

## بررسی تاثیر شرایط استخراج بر میزان ترکیبات فنولی و خاصیت ضدمیکروبی عصاره پوست انار

پریا رهنمون<sup>۱</sup>، محبوبه سرابی جماب<sup>۲\*</sup>، مجید جوانمرد داخلی<sup>۳</sup>، آرام بستان<sup>۴</sup>

۱- دانشجوی دکترای میکروبیولوژی مواد غذایی پژوهشکده علوم و صنایع غذایی مشهد

۲- استادیار گروه زیستفناوری مواد غذایی پژوهشکده علوم و صنایع غذایی مشهد

۳- دانشیار گروه صنایع غذایی و تبدیلی پژوهشکده فناوری های شیمیایی سازمان پژوهش های علمی و صنعتی ایران

۴- استادیار گروه نانوفناوری مواد غذایی پژوهشکده علوم و صنایع غذایی مشهد

(تاریخ دریافت: ۹۴/۰۹/۱۶ تاریخ پذیرش: ۹۵/۰۲/۱۹)

### چکیده

امروزه تمایل به استفاده از ضدمیکروب های طبیعی در مواد غذایی افزایش یافته است. پوست انار با داشتن ترکیبات فنولی و ضدمیکروبی فراوان یک منبع مهم برای استخراج این ترکیبات به شمار می رود. در این پژوهش استخراج عصاره از پوست انار با نسبت های مختلفی از حلال اتانول / آب (۴۰ به ۶۰ و ۸۰ به ۲۰) در دماهای ۲۵، ۴۰ و ۵۵ درجه سانتی گراد و زمان های ۲۰، ۲۴ و ۲۸ ساعت انجام شد. بازده استخراج، میزان ترکیبات فنولی، فلاونوئیدها و آنتو سیانین ها اندازه گیری گردید. قدرت ضدمیکروبی عصاره های استخراج شده چند میکروار گانیسم شاخص در مواد غذایی شامل سالمونلا / پتریتیدیس، اشریشیا کلی، لیستریا مونوسیتیوژنر، استافیلوکوکوس اورئوس، آسپرژیلوس نایجر و ساکارومایسین سروزیزی با روش انتشار دیسک و تعیین حداقل غلظت بازدارندگی رشد (MIC) تعیین شد. نتایج نشان داد در نسبت اتانول به آب ۶۰ به ۴۰، دمای ۲۵ درجه سانتی گراد و زمان ۲۴ ساعت بیشترین بازدهی استخراج (٪۵۰/۱)، میزان ترکیبات فنولی کل (۵۱۸/۳۴۹ میلی گرم اسید گالیک بر گرم عصاره خشک)، فلاونوئیدها (۱۲۴/۲۵۰ میلی گرم روتین بر گرم عصاره خشک)، آنتو سیانین ها (۴۷/۰۴۷ میلی گرم سیانیدین ۳ گلوكوزید در ۱۰۰ گرم عصاره) و نیز قویترین خاصیت ضدمیکروبی به دست آمد. تمامی عصاره ها خاصیت ضدمیکروبی در مورد میکروار گانیسم های مورد آزمون، استافیلوکوکوس اورئوس بیشترین حساسیت را نسبت به عصاره پوست انار داشت.

**کلید واژگان:** عصاره پوست انار، قدرت ضدمیکروبی، ترکیبات فنولی، فلاونوئید، آنتو سیانین.

\* مسئول مکاتبات: m.sarabi@rifst.ac.ir

ترکیبات می‌باشند (۱۰). در بین حلال‌های آلی انانوں به دلیل غیررسمی بودن برای استخراج ترکیبات ضدمیکروبی مورد استفاده در مواد غذایی کاربردی‌تر است (۱۱). از روش‌های دستگاهی برای استخراج عصاره پوست انار می‌توان به تحقیق چم و هیسل (۲۰۱۰) اشاره نمود که از آب فوق داغ برای استخراج پلی‌فنول‌های پوست انار استفاده کردند (۱۲). استفاده از پیش‌تیمار اولتراسوند جهت استخراج ترکیبات فنولی پوست انار نیز مورد استفاده قرار گرفته است (۱۳).

در این پژوهش، سه فاکتور موثر در استخراج با حلال شامل دما، زمان و نسبت حلال با هدف دستیابی به بازده استخراج بالای ترکیبات ضدمیکروبی مورد بررسی قرار گرفت. با توجه به اینکه قدرت ضدمیکروبی عصاره پوست انار مربوط به حضور ترکیبات فنولی (فلالونوئیدی و غیرفلالونوئیدی) می‌باشد (۱۴)، میزان ترکیبات فنولی کل، فلالونوئیدها و مقدار آنتوسیانین‌ها اندازه‌گیری شد. خاصیت ضد میکروبی عصاره‌های استخراجی علیه چند میکروارگانیسم شاخص در مواد غذایی شامل سالمونلا /ایتریتیلیس، اشرپشیا کلی، لیستریا مونوستیوژنر، استافیلکوکوکوس اورئوس، آسپرژیلوس نایجر و ساکارومایسیس سرویزیه به دو روش انتشار دیسک و تعیین حداقل غلاظت بازدارندگی رشد (MIC) مورد آزمون قرار گرفت (۸).

## ۲- مواد و روش‌ها

### ۲-۱- مواد اولیه گیاهی

انار با واریته پیش‌رس شیراز از فروشگاه محلی در اواخر شهریورماه ۱۳۹۳ خریداری شد. بعد از پوست‌گیری با دست، پوست‌های جدا شده در دمای اتاق و به دور از تابش مستقیم آفتاب به مدت ۸ روز خشک شدند. نمونه‌های خشک شده با آسیاب (Moulinex, France) خرد شده و برای به دست آوردن پودر یکنواخت از الک ۳۵ مش استفاده شد (۸). رطوبت اولیه نمونه به روش آون در دمای ۱۰۵ درجه سانتی گراد به مدت ۲ ساعت طبق روش استاندارد ملی ۲۷۰۵ اندازه‌گیری شد (۱۵). رطوبت اولیه نمونه‌ها ۹/۶±۰/۳٪ بر پایه خشک به دست آمد.

### ۱- مقدمه

از دیر باز سلامت مواد غذایی از لحاظ میکروبی یکی از دغدغه‌های مهم مصرف‌کنندگان، تولیدکنندگان و سازمان‌های کنترل‌کننده بوده است. امروزه تقاضا برای استفاده از مواد غذایی با حداقل فرایندهای نگهداری و کمترین میزان مواد نگهدارنده سنتزی افزایش یافته است. با اینکه بسیاری از این نگهدارنده‌های سنتزی از سوی سازمان‌های مسئول مجوز استفاده در مواد خوراکی را دارند ولی بحث در مورد عوارض جانبی آن‌ها هنوز مطرح می‌باشد. با توجه به استفاده روزافزون از مواد غذایی نیمه آماده و کنسرو شده که معمولاً حاوی نگهدارنده‌های سنتزی می‌باشند، مشکل استفاده از این ترکیبات بیش از پیش بروز می‌نماید و انتخاب جایگزین مناسب و طبیعی برای این نگهدارنده‌ها احساس می‌شود. ضایعات برخی گیاهان و میوه‌ها منابع ارزشمندی برای استخراج ترکیبات زیستفعال از جمله ترکیبات ضدمیکروبی می‌باشند (۱، ۲، ۳ و ۴).

