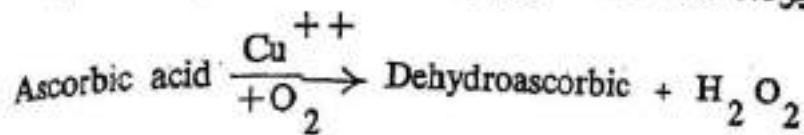


الامينية المتوفرة خصوصا عند التخزين في حرارة مرتفعة وينتج عن ذلك تكون HMF . ويمتقد بأن تفاعلات السكريات بالحوامض الامينية ليست ذات اهمية بسبب الحموضة العالية اذ ان مثل هذه التفاعلات اكثر حدوثا عند وجود رقم هيدروجيني اعلى من ٥ . ويحدث نقص في فيتامين C عند وجود الاوكسجين ذائبا في العصير ويزداد هذا الفقد بوجود ايونات النحاس والحديد .



ويتوفر النحاس والحديد في الفواكه بصورة طبيعية الا انها اقل وجودا في العصير ، ولكن قد يزداد تركيزهما نتيجة للتلوث اثناء التصنيع ولذا يجب الاهتمام بنوعية المعادن المستعملة والموجودة بتماس مع العصير . وتسبب ايونات هذه المعادن ترسبات باتحادها مع صبغ الاثوساياتين .

تصنيع العصير المكثف :

انتشرت صناعة العصير المكثف في اواخر الخمسينيات ، ويعتبر حاليا اكثر رواجاً في بعض الدول المتطورة نظرا لاحتفاظه

الجدول (٩٢) : تركيز ايونات النحاس والحديد في التفاح والشليك وعصيريهما *

الحديد (جزء بالمليون)		النحاس (جزء بالمليون)		
عصير	فاكهة	عصير	فاكهة	
٥٠-١٠٥	٢٦-٩٠	٣-٥	٤-٥	التفاح
١٦	٣٩	٢-٣	٢-٣	الشليك

*Pollard, A., and Timberlake, C.F., 1971.

تقيمة غذائية عالية وطعم ونكهة مفضلتين • وتستعمل علب صغيرة
مصنوعة من الالمنيوم لتسويق العصير المكثف في المجمدات للاحتفاظ
بأعلى جودة ممكنة مما يشجع زيادة الاقبال على شرائه •

ويقصد بالعصير المكثف الجزء المتبقي من العصير الطبيعي بعد
إزالة جزء من المحتوى المائي • ويحتوي المنتج على مواد صلبة
بنراكيز عالية وان اكثر الانواع المتوفرة في الاسواق مركزة عادة
بنسبة 4 : 1 اي ان كل 100 لتر من العصير الطبيعي مركزة لاعطاء
25 لترا • ويقوم المستهلك باضافة الماء الى العصير عند الاستعمال
حيث تفرغ محتويات العلبه وتضاف اليها ثلاث علب من الماء (3
حجوم) • ان المميزات الرئيسة للعصير المكثف هي تقليل نفقات
النقل والتسويق والخزن والتجميد •

وتتوفر طريقتان تجاريتان للتكثيف حاليا اولهما تتبني فكرة
العلاقة بين درجة الغليان والضغط المسلط على السائل حيث يمكن
خفض درجة الغليان عند خفض الضغط داخل اجهزة لتبخير الى اقل
من الضغط الجوي • والطريقة الثانية تعتمد على خفض درجة
الحرارة تحت الصفر المثوى فيتحول قسم من المحتوى المائي الى قطع
ثلجية صلبة يمكن عزلها وتخليصها من العصير المتبقي بواسطة
الطراد او بالضغط والترشيح وهي فكرة مشابهة لتك المستعملة في
تعطية مياه البحر •

وللحصول على منتج ذي نوعية عالية يفضل ترويق بعض
انواع العصير مثل العنب والتفاح قبل عملية التركيز لان وجود
المواد البكتيرية يعطي قواما لزجا للعصير المكثف مما يجعله شبيها
بالجلي

