

## بررسی عوامل مؤثر بر جذب دی اکسید گوگرد در گوجه‌فرنگی‌های آماده شده برای خشک کردن آفتابی

### میرخلیل پیروزی فرد<sup>۱</sup>

#### چکیده

به منظور بررسی اثر غلظت محلول متابی سولفیت سدیم (۲، ۴، ۶، ۸ و ۱۰ درصد)، مدت زمان غوطه‌ور سازی در محلول (۲/۵، ۵، ۷/۵ و ۱۰ دقیقه)، هم‌زدن محلول شامل: هم‌زدن مداوم، ۲/۵ دقیقه یک‌بار، ۵ دقیقه یک‌بار و هم‌زدن (I, II, III, IV) و pH محلول (۴/۶۲، ۳/۶۲، ۳/۴۲) بر میزان جذب  $SO_2$  توسط گوجه‌فرنگی‌های رقم ریوگراند خشک شده به روش آفتابی، آزمایشی در چارچوب طرح آماری کرت‌های کاملاً تصادفی به ترتیب با ۵، ۴، ۳ و ۴ تیمار با چهار تکرار انجام شد. نتیجه بررسی‌ها نشان داد که افزایش غلظت محلول، افزایش مدت زمان غوطه‌ورسازی در محلول، اجرای عمل هم‌زدن مداوم و کاهش pH، مقدار جذب  $SO_2$  را افزایش می‌دهد. چگونگی افزایش  $SO_2$  در گوجه‌فرنگی‌ها، تحت تأثیر هر یک از عوامل فوق از طریق جدول و منحنی ارائه شده است. مدل‌های رابطه بین میزان جذب  $SO_2$  و غلظت محلول متابی سولفیت سدیم، مدت زمان غوطه‌ور سازی و اثر pH ارائه شد. آزمون معنی‌دار بودن تفاوت میانگین‌ها به روش دانکن نشان داد که این افزایش‌ها در سطح احتمال ۱ درصد معنی‌دار است.

واژه‌های کلیدی: گوجه‌فرنگی، رقم ریوگراند، خشک کردن آفتابی، جذب دی اکسید گوگرد، متابی سولفیت سدیم

#### مقدمه

خشک کن بالا بوده و در برخی کشورها نیز گوجه فرنگی به صورت آفتابی خشک می‌شود (۶، ۸ و ۹). مهم‌ترین تغییر نامطلوب که در ماده غذایی خشک شده به وجود می‌آید "قهوه‌ای شدن رنگ" است (۱۱). قهوه‌ای شدن رنگ، قبل از خشک شدن، هنگام خشک کردن و هنگام انبارکردن ظاهر می‌شود (۵ و ۷). در قهوه‌ای شدن رنگ، دو عامل آنزیمی و غیر آنزیمی مؤثر است (۱۰). برای جلوگیری از

مناطق مختلف کشورمان به واسطه شرایط آب و هوایی حاکم بر آن برای خشک کردن آفتابی میوه‌ها و سبزی‌ها بسیار مناسب است. میوه‌هایی مانند انگور، زردآلو و گوجه سبز را می‌توان به روش نام برده خشک نمود. در سال‌های اخیر، به این محصولات، گوجه فرنگی نیز اضافه شده است. به دلیل بالا بودن میزان رطوبت گوجه‌فرنگی، هزینه خشک کردن آن در

۱. استادیار علوم و صنایع غذایی، دانشکده کشاورزی، دانشگاه ارومیه

داخل کیسه‌هایی از جنس پلی اتیلن سنگین (HDPE) که نسبت به نفوذ بخار آب بسیار مقاوم است، قرار داده شد و پس از ایجاد خلاء کامل با استفاده از روش حرارتی، درب بندی شد.

به منظور بررسی اثر غلظت محلول، مدت زمان غوطه‌ور سازی در محلول، هم‌زدن محلول، pH محلول بر میزان جذب  $SO_2$  توسط گوجه‌فرنگی‌ها، طرح آزمایش زیر به عمل آمد. از هر ۱۶ کیلوگرم گوجه‌فرنگی تازه، ۱ کیلوگرم گوجه‌فرنگی خشک به دست آمد و آزمایش‌ها بر روی این گوجه‌فرنگی‌ها انجام گرفت.