انار با نام علمی پونیکا گراناتوم<sup>1</sup>، میوه بومی کشورهای ایران، آفریقا، چین و هند است. ایران با تولید تقریباً ۹۹ هزار تن انار در سال یکی از بزرگترین تولید کنندگان این محصول در جهان محسوب می‌شود (۵). قسمت عمده میوه انار تولیدی برای آب‌گیری استفاده می‌شود. پوست انار می‌تواند تا ۴۰٪ از وزن کل میوه انار را تشکیل دهد (۶) و از محصولات جانبی کارخانه‌های آبگیری به شمار می‌رود. تحقیقات نشان داده است ترکیبات فنولی انار بالا بوده (۷) و دارای خواص ضدمیکروبی علیه باکتری‌های- ویژه باکتری‌های پاتوژن مانند اشرپشیا کلی، سالمونلا، شیگلا، ویزیری کلر، هلیکوباتر، باسیلریس سویتیلیس، لیستریا مونوستیوژنر، استافیلکوکوکوس اورئوس، یرسینا ایترکولیتیکا و غیره است (۷ و ۸).

روش استخراج ترکیبات زیستفعال از منابع گیاهی یکی از فاکتورهای موثر در میزان دستیابی به این ترکیبات می‌باشد (۹). یکی از روش‌های معمول استخراج ترکیبات ضدمیکروبی استفاده از حلال است. حلال‌های آلی به صورت خالص و یا مخلوط با آب عمده‌ترین حلال‌های مورد استفاده برای استخراج این

1. *Punica granatum*

## ۶-۲- اندازه‌گیری ترکیبات فنولی کل

برای اندازه‌گیری ترکیبات فنولی از روش فولین- سیوکالتیو استفاده شد (۱۶). به طور خلاصه، ۰/۳ میلی لیتر از محلول عصاره در بالن حجمی ۱۰ میلی لیتر ریخته شد. ۵ میلی لیتر آب مقطر و سپس ۲ میلی لیتر معرف فولین ۱۰ بار رقيق شده به آن اضافه شد. پس از ۳ دقیقه، ۲ میلی لیتر سدیم کربنات ۷/۵٪ وزنی- حجمی اضافه گردید. پس از به حجم رساندن، میزان جذب نمونه ها در طول موج ۷۶۰ نانومتر در مقابل شاهد بعد از یک ساعت قرائت شد. نتایج بر اساس منحنی استاندارد اسیدگالیک (y=2.105x + 0.074) و بر حسب میگرم اسیدگالیک بر گرم عصاره بیان شد.

## ۷-۲- اندازه‌گیری فلاونوئیدها

اندازه‌گیری فلاونوئیدها بر اساس روش رنگ سنجی کلرید آلومینیوم انجام گرفت (۱۷). به طور خلاصه، ۱ میلی لیتر محلول عصاره به بالن حجمی ۱۰ میلی لیتر منتقل شد. ۴ میلی لیتر آب مقطر و ۰/۳ میلی لیتر نیتریت سدیم ۵٪ اضافه شد. بعد از ۵ دقیقه، ۰/۳ میلی لیتر کلرید آلومینیوم ۱۰٪ اضافه شد. بعد از ۶ دقیقه ۲ میلی لیتر هیدروکسید سدیم ۱ مولار اضافه شد و با آب مقطر به حجم ۱۰ میلی لیتر رسانده شد. میزان جذب نمونه ها در ۵۱۰ نانومتر در مقابل شاهد قرائت شد. نتایج بر اساس منحنی استاندارد روتین (y=0.417x + 0.015) و بر حسب میگرم روتین بر گرم عصاره بیان شد.

## ۸-۲- اندازه‌گیری آنتوسیانین‌ها

برای اندازه‌گیری مقدار آنتوسیانین‌ها از روش اختلاف pH استفاده شد (۱۸). بطور خلاصه ۴۰۰ میکرولیتر از محلول عصاره با ۳/۶ میلی لیتر از هر یک از بافرهای پتانسیم کلراید (۱) و سدیم استات (pH=۴/۵) به طور جداگانه مخلوط شد. میزان جذب هر یک از محلول‌ها در دو طول موج ۵۲۰ و ۷۰۰ نانومتر خوانده شد. میزان جذب (A) از رابطه (۱) به دست آمد. میزان آنتوسیانین‌ها در عصاره بر حسب میگرم در لیتر از رابطه (۲) به دست آمد که در این رابطه، MW وزن مولکولی سیانیدین ۳ گلوکوزید و برابر با ۴۴۹/۲ گرم بر مول، DF فاکتور رقيق سازی، L طول سل بر حسب سانتیمتر، G جذب مولی سیانیدین ۳ گلوکوزید و برابر با mol/cm<sup>3</sup> و ۱۰۰۰، فاکتور تبدیل

## ۲-۲- مواد شیمیایی

معرف فولین سیوکالتیو، سدیم کربنات، نیتریت سدیم، کلرید آلومینیوم، هیدروکسید سدیم، پتانسیم کلراید، اسید هیدروکلریک، سدیم استات، استیک اسید، مونوپتانسیم فسفات، دی‌پتانسیم فسفات، اسید سولفوریک، کلرید باریم، اسید گالیک، روتین، محیط کشت مولرهیتوژن مایع و آگار، محیط کشت دکستروز پیتیتو مایع و آگار از شرکت تجاری مرک آلمان خریداری شدند. اثانول با درجه خلوص ۹۶٪ از شرکت الکل اتحاد ایران تهیه شد.

## ۳-۲- سویه‌های میکروبی

چهار سویه باکتری شامل استافیلوکوکوس اورئوس (۱۷۶۴ PTCC)، اشریشیا کلی (۱۳۲۹ PTCC)، لیستریا مونوستیئرنس (PTCC ۱۹۹۷) و سالمونلا ایترتیدیس (PTCC ۵۱۷۷) کپ آسپرژیلوس نایجر (۵۰۱۲ PTCC) و مخمر ساکارومایسیس سروزیه (۵۱۷۷ PTCC) از بانک میکروبی سازمان پژوهش‌های علمی و صنعتی ایران تهیه شد.

