

بِسْمِ اللّٰهِ الرَّحْمٰنِ الرَّحِيْمِ  
بِسْمِ اللّٰهِ الرَّحْمٰنِ الرَّحِيْمِ  
بِسْمِ اللّٰهِ الرَّحْمٰنِ الرَّحِيْمِ



## دانشکده کشاورزی گروه علوم و صنایع غذایی

پایان نامه جهت اخذ درجه کارشناسی ارشد رشته علوم و صنایع غذایی

موضوع:

جایگزینی نسبی شکر با کنسانتره خرما در فرمولاسیون آبمیوه‌ی هلو وسیب

اساتید راهنما:

دکتر محمد علیزاده

دکتر میر خلیل پیروزی فرد

اساتید داور:

دکتر هادی الماسی

دکتر محسن اسماعیلی

تنظیم و نگارش:

نادر قهرمان نژاد

شهریور ۹۳

حق چاپ برای دانشگاه ارومیه محفوظ است.

تعدیم به:

آنان که مرآمنی شان آرام بخش آلام زینی ام است

به استوارترین تکیه گاهیم، دستان پر مهر پدرم

به سبزترین نگاه زندگیم، چنان سبز مادرم

که هرچه آموختم در کتب عشق شما آموختم و هرچه بکوشم قطره ای از دمایی بی کران مهربانیان را پس توانم بکویم.

امروز، هتی ام به امید شماست و فرد اکلیدیان بشم رضای شما را اورده گران سکن تراز این ارزان نداشتم تا به حاکمیتیان شارکنم، باشد که حاصل تلاشم

نیم کونه خبار حمکریان را برداید.

بوسه بر دستان پر مهرمان

به برادرانم

به همفران مهربان زندگیم مهرداد و محمدی عزیز

که با هم آغاز کردیم، دکنار هم آموختیم و به امید هم به آینده چشم می دوزیم. قلبم لبریز از عشق به شماست و خوبی تان متها می آرزویم.

## تقدیر و تشکر:

خدای خود را شکرم که برآ کسب علم و دانش را نهونم شد و نعمت نوشیدن جر عصای از دیای بی تهایی علم لایزال خویش را بر من ارزانی فرمود. لکنون که بیاری خداوند متعال توفیق انجام این پیان نامه را یافته ام به حکم ادب و خلیف برخود لازم میدانم از تمام عزیزانی که مراد این راهیاری نمودند هر چند خلیل کوتاه تقدیر و تشکر کنم.

از خناب آقای دکتر محمد علیزاده استاد راهنمای اول پیان نامه که راهنماییور من در حل مسائل علمی و عملی بود و بدون گفک هی ایشان این کار به سر انجام نمی رسید بچنین از خناب آقای دکتر میر غلیل پیروزی فرد استاد راهنمای دوم پیان نامه که صوری و استعامت در برابر مشکلات و سختی ها را از ایشان آموختم کمال تشکر و قدردانی را در ارم.

از همت محترم داوران خناب آقای دکتر الماسی و خناب آقای دکتر اسماعیل و نامی استادیگر و علوم و صنایع غذایی که در طول این دوره از محضر آنها استفاده کردم نهایت پاسگذاری را در ارم.

از بحکاری صمیمانه مسئولین محترم کارخانه های اروم نارین، ترش نارین و شهد باب پارس، آزمایشگاه کنتل مواد غذایی استان و جماد کشاورزی سبزی که در تهیه مواد اویده و انجام آزمایشات پیان نامه مریاری کردند نهایت پاس را در ارم.

و در نیات از تمام عزیزانی که بر نوعی از گفک و راهنمایی شان برهمند شده ام از آقای مهندس رسول کلموری، هم اتفاقی های عزیزم آقایان ولی مخصوصی، جاوید قره داغی، محمد عباس زاده و علی فرهنگی بچنین از خانه اندامونی، شجاعی شج زاده و نیم کلوانی صمیمانه تشکر و قدردانی می نایم و برای تک تک این عزیزان آرزوی موفقیت روز افزودن در تمام مرال نزدی را از محضر خداوند منان خواستارم.

چکیده :

خرما می تواند به عنوان جایگزین شکر در فرمولاسیون مواد غذایی به کار رود. در این مطالعه از کنسانتره خرما به عنوان جایگزین شکر در آبمیوه مخلوط استفاده شد.