به منظور بررسی اثر غلظت دی اکسید گوگرد جذب شده به گوجه‌فرنگی‌ها ضمن اجرای هم‌زدن مداوم، در محلول‌های متابلی سولفیت سدیم با غلظت ۲، ۴، ۶، ۸ و ۱۰ درصد به مدت ۲/۵ دقیقه قرار داده شدند. به‌منظور بررسی اثر مدت زمان غوطه‌ور سازی در محلول، گوجه‌فرنگی‌ها به مدت ۲/۵، ۵ و ۷/۵ و ۱۰ دقیقه در محلول متابلی سولفیت سدیم با غلظت ۶ درصد قرار گرفت و در تمامی این مدت عمل هم‌زدن مداوم اجرا شد.

هم‌چنین برای بررسی اثر هم‌زدن، گوجه‌فرنگی‌ها در محلول متابلی سولفیت سدیم با غلظت ۶ درصد قرار داده شد و چهار روش هم‌زدن زیر اجرا شد.

الف) غوطه‌وری در محلول متابلی سولفیت سدیم به مدت ۱۰ دقیقه و بدون هم‌زدن

ب) غوطه‌وری در محلول متابلی سولفیت سدیم به مدت ۱۰ دقیقه و هر ۵ دقیقه هم‌زدن

ج) غوطه‌وری در محلول متابلی سولفیت سدیم به مدت ۱۰ دقیقه و هر ۲/۵ دقیقه هم‌زدن

د) غوطه‌وری در محلول متابلی سولفیت سدیم به مدت ۱۰ دقیقه و هم‌زدن مداوم

جهت بررسی اثر pH، به داخل محلول متابلی سولفیت با غلظت ۶ درصد ( $pH = 4/62$ )، ۰/۲۵ و ۰/۵ درصد اسید سیتریک اضافه و pH محلول به ترتیب به ۳/۶۲ و ۳/۴۲ تنظیم گردید و گوجه‌فرنگی‌ها در داخل این محلول‌ها ضمن اجرای عمل هم‌زدن مداوم به مدت ۴ دقیقه نگاه‌داشته شد.

قهوه‌ای شدن، به ویژه قبل از خشک شدن، میوه‌ها و سبزی‌ها تحت فرایند گوگرد زنی قرار می‌گیرد. دی اکسید گوگرد، هنگام خشک کردن و انبار کردن از قهوه‌ای شدن آنزیمی و غیرآنزیمی جلوگیری نموده (۱۷) و ضمن کاهش خطر آلودگی میکروبی، از اسید اسکوربیک و کاراتنوئیدها محافظت می‌کند. از این رو، هنگام خشک کردن میوه‌هایی مانند زرد آلو، سیب و سبزی‌هایی مانند گوجه‌فرنگی استفاده می‌شود (۱۹).

عمل گوگرد زنی به صورت قرار دادن میوه‌ها در یک اتاقک که با محیط بیرون به طور کامل ایزوله شده با سوزاندن گوگرد یا به صورت فروبردن میوه‌ها در محلول متابلی سولفیت سدیم و یا پتاسیم انجام می‌گیرد. استفاده از روش دوم ضمن جلوگیری از آلوده شدن محیط به دلیل بالا بودن سرعت جذب فاز مایع، باعث صرفه‌جویی در زمان می‌شود. عواملی مانند رقم میوه و سبزی، غلظت بی سولفیت، درجه حرارت، pH و زمان فرو بردن در محلول بر روی میزان جذب دی اکسید گوگرد مؤثر است (۱۱، ۱۳ و ۱۴).

## مواد و روش‌ها

در این پژوهش گوجه‌فرنگی رقم ریوگراند که در مزارع دانشکده کشاورزی دانشگاه ارومیه کشت شده بود مورد استفاده قرار گرفت و گوجه‌فرنگی‌ها پس از برداشت در گروه علوم و صنایع غذایی مورد فرایند واقع شد. در آزمایش، گوجه‌فرنگی‌های سالم، رسیده و قرمز رنگ برای استفاده انتخاب شد. گوجه‌فرنگی‌ها، شسته، درجه‌بندی و ردیف شده به صورت طولی به دو نیمه بریده و به داخل محلول متابلی سولفیت سدیم فرو برده و سپس بر روی طبق‌های چوبی تا رطوبت ۸ درصد خشک شد. نسبت گوجه‌فرنگی‌ها به محلول ۱ به ۳ بوده است. گوجه‌فرنگی‌ها طوری زیر آفتاب پهن شدند که قسمت برش خورده آنها رو به آفتاب بود. گوجه‌فرنگی‌ها در دمای حداقل ۲۴ درجه و حداکثر ۳۵ درجه سانتی‌گراد و رطوبت نسبی ۵۲-۳۰ درصد (۲) خشک شد. مدت زمان خشک شدن ۷-۸ روز بود.