## ۴-۲- استخراج

استخراج عصاره از پوست انار در چندین دما و زمان مختلف و با نسبت‌های متفاوتی از حلال اثانول/ آب انجام شد. نسبت ماده جامد به حلال مورد استفاده ۱ به ۱۰ وزنی- حجمی بود (۸). عصاره‌های به دست آمده بعد از عبور از صافی پارچه‌ای، با سرعت ۳۰۰۰ دور در دقیقه به مدت ۱۰ دقیقه سانتریفیوژ (Poya Electronic, Iran) شدند. مایع رویی جمع آوری و Gallenkamp vacuum oven, در آون تحت خلا (United Kingdom) در دمای ۴۰ درجه سانتی‌گراد، خلا ۰/۸ بار در مدت زمان ۵ الی ۸ ساعت (با توجه به نوع حلال) خشک شدند. عصاره‌های خشک شده تا زمان انجام آزمایشات در دمای ۴ درجه سانتی‌گراد نگهداری شدند (۶).

## ۵-۲- اندازه‌گیری بازده استخراج

درصد بازده استخراج با تقسیم کردن عدد وزن عصاره خشک به دست آمده بر میزان اولیه نمونه (۵ گرم پوست انار) ضربدر ۱۰۰ به دست آمد.

## بررسی تاثیر شرایط استخراج بر میزان ترکیبات فنولی...

اریترومایسین ( $15 \mu\text{g}$ ) نیز به عنوان کنترل مثبت در سطح محیط آگار قرار داده شدند. پلیت‌ها در دمای  $37^\circ\text{C}$  درجه سانتی‌گراد به مدت ۲۴ ساعت (باکتری)،  $28^\circ\text{C}$  درجه سانتی‌گراد به مدت ۴۸ ساعت (مخمر) و  $28^\circ\text{C}$  درجه سانتی‌گراد به مدت  $72^\circ\text{C}$ - $96^\circ\text{C}$  ساعت (کپک) گرمخانه‌گذاری شدند و سپس قطره هاله عدم رشد در اطراف دیسک‌ها اندازه‌گیری شد ( $20^\circ\text{C}$ ).

### ۲-۱۰-۲ تعیین حداقل غلظت بازدارندگی رشد (MIC)

۱۰ میکرولیتر از رقت‌های مختلف عصاره بعد از عبور از فیلتر استریل  $0.45 \mu\text{m}$  میکرون، به هر یک از سل‌های پلیت الایزا که حاوی  $90 \text{ cfu/ml}$  میکرولیتر محیط مولر هیتون مایع (باکتری) و محیط دکستروز مایع (کپک و مخمر) و  $10 \text{ cfu/ml}$  میکرولیتر سوسپانسیون میکروبی ( $10^8 \text{ cfu/ml}$ ) بود، ریخته شد. سل حاوی محیط کشت بدون سوسپانسیون میکروبی و عصاره به عنوان کنترل منفی و سل حاوی محیط کشت مایع و  $10 \text{ cfu/ml}$  میکرولیتر سوسپانسیون میکروبی ( $10^8 \text{ cfu/ml}$ ) به عنوان کنترل مثبت تهیه شد. پلیت الایزا در دمای  $37^\circ\text{C}$  درجه سانتی‌گراد به مدت ۲۴ ساعت (باکتری)،  $28^\circ\text{C}$  درجه سانتی‌گراد به مدت ۴۸ ساعت (مخمر) و  $28^\circ\text{C}$  درجه سانتی‌گراد به مدت  $72^\circ\text{C}$ - $96^\circ\text{C}$  (کپک) گرمخانه‌گذاری شد. رشد میکروبی با اندازه‌گیری دانسیته چشمی (OD) توسط دستگاه الایزا (ELISA reader, ELX800, Bioteck Instruments) تعیین شد ( $21^\circ\text{C}$ ). حداقل غلظت بازدارندگی رشد، کمترین غلظتی از عصاره است که بتواند مانع رشد میکروبی بعد از گرمخانه‌گذاری گردد.

### ۱۱-۲ طرح آماری

به منظور دستیابی به بیشترین بازدهی و خواص ضدمیکروبی عصاره استخراجی از پوست انار، چندین پیش‌تست برای انتخاب مهم‌ترین فاکتورهای موثر در استخراج انجام شد (داده‌ها نشان داده نشده است). نتایج نشان داد دما، زمان استخراج و نسبت حلال آتانول/آب بیشترین تاثیر را در بازده استخراج و قدرت ضدمیکروبی عصاره استخراج شده دارد. آزمایشات در دماهای مختلف ( $20^\circ\text{C}$ ,  $25^\circ\text{C}$ ,  $40^\circ\text{C}$  و  $55^\circ\text{C}$  درجه سانتی‌گراد)، زمان‌های مختلف ( $20^\circ\text{C}$ ,  $24^\circ\text{C}$  و  $28^\circ\text{C}$  ساعت) و نسبت‌های متفاوتی از آتانول/آب ( $40:60^\circ\text{C}$ ,  $60:40^\circ\text{C}$  و  $80:20^\circ\text{C}$ ) به صورت فاکتوریل، در قالب طرح کاملاً

گرم به میلی‌گرم می‌باشد. نتایج بر اساس میلی‌گرم سیانیدین  $3 \text{ g/L}$  گلوکوزید در  $100 \text{ ml}$  عصاره بیان شد.

(۱) رابطه

$$\text{A} = (\text{A}_{520} - \text{A}_{700})_{\text{pH}=1.0} - (\text{A}_{520} - \text{A}_{700})_{\text{pH}=4.5} \quad (2)$$

$$\frac{\text{A} \times \text{MW} \times \text{DF} \times 1000}{\text{E} \times \text{L}}$$

= میزان آنتوسیانین‌ها (میلی‌گرم سیانیدین  $3 \text{ g/L}$  گلوکوزید در لیتر)

### ۹-۲ فعال سازی میکرووارگانسیم‌ها

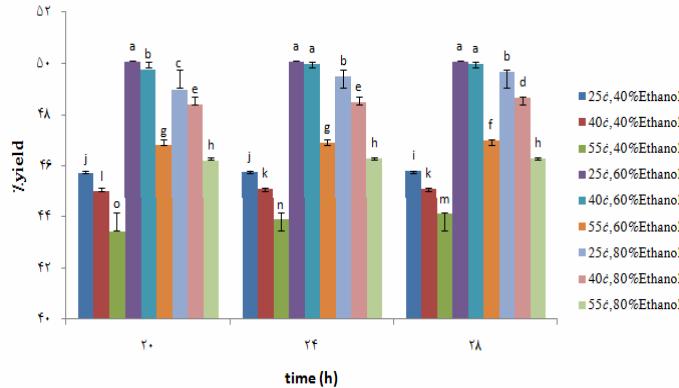
برای فعال سازی سویه‌های باکتری و مخمر، هر یک از سویه‌ها به محیط کشت مولر هیتون مایع منتقل و در دمای  $37^\circ\text{C}$  درجه سانتی‌گراد به مدت ۲۴ ساعت گرمخانه‌گذاری شدند. بعد از سانتریفیوژ Heraeus Biofuge (Pico, England) در  $12000 \text{ rpm}$  به مدت  $10 \text{ دقیقه}$  باقیمانده به وسیله محلول بافر فسفات سوسپانسیون باکتری یک مک فارلند ( $10^8 \text{ cfu/ml}$ ) تهیه شد ( $8^\circ\text{C}$ ). برای تهیه سوسپانسیون قارچی، اسپور کشت داده شده در محیط پوتیتو دکستروز آگار به صورت استریل خراشیده و به داخل آب مقطر استریل انتقال یافت و تا به دست آمدن میزان جذب  $600 \text{ ml}$  در طول موج  $450 \text{ nm}$  رانومتر، جهت به دست آوردن جمعیت میکروبی معادل  $10^8 \text{ cfu/ml}$  رقیق شد ( $19^\circ\text{C}$ ).