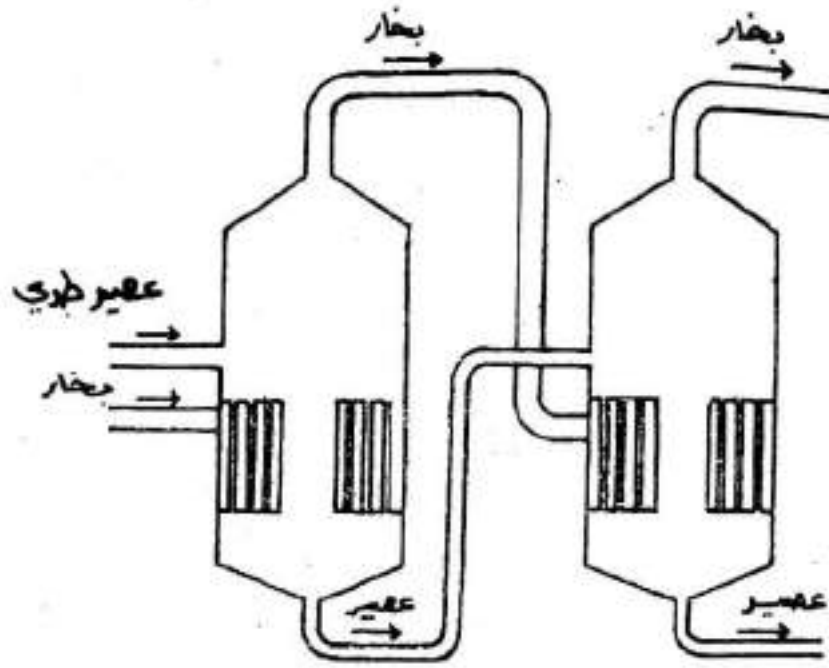
١ - التكثيف بالتبخير تحت ضغط منخفض (Vacuum evaporation)

ينلى الماء بدرجة 100°C تحت ضغط مقداره ١ جو (٧٦٠ تور = Torr) ، اما اذا تغير الضغط الخارجى المسلط على الماء فان درجة غليانه تتغير تبعا لذلك . وان العلاقة بين الضغط ودرجة الغليان علاقة طردية ، اذ كلما امكن خفض الضغط انخفضت درجة الغليان . ويمكن ان يغلي الماء بحرارة 45°C عندما ينخفض الضغط الى حوالى 0.094 جو (اي حوالى ٧٢ تور) ، والطـرق التجارية تستخدم هذه الظاهرة الفيزيائية حيث تتوفر مضخات ذات كفاءة عالية لسحب الهواء والابخرة المتصاعدة من العصير لموضوع في حيز جهاز التبخير (Vacuum pan) ويصنع الجهاز بجدارين يمر بينهما لبخار لتسخين العصير الى الحرارة المطلوبة ويتبخر الماء من العصير ويسحب الى الخارج عند خفض الضغط . والابخرة المتصاعدة تمرر على حيز مبرد لتكثيفها وتحويلها الى سائل قبل مرورها على مضخة سحب الهواء مما يمنع ارتفاع حرارة المضخة واحتفاظها بكفاءة عالية .

وتوفر اجهزة تكثيف متنوعة واكثرها كفاءة تلك التي تقوم بعملية ابخير على مراحل حيث ينتقل العصير من حيز الى اخر ويسخن لعصير في كل حيز الى حرارة معينة والحرارة القصوى هي حوالى $45-46^{\circ}\text{C}$ تحت الضغط المذكور سابقا للتخلص من الماء المراد تبخيره . ويستعمل البخار القادم من مرحلة التبخير الاولى لتسخين جهاز التبخير في المرحلة الثانية اقتصادا فسي نفقات الطاقة وكميات البخار المستعملة . الشكل (٩٠) . وعند تبخير الماء فقد العصير جزء من مواد النكهة ، ونظرا لاهميتها في نوعية وجود المنتج فقد تمرر الابخرة في المراحل الاولى من

التبخير الى محل خاص مبرد لحرارة منخفضة لتجميع المنكهات التي
يمكن ان تعاد الى العصير المركز عند انتهاء عملية التكثيف .