در این تحقیق اثر نسبتهای مختلف شربت شکر، خرما، سیب و هلو و زمان نگه داری بر روی ویژگی های فیزیکوشیمیایی آبمیوه با استفاده از طرح مرکب بررسی شد. فاکتورهای کیفی مختلف شامل اسیدیته، ویتامین C، فنل کل ، قدرت آنتی اکسیدانی، *HMF*، *NEBI*، توربیدیتی، اندیس فرمالین ، رنگ نمونه های آب میوه و رنگ نمونه های آب میوه اندازه گیری و مدل سازی شد. ۴۰ فرمولاسیون مختلف آبمیوه مخلوط طبق طرح آماری تهیه ، پاستوریزه و در دمای ۴ درجه سانتیگراد نگه داری شدند . نتایج حاصل به وسیله نرم افزار SAS مورد تجزیه و تحلیل قرار گرفت.

نتایج نشان داد که بیشترین میزان اسیدیته در مقدار ماکریم آبمیوه هلو و خرما حاصل شد. در غلظتهاي بالاي آب میوه هلو با افزایش زمان ، اندیس فرمالین کاهش یافت. با افزایش آب میوه خرما شاخص قهوهای شدن غیرآنریمی و *HMF* افزایش پیدا کردند . گذشت زمان تاثیری بر روی توربیدیتی نداشته و بیشترین کدورت در غلظت حدود ۶۰ درصد آب میوه هلو مشاهده گردید. تغییرات ویتامین ث متاثر از ترکیب شربت شکر و آب میوه خرما بود. گذشت زمان بر روی قدرت آنتی اکسیدانی و پارامترهای رنگی (  $a^*$ ,  $b^*$  و  $L^*$  ) تاثیر نداشته و پارامترهای رنگی بیشتر متاثر از نسبتهای مختلف شربت شکر ، آبمیوه خرما ، هلو و سیب بودند. و آب سیب تنها فاکتور مهمی بود که محتوای فنولی ابمیوه مخلوط را تحت تاثیر قرار داد.

واژگان کلیدی: کنسانتره خرما، آبمیوه، جایگزینی و فاکتورهای کیفی

## ۱ فهرست مطالب

۱		۱-۱
۴	فرضیات	۱-۲
۴	اهداف	۱-۳
۴	کاربردهای تحقیق	۱-۴
۶	کلیات و مروری بر منابع	۲
۶	آبمیوه	۱-۲
۶	مقدمه	۲-۱-۱
۷	انواع آب میوه	۲-۱-۲
۷	تکنیک تولید کنسانتره شفاف از میوه	۲-۱-۳
۱۳	تهیه آب میوه از کنسانتره	۲-۱-۴
۱۶	خرما	۲-۲
۱۶	گیاه شناسی خرما :	۱-۲-۲
۱۶	ترکیب شیمیایی خرما:	۲-۲-۲
۱۹	فرآورده های حاصل از خرما :	۳-۲-۲
۲۱	هلو	۳-۲
۲۱	گیاه شناسی هلو	۲-۳-۱
۲۲	ترکیب شیمیایی	۲-۳-۲
۲۳	سیب	۲-۴
۲۳	گیاه شناسی سیب	۲-۴-۱
۲۳	ترکیبات موجود در سیب	۲-۴-۲
۲۴	توربیدیتی	۵-۲
۲۴	قهوه ای شدن	۶-۲
۲۴	قهوه ای شدن آنزیمی	۱-۶-۲
۲۵	قهوه ای شدن غیر آنزیمی	۲-۶-۲
۲۸	آنٹی اکسیدان ها	۷-۲
۲۹	آنٹی اکسیدان های طبیعی	۱-۷-۲
۳۱	رنگ سنگی	۲-۸
۳۲	سابقه تحقیق:	۹-۲

