

تعیین پارامترهای موثر در خشک کردن ریواس با هوای داغ و بررسی امکان تهیه‌ی پودر از آن

حمید توکلی پور^۱، اکرم شریفی^{*۲}، محمد سلامی نیا^۳

^۱ استادیار گروه علوم و صنایع غذایی، دانشگاه آزاد اسلامی، واحد سبزوار، سبزوار، ایران

^۲ دانشجوی دکتری علوم و صنایع غذایی، دانشگاه آزاد اسلامی، واحد سبزوار، سبزوار، ایران

^۳ کارشناس آزمایشگاه گروه علوم و صنایع غذایی، دانشگاه آزاد اسلامی، واحد سبزوار، سبزوار، ایران

تاریخ دریافت: ۱۳۹۰/۴/۱۹

چکیده

فرایند خشک کردن برای محصولات فصلی مانند ریواس که در سال فقط چند ماه در دسترس مصرف کننده قرار می‌گیرند، اهمیت زیادی دارد چون با اعمال این فرایند علاوه بر جلوگیری از فساد، امکان استفاده از این محصول در تمام سال فراهم می‌شود. در این تحقیق، بعد از خشک کردن ساقه‌ی ریواس، شاخص‌های کیفی شامل اسیدیته، رطوبت، pH، شدت رنگ، دانستیه، حلالیت و ویتامین ث اندازه گیری شد. این شاخص‌ها در سه نمونه‌ای که در دماهای ۶۰, ۵۰ و ۷۰ درجه‌ی سانتی‌گراد و توسط خشک کن سینی دار آزمایشگاهی خشک شده بود و همچنین در نمونه‌ای که به صورت سنتی تهیه شده بود، سنجیده شد. در نهایت، آزمون حسی برای انتخاب بهترین فرمولاسیون جهت تهیه‌ی چاشنی از پودر ریواس انجام گرفت. نتایج، نشان داد شرایط بهینه‌ی خشک کردن ساقه ریواس در دمای C₇₀ با بالاترین سرعت و کم ترین زمان خشک کردن می‌باشد. در تهیه‌ی چاشنی از پودر ریواس فرمولاسیونی که حاوی ۲۰ گرم پودر ریواس، ۵ گرم فلفل سفید، ۲/۵ گرم پودر خردل و ۲/۵ گرم جوز هندی بود از نظر ارزیاب‌های حسی به عنوان بهترین فرمولاسیون انتخاب شد. در مقایسه‌ی نمونه‌ها از نظر حفظ خصوصیات کیفی نمونه‌ی خشک شده به روشن سنتی، کم ترین امتیاز را داشت.

واژه‌های کلیدی: ریواس، خشک کردن، چاشنی، شاخص‌های کیفی.

* مسؤول مکاتبات: akramsharifi@hotmail.com

مطالعات زیادی روی بهینه سازی فرایند خشک کردن بسیاری از میوه‌ها و سبزی‌ها انجام گرفته است. زیرجانی و توکلی پور (۱۳۸۸) تاثیر شرایط مختلف خشک کردن بر ویژگی‌های موز خشک شده در هوای داغ را مورد بررسی قرار داد. در این تحقیق، برش‌های موز با سه ضخامت و سه نوع پیش تیمار آماده شد و در یک خشک کن جا به جایی هوای داغ در سه دمای ۶۰، ۷۰ و ۸۰ درجه‌ی سانتیگراد تا رسیدن به رطوبت نهایی قرار گرفت. در نهایت، خصوصیات کیفی چیپس موز حاصل، تعیین شد. نتایج، نشان داد کاربرد پیش تیمار و همچنین افزایش دما، آهنگ خشک کردن را افزایش و زمان خشک کردن را کاهش می‌دهد. افزایش دما روی خصوصیات کیفی اثر منفی داشت (۵). در تحقیق دیگری که توسط ضیاء الحق (۱۳۸۸) انجام شد شرایط بهینه‌ی آماده سازی و خشک کردن قطعات سیب زمینی، تعیین گردید. در این پژوهش، دو رقم سیب زمینی انتخاب و پس از پوست گیری در دو ضخامت ۱۰ و ۲۰ میلی متری، به قطعات مکعبی برش داده شد و آنزیم بری با استفاده از آب جوش و اسید آسکوربیک روی نمونه‌ها انجام گرفت و سپس نمونه‌ها در سه دمای ۵۰، ۶۰ و ۷۰ درجه‌ی سانتی‌گراد در یک خشک کن هوای داغ خشک شد. بعد از اندازه گیری، درصد جذب مجدد آب و چروکیدگی نمونه‌های خشک شده دمای ۵۰°C به عنوان دمای بهینه‌ی خشک کردن دو رقم سیب زمینی تعیین گردید (۶).

هدف از این تحقیق، تعیین شرایط بهینه خشک کردن ساقه‌ی ریواس و تهیه‌ی یک چاشنی از پودر ریواس است. از این چاشنی با توجه به محتوای آنتی اکسیدانی، مواد معدنی و ویتامین‌های موجود در ساقه‌ی ریواس می‌توان به عنوان یک افزودنی زیست فعال در فرمولاسیون مواد غذایی استفاده کرد. هم‌چنین فرایند خشک کردن برای ساقه‌ی ریواس علاوه بر جلوگیری از فساد آن، امکان استفاده از این محصول فصلی و بسیار فسادپذیر را در تمام سال فراهم می‌سازد.