### ۱۰-۲ بررسی اثر ضدباکتریایی عصاره

#### ۱-۱۰-۲ روش انتشار دیسک

ابتدا از تمام سویه‌ها، سوسپانسیون میکروبی معادل  $10^6 \text{ cfu/ml}$  تهیه شد. سپس  $100 \text{ µl}$  میکرولیتر از سوسپانسیون تهیه شده باکتری، کپک و مخمر بر سطح محیط کشت مولر هیتون آگار (باکتری) و پوتیتو دکستروز آگار (کپک و مخمر) به طور یکنواخت پخش شد. دیسک‌های بلانک استریل به قطر  $6 \text{ mm}$  (پادتن طب) آغشته به  $40 \text{ µl}$  میکرولیتر عصاره با رقت  $200 \text{ ml}$  میلی‌گرم در میلی‌لیتر (یعنی  $8 \text{ mg}$  از عصاره پوست انار)، بعد از انجام یکسری پیش‌تست، در سطح محیط آگار قرار داده شد. محلول عصاره قبل از استفاده از فیلتر استریل  $450 \text{ ml}$  میکرون عبور داده شد. دیسک‌های آغشته به اتانول به عنوان کنترل منفی و دیسک‌های آنتی بیوتیک پنی سیلین ( $10 \text{ µg}$ )، جنتامایسین ( $10 \text{ µg}$ ) و

در این پژوهش بازدهی استخراج ترکیبات فنولی با اتانول حدود ۲۵٪ گزارش شد (۹).



**Fig 1** Extraction yields of different treatment.  
\*Different letters indicate significant difference between treatments.

## ۲-۳- ترکیبات فنولی کل و فلاونوئیدها

میزان ترکیبات فنولی کل در عصاره استخراجی بر مبنای مقادیر جذب ناشی از واکنش عصاره با معرف فولین سیوکالتو و بر اساس مقایسه آن با منحنی استاندارد گالیک اسید به دست آمد. میزان فلاونوئیدهای عصاره استخراجی از پوست انار نیز با روش رنگ سنگی کلرید آلومینیوم اندازه‌گیری و با قرار دادن در معادله خطی منحنی استاندارد روتین محاسبه شد. با توجه به نتایج نشان داده شده در شکل ۲ و ۳، بیشترین میزان ترکیبات فنولی و فلاونوئیدها در دمای ۲۵ درجه سانتیگراد، نسبت اتانول/آب ۶۰ به ۴۰ و در مدت زمان ۲۴ ساعت به دست آمد (۳۴۹/۵۱۸ میلی‌گرم گالیک اسید در گرم عصاره و ۲۵۰/۱۲۴ میلی‌گرم روتین در گرم عصاره). در دماهای بالا میزان ترکیبات فنولی و فلاونوئیدها کاهش یافت بطوریکه در دمای ۵۵ درجه سانتیگراد، نسبت اتانول/آب ۴۰ به ۶۰ و زمان ۲۸ ساعت کمترین میزان ترکیبات فنولی و فلاونوئید، به ترتیب ۲۰۱/۰۵۴ میلی‌گرم گالیک اسید در گرم عصاره و ۱۳۲/۱۳۴ میلی‌گرم روتین در گرم عصاره، به دست آمد. این نتایج نشان می‌دهد که دماهای بالا باعث از بین رفتن ترکیبات فنولی و فلاونوئیدها می‌شود. در دماها و زمان‌های مختلف بیشترین مقادیر ترکیبات فنولی در نسبت اتانول/آب ۶۰ به ۴۰ به دست آمد که نشان می‌دهد نسبت ۶۰ به ۴۰ دو حلال اتانول و آب بیشترین کارایی را برای استخراج ترکیبات فنولی و فلاونوئیدها در بین سه نسبت حلال انتخاب شده دارد. در مطالعه

تصادفی در سه تکرار انجام شد. داده‌ها با نرم افزار SPSS مورد تجزیه و تحلیل آماری قرار گرفته و پس از آنالیز واریانس، میانگین‌های مربوطه با آزمون چند دامنه‌ای دانکن در سطح ۰/۰۵ مقایسه شدند. **A** =