به منظور جلوگیری از تغییرات شیمیایی و مبارزه با حشرات مضر خاص خشک‌بار، نمونه‌ها تا انجام آزمایش‌های مربوطه در

۱۶۷، ۹۳۱، ۲۲۶۶، ۴۶۷۲ و ۷۰۳۵ ppm می‌باشد (جدول ۱).  
 راسلو و همکارانش (۱۳ و ۱۴) هنگام فروردن زردآلوه‌های تازه در محلول متابی سولفیت سدیم با غلظت‌های متفاوت، وجود یک رابطه خطی بین غلظت محلول و میزان جذب  $SO_2$  را بیان نمودند. با استفاده از رگرسیون خطی ساده، رابطه بین غلظت محلول و میزان جذب  $SO_2$  به صورت معادله  

$$y = - 2228/9 + 873/85 x$$
 با ضریب تبیین  $R^2 = 0/96$  درصد به دست آمد که در آن  $y$  میزان جذب  $SO_2$  و  $x$  مقدار غلظت محلول است که به صورت نمودار نشان داده شده است (شکل ۱).

با استفاده از رابطه فوق و ضریب تبیین بسیار بالا، این معادله می‌تواند در غلظت‌هایی که آزمایش نشده‌اند، میزان جذب  $SO_2$  توسط گوجه‌فرنگی‌ها را با اطمینان بالا اندازه‌گیری نماید.

مقایسه میانگین‌ها براساس آزمون دانکن نشان داد که بین میانگین‌های به دست آمده در سطح احتمال ۱ درصد، اختلاف معنی‌داری وجود دارد.

بررسی و مقایسه میانگین‌ها بر طبق آزمون دانکن نیز نشان داد که بین تمامی گروه‌ها تفاوت وجود دارد و هیچ یک از میانگین‌ها در یک گروه قرار نمی‌گیرد (جدول ۱).

#### اثر مدت زمان غوطه‌ورسازی در محلول متابی سولفیت سدیم بر میزان جذب $SO_2$ (هم‌زدن مداوم و غلظت ثابت ۶ درصد)

در بررسی اثر مدت زمان غوطه‌ور سازی در محلول متابی سولفیت سدیم بر میزان جذب  $SO_2$  توسط گوجه‌فرنگی‌ها ملاحظه گردید که با افزایش مدت زمان غوطه‌ور سازی، میزان جذب  $SO_2$  افزایش یافته و در مدت زمان‌های ۲/۵، ۵، ۷/۵ و ۱۰ دقیقه، میزان جذب  $SO_2$  به ترتیب ۱۹۲۱، ۲۷۸۷، ۵۰۱۷ و ۶۲۰۲ ppm می‌باشد (جدول ۲).

همان طوری که ملاحظه می‌شود، با افزایش مدت زمان غوطه‌ورسازی در محلول، میزان جذب  $SO_2$  افزایش یافته است

میزان رطوبت نمونه‌ها بر اساس روش AOAC (۴) و نیز روش تری‌پاتی و همکارانش (۱۸)، درصد مواد جامد محلول در آب، pH، اسیدیته کل قابل تیترا (برحسب اسید سیتریک بدون آب) بر اساس روش AOAC (۴)، میزان دی اکسید گوگرد براساس روش جمر اوغلو و همکاران (۷) و استاندارد ملی (۳) انجام گرفت.

#### تجزیه و تحلیل آماری

به منظور بررسی اثر غلظت، مدت زمان غوطه‌ور سازی، هم‌زدن و pH محلول بر میزان جذب  $SO_2$  توسط گوجه‌فرنگی‌های خشک شده به روش آفتابی، آزمایش در چارچوب طرح آماری کرت‌های کاملاً تصادفی به ترتیب با پنج، چهار، چهار، سه تیمار و چهار تکرار انجام شد. برای انجام تجزیه تحلیل آماری داده‌ها با استفاده از نرم افزار آماری SPSS، از روش‌های تجزیه واریانس و رگرسیون خطی ساده استفاده شد. آزمون معنی‌دار بودن تفاوت میانگین‌ها به روش دانکن و در سطح احتمال یک درصد صورت گرفت.