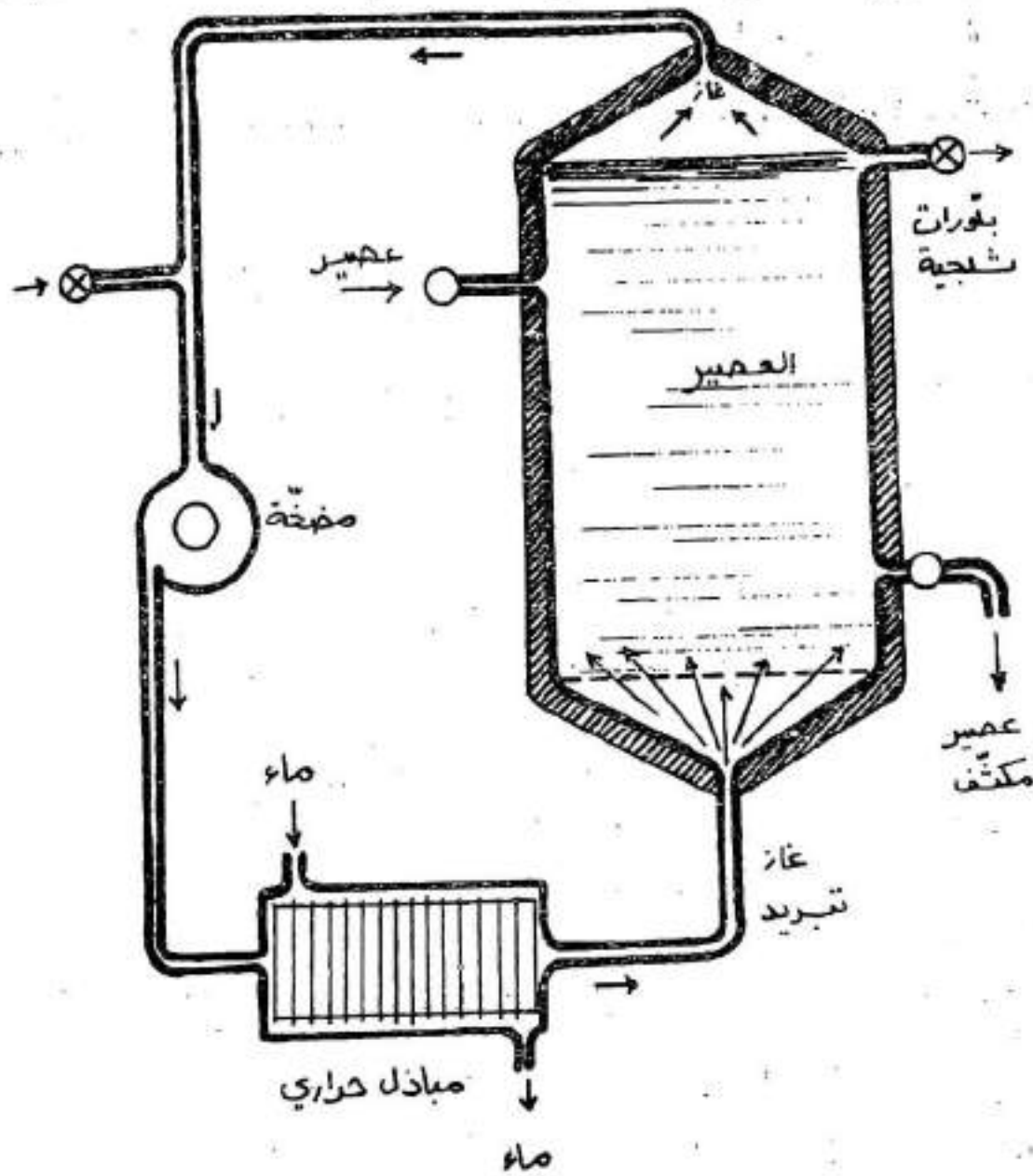
وقد تبخر مواد النكهة اولا حيث يسخن العصير مبدئيا الى
درجة الغليان تحت الضغط الاعتيادي وتبخير ١٠-٢٠٪ من حجم



الشكل (٩٠) : مبخرة مزدوجة ذات تأثير مضاعف Double effect

يمرر البخار الى المبخرة الاولى على اليسار والابخرة
المتصاعدة تستعمل لتسخين المبخرة الثانية على
اليمين واذا اريد زيادة الكفاءة تؤخذ الابخرة من
الثانية الى مبخرة ثالثة وهكذا . اما العصير الطري
فيدخل الى المبخرة الاولى بعد ان يفقد جزء من مائه
ويهبط العصير الاكثر تركيزا الى الاسفل ليحول
الى المبخرة الثانية لزيادة التركيز وإلى المبخرة
الثالثة ان وجدت .

العصير وتكثف الابخرة المتصاعدة للحصول على معظم المسود المتطايرة . ويعرض العصير بعد ذلك الى عملية التكثيف تحت التفريغ كما سبق ذكره حتى الوصول الى التركيز المطلوب . وبعد



الشكل (٩١) : طريقة مبسطة لتكثيف عصير البرتقال بالتجميد .

يتم التبريد باستخدام غاز تبريد يدخل من اسفل حوض عمودي يحتوي على العصير ، وعند انخفاض درجة حرارته تتكون بلورات ثلجية تطفو على السطح وتسحب من هناك الى الخارج . يرتفع الغاز الى الاعلى وينقل بالمضخة الى المبادل الحراري لاعادة تبريده واستعماله مرة اخرى . وتظهر محلات دخول العصير الطازج وخروج المكثف منه .

Gutterson, M. 1970.

الانتهاج تضاف مواد النكهة التي تم فصلها اولا وهذه الطريقة
مستعملة تجاريا لتركيذ عصير الشليك والعنب والتفاح
والحمضيات .

التكثيف بطريقة التجميد :

من الطرق التي ادخلتها الصناعة حديثا هي تحويل الماء الى بلورات
ثلجية صلبة يمكن فصلها والتخلص منها .