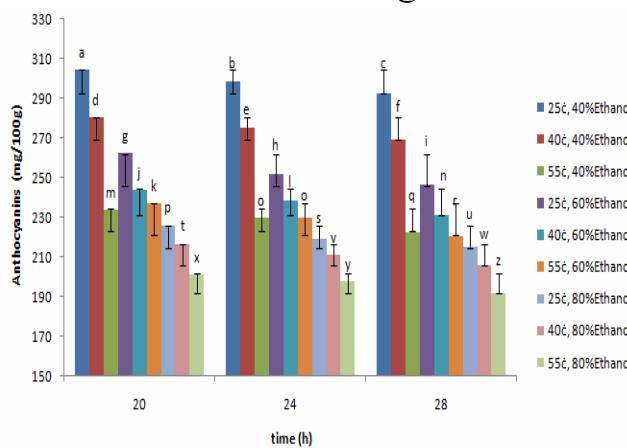
## ۳- نتایج و بحث

### ۳-۱- بازده استخراج

همانطور که در شکل ۱ مشاهده می‌شود، بیشترین بازده استخراج در نسبت حلال اتانول/آب ۶۰ به ۴۰ و دماهای پایین ۲۵ درجه سانتی‌گراد) به دست آمده است. در تحقیق انجام گرفته توسط مالویا و همکاران (۲۰۱۴) نیز بیشترین بازده استخراج عصاره پوست انار استخراج شده با نسبت‌های مختلفی از حلال‌های آب، اتانول و متانول، زمانی به دست آمد که از حلال اتانول/آب با نسبت ۵۰ به ۵۰ استفاده شد (۲۲). در بین متغیرهای انتخاب شده، نسبت حلال بیشترین تاثیر را در بازده استخراج نشان داد. با افزایش زمان درصد بازده استخراج در اکثر تیمارها افزایش یافت. افزایش دما (۵۵ درجه سانتی‌گراد)، در بیشتر موارد نه تنها باعث افزایش بازده استخراج نشد بلکه در برخی تیمارها روند بازده استخراج را کاهش داد. شاید به این دلیل که در دماهای بالاتر برخی ترکیبات فرار با سرعت بیشتری از عصاره استخراجی خارج می‌شوند و باعث کم شدن بازده استخراج می‌شوند. علاوه برآن، در دماهای بالاتر برخی از ترکیبات حساس به حرارت از بین می‌روند که این امر باعث کاهش بازده استخراج می‌شود (۲۳). وجود الكل به میزان ۶۰٪ در حلال، باعث افزایش میزان بازده استخراج شد. تحقیقات نشان داده است که الكل سرعت و بازده استخراج را به دلیل تخریب دیواره سلولی و افزایش میزان دسترسی مواد قابل حل شدن، افزایش می‌دهد (۱۰). علاوه برآن، استفاده از دو حلال در استخراج باعث می‌شود، از قدرت هر دو حلال در استخراج ترکیبات زیست فعال با قطبیت‌های متفاوت بهره برد (۱۰) و بازده استخراج را افزایش داد. در یک مطالعه، برای استخراج ترکیبات فنولی از پوست انار از حلال‌های آب، اتانول، متانول، استون و متانول بترتیب با ۳۵٪ و ۳۰٪ بازدهی، بیشترین میزان بازدهی استخراج را نشان دادند.

### ۳-۳- آنتوسبیانین‌ها

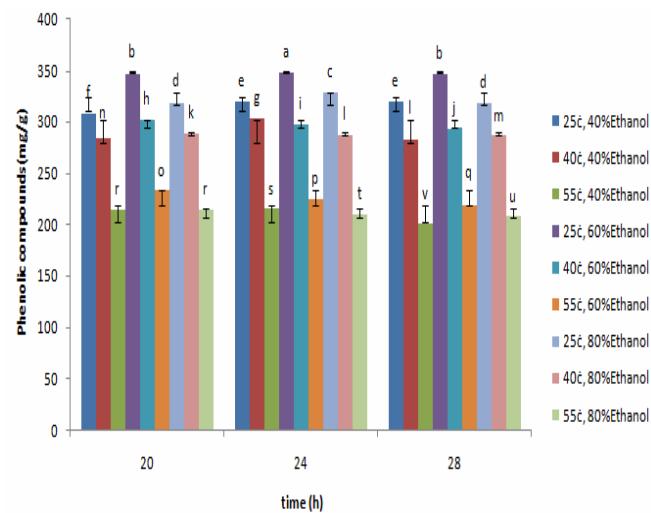
میزان آنتوسبیانین‌های عصاره استخراج شده از پوست انار به روش اختلاف pH اندازه‌گیری و بر حسب میلی‌گرم سیانیدین ۳ گلوکوزید در ۱۰۰ گرم عصاره خشک پوست انار گزارش شد (شکل ۴). بیشترین مقدار آنتوسبیانین‌ها در دمای ۲۵ درجه سانتی‌گراد، نسبت اتانول/آب ۴۰ به ۶۰ و در مدت زمان ۲۰ ساعت به دست آمد (۳۰۴/۳۴۲ میلی‌گرم سیانیدین ۳ گلوکوزید در ۱۰۰ گرم عصاره). نتایج نشان داد که با افزایش دما میزان آنتوسبیانین‌های عصاره کاهش می‌یابد که نشان دهنده حساسیت ترکیبات آنتوسبیانینی به دمای بالا می‌باشد. در تحقیق سوگانیا دنی و همکاران (۲۰۱۲) نیز نتایج نشان داده است، آنتوسبیانین‌ها در دمای پایین پایداری بیشتری نسبت به دمای بالا دارند (۲۵). آنتوسبیانین‌ها ترکیبات زیست فعال حساس به حرارت می‌باشند که در دمای بالا تجزیه می‌شوند (۲۳). در سایر دمایا و زمان‌های انتخاب شده برای استخراج نیز، در نسبت اتانول/آب ۴۰ به ۶۰، بیشترین مقدار آنتوسبیانین‌ها به دست آمد که این یافته با نتایج اوآسا و همکاران (۲۰۱۲) مطابقت دارد (۲۶). در این مطالعه همچنین بهترین دمای استخراج، در بین سه دمای ۴، ۳۰ و ۵۰ درجه سانتی‌گراد، جهت استخراج آنتوسبیانین‌ها از نوعی توت آبی<sup>۲</sup>، دمای ۵۰ درجه سانتی‌گراد معروفی شد که این تفاوت شاید به دلیل زمان کوتاه استخراج (۲ ساعت) در این پژوهش بود.



**Fig 4** Anthocyanins content (mg/100g) of different treatments.

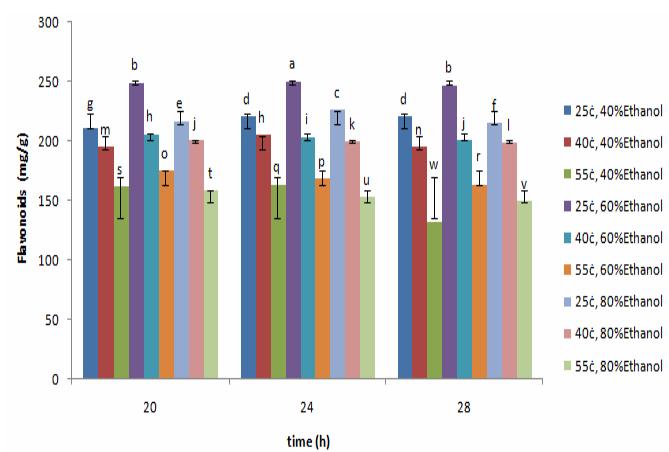
\*Different letters indicate significant difference between treatments.

وانگ و همکاران (۲۰۱۳) نیز استخراج ترکیبات فنولی از برگ درخت انار در بین غلط‌های متفاوتی از چند حلال مختلف شامل آب، اتانول، متانول و استون، حلال ۶۱٪ اتانول بیشترین بازدهی استخراج ترکیبات فنولی را داشت (۲۴). همانطور که قبل نیز اشاره شد اتانول به دلیل تخریب دیواره سلولی، سرعت استخراج ترکیبات زیست فعال از جمله ترکیبات فنولی را افزایش می‌دهد (۱۰).



**Fig 2** Total phenolic compounds content (mg/g) of different treatments.

\*Different letters indicate significant difference between treatments.



**Fig 3** Total flavonoids content (mg/g) of different treatments.

\*Different letters indicate significant difference between treatments.

کلی بیشترین مقاومت را نسبت به عصاره‌های استخراج شده از پوست انار نشان داد. باکتری‌های گرم منفی نسبت به عصاره‌های گیاهی مقاومت بیشتری در مقایسه با گرم مثبت‌ها نشان میدهند (۲۷). باکتری‌های گرم منفی علاوه بر لایه پپتیدوگلیکان، دارای یک غشا خارجی در دیواره سلولی خود می‌باشند. مولکول‌های لیپوپلی‌ساقاریدی موجود در سطح این غشا و خاصیت هیدروفیلی آن، مقاومت این سلول‌ها را در برابر آنتی‌بیوتیک‌ها افزایش می‌دهد. درحالیکه در باکتری‌های گرم مثبت، ترکیبات ضدمیکروبی به راحتی دیواره سلولی و غشا سیتوپلاسمی را تحت تاثیر قرار می‌دهند (۲۷).