مواد و روشها :		۳
۳۶	وسایل :	۱-۳
۳۶	مواد شیمیایی :	۳-۲
۳۷	روش ها :	۳-۳
۳۷	تهیه آبمیوه مخلوط	۳-۳-۱
۳۹	تعیین مواد جامد محلول در آب :	۲-۳-۳
۳۹	تعیین اسیدیته کل :	۳-۳-۳
۳۹	آزمون عدد فرمالین ..	۳-۳-۴
۴۰	اندازهگیری فل کل :	۳-۳-۵
۴۱	اندازه گیری فعالیت آنتی اکسیدانی بوسیله آزمون DPPH	۶-۳-۳
۴۱	اندازه گیری محتوای ویتامین ث نمونه ها به روش تیترسنگی	۷-۳-۳
۴۲	اندازه گیری رنگ.....	۳-۳-۸
۴۲	اندازه گیری شاخص قهوه ای شدن و HMF	۹-۳-۳
۴۲	توربیدیتی :	۳-۳-۱۰
۴۲	ارزیابی حسی :	۳-۳-۱۱
۴۴	نتایج و بحث	
۴۴	اسیدیته :	۴-۱
۴۸	اندیس فرمالین .....	۲-۴
۵۲	شاخص قهوه ای شدن غیرآنژیمی .....	۳-۴
۵۳	هیدرولکسی متیل فورفورال .....	۴-۴
۵۴	توربیدیتی یا کدورت .....	۵-۴
۵۸	فعالیت آنتی اکسیدانی .....	۶-۴
۶۰	ویتامین C .....	۷-۴
۶۱	مواد فولی .....	۸-۴
۶۳	رنگ .....	۹-۴
۶۴	L*	۱-۹-۴
۶۴	a* (قرمزی - سبزی ) .....	۱۰-۴
۶۶	b* (زردی - آبی ) .....	۱۱-۴
۶۹	Chroma .....	۴-۱۲
۷۱	Hue angle .....	۴-۱۳
۷۲	آنالیز حسی .....	۱۴-۴

٧٥	نتیجه گیری کلی :	۵-۱
٧٥	پیشنهادات:	۵-۲
٧٧	منابع:	
٧٧	ضمایم و پیوست	

## فهرست اشکال

..... شکل ۱۰- مراحل تولید کنسانتره از میوه	۹
..... شکل ۲- تهیه آب میوه از کنسانتره	۱۵
..... شکل ۲۰- تاثیر نسبتهای مخلوط شربت شکر - آبمیوه خرما و هلو-سیب بر اسیدیته	۴۵
..... شکل ۳۰- تاثیر نسبتهای مخلوط شربت شکر - آبمیوه خرما و زمان بر اسیدیته	۴۶
..... شکل ۴۰- تاثیر نسبتهای مخلوط آبمیوه هلو-سیب و زمان بر اسیدیته	۴۷
..... شکل ۵۰- تاثیر نسبتهای مخلوط شربت شکر-آبمیوه خرما و هلو - سیب بر ان迪س فرمالین	۴۹
..... شکل ۶۰- تاثیر نسبتهای مخلوط شربت شکر-آبمیوه خرما و زمان بر ان迪س فرمالین	۵۰
..... شکل ۷۰- تاثیر نسبتهای مخلوط هلو وسیب و زمان بر ان迪س فرمالین	۵۱
..... شکل ۸۰- تاثیر نسبتهای مخلوط شربت شکر-آبمیوه خرما و زمان بر شاخص قهقههای شدن	۵۲
..... شکل ۹۰- تاثیر نسبتهای مخلوط شربت شکر - آبمیوه خرما و هلو-سیب بر HMF	۵۴
..... شکل ۱۰۰- تاثیر نسبتهای مخلوط شربت شکر - آبمیوه خرما و هلو بر توربیدیتی	۵۶
..... شکل ۱۱۰- تاثیر نسبتهای مخلوط آبمیوه هلو-سیب و زمان بر توربیدیتی	۵۷
..... شکل ۱۲۰- تاثیر نسبتهای مخلوط آبمیوه هلو-سیب و زمان بر قدرت آنتی اکسیدانی	۵۹
..... شکل ۱۳۰- تاثیر نسبتهای مخلوط شربت شکر-آبمیوه خرما و زمان بر مقدار ویتامین C	۶۰
..... شکل ۱۴۰- تاثیر نسبتهای مخلوط شربت شکر - آبمیوه خرما و هلو-سیب بر مواد فنولی	۶۲
..... شکل ۱۵۰- تاثیر نسبتهای مخلوط آبمیوه هلو-سیب و زمان بر شاخص روشنایی	۶۴
..... شکل ۱۶۰- تاثیر نسبتهای مخلوط آبمیوه هلو-سیب و زمان بر شاخص *	۶۵

شکل ۱۷-۰ تاثیر نسبتهای مخلوط آبمیوه هلو-سیب و شربت شکر-آبمیوه خرما بر شاخص  $b^*$ <sup>۶۶</sup>