۲- مواد و روش‌ها

۲-۱- خشک کردن ریواس

ریواس از کوه‌های روستای زرقان واقع در شمال غرب شهرستان سبزوار جمع‌آوری شد. کلیه‌ی نمونه‌ها در دمای ۴ تا ۵ درجه‌ی سانتی‌گراد جهت کاهش میزان تنفس و تغییرات

۱- مقدمه

ریواس^۱ گیاهی علفی و پایا از تیره‌ی ترشک‌ها، دو لپه‌ای بی‌گلبرگ دارای دو برگ بسیار بزرگ و سبز رنگ است. ارتفاع آن به ۳ متر می‌رسد و گل‌های کوچک قرمز رنگ دارد. ساقه‌ی گیاه راست و دوپهلو است و از وسط گیاه بیرون می‌آید. ریواس، حاوی ویتامین‌های A, B₁, B₂ و C است و مقدار قابل توجیهی از ساقه‌ی ریواس مقدار قابل توجیهی آنتی اکسیدانت استخراج کردنده (۲۰). رطوبت موجود در ریواس خام ۹۳/۴۴ درصد و رطوبت موجود در ساقه‌ی خوراکی آن ۹۱/۵۲ درصد می‌باشد. علاوه بر موارد فوق این گیاه دارای عناصری نظیر پتاسیم، منیزیوم و کلسیم و همچنین دارای مقداری اسیدهای آلی مثل اسید مالیک و سیتریک است (۲۰). ریواس در کوهستان‌های ایران از جمله در دره‌ی توچال، شهرستانک، کرج، حصاربند، کوههای اراك، اشتaran کوه، گنجانامه، کردستان، تفرش، خراسان رضوی، آذربایجان، دشت ارزن فارس، قم و بلوچستان به طور خودرو می‌روید (۴). دمبرگ این گیاه به عنوان میوه مورد توجه قرار می‌گیرد چرا که می‌توان از آن در تهیه‌ی شربت و کمپوت استفاده کرد و یا به صورت دسر مصرف نمود. تولید کمپوت ریواس در انگلستان بسیار متداول است (۱).

یکی از قدیمی‌ترین و در عین حال گستره‌ترین فرایندهای مورد استفاده جهت حفظ مواد غذایی در مقابل فساد، فرایند خشک کردن است که با کاهش فعالیت‌های میکروبی و آنزیمی و تقلیل سرعت فعل و انفعالات شیمیایی، زمان ماندگاری محصول را افزایش و با کاهش وزن و حجم مواد، بسته بندی، حمل و نقل و انبارداری محصولات را سهولت می‌بخشد. این فرایند باید به گونه‌ای اعمال گردد که در کنار حفظ ماده‌ی غذایی در مقابل فساد، به شاخص‌های کیفی فراورده از جمله ارزش غذایی، طعم، عطر، رنگ و بافت کمترین صدمه‌ی ممکن وارد گردد (۱).

تاریخچه‌ی تولید فرآورده‌های خشک در ایران به دوران بسیار قدیم باز می‌گردد. با گذشت سالیان طولانی در بخش فرآوری این محصولات، تغییرات عمده‌ای پدیدار نشده و هنوز هم به طور غالب در ایران از روش‌های سنتی (آفتابی) استفاده می‌گردد که دارای نارسایی‌های متعددی است (۶).

۱-Rheum ribes L.(Polygonaceae)

ساقه های له شده ریواس و خشک کردن خمیر حاصل در آفتاب، پودر ریواس حاصل می شود که این محصول در روستاهای شمال سبزوار به همین روش تولید و به عنوان چاشنی غذا مصرف می گردد. در نهایت، پودر ریواس برای انجام سنجش های کیفی پس از الصاق بر جسب درون شیشه های درب دار در دمای محیط و به دور از نور نگه داری گردید.

۲-۲-آزمایشات کیفی

رطوبت پودر ریواس به روش آون گذاری در دمای 90°C تعیین گردید. میانگین رطوبت پودرها $5/5-5/6$ درصد بود (۳). جهت تعیین اسیدیته و pH پودر ریواس از روش های ذکر شده در استاندارد ملی ایران شماره های ۴۴۰۴ و ۳۷۳۳ استفاده شد (۱۲). میانگین اسیدیته نمونه ها بین $1/2-9/7$ بر حسب اسید مالیک و میانگین pH نمونه ها بین $3/4-2/9$ بود. دانسیتهٔ حجمی فشرده^۲ و دانسیتهٔ حجمی غیر فشرده^۳ طبق روش ذکر شده در استاندارد شماره های ۳۳۴۵ موسسهٔ استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران برای ۴ نمونه پودر ریواس اندازه گیری شد. بدین ترتیب که در یک مزور به حجم ۵۰ میلی لیتر پودر ریواس به صورت غیر فشرده ریخته و سپس وزن آن اندازه گیری شد. برای تعیین دانسیتهٔ حجمی فشرده مزور ۵۰ میلی لیتری حاوی نمونه، ۳۰۰ بار به یک سطح پلاستیک فشرده کوبیده شد و سپس حجم فشرده شده ذرات از روی مزور خوانده شد و در نهایت از فرمول های زیر دو نوع دانسیته تعیین گردید (۱۵).

$$\text{Loosed density g/ml} = M / V_1$$

$$\text{Packed density g/ml} = M / V_2$$

V_1 : حجم پودر داخل مزور (۵۰ میلی لیتر)، M : وزن پودر ریواس، V_2 : حجم پودر داخل مزور بعد از فشرده شدن برای تعیین ویتامین ث به روش دی کلروفنل ایندوفنل بر طبق روش استاندارد ملی ایران عمل شد (۱۴). برای اندازه گیری شدت رنگ از دستگاه اسپکتروفوتومتر^۴ (شیمادزو ساخت ژاپن) استفاده گردید. نمونه های مورد نظر (عصاره‌ی پودر ریواس) در سل دستگاه قرار داده شد و در طول موج ۴۲۰ نانومتر برای تعیین رنگدانه های قهقهه ای، مقدار جذب اندازه گیری گردید.