عصاره پوست انار در مورد آسپرژیلوس نایجر و ساکارومایسین سرویزیه نیز خاصیت ضدمیکروبی نشان داد که با یافته آل‌зорکی (۲۰۱۰) مطابقت دارد. ایراهیوم (۲۰۱۰)، هاله عدم رشد برای آسپرژیلوس نایجر و ساکارومایسین سرویزیه را در حضور عصاره پوست انار به ترتیب  $10/3$  و  $9/6$  میلی متر به دست آورد (۲۸) که با نتایج به دست آمده در این پژوهش (جدول ۱) مطابقت دارد.

### ۴-۴ ارزیابی فعالیت ضدمیکروبی عصاره‌ها

فعالیت ضدمیکروبی عصاره‌ها به دو روش انتشار دیسک و تعیین حداقل غلظت بازدارندگی رشد (MIC) علیه چند میکروارگانیسم شاخص در مواد غذایی مورد ارزیابی قرار گرفت. نتایج نشان داد تمام عصاره‌های استخراجی علیه تمامی میکروارگانیسم‌های مورد آزمون در این مطالعه خاصیت ضدمیکروبی دارد (جدول ۱). بیشترین میزان خاصیت ضدمیکروبی مربوط به عصاره پوست انار استخراج شده در دمای ۲۵ درجه سانتی‌گراد، زمان ۲۴ ساعت و نسبت اتانول/آب ۶۰ به ۴۰ می‌باشد که نشان می‌دهد خاصیت ضدمیکروبی عصاره‌ها با میزان ترکیبات فنولی و فلاونوئیدها ارتباط مستقیمی دارد (۸). در بین باکتری‌های مورد آزمون، استافیلکوکوس اورئوس (قطر هاله عدم رشد بین ۹ تا  $18/66$  میلی‌متر) بیشترین حساسیت را نسبت به عصاره پوست انار نشان داد. هایراپتیان و همکاران (۲۰۱۲) نیز هاله عدم رشد برای باکتری استافیلکوکوس اورئوس ATCC 14458 در حضور عصاره  $0.80\%$  مثانولی پوست انار را می‌لیمتر به دست آورند. در بین باکتری‌های مورد آزمون (شریشیا

**Table 1** Inhibition zone (mm) of different extracts against tested microorganisms.

Temp	Time	Ethanol:water	treatments					microorganisms				
			<i>S.enteritidis</i>	<i>E.coli</i>	<i>L.monocytogenes</i>	<i>S.aureus</i>	<i>A.niger</i>	<i>S.cerevisiae</i>				
25	20	40:60	11.33±0.577	11.33±0.577	12.33±0.577	15.33±0.577	12.33±0.577	8.66±0.577				
25	20	60:40	13.33±0.577	11.33±0.577	12.33±0.577	18.33±0.577	15.33±0.577	12±1				
25	20	80:20	11.33±0.577	10.33±0.577	11.33±0.577	14±1	10.666±1.527	8.66±0.577				
25	24	40:60	12.33±0.577	11.66±0.577	12.66 ±0.577	16.66±0.577	13.66±0.577	9.67±0.577				
25	24	60:40	13.33±0.577	12.33±0.577	13.67±0.577	16.33±0.577	13.67±1.528	10.33±1.528				
25	24	80:20	11.33±0.577	10.33±0.577	10.33±0.577	13.33±0.577	10.33±1.528	8.33±1.527				
25	28	40:60	12±1	12±1	12.33±1.528	15.66±0.577	13.66±0.577	10.66±0.577				
25	28	60:40	12.66±0.577	11.33±0.577	12.33±0.577	16.67±0.577	13.33±1.528	10.33±0.577				
25	28	80:20	10.33±0.577	10±1	9.67±0.577	12.33±0.577	9.33±0.577	7.33±0.577				
40	20	40:60	8.66±1.528	9.33±0.577	11.66±0.577	13.67±1.528	11.33±0.577	8.33±0.577				
40	20	60:40	10.33±0.577	11.66±0.577	11.33±0.577	13.33±0.577	9.67±2.08	8.33±1.528				
40	20	80:20	9.33±0.577	10.33±0.577	9.33±0.577	11.33±0.577	8.33±1.527	6.33±0.577				
40	24	40:60	11±1	9.66±0.577	11.66±0.577	14.33±0.577	13±1	8.66±1.528				
40	24	60:40	10.66±0.577	10.33±0.577	9.33±0.577	11.66±1.528	9.33±1.528	7.66±0.577				
40	24	80:20	9.33±0.577	9.66±0.577	8.33±0.577	10.33±0.577	8.66±2.08	5.33±0.577				
40	28	40:60	9.66±0.577	10.33±0.577	9.66±1.528	14.66±0.577	10.66±1.527	8.33±1.528				
40	28	60:40	9.33±0.577	10.66±0.577	9.33±0.577	12.33±0.577	8.33±1.527	8.33±1.528				
40	28	80:20	7.66±1.527	9.33±0.577	8.33±0.577	10.33±0.577	8.33±0.577	5.33±0.577				
55	20	40:60	8.33±0.577	9.66±0.577	9±1	11.66±1.528	9.33±0.577	6.66±0.577				
55	20	60:40	8.33±0.577	9.66±0.577	9.33±0.577	11±1	6.66±0.577	6.33±0.577				
55	20	80:20	7.33±0.577	6.33±0.577	8.33±0.577	10±1	7.33±1.527	6.33±1.528				
55	24	40:60	7±1	9.33±0.577	10±1	10.66±1.527	8.66±2.08	6.33±0.577				
55	24	60:40	8.33±0.577	10.33±0.577	8.33±0.577	11.33±0.577	7.33±1.528	6.33±0.577				
55	24	80:20	7.33±0.577	8.33±0.577	8.66±0.577	9±1	7.33±1.528	6.66±0.577				
55	28	40:60	7.33±0.577	9.33±0.577	9.33±0.577	12.33±0.577	10.33±1.528	7.33±0.577				
55	28	60:40	7±1	9.33±0.577	9±1	10.33±0.577	7.33±1.528	7.33±0.577				
55	28	80:20	7.33±0.577	6.66±1.528	8.33±0.577	9.33±0.577	7.33±1.527	6.33±0.577				

ترکیبات فنولی از طریق چند مکانیسم مختلف خاصیت ضد میکروبی ایجاد می‌کنند. ترکیبات فنولی قادرند با پروتئین‌های دیواره سلولی میکرووارگانیسم‌ها واکنش داده و در ساختار و عملکرد دیواره سلولی تغییر ایجاد نمایند و یا باعث دناتوراسیون برخی آنزیم‌های میکروبی شوند. علاوه بر آن این ترکیبات با برخی مواد مغذی محیط منند کربوھیدرات‌ها، پروتئین‌ها، ویتامین‌ها و مواد معدنی تشکیل کمپلکس داده و آن‌ها را از دسترس میکرووارگانیسم‌ها خارج می‌کنند (۳۲).