#### نتایج و بحث

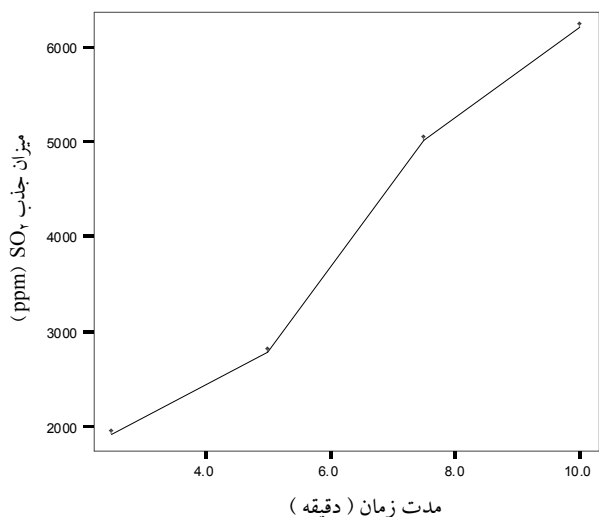
برای تعیین برخی از خصوصیات گوجه‌فرنگی‌های رقم ریوگراند مورد استفاده در این طرح، پس از شستشو و سورتینگ، آزمایش‌های ماده خام به‌عمل آمد. در نتیجه این آزمایش‌ها، گوجه‌فرنگی‌ها دارای عرض متوسط ۵۰/۴۲ میلی‌متر، طول متوسط ۷۰/۰۲ میلی‌متر، وزن متوسط ۱۱۰/۲ گرم، بریکس متوسط ۴/۷۵، pH متوسط ۴/۵۳ و اسیدیته متوسط ۰/۴۹ گرم برصد گرم (برحسب اسید سیتریک بدون آب) بوده است که این ارقام با نتایج تحقیقات پیروزی فرد (۱) مطابقت دارد.

#### اثر غلظت محلول بر میزان جذب $SO_2$

در بررسی اثر غلظت محلول متابی سولفیت سدیم بر میزان جذب  $SO_2$  توسط گوجه‌فرنگی‌ها ملاحظه شد که با افزایش غلظت، میزان جذب  $SO_2$  افزایش یافته و در غلظت‌های ۲، ۴، ۶، ۸ و ۱۰ درصد از محلول، میزان جذب  $SO_2$  به ترتیب

جدول ۲. اثر مدت زمان غوطه‌ورسازی در محلول بر میزان جذب

| SO <sub>2</sub> (هم‌زدن مداوم) |                               |
|--------------------------------|-------------------------------|
| مدت زمان (دقیقه)               | SO <sub>2</sub> جذب شده (ppm) |
| ۲/۵                            | ۱۹۲۱ <sup>d</sup>             |
| ۵                              | ۲۷۸۷ <sup>c</sup>             |
| ۷/۵                            | ۵۰۱۷ <sup>b</sup>             |
| ۱۰                             | ۶۲۰۲ <sup>a</sup>             |

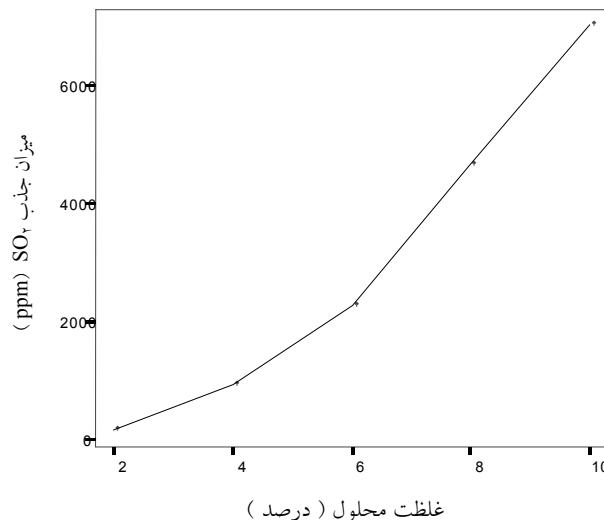


شکل ۲. اثر مدت زمان غوطه‌ور سازی در محلول بر میزان جذب SO<sub>2</sub> (هم‌زدن مداوم)