وقد استعملت طرق عديدة لتجميد الجزء المائي الا ان ابسطها
يتكون من استعمال اسطوانة معدنية افقية تدور حول محورها ويبرد
وسطها بسائل تبريد الى حرارة منخفضة تبلغ حوالي ٢٠° تحت الصفر
المئوي . وينطس الجزء الاسفل من سطح الاسطوانة في حوض يحتوي
على العصير . وعند دوران الاسطوانة بسرعة بطيئة في حوض العصير
تتكون بلورات ثلجية على السطح الغاطس ، ونظرا لاستمرارية الدوران
فان الطبقة الثلجية تزال بسكاكين حادة الى حيز آخر مبرد لنفس الدرجة .
وقد تحتوي القطع الثلجية المتجمعة على بقايا قطرات من العصير
المحبوس بين البلورات عند تكونها ولذا يمكن ان تمرر هذه على جهاز
ضغط ميكانيكي لعصرها وتخليصها من اية قطرات عسيرية متبقية ، او
تعرض الى عملية الطرد المركزي لفصلها . ويستمر هذا التجميد وازالة
القطع الثلجية المتكونة حتى الوصول الى التركيز المطلوب . ومن اهم
مميزات هذه الطريقة عدم فقدان مواد النكهة كما يحدث بطريقة التبخير
السابقة .

عصير الطماطم :

تستخدم ثمار الطماطم لاغراض كثيرة اهمها عمل السلطة وفي
المطبخ وتصنيع الصاص والعصير والمعجون ومسحوق العصير الجاف .

الاسم العلمي للبطاطم *Lycopersicum esculentum*

او (*Solanum lycopersicum L.*) وتوجد زراعتها في المناطق المعتدلة .

ويعتقد المؤرخون ان اصل نبات البطاطم هي امريكا اللاتينية ، ومن هناك انتقلت الى اوروبا في بداية القرن السادس ومنها الى الدول الاخرى . واللون المميز في الثمار الناضجة ناتج عن وجود صبغتي الكاروتين واللايكوبين الا ان الصبغة الاخيرة غير موجودة في البطاطم الخضراء .

ومن اهم مكونات البطاطم الطازجة الماء كما انها تحتوي على مواد سكرية ذائبة قليلة وهي ذات محتوى متوسط من فيتامين C الا انها اكثر احتواء على فيتامين A مقارنة بثمار البرتقال حيث تحتوي الثمار الاخيرة على ربع ما تحتويه البطاطم ولذا تعتبر البطاطم مصدرا جيدا لهذا الفيتامين بجانب احتوائها على المواد المعدنية كالحديد والمنغنيز والنحاس .

وتحتوي بذور البطاطم على نسبة عالية من الدهون (24%) ولذا فان البذور المنتجة في المعامل تستخدم لاستخلاص الدهون التي تجد طريقها في صناعة دهن السلطة والمارجرين .

الجدول (٩٣) : مكونات ثمار الطماطم *

النسبة المئوية %	المادة
٨٥-٧	مجموع المواد الصلبة
١	المواد الصلبة غير الذائبة
٦-٤	المواد الصلبة الذائبة
٢-٢	السكريات
٠٥-٠٣	العوامل
١٢-٠٨	المواد البروتينية والعوامل الامينية
٠٦-٠٣	المعادن
١٠-٠٥	كلوريد الصوديوم

Gould, W.A., 1974.

تم انتاج عصير الطماطم صناعيا في اوائل العقد الثاني من هذا القرن ولطعمه العامضي الخفيف ولنكهته الخاصة فقد اكتسب شهرة كبيرة حتى اصبح يحتل المرتبة التجارية الاولى بالنسبة لانواع العصير الاخرى في العالم .

ويستعمل العصير كمادة مشهية قبل اية وجبة غذائية بغض النظر عن الوقت ، ويعتبر مصدرا جيدا لفيتاميني A و C كما يستعمل في الطبخ للونه وطعمه .

وتختلف نوعية العصير من حيث اللون والطعم والزوجة والقيمة الغذائية على صنف الطماطم والمناخ السائد في منطقة زراعته وطرق الزراعة والتسميد وطرق الجني وفترة الخزن قبل التصنيع . ولقد وجد ان استعمال سمدة البوتاسيوم يزيد من كمية الحموضة في الثمار . ومن

الصعوبات التي تجاهاها زراعة الطماطم هي عملية جني الثمار خصوصا في الدول المشهورة بإنتاج هذا المحصول لاغراض التصنيع ولذا فقد استعملت الدول المتطورة طرقا ميكانيكية للقطف نظرا لزراعة مساحات واسعة وثقله الايدي العاملة ولو ان نسبة الضياع تكون مرتفعة عند استعمال طرق الجني الميكانيكية . وقد استنبط الباحثون اصنافا جديدة من الطماطم في السنوات الاخيرة حيث توجه الاهتمام نحو انتاج اصناف تلائم القطف الميكانيكي .

