

① تصنيع الخدنة عمال

٢٠١٧ / ١٢ / ٠٧

تصنيع المربيات

هناك ثلاث منتجات سوف نتطرق لها وهي :-

① - المربى

② - الجلي

③ - المرملاو

وتتبع كلها من مواد اساسية هي ثمار الفاكهة او الخضراوات والبكتين و الحامض والسكر لها نفس الخطوات التصنيعية الا انها تختلف حيا سيرا من حيث اجزاء السكر من الثمار وطريقة اعداد و صفات المنتج النهائية ونسب المواد للاضلة .

① * المربيات Jam :-

وهي عبارة عن منتجات تحتوي على الثمار سواء كانت طماطم فاكهة او ثمار خضرا مع السكر والحامض والبكتين وتطبخ جميعها حتى الوصول الى تركيز (٦٥-٦٨) %

② - الجلي Gelli

وهو منتج يصنع من عصير الفاكهة دون وجود اللب لذلك فهو منتج شبه رقائق وذا قوام رجاح يتميز بطعم ولون الفاكهة المستعملة ويطلق الناس مصطلح (جلي) على منتجات الجلايين المائية التي تتطلب صلابة بغيرها حتى تكون صلبة حيث انها تسيل عند ارتفاع درجة الحرارة (٥٥-٦٠) م° .

③ - المرملاو Marmalade

يصنع من مكثور الحمضيات مع اوبيدون عصيرها كما قد تحتوي على لب ثمار - افرطك بجانب مكثور الحمضيات التي تكون عند فصل شرائح رقيقة احيانا تعرف المرملاو بأنه اعلون الشاخرذ انثا قطع الثمار والفكثور في اكلية وعامة ما يوجد اسم المرملاو اى صناعته من ثمار الخواص (الحمضيات) .

المواد الداخلة في الصناعة من غير النما

- ① - المواد البكتينية :- هي عبارة عن مواد كاربوهيدراتية وفيتونوع الكريات المتعددة الموهودة في الصنعية الوسطى والمرتبطة مع المواد السليوزية لإعطاء الصلابة المطلوبة للأشياء لبنائه وتتواجد بكثرة في القالبية غير الناعمة وفي قشور الحشيات
- ② - الكافض :- لتكوين ^{السلام} الكافض لا بد من وجود كافض وخصيات ملائمة بعضات الكافض خاصة ان القالبية او النما قليلة الكمونه وعادة يستخدم كافض القرب او المالك او التاراريليه .
- ③ - الكرك :- هو ضروري لتكوين السلام فتح البكتين يجب ان يتواجد الكرك وصيد التركيز كما اشرنا الى ٦٧ ٪ .

صناعة المربك :-

المربك عبارة عن المحلول المتكون اساساً من القالبية السليمة المجزئة او المهروسة والمضاف اليها البكتين او الكرك او الكافض والبطيخه بالماء عن حرارة (٢٠٠ حه) والي نقادك (٤-١-١٠٥) م حه الوصول الى تركيز ٦٠-٧٥ ٪ وعادة تستخدم ٤٥ جرد قالبه مفا ٥٥ جرد كرك وفي بعض الاصناف تكون النسبة (١:١) وذلك لعين عن نوع النما .

خطوات الصناعة

- ① - تجهيز المواد الاساسية بعمليات الغسل والفرز وازالة البثور و ~~المطبخه والنواة~~
- ② - التقشير والتقطيع الى قطع مناسبة
- ③ - اضافة الكرك وتختلف كمية الكرك المضافة تبعاً لنوع النما وعمله التقطيع فنما في حالة الماء الكافضه مثل الموالح تستخدم (١١ جرد كرك = ٩ جرد قالبه)
- ④ - عملية الطبخ :- حيث تطبخ قطع القالبية المقطعة والمجزئة بالماء حتى الوصول الى التركيز المطلوب وقد يضاف البكتين بنسبة (٧٠ ٪ من وزن الكرك) في بداية عملية الطبخ وقبل اضافة

التكرر وذلك في حالة كون التمار المستمدة قليلة البركتين وخصائصها
نسبية (٢٠ ثم حافظا / الكغم ككر) أي نسبة (٢٠٪ / حافظا) حيث
خصائصها حافظا قبل نهاية عملية الطبخ وقت معرفة التركيز عند الوصول
إلى نهاية عملية الطبخ وهو ٦٪ أو ١٠٪ يعتمد على درجة الحرارة
بالمكرار (١.٤ - ١.٥ م) أو ٢٠٠ فة تعتبر نهاية عملية الطبخ

٥ - التقيئة :- حيث يبدأ المريض في اوانح معقمة عن حرارة (٩٠) ف
ثم تترتت عن درجات الحرارة المناسبة واذا لم يذكر الزمن مع
الحرارة فهذا يعني ان الوقت من بداية عملية الطبخ حتى الوصول
إلى ٩٠ ف. ثم الحرارة العالية جدا ~~والتي تترتت عن حرارة عالية جدا~~
~~على (الاعتبار) الخزي (الترتتت عن الصورة البلاستيكية)~~

* معلومات الكفا لهذه المنتوجات

- ١ - استرام درجات حرارة عالية هي درجة حرارة العليا انشاءا للخصائص
حيث يؤدي ذلك الى تلف الانزيمات والخلايا المحفزة
للميكروبات وهذه هي المبيات المهمة في التلف .
- ٢ - وهو نسبة عالية من الكريات والمواد الصلبة الذاتية اقل من
(٦٥٪) معيق النشائات الرقيقة الحوية من النمو جدا بعضه انواع
الاعضاف والتي تسهل (مطريات وحمائر) .
- ٣ - مبيات الفلقة الجيدة للصوبات والتي تمنع دخول ابراء
هذه العملية تمنع نمو الاعضاف وكافقا عن العيون من
الكوت .