هم‌چنین برای مقایسه میانگین‌ها، از آزمون چند دامنه‌ای دانکن استفاده شد و بر طبق این آزمون مشخص گردید که هیچ یک از میانگین تیمارها در یک گروه قرار نمی‌گیرد (جدول ۲). با استفاده از رگرسیون خطی ساده، رابطه بین مدت زمان غوطه‌ور سازی در محلول و میزان جذب SO<sub>2</sub> به صورت معادله  $y = 213/5 + 602/92 x$  با ضریب تبیین  $R^2 = 0/97$  درصد به

جدول ۱. اثر غلظت محلول ( مدت زمان ۲/۵ دقیقه، هم‌زدن

| مداوم) بر میزان جذب SO <sub>2</sub> |                               |
|-------------------------------------|-------------------------------|
| غلظت (درصد)                         | SO <sub>2</sub> جذب شده (ppm) |
| ۲                                   | ۱۶۷ <sup>e</sup>              |
| ۴                                   | ۹۳۱ <sup>d</sup>              |
| ۶                                   | ۲۲۶۶ <sup>c</sup>             |
| ۸                                   | ۴۶۷۲ <sup>b</sup>             |
| ۱۰                                  | ۷۰۳۵ <sup>a</sup>             |



شکل ۱. اثر غلظت محلول بر میزان جذب SO<sub>2</sub> (مدت زمان ۲/۵ دقیقه - هم‌زدن مداوم)

(شکل ۲). چنانکه پس از ۲/۵ دقیقه نگهداری در محلول، میزان جذب SO<sub>2</sub> ۱۹۲۱ ppm بوده و در اثر ۱۰ دقیقه غوطه‌ورسازی در محلول، میزان جذب SO<sub>2</sub> به ۳/۲ برابر افزایش و به ۶۲۰۲ ppm رسیده است. بر طبق جدول آنالیز واریانس Anova چون  $p=0/00$  است، بین میانگین اثر تیمارها در سطح احتمال ۱ درصد اختلاف معنی‌دار وجود دارد.

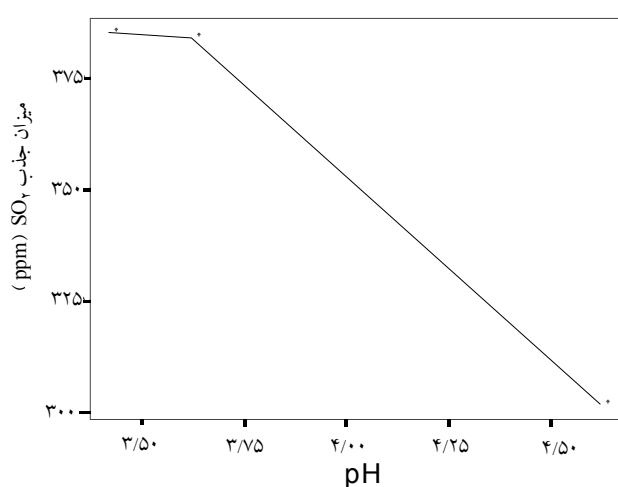
جدول ۳. اثر هم‌زدن بر میزان جذب  $SO_2$

| روش هم‌زدن | $SO_2$ جذب شده (ppm) |
|------------|----------------------|
| I          | ۱۸۱۳ <sup>a</sup>    |
| II         | ۲۷۱۰ <sup>b</sup>    |
| III        | ۳۱۳۵ <sup>c</sup>    |
| IV         | ۶۲۸۸ <sup>d</sup>    |

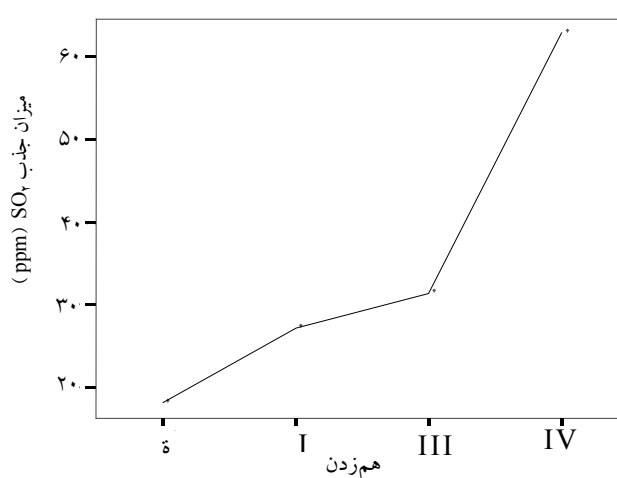
جدول ۴. اثر pH محلول بر میزان جذب  $SO_2$

| pH محلول | $SO_2$ جذب شده (ppm) |
|----------|----------------------|
| ۴/۶۲     | ۳۰۲۰ <sup>a</sup>    |
| ۳/۶۲     | ۳۸۴۰ <sup>b</sup>    |
| ۳/۴۲     | ۳۸۵۱ <sup>c</sup>    |

میانگین‌هایی که دارای حروف مشترک هستند از نظر آماری معنی‌دار نیستند.