خطوات التصنيع :

١ - الفسل : نظرا لكون نباتات الطماطم عشبية وقصيرة فان ثمارها تكون متدلية قرب الارض وبذلك تكون عرضة للتلوث بأحياء مجهرية متنوعة وباعداد كبيرة تحتم غسل سطح الثمار جيدا لتقليل تلوث العصير الناتج وبالتالي تسهيل عملية التعقيم . تغسل الثمار بمياه صالحة للشرب وتفضل اضافة الكلورين اليها بمقدار ٢٠٠ جزء بالمليون (٠.٢٪) . يعقب ذلك الفسل بالرش لازالة بقايا الكلورين الذي قد يسبب تغييرا في طعم العصير .

ان المياه المستعملة في احواض النقع والغسل يجب ان تكون دائمة التغيير ولا يسمح بتراكم الاوساخ فيها حيث يشتم التخلص من اكبر كمية ممكنة من الاعفان وازالة بيوض الحشرات وخاصة

حشرة الفاكهة *Drosophila melanogaster*

٢ - التدرجج : تصنف الثمار حسب درجة النضج وتستبعد الثمار الخضراء غير الناضجة او المتأثرة بضربة الشمس ويفضل ان تستعمل في الثمار الخضراء الناضجة . وقد تتطلب بعض الثمار عناية خاصة لازالة جزء بسيط تالف من احد جوانبها والاستفادة من بقية الثمرة في حالة كونها ناضجة جيدة وذات حجم كبير .

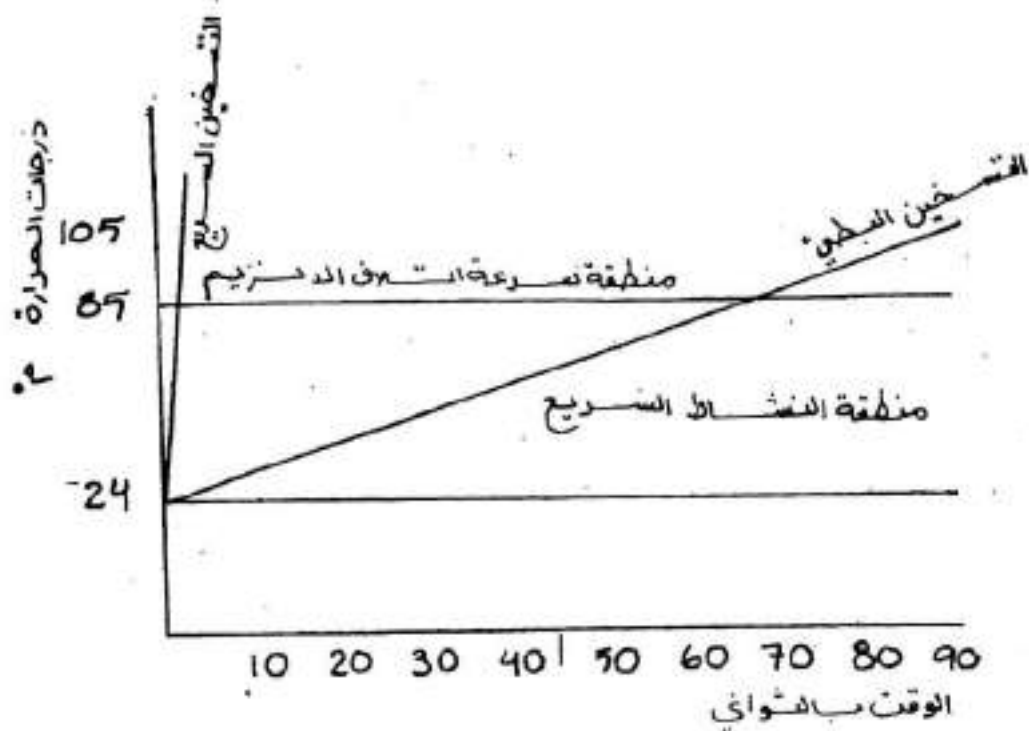
٢- استخلاص العصير : تتوقف نوعية العصير على طريقة استخلاصه ،
ولذا يجب على مسؤول التصنيع ان يدرس صفات ومساوئ كل
طريقة من طرق الاستخلاص وملاءمتها بالنسبة للانتاج وطرق
استعماله في المستقبل . ان حرارة ٢٥-٦٠°م تعتبر الحرارة المثلى
لنشاط الانزيمات المحللة للمواد البكتينية وقيامها بعملها باسرع
وقت ممكن مما يسبب الحصول على عصير منخفض اللزوجة . اما
استعمال حرارة مرتفعة - اعلى من ٧٥°م فيؤثر عكسيا على نشاط
الانزيم ، بل انه يتعرض انذاك للتلف ، ولذا يتحتم رفع درجة
الحرارة وبأسرع وقت ممكن عند تكسير الطماطم الى حوالي ٨٥°م خلال
بضع ثوان . وتشير الدراسات الى انه بالامكان اتلاف الانزيم
(PE) بحرارة اعلى من ٨٢°م لفترة ١٥ ثانية وبذلك يمكن
المحافظة على مجاميع المثوكسيل وعدم انفصالها عن جزيئة البكتن
اما انزيم (PG) فانه لايد من ان يتعرض لحرارة مرتفعة تقرب
من ١٠٤°م لفترة (١٥) ثانية . والشكل (٩٢) يوضح العلاقة
بين درجات الحرارة ونشاط الانزيم او اتلافه .