2- Packed density

3- Loosed density

4- UV Visible, Shimadzu

فیزیولوژیکی و شیمیایی نگه داری شدند. قبل از شروع آزمایش ها زواید ریواس ها جدا و ساقه های ریواس با آب شسته شد. سپس ساقه های ریواس از مقطع طولی به وسیله‌ی یک چاقوی تیز روی یک تخته برش از جنس پلی اتیلن به قطعاتی با ضخامت ۳ میلی‌متر، برش خورد. رطوبت ساقه های ریواس به روش آون گذاری در دمای 105°C تعیین گردید (۹). میانگین رطوبت در ساقه های ریواس تازه $85/4$ درصد در مبنای مرطوب بود. برای بررسی خشک شدن ساقه های ریواس و تعیین منحنی های خشک کردن و آهنگ خشک کردن آن، ۱۰ گرم ساقه های ریواس برش خورده توزین و سپس درون پلیت قرار داده شد. پلیت ها به خشک کن سینی دار آزمایشگاهی (جیوتک^۱) ساخت کرده متقل و در دماهای 50°C و 60°C و 70°C درجه های سانتی گراد تا رسیدن به وزن تعادلی خشک شدند. نمونه های ریواس به صورت متناوب به فاصله زمانی ۵ دقیقه در یک ساعت اول و ۱۵ دقیقه از ساعت دوم به بعد از خشک کن خارج و توزین و وزن های اندازه گیری شده در فرم های مرطوب ثبت گردید. عملیات تا زمان رسیدن به وزن ثابت ادامه داشت. سپس در زمان های مختلف از رابطهٔ زیر، درصد رطوبت در مبنای مرطوب محاسبه شد (۲).

$$\text{Mcwb} = (M_1 - M_2) / M_1 \times 100$$

Mcwb : رطوبت در مبنای مرطوب، M_1 : وزن اولیه،

M_2 : وزن نهایی

در ادامه، رطوبت در مبنای مرطوب به رطوبت در مبنای خشک تبدیل شد و در نهایت، مقدار رطوبت در زمان های مختلف از دوره های خشک کردن و سرعت خشک کردن ساقه های ریواس از معادله های زیر محاسبه گردید (۸):

X_1 : رطوبت اولیه، X_2 : رطوبت ثانویه

$$M_1(1-X_1) = M_2(1-X_2)$$

$$\text{Rate (kg H}_2\text{O / kg DM. min)} = \Delta \text{ Mcdb} / \Delta t$$

Δt : تغییرات زمان

با بررسی اطلاعات ثبت شده و تبدیل رطوبت در مبنای مرطوب به رطوبت در مبنای خشک و به دست آوردن سرعت خشک کردن، منحنی های زمان و سرعت خشک کردن در سه دمای 50°C ، 60°C و 70°C درجه های سانتی گراد، ترسیم شد. در پایان کار، ساقه های ریواس خشک شده در خشک کن و نمونه های خشک شده به روش سنتی آسیاب شد. در روش سنتی بعد از جوشانیدن

1- JEIO TECH ,model: of-02G

از قانون بیر-لامبرت

۴-۱-تجزیه و تحلیل آماری

بررسی داده‌های حاصل از آزمایش‌ها با استفاده از آزمایش فاکتوریل در قالب طرح بلوک کامل تصادفی با سه تکرار انجام شد. در نهایت داده‌ها توسط نرم افزار SAS آنالیز و میانگین داده‌ها با استفاده از آزمون LSD محافظت شده (آزمون حداقل تفاوت معنی دار)، مورد بررسی قرار گرفت(۷). نمودارها به وسیله‌ی نرم افزار Excel ترسیم شد.

۳- نتایج و بحث

۳-۱-آزمایش‌های خشک کردن

فرایند خشک کردن ساقه‌ی ریواس تا رسیدن به رطوبت ثابت، انجام شد. نتایج حاصل در شکل‌های ۱ و ۲ نشان داده شده است. بیشترین سرعت خشک کردن مربوط به نمونه‌ی خشک شده در دمای 70°C و کمترین مقدار آن مربوط به نمونه‌ی خشک شده در دمای 50°C بود. منحنی‌های سرعت خشک کردن در دماهای 50°C و 70°C درجه‌ی سانتی‌گراد از یک روند خاص پیروی نمی‌کرد. در دمای 50°C بیشترین سرعت خشک کردن در نقطه $566/6$ درصد رطوبت در مبنای خشک و سرعت $\text{DMmin} = 0.084 \text{ kg/kg H}_2\text{O}$ در دمای 60°C بیشترین سرعت در رطوبت $549/3$ درصد و سرعت سرعت خشک کردن در رطوبت $488/2$ درصد و سرعت $\text{DMmin} = 0.18 \text{ kg/kg H}_2\text{O}$ در دمای 60°C دیده شد (شکل ۱). همان طور که در منحنی‌های آهنگ خشک کردن مشاهده می‌شود خشک کردن نمونه‌ها در سه دما با هوای داغ فاقد مرحله‌ی آهنگ ثابت خشک کردن بوده خشک کردن ریواس به طور کامل در مرحله‌ی آهنگ نزولی رخ داد. زیرجانی و همکاران در سال ۱۳۸۷ طی خشک کردن برش‌های موز با استفاده از هوای داغ به نتیجه‌ی مشابهی رسیدند(۶). همچنین، نتایج تجزیه واریانس نشان داد که اثر دما بر میانگین زمان خشک کردن در سطح ۱ درصد، معنی دار بود.