شکل ۴. اثر pH بر میزان جذب  $SO_2$



شکل ۳. اثر هم‌زدن بر میزان جذب  $SO_2$

عمل هم‌زدن، میزان جذب  $SO_2$  حدود ۳/۵ برابر افزایش یافته است (جدول ۳ و شکل ۳). تحلیل واریانس (Anova) نشان می‌دهد که بین میانگین‌های به دست آمده، در سطح احتمال ۱ درصد اختلاف معنی‌داری وجود دارد. هم‌چنین مقایسه میانگین‌ها بر طبق آزمون چند دامنه‌ای دانکن نشان داد که بین تمامی گروه‌ها تفاوت وجود داشته و هیچ یک از میانگین‌ها در یک گروه قرار نمی‌گیرند (جدول ۳).

#### اثر pH محلول بر میزان جذب $SO_2$

بررسی اثر pH محلول بر میزان جذب  $SO_2$  نشان داد که اضافه کردن اسید به محلول متابلی سولفیت سدیم، میزان جذب  $SO_2$  توسط گوجه‌فرنگی‌ها را افزایش می‌دهد (جدول ۴ و شکل ۴).

دست آمد که در آن  $y$  میزان جذب  $SO_2$  و  $x$  مدت زمان غوطه‌ور سازی در محلول است.

#### اثر هم‌زدن بر میزان جذب $SO_2$

بررسی اثر هم‌زدن (سیرکولاسیون)، بر میزان جذب  $SO_2$ ، نشان داد که وقتی گوجه‌فرنگی‌ها در محلول ۶ درصد متابلی سولفیت سدیم قرار دارند، هم‌زدن روی میزان جذب  $SO_2$  مؤثر بوده است (جدول ۳). همچنان که، مقدار جذب  $SO_2$  در نمونه‌هایی که به مدت ۱۰ دقیقه به صورت مداوم هم‌زده شدند، حداکثر (۶۲۸۸ ppm) بود، در حالی‌که این مقدار در مورد گوجه‌فرنگی‌هایی که بدون هم‌زدن به مدت ۱۰ دقیقه در محلول نگه‌داری شدند، حداقل (۱۸۱۳ ppm) بوده است. یعنی با اجرای

تازه در محلول با pH پایین، ملاحظه کردند که میزان جذب  $SO_2$  افزایش می‌یابد.

با استفاده از رگرسیون خطی ساده، رابطه بین pH محلول و میزان جذب  $SO_2$  به صورت معادله  $y = 6421/7 - 733/63 x$  با ضریب تبیین  $R^2 = 0/98$  درصد به دست آمد که یک رابطه خطی ساده است که در آن y میزان جذب  $SO_2$  و x مقدار pH محلول می‌باشد.

### سپاسگزاری

بدین وسیله از مسئولین محترم سازمان تحقیقات، آموزش و ترویج کشاورزی وزارت محترم جهاد کشاورزی که تمامی اعتبارات اجرای این طرح را تأمین نمودند، کمال سپاسگزاری را داریم.

چنانکه میزان جذب  $SO_2$  در محلول فاقد اسید ppm ۳۰۲۰ و در محلول‌هایی که ۰/۲۵ و ۰/۵۰ درصد اسید اضافه شده است، این میزان به ترتیب ۳۸۴۰ و ۳۸۵۱ ppm بوده است (جدول ۴). تحلیل واریانس نشان داد که بین میانگین اثر تیمارها در سطح احتمال ۱ درصد، اختلاف معنی‌داری وجود دارد. هم‌چنین مقایسه میانگین‌ها به روش آزمون چند دامنه‌ای دانکن نشان داد که تیماری که اسید اضافه نشده است در یک گروه جداگانه و تیمارهایی که اسید اضافه شده هر دو در یک گروه قرار دارند (جدول ۴). از سوی دیگر بین تیمارهایی که در محلول حاوی ۰/۲۵ و ۰/۵ درصد اسید قرار گرفته، اختلاف معنی‌داری وجود ندارد. استافورد و بولین (۱۵) در تحقیقی، برای بررسی اثر pH بر میزان جذب  $SO_2$ ، زردآلوهای خشک را در محلول ۵ درصد متابی سولفیت قرار داده و با افزودن اسید سیتریک و در نتیجه با کاهش pH بیان کردند که این امر، جذب  $SO_2$  را به میزان زیادی افزایش داده است. در تحقیق دیگری استافورد و بولین (۱۶) با قرار دادن زردآلوهای