ويمكن تقسيم الطرق المتبعة لسحق وعصر الطماطم تجاريا الى
قسمين رئيسيين هما :

أ - الاستخلاص مع التسخين :

وتتميز جميعها بتعرض الطماطم الى الحرارة لاتلاف
الانزيمات وجعلها غير فعالة . وتباين هذه الطرق فيما بينها
من حيث سرعة التسخين فهناك طرق تسخين بطيئة تتصف
بتكسير الطماطم وتجزئتها الى شرائح ثم تسخينها مباشرة الى
الحرارة المطلوبة ولذلك فان تلف الانزيمات يتم بعد استخراج
ومزج محتويات الطماطم مما قد يسبب نقصا في لزوجة
العصير الناتج

وهناك طرق سريعة يتم فيها مرور الطماطم في اسطوانة افقية بطول ٢-٣ م ومزودة بجدارين للتسخين بالبخار ويدور وسط الاسطوانة الداخلية محور حديدي حلزوني الشكل تدعى كلها (Screw cooker) وتقوم بسحق الطماطم وتسخينها خلال ٢-٤ ثوان الى حوالي ٩٠°م، يمرر بعدها العصير مباشرة الى مبادل حرارى ذي انابيب رفيعة لتسخينه الى حوالي ١٠٥°م لغراض التعقيم بجانب التخلص من انزيم (PG)



الشكل (٩٢) : تأثير كل من طريقتي التسخين البطيء والتسخين السريع بمبادلات حرارية انبوبية مناسبة ويظهر ان الطريقة الاخيرة لا تفسح مجالاً يذكر للعمل الانزيمي في منطقة نشاطه السريع اما التسخين البطيء فيعطي فترة زمنية اطول (اكثر من دقيقة) للوصول الى منطقة اتلاف الانزيم (٨٥°م) ان الطريقة الاخيرة قد تفسح المجال امام الانزيمات لان تحلل جزء من البكتين وبالتالي حدوث تغير لزوجة العصير .

Tressler, D.K. and Joslyn, M.A., 1971.

وقد امكن بهذه الطريقة المحافظة على حوالي اكثر من ٩٠٪ من اللزوجة ، اى قلة تحلل المواد البكتينية . وتساعد هذه الطريقة ايضا في التخلص من اغلب الاوكسجين المذاب في العصير اثناء السحق نتيجة للحرارة المرتفعة والمحافظة على فيتامين (C) من التلف .

ب - الاستخلاص بالحرارة الاعتيادية :

وفيها تسحق الطماطم ويستخلص عصيرها وهي باردة للمحافظة على فيتامين (C) ، الا ان العصير الناتج يكون واطيء اللزوجة ، ومن مساوئ الطريقة الباردة فقدان كمية من العصير مع القشور والبذور اى نسبة استخلاص اوطا من تلك الناتجة عند تسخين الطماطم قبل عصرها .