$A = \epsilon C L$: A جذبی که دستگاه نشان می‌دهد، L : طول سل بر حسب سانتی متر ، C : غلظت مولی و ϵ جذب مولی در نتیجه، مقدار جذبی که دستگاه نشان می‌دهد با غلظت رنگدانه‌های قهوه‌ای موجود در نمونه، رابطه مستقیم دارد(۸).

$$C \text{ mg/L} = A / \epsilon L$$

برای تعیین میزان حلالیت پودر ریواس ۱ گرم از پودر را در 100 میلی لیتر آب حل کرده و محلول حاصل به منظور جدا شدن بخش‌های نامحلول، به مدت 10 دقیقه در سانتریفوژ^۱ با سرعت 7500 دور بر دقیقه قرار گرفت. سپس 25 میلی لیتر از بخش شفاف بالای لوله آزمایش برداشته شد و به مدت 5 ساعت در آون با دمای 105°C قرار گرفت. مقدار حلالیت بر حسب درصد با رابطه‌ی زیر محاسبه گردید:

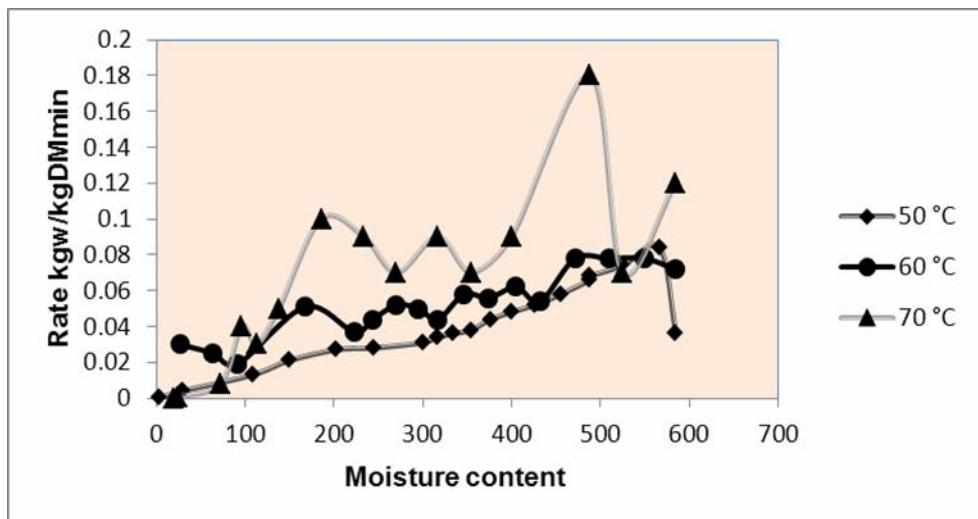
$$S = (M_1 - M_2) / 0.25 \times 100$$

در این معادله، M_1 و M_2 به ترتیب وزن ظرف پس از خارج کردن آن از آون، وزن خالی ظرف و حلالیت پس از مدت 5 ساعت بود(۱۷).

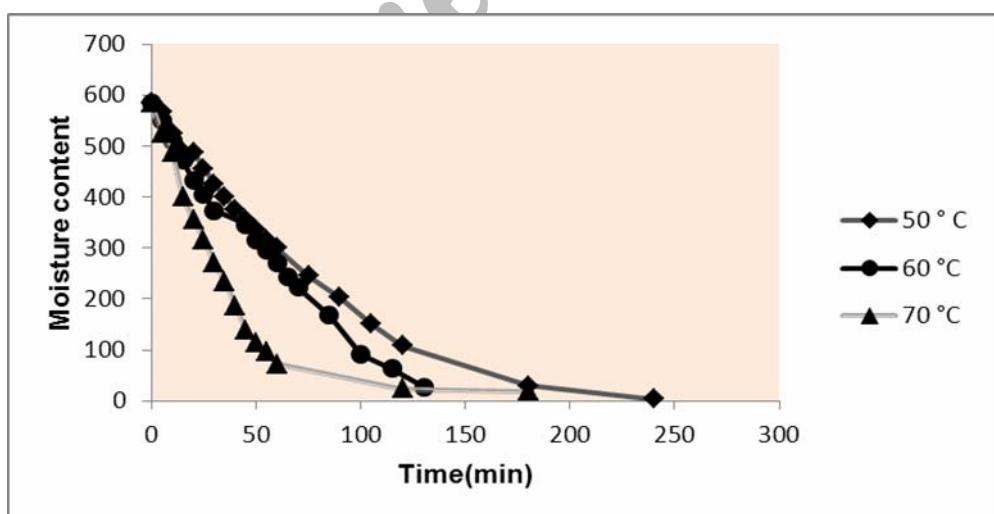
۳-۲- ارزیابی حسی

به منظور بررسی صفات طعم، عطر، رنگ و ظاهر در سه فرمولاسیون تهیه چاشنی شامل:

فرمولاسیون A: 20 گرم پودر ریواس، 5 گرم فلفل سفید، $2/5$ گرم پودر خردل و $2/5$ گرم جوز هندی و فرمولاسیون B: 20 گرم پودر ریواس، 5 گرم جوز هندی، $2/5$ گرم فلفل سفید و $2/5$ گرم پودر خردل، فرمولاسیون C: 20 گرم پودر ریواس، 5 گرم پودر خردل، $2/5$ گرم جوز هندی و $2/5$ گرم فلفل سفید. فرم ارزشیابی تهیه گردید و نمونه‌ها توسط 20 ارزیاب، مورد قضاوت قرار گرفت. ارزیابی خصوصیات حسی بر مبنای مقیاس هدونیک 5 نقطه‌ای صورت گرفت(۱۶). نمونه‌ها، گوشت سینه‌ی مرغ بود که توسط سه فرمولاسیون مذکور عمل آوری و سپس در روغن سرخ شد. شایان ذکر است که ایده‌ی انتخاب فلفل سفید، پودر خردل و جوز هندی بر مبنای چاشنی ستی بود که در روستاهای شمال سیبری و تهیه می‌شود.

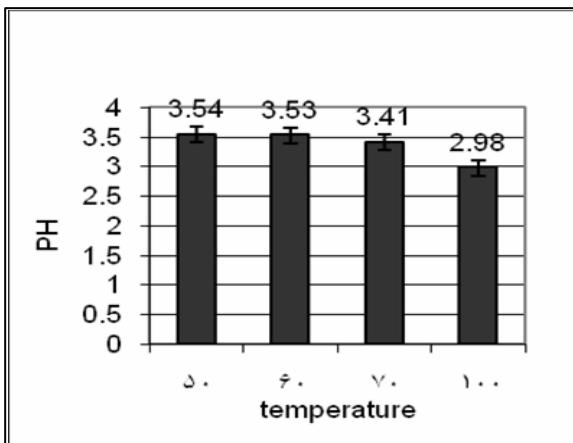


شکل ۱ - منحنی های سرعت خشک کردن ساقه‌ی ریواس در سه دمای ۵۰، ۶۰ و ۷۰ درجه‌ی سانتیگراد



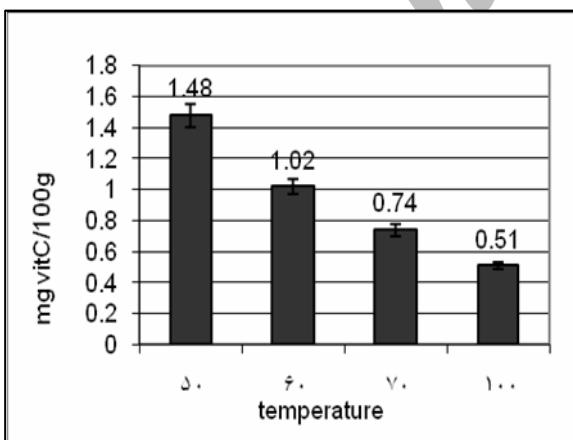
شکل ۲- منحنی های زمان خشک کردن ساقه‌ی ریواس در سه دمای ۵۰، ۶۰ و ۷۰ درجه‌ی سانتیگراد

pH: نتایج، نشان داد اثر دما روی pH معنی دار بود. بیشترین pH در نمونه‌ی خشک شده در دمای 50°C و کمترین مقدار آن در نمونه‌ی سنتی مشاهده شد (شکل ۴).



شکل ۴- تغییرات pH بر حسب دما($^{\circ}\text{C}$) در پودرهای تولیدی

ویتامین ث: نتایج تجزیه‌ی واریانس و مقایسه‌ی میانگین‌ها بیانگر این بود که افزایش دما تخریب ویتامین ث را تشدید می‌کند. زیر جانی و همکاران (۱۳۸۷) به نتیجه‌ی مشابهی در مورد خشک کردن موز رسیدند (۶). در این تحقیق، کمترین مقدار ویتامین ث در نمونه‌ی تهیه شده به روش سنتی دیده شد (شکل ۵).

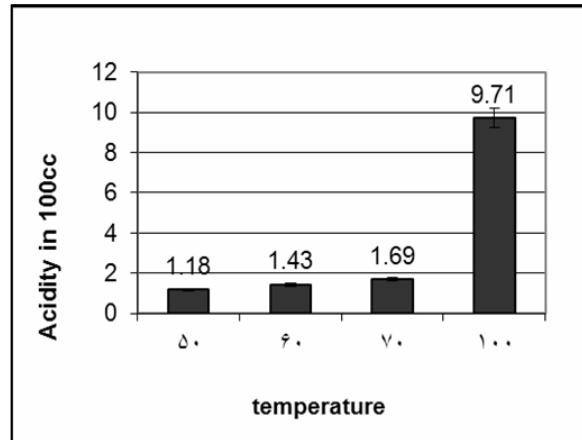


شکل ۵- تغییرات ویتامین ث بر حسب دما($^{\circ}\text{C}$) در پودرهای تولیدی

مقایسه‌ی میانگین‌ها نشان داد بیشترین زمان خشک کردن مربوط به دمای 50°C و کمترین آن مربوط به دمای 70°C است (شکل ۲). نتایج، بیانگر این بود که با افزایش دما میانگین زمان خشک کردن کاهش می‌یابد. با توجه به شکل ۳، منحنی‌های زمان خشک کردن در سه دمای $60, 50$ و 70°C درجه‌ی سانتی‌گراد از نوع نمایی^۱ و تابع نزولی است. نتایج مشابهی در مورد سایر محصولات توسط وگا و همکاران (۲۰۰۷)، آکپینار (۲۰۰۶) و سیمال و همکاران (۲۰۰۵) به دست آمده است. تحقیقات این دانشمندان بر قاعده قرفل قرمز، سبزیجات مختلف و کیوی انجام گرفته بود (۲۱، ۲۲، ۲۳).

