلى تراكمه في الجسم كلما تقدم بالعمر . ويعتبر الكاديوم أكثر أهمية مقارنة بالنحاس والخراسين حيث يتداخل مع أيض النحاس مؤديا إلى قلة مستوى النحاس بالكبد والدم وبعد من ملوثات المعادن السامة بشكل أملاح والمهمة التي تظهر يوميا معلومات جديدة حول تأثيراته السمية الخطرة على الصحة العامة كالتأثيرات المسببة لأنواع معينة من فقر الدم ولين العظام والتأثيرات المسرطنة والمشاكل التناسلية والتشوهات الجنينية ومشاكل في الحمل خصوصا عند تعرض الإناث الحوامل للكاديوم خلال مراحل الحمل (18;19;20;21) . ويحدث التلوث بالمنغنيز عن طريق الأواني المستخدمة . وكذلك يوجد المنغنيز في حليب الأبقار عند تحطم الكازين ( بروتين الحليب ) (18;19;20;21).

ويحدث التلوث بالحديد عن طريق الإسراف بالإضافة المعدنية الحاوية على الحديد إلى العلف وكذلك أسمدة التربة والحبوب التي يتناولها الحيوان حيث إن جرعة 100-200 mg/kg تعد مميئة للماشية وعن طريق الأواني المستخدمة .

هذا وإن التجمع المزمن له في الجسم يسبب تلف وتليف خلايا الكبد (18;19;20;21) . ويحدث التلوث بالرصاص عن طريق الماء والكلاء والنباتات , ويعد الرصاص احد الملوثات المهمة والموجودة في محيطنا وهو واسع الانتشار في أصناف عديدة من الأغذية في الطبيعة ومصادره العامة هي مواد البناء والسياسة كالأجر والقرميد والخزافة والأصباغ الحاوية عليه , النضائد الرصاصية , رمي زيوت المحركات في المجاري , زيوت التشحيم , معاجين الإكساء , استخدام أقتال الرصاص لشباك صيد الأسماك , مشمعات الأرضية ومواد سد شقوق السقوف , غسل المناجم , رصاص الوقود , ومواد الذخيرة كالفخاخ والرصاص , ورقائق الألعاب والجلي المزيفة , وعن طريق الأواني المستخدمة , والمبيدات الحشرية الحاوية عليه , ويمتص الرصاص عبر القناة الهضمية والجلد والقناة التنفسية , وإن جرعة أكثر من 6-7 mg./kg./day تكون خطيرة وتسبب التسمم , وإن التجمع المزمن للرصاص في أنسجة الجسم يكون ساما عندما يصل تركيزه في الكبد 5-300 ppm. مسببا ضعف عمل الكلتيين والكبد والدماغ ومشاكل عصبية وتناسلية ويسبب تثبيط تكوين الهيموغلوبين مما يؤدي إلى احد أنواع فقر الدم ووجد بأن مستوى الرصاص في الحليب المبستر هو نفس المستوى في حليب الأبقار الخام المصنع منه (18;19;20;21) . ويحدث التلوث بالخراسين عن طريق الأواني المستخدمة , مواد الخردة , العملة المعدنية المصنعة منه ومركباته الداخلة في صناعة الأصباغ ومنشطات مطاط الإطارات والمواد الطبية كالمراهم الواقية من أشعة الشمس ومرامهم الطفق الجلدي . وعن طريق منتجات البروتينات الخضرية وعن طريق الغذاء . وتظهر حالات التسمم بالخراسين عند استخدام الأواني المغلونة ( المطلية بالزنك ) في حفظ الأغذية الحامضية . وتعد جرعة >500mg./kg. من أكسيد الزنك جرعة سامة (18;19;20;21) . ويحدث التلوث بالنحاس ناتج عن سوء استخدام مادة كبريتات النحاس  $CuSO_4$  في أكساء المراعي وغسول أقدام الماشية كمعقمات وكمضادات للديدان وتناول الأسلاك النحاسية , وإن مستوى الحاجة الغذائية للماشية من النحاس هي 50 ppm. في العليقة علما بأن تجمع تركيزه لأعلى من 250 ppm. في الكبد يعد ساما وإن جرعة من كبريتات النحاس  $CuSO_4$  تتراوح ما بين 200-800mg./kg. تعد جرعة سامة للماشية (18;19;20;21) .