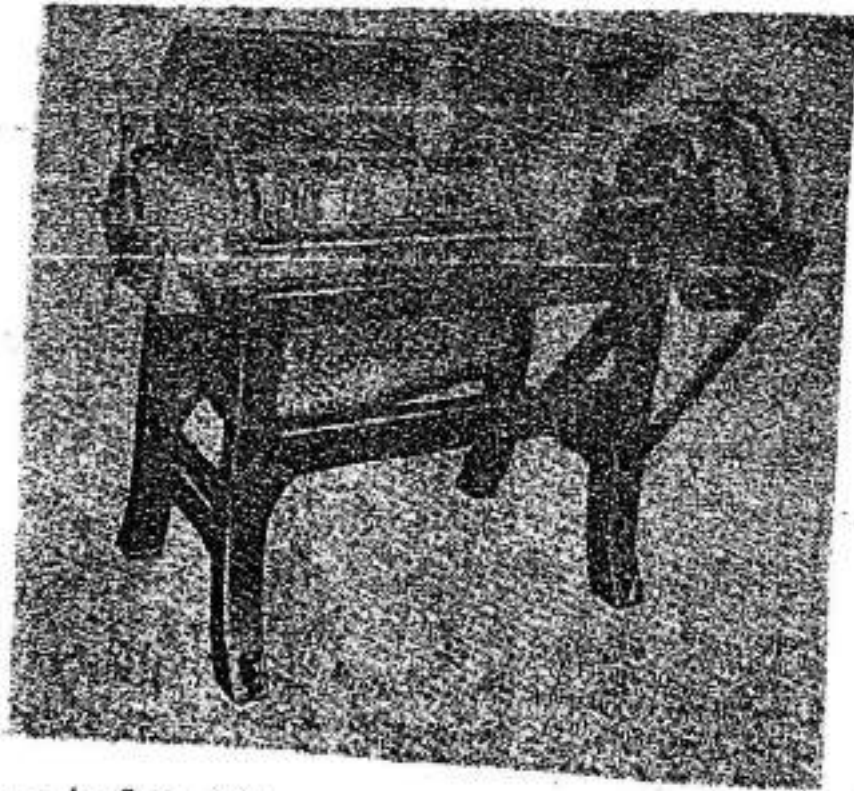
وتوجد طرق اخرى ميكانيكية يمكن بواسطتها استخلاص حوالي ٩٧٪ من محتويات الطماطم كمصير الا انها اكثر صلاحية في خطوط تصنيع المعجون . وتعتمد الطريقة الاخيرة على استعمال مضارب حادة تدور بسرعة هائلة داخل اسطوانات منخلية الشكل ذات فتحات دقيقة جدا فتسحق الثمار تحت الضغط والضرب بحيث تسحق قشورها الى قطع ناعمة لتصبح جزء من محتويات العصير كمواد صلبة غير ذائبة .

ولانتاج عصير عالي النوعية وذو طعم جيد لجأ المصنعون الى تكسير الطماطم واستخلاص حوالي ٧٠-٨٠٪ من محتوياتها لزيادة المواد الصلبة الذائبة واستبعاد المواد السليولوزية غير الذائبة ثم تعرض المواد المتبقية الى عملية استخلاص اخرى لازالة ما يمكن الحصول عليه من المستخلص الذي يجد طريقه لصناعة الصايس او المعجون .

٤- إزالة الهواء : يلجأ معظم المصنعين الى ازالة الهواء تحت التفريغ اثناء تكسير وتسخين ثمار الطماطم لتقليل تلف فيتامين (C)

بالتاكسد واذا استعملت حرارة مرتفعة ، وهي الطريقة التي مر وصفها سابقا فان نسبة عالية من الهواء ستفقد بسبب تمدده بالحرارة ، وفي هذه الحالة يجب المحافظة على العصير لمنع اذابة كميات اخرى من الهواء بالخطوات التصنيعية اللاحقة ، ولتحقيق ذلك تفضل تكملة خطوات التصنيع بأجهزة مغلقة لاتسمح بنفاذ الهواء .

٥- التجنيس : قد يلجأ بعض المصنعين الى تجنيس العصير بمجنسات Homogenizers اشبه بتلك المستعملة في تجنيس الحليب



الشكل (٩٣) : معصرة تحتوي على اصابع معدنية مثبتة على محور افقي داخل اسطوانة معدنية واثناء دوران هذه الاصابع يتم ضرب وتكسير الثمار .

السائل . يعرض العصير الى ضغط قد يبلغ حوالي ٧٠-١٠٠ كغم /سم^٢ لتكسير المواد الصلبة العالقة الى دقائق اصغر حجما مما يسهل بقاءها عالقة في العصير . وهذه اكثر استعمالا لانسواع العصير المسوقة في قناني زجاجية لان انفصال المواد العالقة في الاسفل يسبب ظهور طبقتين في العصير حيث تنفصل طبقة السيرم الاصفر اللون عن المواد الصلبة وهو منظر غير مشجع للمستهلك . كما تفيد عملية التجنيس في زيادة لزوجة العصير بجانب اعطاء قوام اكثر نعومة .

٦ - التمليح والتعبئة :

يضاف الملح الى العصير وهو في خزانات التجنيس قبل اعداده للتعبئة . وقد يضاف الملح الى العصير بعد تعبئته في القناني او العلب المعدنية وقد ابتكرت طرق مختلفة للاضافة ابسطها استعمال الملح المضغوط على شكل حبات صلبة اشبه بقطع الاسبرين وذات وزن معين يناسب حجم العصير في العبوة المستعملة . وتحسب نسبة الملح بحيث تكون بحدود ٥ر٠ ٢٥ر١٪ من وزن العصير .