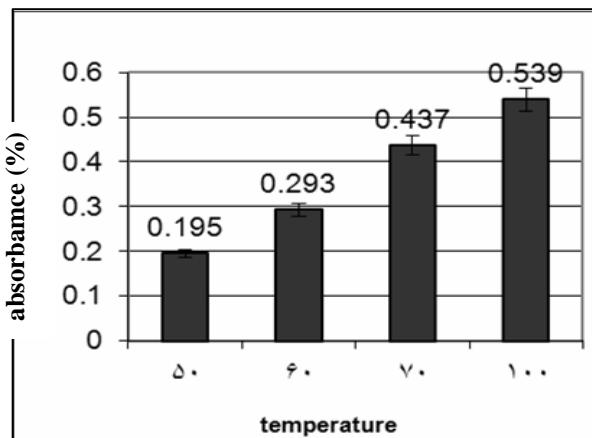
۲-۳- سنجش‌های کیفی

اسیدیته: در مقایسه‌ی اسیدیته پودر ریواس خشک شده با خشک کن جابه‌جایی هوای گرم در دمای‌های $60, 50$ و 70°C درجه‌ی سانتی‌گراد و پودر ریواس تهیه شده به روش سنتی که بعد از جوشانیدن ساقه‌های له شده ریواس و خشک کردن در آفتاب حاصل شده بود (دمای جوش 100°C به عنوان نماد این تیمار برای رسم شکل‌ها در نظر گرفته شد) نتایج، نشان داد با افزایش دما، اسیدیته نیز افزایش یافته است. دلیل این امر تبدیل قندهای موجود در ریواس به اسیدهای آلی می‌باشد. بالاترین اسیدیته مربوط به نمونه‌ی سنتی بود (شکل ۳).

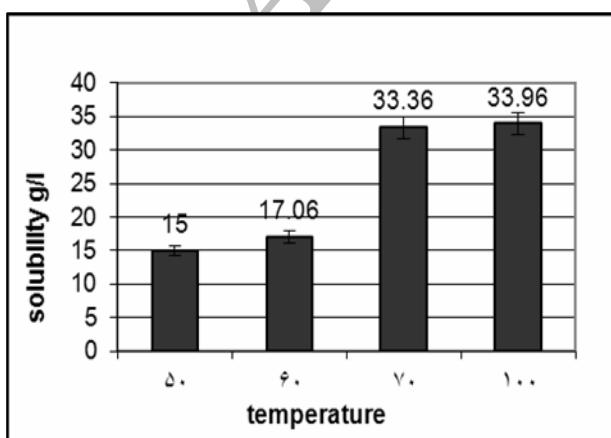


شکل ۳- تغییرات اسیدیته بر حسب دما($^{\circ}\text{C}$) در پودرهای تولیدی

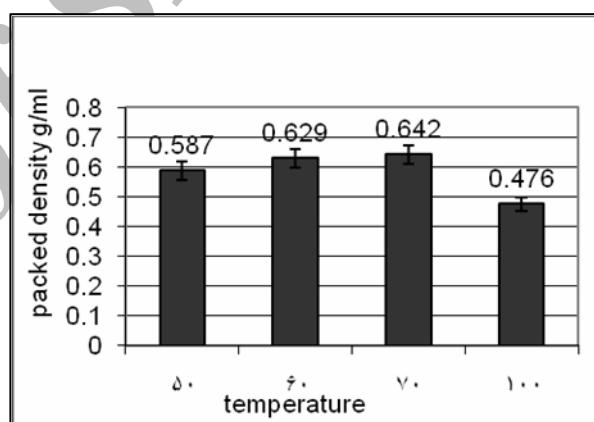
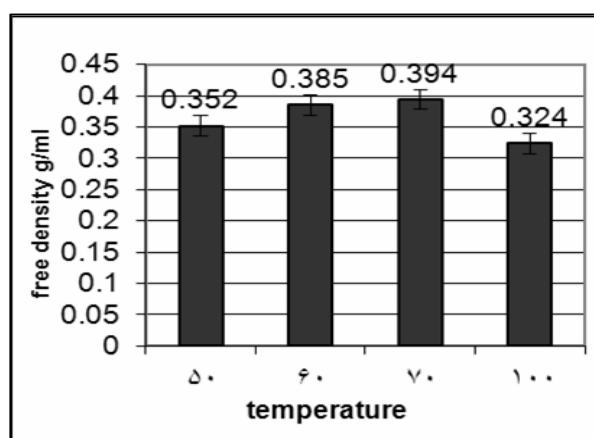
رنگ: بیشترین مقدار جذب که رابطه‌ی مستقیم با شدت رنگدانه‌های قهوه‌ای دارد مربوط به نمونه‌ی سنتی و کمترین میزان آن در نمونه‌ی تهیه شده در دمای 50°C دیده شد. افزایش دما باعث افزایش آهنگ واکنش‌های قهوه‌ای شدن مایلارد و تولید رنگدانه‌های تیره می‌شود (شکل ۸).