### ثانيا : - متبقيات المعادن الثقيلة في نماذج أملاح استحلاب الجبن

دللت نتائج جدول (3) أن الجزء الأكبر من نماذج أملاح الاستحلاب المعروضة في الأسواق المحلية هي أملاح استحلاب صناعية وليست غذائية (17) وكانت أعلى من المسموح به في منتجات الألبان عالميا وعربيا ومحليا وحسب معدل المستوى الذي حددته كل من (9;10;11;12;13;14;15) وتسبب تأثيرات ضارة على الصحة العامة للمستهلك كالتأثيرات المسببة لأنواع معينة من فقر الدم ولين العظام والتأثيرات المسرطنة والمشاكل التناسلية والتشوهات الجنينية ومشاكل في الحمل خصوصا عند تعرض الإناث الحوامل كما وتزيد من احتمالية الإصابة بالأورام مستقبلا نتيجة لتجمع بعض المعادن الثقيلة بالجسم إلى الحد الذي تكون ضارة ومحدثة للمرض (18;19;20;21) . وتعد هذه النتائج غير مطابقة لمواصفات ودرجة نقاوة أملاح جوها (Joha) من حيث نسبة بعض المعادن الثقيلة فيها (7) والتي تم وضع مواصفاتها من قبل منظمة الغذاء والزراعة الدولية (22) والتي أقرت نسبة الرصاص بـ 4 p.p.m. ونسبة النحاس بـ 2 p.p.m. . وتشير نتائج الجدول إلى إن معدلات مستوى متبقيات المعادن الثقيلة في نماذج أملاح الاستحلاب التي جمعت من الأسواق المحلية والتي تم تحليلها كانت مرتفعة وتعد هذه النتائج غير مطابقة لدستور كيميائ الأغذية (23) والذي حدد نسبة المعادن الثقيلة في الأنواع المختلفة من أملاح الاستحلاب المستخدمة في الصناعات الغذائية يجب أن لا تزيد عن 10 p.p.m. محسوبة النسبة أعلاه على أساس كرصااص .

### المصادر

- 1-Protasowlcki M(1992). Heavy metals content in the select food.3<sup>rd</sup> world congress ,food born infection & intoxication ,16-19June, Berlin.
- 2-Andrews AH and Humphreys DJ(1992). Poisoning in vet. Practice. Nat O Animal Health ,Enfield.P.1-114.
- 3-Rahmani AS(1999). The silent killer ,Down to Earth magazine. Vol.7 no.16,
- 4-Ruf F and Eehrer H(1964). Processed cheese manufacture .food press . Ltd . London .Cited by Meyer.
- 5-Saudi AM(2002) Milk Dairy Products . 1<sup>st</sup> Ed. Cairo University Publishing Center .
- 6-Habicht (1934)The use of Emulsifying salt in Dairy Production . Food trade press , LTD . London.
- 7-Joha(1936). The use of Emulsifying salt in Dairy Production . Food trade press , LTD . London.
- 8-Meyer A(1973) Processed cheese manufacture .Food trade press , LTD . London.

- 9-Dairy Hand book(2000). α Alfa-laval . Dairy & Food Engineering Division .
- 10-DPC (2000). Dairy Practices Council Guidelines for Dairy Production , Publication , Report .
- 11-FIM(2000). Food Industries Manual , 3-Dairy Products .
- 12-Irq.std.B (1988;1990): Iraqi Central Board for Standardization.
- 13-FDA US(2000). United States Food & Drug Administration Center for food Safety and Applied Nutrition Division of HACCP (Hazard Analysis & Critical control Point) programs .
- 14-WHO (2000). World Health Organization . Guidelines for Dairy Production , Publication ,Report .
- 15-Eg.std.org.,(1993): Egyptian Organization for Standardization. Egyptian standard maximum levels for heavy metal contaminates in food. Es:2360-1993 , UDC :456.19:815.Arab Republic of Egypt .
- 16-NFA (1987. National Food Administration . Guidelines for Dairy Production ,Publication , Report .
- 17- Al-Shdidi AMS (1998). the Healthful aspects of locally Produced Soft Cheese and the Effect of Processing on its quality / College of Veterinary Medicine . University of Baghdad.
- 18-Radostits OM Cay CC Blood DC and Hinchcliff KW(2000). Veterinary Medicine ,text book of diseases.
- 19-Andrews AH Blowey RW Boyd H and Eddy RG(2004). Bovine Medicine , text book of diseases & husbandry of cattle .
- 20-Plumlee KH(2004). Clinical Veterinary Toxicology . 1<sup>st</sup> Ed. US. University Publishing Center .
- 21- Gupta RC(2007). Veterinary Toxicology, basic & clinical principles .  
1<sup>st</sup> Ed. US. University Publishing Center .
- 22-FAO(2000). Food & Agriculture Organization Guidelines for Dairy Production , Publication , Report .
- 23-FCC(1972) Food Chemical Codex, 2<sup>nd</sup> Edit. Guidelines for Dairy Production , Publication.