العيوب التي تظهر في الصناعة

- ٥ - عدم قبول المنتج :- يظهر هذا العيب في حالة عدم توازن المكونات
الرئيسية وهي حافظا والسكر والبكتين .
- ٥ - ظاهرة القنوع او التدمع « Syneresis »
عبارة عن انفصال العصار عن المادة الصلبة نتيجة لقلة الكرافة
وإستعمال بكتين ذو سلاسل طويلة كدرجة التماسك وتظهر هذه
الحالة بوضوح عند القلع باليد
٥ - طردة التصلب :- تظهر بزيادة كل من السكر والبكتين وارتفاع
نسبة الجوهنة .

- ⑤ - تصانيف السكر المحبوة التي ترفع التركيز اياه (٦٥-٦٧) % .
- ⑥ - تعديل الحوضه باستخدام هاففا السويك عن PH (٢٠٤-٢٠٦)
- ⑦ - نقل المشوح تحت الضغط القايمة من عملية الفلتيان و تحويله لتكثيفه الى السكر المحول هذا المحول يمنع انفصال بلورات الكريز فيما بعد نظراً لارتفاع تركيزه لذلك فان الفلتيان لابد الوصول الى التركيز المطلوب .
- ⑧ - ليعبأ المشوح في عبواته ويركح حتى يبرد ويتصلب اكله يفضل رفع القناني قبل تصليب محتوياتها لانه يسبب انكسار النجاسات الناتجة واعطاش المشوح فطر مكوه .

صناعة المرملاد

عبارة عن جوارح عذوة على اجزاء صغيرة من قشور الفواخ بحيث ان يكون توزيع هذه القشور بكرة متجانسا وعلى حالة مماثلة دون ان تكون القشور على افرس في القاع وتفسد صناعة المرملاد عن عام الفواخ (المحضيات) .
طريقة الصناعة

- ① - غسل قشر الفواخ وازالة النالف منها
- ② - استخلاص العصير وترشيحه
- ③ - تقطيع القشور وبيسك (٢-٢/٥) اقل من ثلث بكرة من الماء لازالة الحرارة منها وتوزيعها بحويك الكوار ليكن في الصورة ابسط .

④ - تصانيف السكر بمقدار ما يفي الى العصير والقشور ويفضل اضافة السكر بكل مخلوكه يتم ترشيحه لصانان نقاونه وصفاه .

⑤ - تصانيف السكر الى عصير والقشور وعجرت عليه اللبخ من درجة حرارة (١٠٠-١٠٥) من الهول الى التركيز المطلوب T.S.S ١/٧ نسبة الكوار اصلية الكليه .

⑥ - يتم البصبة في عبوات زجاجية ثم السيرة على حرارة (١٨٠ف) لمدة ١/٢ ساعة .
$$100 \times \frac{1}{2} = 50$$

(٤) م/براز عمل جابه منده عصر التفاح حجم العصير (٦ لتر) و سكر كيره
 و سكر (١٠٠٪) و كثافة العصير ١٠٠٠ - ١٠٠٠ كغم / لتر ما هو كمية كل من
 السكر و اليكويه و الحامض المضافه

الحل :-

$$x \times 8 = 6$$

$$x = \frac{6}{8} = 0.75 \text{ كغم وزن العصير}$$

٤٠ جزر عصير : ٥٥ جزر سكر

* عصر فاكهه	سكر
٤٥	٥٥
٦/٢٦	x

$$x = \frac{55 \times 6.26}{40} = 8.17 \text{ كغم سكر}$$

(٧٠٠ - عمم بكتيه كحل ... الكغم سكر)

* سكر	بكتيه
١٠٠	١٧
٧/٨	٥٥

$$x = \frac{55 \times 0.067}{1000} = 0.003685 \text{ كغم = ٥٤ جزر عمم بكتيه مضاد}$$

(٢٠٠ - عمم حامض كحل ... الكغم سكر)

* سكر	حامض
١٠٠	١٣
٧/٨	٥

$$x = \frac{55 \times 2}{1000} = 0.11 \text{ كغم حامض}$$

ملحوظة

اذا تم إعطاء الكثافة في السؤال عمية جله بواسطة قانون
 الكثافة حيث ينخرج الوزن ثم يحول التركيز إليها
 الكالسيوم

$$x = \frac{140}{140 - 1000} \times 8$$

سأرجو إجابة تكمية السكر والبكين و الكافيين الازمنة لعمل مركز التفاح
 إذا علمت ان وزن قطع التفاح ٨ كغم

الحل :-

٤٥ جزء فاكهه = ٥٥ جزء سكر

سكر	فاكهه
٥٥	٤٥
س	٨

$$س = \frac{٨ \times ٥٥}{٤٥} = ٩,٧٧ \text{ كغم سكر}$$

٧٥ غم بيسب = ... كغم سكر

سكر	بيسب
...	٧٥
٩,٧٧	س

$$س = \frac{٧٥ \times ٩,٧٧}{...}$$

$$س = ٦٨٤,٠٦ \div ٦٨,٤ = ٦,٦٨ \text{ غم بيسب}$$

٣٥٠ غم حافظه لعل = ... كغم سكر

سكر	حافظه
...	٣٥٠
٩,٧٧	س

$$س = \frac{٣٥٠ \times ٩,٧٧}{...} = ٩٣٤,٠٥ \text{ كغم}$$

$$= ٩,٢١ \text{ غم حافظه}$$

ملاحظة: جدول الكمية في حاله اعطاء التركيز

(%)