### ۳-۵- حساسیت میکرووارگانیسم‌های مورد آزمون

#### نسبت به آنتی بیوتیک‌های تجاری

نتایج مربوط به هاله عدم رشد باکتری‌های مورد آزمون نسبت به سه آنتی بیوتیک تجاری در جدول ۳ آورده شده است. همانطور که مشاهده می‌شود، در بین این آنتی بیوتیک‌ها، جنتامايسین هاله عدم رشد قویتری علیه باکتری‌های مورد آزمون ایجاد نمود. هاله عدم رشد تمامی عصاره‌های استخراجی نیز از هاله عدم رشد آنتی بیوتیک جنتامايسین کمتر بود. جنتامايسین با متوقف کردن سترز پروتئین در میکرووارگانیسم‌ها باعث مرگ آن‌ها می‌شود (۳۳). بهترین عصاره پوست انار استخراج شده از لحاظ قدرت ضد میکروبی (۲۵ درجه سانتی گراد، ۲۴ ساعت، نسبت اتانول/آب ۶۰ به ۴۰)، هاله عدم رشد بزرگتری برای باکتری‌های سالمونولا ایتریتیدیس و لیستریا مونوسیتوژنر در مقایسه با اریترومايسین ایجاد کرد ولی در مورد سایر میکرووارگانیسم‌ها اریترومايسین بهتر از عصاره پوست انار عمل نمود. اریترومايسین علیه برخی باکتری‌های گرم منفی و کپک‌ها نیز موثر است. این آنتی بیوتیک باعث کاهش سترز پروتئین در میکرووارگانیسم‌های حساس می‌شود (۳۳).

هاله عدم رشد ایجاد شده توسط پنی‌سیلین در مورد تمامی میکرووارگانیسم‌های مورد آزمون، کوچکتر از هاله عدم رشد تشکیل شده توسط قویترین عصاره ضد میکروبی استخراج شده از پوست انار بود. پنی‌سیلین از اولین آنتی بیوتیک‌های مورد استفاده علیه باکتری‌ها به ویژه استافیلوکوک‌ها و استرپتوكوک‌ها بود ولی امروزه به دلیل استفاده بیش از حد، بسیاری از میکرووارگانیسم‌ها نسبت به این آنتی بیوتیک مقاومت پیدا کرده‌اند (۳۳).

نتایج حاصل از MIC (جدول ۲) نیز نشان می‌دهد که استافیلوکوکوس اورئوس کمترین میزان حداقل غلظت بازدارنده‌گی رشد را در بین سایر میکرووارگانیسم‌های مورد آزمون دارد می‌باشد. بر اساس مطالعه وانگ (۲۰۰۸) و اولیورا (۲۰۱۳)، قدرت ضد میکروبی عصاره‌های گیاهی را می‌توان بر اساس مقادیر MIC آن‌ها تقسیم بنده نمود (۲۹ و ۲۳). عصاره‌هایی که دارای مقادیر MIC کمتر از ۵۰۰ میکروگرم در میلی‌لیتر می‌باشند، ضد میکروب قوی، عصاره‌های دارای MIC بین ۵۰۰ تا ۱۵۰۰ میکروگرم در میلی‌لیتر، ضد میکروب متوسط و عصاره‌هایی با مقادیر MIC بالای ۱۶۰۰ میکروگرم در میلی‌لیتر، عصاره‌های ضعیف به حساب می‌آیند. با توجه به این تقسیم بنده می‌توان گفت که عصاره استخراجی در سه تیمار ۲۵ درجه سانتی گراد، ۲۰ ساعت، نسبت اتانول/آب ۶۰ به ۴۰ درجه سانتی گراد، ۲۴ ساعت، نسبت اتانول/آب ۶۰ به ۴۰ درجه سانتی گراد، ۲۸ ساعت، نسبت اتانول/آب ۶۰ به ۴۰، عصاره ضد میکروبی قوی علیه باکتری استافیلوکوکوس اورئوس می‌باشد. آل زورکی (۲۰۰۹) مقدار MIC عصاره پوست انار استخراج شده با ۸۰٪ میانول را برای باکتری‌های استافیلوکوکوس اورئوس و لیستریا مونوسیتوژنر به ترتیب ۲ و ۰/۵ میلی‌گرم در میلی‌لیتر گزارش کرد (۷). گولون و همکاران (۲۰۱۶) نیز مقادیر MIC عصاره پوست انار استخراج شده با ۸۰٪ میانول را برای باکتری‌های استافیلوکوکوس اورئوس، لیستریا مونوسیتوژنر، اشريشیا کلی و گونه‌های مختلف سالمونولا ۵۰ میلی‌گرم در میلی‌لیتر گزارش کردند (۳۰).

خاصیت ضد میکروبی عصاره پوست انار مربوط به ترکیبات فنولی آن می‌باشد. گالیک اسید، الازیک اسید و پونیگالاچین از ترکیبات فنولی عمدۀ در پوست انار می‌باشند که خاصیت ضد میکروبی آن‌ها به اثبات رسیده است (۳۱). فلاونوئیدها و آنتوسیانین‌ها نیز خاصیت ضد میکروبی دارند. سیلوان و همکاران (۲۰۱۳) گزارش کردند که فنولیک اسیدها، کاتچین، پروآنتوسیانین‌ها و فلاونول‌ها دارای خاصیت ضد میکروبی می‌باشند (۳). هایراپیان و همکاران (۲۰۱۲) نشان دادند که عصاره استخراجی از پوست انارهای فرمز رنگ که دارای آنتوسیانین بالاتری بود، نسبت به عصاره استخراجی از پوست انارهای صورتی رنگ که مقدار آنتوسیانین کمتری داشت، خاصیت ضد میکروبی قویتری نشان داد (۸).