شکل ۱۸-۰ تاثیر نسبتهای مخلوط آبمیوه هلو-سیب و زمان بر شاخص<sup>۶۷</sup>  $b^*$

شکل ۱۹-۰ تاثیر نسبتهای مخلوط شربت شکر - آبمیوه خرما و زمان بر شاخص<sup>۶۸</sup>  $b^*$

شکل ۲۰-۰ تاثیر نسبتهای مخلوط آبمیوه هلو- سیب و شربت شکر-آبمیوه خرما بر شاخص  $chroma$ <sup>۷۰</sup>

شکل ۲۱-۰ تاثیر نسبتهای مخلوط شربت شکر-آبمیوه خرما و زمان بر شاخص  $hue$ <sup>۷۱</sup>

شکل ۲۲-۰ تاثیر نسبتهای مخلوط آبمیوه هلو - سیب و شربت شکر-آبمیوه خرما بر شاخص  $hue$ <sup>۷۲</sup>

## فهرست جداول

جدول ۲ - ۱ ترکیبات شیمیایی خرما.....	۱۸
جدول ۲ - ۲ ویتامینهای خرما.....	۱۹
جدول ۲ - ۳ ترکیبات هلو .....	۲۲
جدول ۲ - ۴ ترکیبات موجود در ۱۰۰ گرم سیب تازه .....	۲۳
جدول ۲ - ۵ آلدهیدهای حاصل از تجزیه استرکر برخی اسیدهای آمینه های نان .....	۲۶
جدول ۳ - ۱ طرح آماری به کار رفته در تولید و آزمایشات آب میوه.....	۳۸
جدول ۴ - ۱ دادهای آنالیز حسی.....	۷۳
جدول ۶ - ۱ آنالیز واریانس فنل کل.....	۸۶
جدول ۶ - ۲ آنالیز واریانس ویتامین C.....	۸۷
جدول ۶ - ۳ آنالیز واریانس اسیدیتی.....	۸۸
جدول ۶ - ۴ آنالیز واریانس اندیس فرمالین.....	۸۸
جدول ۶ - ۵ آنالیز واریانس قدرت آنتی اکسیدانی .....	۸۹
جدول ۶ - ۶ آنالیز واریانس شاخص قهوهای شدن .....	۹۰
جدول ۶ - ۷ آنالیز واریانس HMF .....	۹۰
جدول ۶ - ۸ آنالیز واریانس آنالیز واریانس توربیدیتی.....	۹۱
جدول ۶ - ۹ آنالیز واریانس L* .....	۹۲
جدول ۶ - ۱۰ آنالیز واریانس a* .....	۹۳

جدول ۶ - ۱۱ آنالیز واریانس $b^*$	۹۳
جدول ۶ - ۱۲ آنالیز واریانس <i>chroma</i>	۹۴
جدول ۶ - ۱۳ آنالیز واریانس <i>hue angle</i>	۹۵
جدول ۶ - ۱۴ آنالیز واریانس و آزمون <i>t-test</i> برای ارزیابی حسی	۹۶