### منابع مورد استفاده

۱. پیروزی فرد، م. خ. ۱۳۸۰. بررسی و تحقیق به منظور تعیین وارپته‌های مناسب گوجه فرنگی برای تولید رب گوجه فرنگی و تهیه برگه خشک گوجه فرنگی. طرح مشترک دانشگاه ارومیه و وزارت جهاد کشاورزی، ارومیه.
۲. سازمان هواشناسی کشور. ۱۳۸۳. گزارش‌های شهریور - مهر ۱۳۸۳. اداره کل هواشناسی استان آذربایجان غربی، ارومیه.
۳. مؤسسه استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران. ۱۳۴۸. روش اندازه‌گیری انیدرید سولفور در میوه‌های خشک شده. شماره استاندارد ۵۶۹، ایران.
4. Anon. 1990. Official Methods of Analysis of the Association of Official Chemists. K. Helerich (Ed.), Published by AOAC. Inc.,
5. Baloch, A. K., K. A. Buckle and R. A. E. Dwards. 1973. Measurement of non-enzymatic browning of dehydrated carrot. J. Sci. Food Agric. 24: 389-398.
6. Bassuoni, A. M. A. and A. M. Tayeb. 1982. Solar drying of tomatoes in the form of sheets. In Proceedings of Third International Drying Symposium. Vol. 1., J. C. Ashworth (Ed.), Birmingham, UK.
7. Cemeroglu, B. and J. Acar. 1986. Meyve- Sebze Isleme Teknolojisi. Gida Teknolojisi Dernegi, Yayin No: 6. 512 p.
8. Gupta, R. G. and N. Naft. 1984. Drying of tomatoes. J. Food. Sci. Technol. 21: 372.
9. Hawlader, M. N. A., M. S. Uddin, J. C. HO and A. B. W. Teng. 1991. Drying characteristics of tomatoes. J. Food . Eng . 14: 259-268.
10. Lee, F. A. 1975. Water and Solutions. In Basic Food Chemistry. The AVI Pub. Company Inc., Westport , C.T.
11. Reynolds, S. 1993. Packaging and Storing Dried Foods. Third Edition published. The University of Georgia, College of Agricultural and Environmental Sciences.
12. Rockland, L. B. and G. F. Stewart. 1981. Water activity: influences on food quality. Academic Press, NY., pp . 306-311.
13. Rosello, C., A. Berna, L. Sonties, J. Canellas and A. Mulet. 1989. Effects of dipping time, concentration and pH

- values of the bisulfite in the apricots. Vol. 1. Physical Properties and Process Control. Elsevier Sci. pub., New York.
14. Rosello, C., J. Conel-LAS, L. Santiesteban and A. Mulet. 1993. Simulation process of the absorption process of sulphure dioxide in apricots . lebensm . Wiss. U. Technol . 26: 322-328.
  15. Stafford, A. E. and H. R. Bolin. 1972a. Absorption of aqueous bisulfite by apricots. J. Food Sci. 37: 941-943.
  16. Stafford, A. E. and H. R. Bolin. 1972b. Improves fruit resultfuring. Food Eng. 44 : 128 – 130.
  17. Taylor, S. L., N. A. Higley and R. K. Bush. 1986. Sulphides in foods: uses, analytical methods, residues, fate, exposure assesment, metabolism, toxicity and hypersensitivity. Adv. in Food Res. 30: 1-70.
  18. Tripathi, R. N. and N. Nath. 1989. Effect of starch dipping on quality of dehydrated tomato slices. J. Food Sci. Technol. 26(3): 137-141.
  19. Wedzichaqa, B . L. 1987. Review: Chemistry of sulphure dioxide in vegetable dehydration. Int. J. Food Sci. Technol. 22: 433 - 450.