شکل ۹- تغییرات حلالت بر حسب دما($^{\circ}\text{C}$) در پودرهای تولیدی

تعیین شرایط بهینه‌ی خشک کردن ریواس حلالت: اثر دما روی میزان حلالت پودرهای تولیدی، قابل توجه بود به طوری که بیشترین حلالت در نمونه‌ی سنتی و کمترین حلالت در نمونه‌ی خشک شده در دمای 50°C مشاهده شد (شکل ۹). افزایش دمای خشک کردن سبب افزایش حلالت پودرها شده بود. آنانازیا و همکاران (۲۰۰۴) در مورد پودر گوجه فرنگی به همین نتیجه رسیدند. به نظر می‌رسد اثری که افزایش دمای خشک کن روی افزایش حلالت داشته است رابطه‌ی مستقیم با چگونگی خروج رطوبت از بافت نمونه و همچنین درصد رطوبت نمونه دارد (۱۹).

شکل ۸- تغییرات جذب بر حسب دما($^{\circ}\text{C}$) در پودرهای تولیدی

دانسیته‌ی حجمی فشرده و غیر فشرده: اثر دما روی دانسیته‌ی حجمی فشرده و غیر فشرده معنی دار بود. با افزایش دما، این پارامتر افزایش می‌یافتد. آنانازیا و همکاران (۲۰۰۴) همین نتیجه را در مورد پودر گوجه فرنگی گرفتند. دانسیته‌ی فشرده و غیر فشرده از مهم ترین پارامترهایی هستند که در مورد پودرها اندازه گیری می‌شوند (۱۹). این امر از لحاظ حمل و نقل، اینبار داری و بسته بندی در صنعت، حائز اهمیت است. زیرا افزایش دانسیته، باعث کاهش حجم محصول می‌شود. البته این مورد درباره‌ی نمونه‌ی سنتی صدق نمی‌کند. نمونه‌ی تهیه شده در دمای 50°C ، بالاترین دانسیته‌ی فشرده و غیر فشرده را در اثر شوک حرارتی و چروکیدگی داشت. در حالی که در نمونه‌ی سنتی به دلیل افزایش درصد فیبر در اثر جوشاندن دانسیته، کاهش می‌یابد (شکل‌های ۶ و ۷).

شکل ۶- تغییرات دانسیته‌ی فشرده بر حسب دما($^{\circ}\text{C}$) در پودرهای تولیدیشکل ۷- تغییرات دانسیته‌ی غیر فشرده بر حسب دما($^{\circ}\text{C}$) در پودرهای تولیدی

۴-نتیجه گیری

افزایش دما در خشک کردن با هوای داغ، سرعت خشک کردن را افزایش و زمان خشک کردن را کاهش می‌دهد. همچنین مقدار pH و ویتامین ث را کاهش و مقدار اسیدیته، واکنش‌های قهقهه‌ای شدن، حلالیت و دانسیته‌ی توده (حجمی) را افزایش می‌دهد. در مقایسه‌ی نمونه‌های خشک شده از نظر حفظ خصوصیات کیفی نمونه سنتی کمترین امتیاز را داشت. در آزمایش‌های تجربی انجام شده در فرایند خشک کردن ریواس دمای مطلوب خشک کردن ۷۰ درجه‌ی سانتیگراد با کمترین زمان و بیشترین سرعت خشک کردن تعیین شد. برای تهیه‌ی چاشنی از پودر ریواس، فرمولاسیونی که حاوی ۲۰ گرم پودر ریواس، ۵ گرم فلفل سفید، ۲/۵ گرم پودر خردل ۲/۵ گرم جوز هندی بود از نظر ارزیاب‌ها به عنوان بهترین فرمولاسیون انتخاب گردید.

۵-منابع

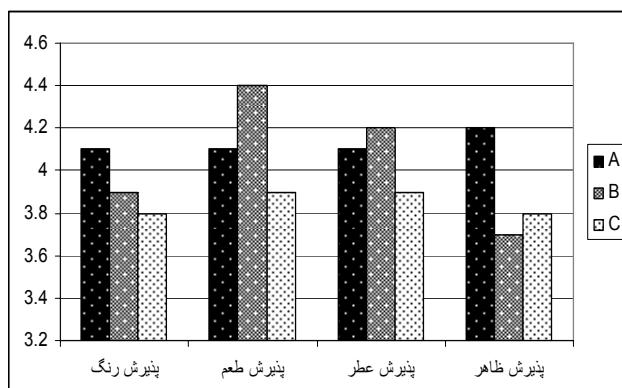
- ۱- الهامی راد، ا. ۱۳۸۵. مبانی سنتیک واکنش‌ها در مواد غذایی، انتشارات بیهقی.
- ۲- توکلی پور، ح. و بصیری، ع. ۱۳۷۹. بیهقی سازی فرایند خشک کردن و شرایط انبار مانی پسته، طرح تحقیقات صنعتی، آموزش و اطلاع رسانی وزارت صنایع، تهران.
- ۳- حسینی، ز. ۱۳۷۸. روش‌های متداول در تجزیه مواد غذایی، انتشارات دانشگاه تبریز.
- ۴- زارع زاده، ع. ۱۳۸۱. دایره المعارف گیاهان دارویی، جلد یک، وصال.
- ۵- زیرجانی، ل. و توکلی پور، ح. ۱۳۸۸. تاثیر شرایط مختلف خشک کردن بر ویژگی‌های موز خشک شده در هوای داغ. فصلنامه‌ی علوم و فناوری غذایی، شماره‌ی ۱، سال اول.
- ۶- زیرجانی، ل؛ توکلی پور، ح. و پدرام نیا، ا. ۱۳۸۷. بیهقی سازی فرایند خشک کردن موز با هوای داغ و مایکروویو. مجله‌ی علمی - پژوهشی علوم غذایی و تغذیه، شماره‌ی ۱، سال ششم.
- ۷- سلطانی، ا. ۱۳۸۵. تجدید نظر در کاربرد روش‌های آماری در تحقیقات کشاورزی، انتشارات جهاد دانشگاهی مشهد.
- ۸- شریفی، ا؛ توکلی پور، ح؛ مسکوکی، ع.م. و الهامی راد، ا.ح. ۱۳۸۷. بررسی روش‌های استخراج و ارزیابی پایداری