# فصل اول

مقدمه

*Introduction*

## مقدمه:

خرما یک میوه‌ی هسته دار است که از درخت نخل و از خانواده‌ی *Palmaceae* به دست می‌آید و در مقایسه با بسیاری از میوه‌ها در وزن مساوی، مقادیر بیشتری انرژی، املح و ویتامینهای ضروری بدن را تأمین می‌کند بر اساس آمار و اطلاعات موجود، ایران سالیانه با تولید ۹۰۸ هزار تن تولید از بزرگترین تولیدکنندگان خرما در جهان است، در حالی که میزان صادرات خرما هیچگاه از ۷ درصد بیشتر نبوده است. به علاوه میزان کمی از خرما در صنایع تبدیلی به کار می‌رود و ۳۰ درصد خرمای کشور نامرغوب بوده و به مصرف دام میرسد. با توجه به اینکه ارقام مختلف خرما دارای میزان قند قابل توجهی بوده لذا یکی از راههای استفاده از خرما در صنایع غذایی، جایگزینی آن به جای شکر در فرمولاتیون مواد غذایی است. خرما در مواد غذایی به عنوان شیرین کننده معمولاً به صورت قند مایع خرما و یا کنسانتره خرما به کار برده می‌شود) گاویلیقی و همکاران (۱۳۹۰). خرما می‌تواند با مهار رادیکال‌های آزاد از تخریب مولکولی و جهش رسانی ناشی از این رادیکال‌ها جلوگیری نماید و به همین خاطر ضد سرطان است. عدم شیوع بیماریهایی مثل تصلب شرائین، دیابت، سرطان و غیره در شبه جزیره عربستان ناشی از مصرف بالای خرما در آن سرزمنی است. خرما برای رفع عارضه‌ی خستگی مزمن و کم خونی به دلیل وجود آهن فراوان و همچنین دارا بودن مقادیر زیاد فیبر و پتاسیم مفید می‌باشد. خرما به دلیل داشتن سلنیم باعث افزایش ایمنی بدن می‌شود، همچنین این میوه اشتها آور و تمیز کننده‌ی کلیه و کبد تلقی می‌شود. قند موجود در خرما بلافضله پس از مصرف جذب شده و به انرژی تبدیل می‌شود. لازم به ذکر است که مجموعه این ارزش‌های غذایی در هیچ میوه‌ای به تنها یی موجود نمی‌باشد. خرما حدود ۲۷۷ کیلوکالری انرژی دارد و قندهای اصلی آن فروکتوز و گلوکز است و میزان بسیار کمی ساکاراز هم دارد. این میوه سرشار ازویتامین می‌باشد و همچنین دارای عناصری مانند کلسیم، منیزیم، پتاسیم، فسفر و میزان بسیار کمتری آهن، سدیم، روی، مس و منگنز می‌باشد (شهیب و همکاران ۲۰۰۳).

دلایل استفاده از کنسانتره خرما به جای ساکاراز :

با وجود تمام فوایدی که ساکاراز به عنوان شیرین کننده‌ی طبیعی با ویژگیهای عملکردی ممتاز دارد، ولی به دلیل مشکلات سلامتی مانند فشار خون، بیماریهای قلبی، فساد دندان و چاقی که به ویژه برای دیابتیها مضر است و از طرفی مسائل اقتصادی و تکنولوژیکی، پژوهش‌های روزافزونی جهت جایگزینی مناسب شکر با سایر شیرین کننده‌ها در دست انجام است (احمد نیا و همکاران ۱۳۸۷).

با توجه به اینکه ارقام مختلف خرما دارای میزان قند قابل توجهی بوده و به دلیل مشکلات طعمی شکر، چون خرما دارای شیرینی طبیعی و طعم مطبوعی است، لذا یکی از راههای استفاده از خرما در صنایع غذایی، جایگزینی آن به جای شکر در فرمولاسیون مواد غذایی است ( گاولیقی و همکاران ۱۳۹۰ ) .

همانطور که میدانیم قند غالب خرما گلوکز و فروکتوز است و در نتیجه تمام مزایای قند اینورت را در مقایسه با ساکارز دارد، این مزایا عبارتند از:

۱. در مقدار برابر شیرینتر از ساکارز است بنابراین از لحاظ اقتصادی مقرن به صرفه است ( فروکتوز شیرینترین قند است).

۲. در غلظت برابر نسبت به ساکارز <sup>۲۷</sup> محیط را بیشتر کاهش میدهد، پس نگهدارندهی بهتری است.  
۳. به دلیل احیا کننده بودن آن تمایل کمتری به تبلور یا شکرک دارد.

۴. رطوبت را بهتر حفظ میکند ( فروکتوز نمک‌گیرترین قند است).

۵. رنگ و طعم را بهبود میبخشد، که این به دلیل احیا کننده بودن این قندها برخلاف ساکارز است و در نتیجه مایل‌رد بهتر انجام میشود که روی رنگ و طعم اثر میگذارد.

۶. روی خصوصیات بافتی نیز موثر است و باعث بهبود بافت میشود. ( کرامت ۱۳۸۷ ).