٧ - التعقيم الحراري :

ان اهم مسببات التلف البكتيري لعصير الطماطم هي *Bacillus Coagulans* (*B. Thermoacidurans*) والتي تتميز بمقدرتها على العيش في اوساط شبه حامضية مثل عصير الطماطم . ان من صفات هذه الاحياء تكوين سبورات ذات مقاومة معينة للحرارة الجدول (٩٤) كما انها تتميز بنموها دون انتاج غازات كافية لانتفاخ العلب والعصير التالف يتميز بتكون حموضة (*Flat sour*) دون وجود انتفاخ في العلب ولذا فانه قد يصعب معرفة تلف العصير في العلب المعدنية او الزجاجية المسوقة من مظهرها الخارجي . ويسبب هذا النوع من التلف خسارة اقتصادية كبيرة سنويا خصوصا عند عدم اجراء المعاملات الحرارية بالشكل الصحيح .

الجلول (٩٤) : مقاومة سبورات الاحياء المجهرية *B. Coagulans*
 لدرجات الحرارة المختلفة والمستعملة في التعقيم والفترات
 الزمنية اللازمة للقضاء عليها *

الفترة الزمنية بالدقائق اللازمة للقضاء على السبورات	درجة الحرارة (°م)
٩٠	١٠٠
٣ر٣	١١٥ر٦
١ر٥	١١٨ر٣
٠ر٧	١٢١ر١
٠ر١٥	١٢٦ر٧

*Tressler, D.K., and Joslyn, M.A., 1971.

ومن افضل الطرق الحالية هي تسخين العصير في مبادلات حرارية
 بحدود ١٠٥ - ١١٠°م لمدة دقيقتين اولا ثم تعبئته في العلب وهو
 بحرارة لا تقل عن ٩٢°م ووضع السدادات ، وغلق العلب وتركها لفترة
 دقائق على الاقل في الماء المغلي لضمان تعقيم العلب واغطيتها . اما
 اذا تم التعقيم بعد التعبئة والغلق فانه لا بد من اجراء التعبئة والعصير
 بحرارة لا تقل عن ٩٢°م ثم وضع العلب في اجهزة التعقيم المستمرة تحت
 الضغط لضمان تقلبها اثناء التعقيم . وتكون الحرارة داخل اجهزة
 التعقيم المتحركة حوالي ١١٠°م لبضع دقائق حسب حجم العلب . اما اذا
 استعملت اجهزة التعقيم الاعتيادية تحت الضغط وبدون تحريك فانه
 لا بد من ترك العلب لفترة حوالي ١٥ دقيقة .

ان درجات الحرارة العالية تسبب ضياع نسبة لا بأس بها من فيتامين (C) قد تصل الى حوالي ٥٠٪ عند اطالة الفترة الزمنية ، ولذا فمن الافضل استعمال المبادلات الحرارية لتعقيم العصير بسرعة قبل تعبئته في العبوات .



Goose and Binsted, R., 1973.

الشكل رقم (٩٤) : اضافة الملح الى العلب الفارغة المعدة لتعبئة عصير

- الفلوي ومنها تهبط الى العلب في الاسفل
- العلوي ومنها تهبط الى العلب في الاسفل

ان اكثر العبوات استعمالا لحفظ العصير هي العلب المعدنية المطلية
 بالقصدير او بأحد المواد الراتنجية والاخيرة اكثر تفضيلا لتقليل كمية
 القصدير الذائبة في العصير نتيجة للحموضة .
 الجدول (٩٥) : المكونات الرئيسية والقيمة الغذائية لثمار وعصير
 الطماطم (*)

المكونات	ثمار الطماطم	والعصير المستخرج منها النسبة المئوية
الماء	٩٤ر١	٩٣ر٥
البروتين	١ر٠	١ر٠
الدهون	٠ر٣	٠ر٢
الكربوهيدرات	٤ر٠	٤ر٣
السليولوز	٠ر٦	٠ر٢
المواد المعدنية		
كالسيوم (مغم/١٠٠غم)	١١	٧
فوسفور (مغم/١٠٠غم)	٢٧	١٥
حديد (مغم/١٠٠غم)	٠ر٦	٠ر٤
الفيتامينات		
بيتاكاروتين (وحدة عالمية)	١١٠٠	(Provitamin A) ١٠٥٠
ثيامين (مغم/١٠٠غم)	٠ر٦	(B ₁) ٠ر٠٥
رايبوفلافين (مغم/١٠٠غم)	٠ر٠٤	(B ₂) ٠ر٠٣
نياسين (مغم/١٠٠غم)	٠ر٥	٠ر٨
فيتامين سي (مغم/١٠٠غم)	٢٣	١٦

*Tressler, D.K. and Joslyn, M.A. 1971.