برای تعیین شرایط بهینه‌ی خشک کردن ریواس، ابتدا میانگین اعداد حاصل از آنالیز آماری برای ۴ تیمار در هر شاخص، تعیین و سپس با توجه به نوع شاخص مورد بررسی، تیمارها نسبت به اعداد میانگین امتیاز دهنده شدند. با توجه به نتایج ارائه شده، حد نصاب امتیاز دهنده در شاخص اسیدیته ۳/۵، (دانسیته‌ی غیر فشرده $\text{g}/100\text{cc}$)، (جذب $0/۳۶\text{g}/\text{ml}$)، (دانسیته‌ی فشرده $0/۵۸\text{g}/\text{ml}$)، آزمایش ۷۰ درجه‌ی سانتیگراد با کمترین زمان و بیشترین سرعت خشک کردن، حد نصاب امتیاز دهنده در رابطه با زمان ۵۳/۶۴ دقیقه و در رابطه با سرعت خشک کردن $0/053 \text{ kgH}_2\text{O/kgDMmin}$ بود.

نتایج، نشان داد دمای 70°C بیش ترین امتیاز را کسب کرد و به عنوان دمای بهینه برای خشک کردن ساقه‌ی ریواس انتخاب شد. از این نمونه، برای تهیه‌ی فرمولاسیون چاشنی و آزمون حسی استفاده شد.

۳-۳-نتایج آزمون حسی

از نظر رنگ، عطر و طعم بین سه فرمولاسیون، اختلاف معنی‌داری وجود نداشت. ولی در بررسی ظاهری بین فرمولاسیون A و B اختلاف معنی دار وجود داشت. با توجه به این که فرمولاسیون A دارای بالاترین امتیاز است، این فرمولاسیون برای تهیه‌ی چاشنی از پودر ریواس توصیه می‌شود (شکل ۱۰).



شکل ۱۰- نتایج حاصل از آزمونهای حسی روی سه فرمولاسیون
چاشنی

- 22- Vega, A. Fito, P. Andre s, A. and Lemus, R. 2007. Mathematical modeling of hot-air drying kinetics of red bell pepper (var. Lamuyo). *Journal of Food Engineering*, 79(4): 1460–1466
- رنگ زرشک.پایان نامه‌ی کارشناسی ارشد.دانشگاه آزاد اسلامی سبزوار.
- ۹- ضیاء الحق، ح. ۱۳۸۸. تعیین شرایط بهینه‌ی آماده سازی و خشک کردن قطعات سبب زمینی. مجله‌ی پژوهش‌های صنایع غذایی، شماره‌ی ۲، جلد ۱، ۱۳۷۱، پاییز و زمستان ۱۳۸۸.
- ۱۰- فرجی هارمی، ر. ۱۳۷۱. اصول نگه داری مواد غذایی، انتشارات دانشگاه شیراز.
- ۱۱- ملکی، م. و دخانی، ش. ۱۳۷۴. صنایع غذایی، جلد اول، چاپ سوم، انتشارات دانشگاه شیراز.
- ۱۲- موسسه‌ی استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران، ۱۳۷۱. اندازه گیری PH در فرآورده‌های میوه و سبزی. استاندارد ملی ایران، شماره‌ی ۴۴۰۴، چاپ اول.
- ۱۳- موسسه‌ی استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران، ۱۳۷۱. فرآورده‌های میوه و سبزی تعیین اسیدیته. استاندارد ملی ایران، شماره‌ی ۳۷۳، چاپ اول.
- ۱۴- موسسه‌ی استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران، ۱۳۷۱. اندازه گیری ویتامین ث در میوه‌ها و سبزی‌ها. استاندارد ملی ایران، شماره‌ی ۵۶۰۹، چاپ اول.
- ۱۵- موسسه‌ی استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران، ۱۳۷۲. اندازه گیری چگالی توده‌ی فشرده و ریزش آزاد. استاندارد ملی ایران، شماره‌ی ۳۳۴۵، چاپ اول.
- ۱۶- موسسه‌ی استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران، ۱۳۴۹. روش تشخیص میزان احساس طعم در مواد خوراکی. استاندارد ملی ایران، شماره‌ی ۲۴۴۲، چاپ دوم.
- 17-AOAC,1990. Official method of analysis. Arlington, USA: Association of Official Analytical Chemists. n 934.06.
- 18- Akpinar, E. K. Bicer, Y. and Yildiz, C. 2003. Thin layer drying of red pepper. *Journal of Food Engineering*, 55(1) : 99–104.
- 19- Athanasia, M. Goula, Konstantinos, G. and Adamopoulos. 2004. Spray drying of tomato pulp in dehumidified air:II. The effect on powder properties. *Journal of Food Engineering*, 66 (2005) 35–42.
- 20-Ozturk,M .2006.Antioxidant activity of stem and root extracts of Rhubarb (Rheum ribes): An edible medicinal plant , *Food Chemistry*, Volume 103(2) :623-630.
- 21- Simal, S. Femen, A. Garau, M. C. and Rosello , C. 2005. Use of exponential, Page's and diffusional models to simulate the drying kinetics of kiwi fruit. *Journal of Food Engineering*,66(3) : 323–328.