### کاربردهای کنسانتره خرما

این فرآورده میتواند در ساخت نوشیدنیهای انرژی زا و ایزوتونیک، فرآوردهای پخت ( کیک و محصولات قنادی و نانوایی ) فرآورده های لبنی و سایر صنایع به کار رود و به عنوان جانشین مناسبی برای ساکارز و <sup>۱</sup> HFCs مطرح شود کنسانتره خرما در تولیدات طبقات مهم غذایی از قبیل آب میوه های طبیعی، بستنی ها، فرآوردهای لبنی، فرآورده های نانوایی ، انواع نوشیدنی ها، نوشیدنی های مخصوص ورزشکاران وغیره کاربرد دارد( گاولیقی و همکاران ۱۳۹۰ ). با توجه به منحصر بفرد بودن این فرآورده در دنیا، به منظور پی بردن به جایگاه اصلی و واقعی این فرآورده و به کار بردن آن در صنعت، تحقیق و بررسی علمی و کاربردی آن توصیه می شود.

در حال حاضر مصرف انواع نوشیدنیهای میوه ای به سرعت افزایش یافته است که در این بین تمایل مصرف کنندگان برای آب میوه هایی که مقدار شکر مصرفی در انها کاهش یافته؛ افزایش یافته است .

<sup>۱</sup> High – fructose corn syrup

## **۲-۱ فرضیات**

افزودن کنسانتره خرما به مخلوط آمیوه موجب افزایش میزان ویتامین C خواهد شد.  
کنسانتره خرما قابلیت جایگزینی نسبی شکر را در فرمولاسیون آبمیوه های سیب و هلخواهد داشت.  
زمان اثر معنی داری بر روی اکثر فاکتورها خواهد داشت.

## **۳-۱ اهداف**

۱. شناسایی عواملی که بیشترین تاثیر را در محصول فرموله شده نهایی دارند.
۲. استفاده از کنسانتره خرما به عنوان جایگزین نسبی شکر در فرمولاسیون آبمیوه که محصول سالمتری است.
۳. تعیین فرمول بهینه بر اساس فاکتورهای کیفی که ضریب تبیین بالاتری دارند.

## **۴-۱ کاربردهای تحقیق**

صنعتی کردن این طرح در تولید آبمیوه‌هایی که از کنسانتره خرما به عنوان شیرین کننده استفاده می‌کنند و از لحاظ سلامتی قادر مضرات شکر است می‌تواند مورد استفاده قرار گیرد.

فصل دوّم

کلیّات

*of Review  
Literature*

## ۱-۲ آبمیوه

## ۱-۱-۲ مقدمه

آبمیوه ها بخش مهمی از رژیمهای غذایی مدرن در بسیاری از جوامع بشری و کشورها می باشند و یکی از بهترین نوشیدنی هایی هستند که با در اختیار داشتن املاح و ویتامین ها، ضمن رفع عطش ، بخش قابل توجهی از نیاز بدن به ویتامینها را تامین می کنند و متخصصین تغذیه مصرف روزانه آن را توصیه می کنند. در دهه های اخیر به موازات آگاهی مردم به بهداشت عمومی و اهمیت یافتن مساله حفظ سلامت ،مصرف سرانه آبمیوه طبیعی نیز افزایش یافته است(کانار ۲۰۰۶). آبمیوه ها و نوشابه های حاصل از آن از نظر اجرا یا عدم اجرای فرایند شفاف سازی به دو نوع زلال (شفاف شده) ، کدر (پالپ دار) واز نظر میزان میوه طبیعی محتوی (آبمیوه و یا پالپ ) به سه گروه آبمیوه ، نکtar میوه و نوشیدنی میوه ای تقسیم می شوند. میزان میوه طبیعی در گروه آبمیوه ها ۱۰۰٪ ، در گروه نکtar بسته به نوع میوه ۵۰-۲۵٪ و در گروه نوشیدنی میوه ای ۳۰-۶٪ متفاوت می باشد. فاکتورهایی که برای طبقه بندی به کار گرفته می شود متفاوت بوده و این تفاوتها تا به امروز به وضوح مشخص نشده است. بدین سبب به نوشابه های شفاف ، آب میوه و به نوشابه های کدر نکtar گفته می شود ولی هرگروه از نوشابه ها به صورت شفاف و کدر می تواند وجود داشته باشد. آبالو ، سیب و انگور از میوه هایی می باشند که برای تولید آبمیوه و یا کنسانتره شفاف مورد استفاده قرار گرفته و هلو ، زردآلو و پرتقال به صورت کدر (کلوئیدی ) مورد فرآیند قرار می گیرند. علی رغم کدر بودن، از پرتقال آب میوه، نکtar و نوشیدنی میوه ای نیز تولید میشود. به صرف کدر بودن اطلاق کلمه نکtar در مورد تمامی آنها صحیح نبوده و سبب اشتباه میگردد. همچنین با وجود شفاف بودن آبالو علاوه بر آب میوه، نکtar و نوشیدنی میوه ای نیز تولید میشود بنابراین اطلاق کلمه آب میوه به صرف شفاف بودن در مورد تمامی آنها صحیح نبوده و باز هم سبب اشتباه میگردد. تفاوت بین آبمیوه های شفاف و نوشابه های حاصل از آن با سایر نوشابه ها اجرای عمل پرس کردن و فرآیند شفاف سازی می باشد. پس از عمل شفاف سازی، آب میوه معمولاً تغليظ میگردد. هنگام رقیق کردن کنسانتره برای رسیدن به بریکس اولیه با توجه به میزان آب و شکر اضافه شده، آبمیوه ، نکtar میوه یا نوشیدنی میوه ای به دست می آید.

## ۱-۲-۱ آنواع آب میوه

آب میوه<sup>۱</sup>: فرآورده تخمیر نشده ولی قابل تخمیر است که از میوه سالم، تازه رسیده به روش‌های مکانیکی تهیه و با روش‌های فیزیکی نگه داری و بسته بندی می‌شود.

نکtar میوه<sup>۲</sup>: فرآورده تخمیر نشده ولی قابل تخمیر است که از اختلاط آب میوه، آب میوه تغليظ شده، پالپ یا پوره میوه با آب؛ با یا بدون شکر و سایر شیرین کننده‌های مجاز پس از طی فرایند پاستوریزاسیون پیش یا پس از بسته‌بندی تهیه شده و مستقیماً جهت نوشیدن مصرف می‌گردد.

نوشیدنی میوه ای بدون گاز<sup>۳</sup>: فرآورده تخمیر نشده ولی قابل تخمیر است که از اختلاط آب میوه، آب میوه تغليظ شده آن و قسمتهای خوراکی میوه مانند گوشت، پرک تکه و پوره از یک نوع میوه (ساده) یا مخلوط میوه‌ها و سایر تکه‌های خوراکی همراه یا بدون شیرین کننده، آب و افزودنی‌های مجاز به دست آمده و به روش‌های فیزیکی نگه‌داری می‌شود.

## ۳-۱-۲ تکنیک تولید کنسانتره شفاف از میوه

۱-۳-۱-۲ ماده خام:

آلبالو، سیب، انگور و انار مواد خام اصلی برای تولید کنسانتره شفاف را تشکیل می‌دهند. گلابی و به، هم بصورت کنسانتره شفاف و همچنین کدر مورد فرآیند قرار می‌گیرند.

۲-۳-۱-۲ شستشو:

شستشو به منظور جدا کردن خاک، شن، گرد و غبار، برگ، آشغال و غیره که توسط میوه حمل می‌گردند و نیز به منظور دور نمودن بقایای حشره کش‌های موجود بر روی میوه‌ها انجام می‌گیرد. علاوه بر این، با انجام این عمل بار میکروبی میوه‌ها نیز تا حد معینی کاهش می‌یابد. عمل شستشو در یک سیستم متشكل از شناورسازی، ته نشین سازی، تکان دادن و حل نمودن انجام می‌گیرد. رایج‌ترین سیستم مورد استفاده در شستشوی میوه‌ها، از یک حوضچه و یک بالابر شیب دار تشکیل می‌گردد. میوه‌ها در حوضچه توسط هوایی که

<sup>1</sup> juice

<sup>2</sup> nectar

<sup>3</sup> Fruit base drink

به داخل آب تزریق می گردد، تکان داده شده . شسته می شوند. مواد خارجی سبک در قسمت فوقانی حوضچه جمع و بوسیله سرربز کردن آب جدا می گردند. مواد خارجی سنگین در قسمت تحتانی حوضچه زیر صفحه مشبك جمع می گردند. میوه هایی که بوسیله بالابر از حوضچه خارج می شوند، بوسیله دوش آب ، آبکش می گردند. این عمل بعد از عمل جداسازی نیز انجام گرفته و یا تکرار می گردد. کفایت عمل شستشو به وسیله تعیین خاکستر نامحلول در اسید کلریدریک رقیق ( ۱۰٪ ) در آبمیوه و یا کنسانتره کنترل می گردد که این اندیس شامل ترکیبات سیلیس دار نمی باشد.