**Table 2** Minimum inhibition zone (mg/ml) of different extracts.

Temp (°C)	Time (h)	Ethanol:Water	Microorganisms					
			<i>S. enteritidis</i>	E.coli	<i>L. monocytogenes</i>	<i>S. aureus</i>	<i>A. niger</i>	<i>S. cerevisiae</i>
25	20	40:60	200	200	200	2	200	2000
25	20	60:40	2000	2000	2000	0.2	2000	2000
25	20	80:20	200	200	200	2	200	2000
25	24	40:60	200	200	200	2	200	2000
25	24	60:40	2000	2000	2000	0.2	2000	2000
25	24	80:20	200	200	200	2	200	2000
25	28	40:60	200	200	200	2	200	2000
25	28	60:40	20	20	20	0.2	20	200
25	28	80:20	200	200	200	2	200	2000
40	20	40:60	200	200	200	2	200	2000
40	20	60:40	200	200	200	2	200	2000
40	20	80:20	200	200	200	2	200	2000
40	24	40:60	200	200	200	2	200	2000
40	24	60:40	200	200	200	2	200	2000
40	24	80:20	200	200	200	2	200	2000
40	28	40:60	200	200	200	2	200	2000
40	28	60:40	200	200	200	2	200	2000
40	28	80:20	200	200	200	2	200	2000
55	20	40:60	200	200	200	2	200	2000
55	20	60:40	2000	2000	2000	20	2000	2000
55	20	80:20	2000	2000	2000	20	2000	2000
55	24	40:60	2000	2000	2000	20	2000	2000
55	24	60:40	2000	2000	2000	20	2000	2000
55	24	80:20	2000	2000	2000	20	2000	2000
55	28	40:60	2000	2000	2000	20	2000	2000
55	28	60:40	2000	2000	2000	20	2000	2000
55	28	80:20	2000	2000	2000	20	2000	2000

**Table 3** Inhibition zone (mm) of antibiotics against tested microorganisms.

Antibiotics	Microorganisms					
	<i>S. enteritidis</i>	E.coli	<i>L. monocytogenes</i>	<i>S. aureus</i>	<i>A. niger</i>	<i>S. cerevisiae</i>
Erythromycin	12	13	11	15	15	14
Gentamicin	25	21	23	27	28	25
Penicillin	7	10	11	12	10	11

آزمون شامل سالمونلا اینترتیدیس، اشتریشیا کلی، لیستریا مونوسیتوژن، استافیلوکوکوس اورئوس، آسپرژیلوس نایجر و ساکارومایسین سرویزیه نشان داد. استافیلوکوکوس اورئوس در بین میکروارگانیسم‌های مورد آزمون، بیشترین حساسیت را نسبت به عصاره پوست انار نشان داد.

#### ۴- نتیجه گیری

عصاره استخراج شده از پوست انار در دمای ۲۵ درجه سانتی گراد، زمان ۲۴ ساعت و نسبت اتانول/ آب ۶۰ به ۴، بیشترین میزان ترکیبات فنولی و فلاونوئیدها را در مقایسه با سایر عصاره‌های استخراج شده داشت. علاوه بر آن این عصاره بیشترین خاصیت ضدمیکروبی را علیه میکروارگانیسم‌های مورد

## ۵- منابع

- origin. Food Research International, 46: 505-513.
- [11] Shang, Y.F., Kim, S.M., Um, B.H. 2014. Optimisation of pressurised liquid extraction of antioxidants from black bamboo leaves. Food Chemistry, 154, 164-170.
- [12] Çam, M. and Hisil, Y. 2010. Pressurized water extraction of polyphenols from pomegranate peels. Food Chemistry, 123: 878-885.
- [13] Tabaraki. R., Heidarizadi. E., Benvidi. A. 2012. Optimization of ultrasonic-assisted extraction of pomegranate (*Punica granatum L.*) peel antioxidants by response surface methodology. Separation and Purification Technology, 98: 16-23.
- [14] Bragaa. L.C, Shuppb. C.W, Cummingsb. C, Jettb. M, Takahashic. J.A, Carmo. L.S, Chartone-Souzaa. E, Nascimento. A. 2005. Pomegranate extract inhibits *Staphylococcus aureus* growth and subsequent enterotoxin production. Journal of Ethnopharmacology, 96: 335-339.
- [15] Iranian National Standards Organization 1389. [www.isiri.org](http://www.isiri.org).
- [16] Singleton. V, Orthofer. R, Raventos. R. 1999. Analysis of total phenols and other oxidation substrates and antioxidants by mean of Folin- Ciocalteu reagent. Methods in Enzymology, 299: 152- 178.
- [17] Blasa, M., Candiracci, M., Accorsi, A., Piacentini, P. M., Albertini, M. C., & Piatti, E. 2005. Raw Millefori honey is packed full of antioxidants. Journal of Food Chemistry, 9: 217-222.
- [18] Cheng, G.W., Breen, P.J. 1991. Activity of phenylalanine ammonialyase (PLA) and concentration of anthocyanins and phenolics in developing strawberry fruit. J.Am.Soc.Hort.Sci, 116:865- 869.
- [19] Chandrasekaran, M. and Venkatesalu, V. 2004. Antibacterial and antifungal activity of *Syzygium jambolanum* seeds. Journal of Ethnopharmacology, 91: 105-108.
- [20] CLSI (1) - Clinical and Laboratory Standards Institute. 2006. Performance Standards for antimicrobial disk susceptibility tests; approved standard Ninth edition. Clinical and Laboratory Standards Institute document M2eA9 [ISBN 1-56238- 586-0]. 940
- [1] Perumalla. A and Hettiarachchy, N.S. 2011. Green tea and grape seed extracts Potential applications in food safety and quality. Food Research International 44: 827- 839.
- [2] Aliakbarian. B, Fathi. A, Perego. P, Dehghani. F. 2012. Extraction of antioxidant from winery wastes using subcritical water. The Jurnal of Subcritical Fluids, 65: 18- 24.
- [3] Silvan. M, Mingo. E, Hidalgo. M, Pascual-Teresa. S, Carrascosa. A.V, Martinez-Rodriguez. A.J. 2013. Antibacterial activity of a grape seed extract and its fractions against *Campylobacter* spp. Food Control, 29: 25- 31.
- [4] Sagdic. O and Ozturk. I, Kisi. O. 2012. Modeling antimicrobial effect of different grape pomace and extracts on *S. aureus* and *E. coli* in vegetable soup using artificial neural network and fuzzy logic system. Expert Systems with Applications, 39: 6792- 6798.
- [5] Akhavan. H, Barzegar. M, Weidlich. H, Zimmermann. B. 2015. Phenolic compounds and antioxidant activity of juices from ten Iranian pomegranate cultivars. Journal of Chemistry, 2015:1-7.
- [6] Cam. M, Icyer. N.C, Erdogan. F. 2014. Pomegranate peel phenolics: Microencapsulation, storage stability and potential ingredient for functional food development. LWT - Food Science and Technology, 55: 117- 123.
- [7] Al-Zoreky. N.S. 2009. Antimicrobial activity of pomegranate (*Punica granatum L.*) fruit peels. International Journal of Food Microbiology, 134: 244- 248.
- [8] Hayrapetyan. H, Hazeleger. W.C, Beumer. R.R. 2012. Inhibition of *Listeria monocytogenes* by pomegranate (*Punica granatum*) peel extract in meat paté at different temperatures. Food Control, 23: 66-72.
- [9] Yasoubi. P, Barzegar. M, Sahari. M, Azizi. M.H. 2007. Total Phenolic Contents and Antioxidant Activity of Pomegranate (*Punica granatum L.*) Peel Extracts. Journal of Agric. Sci. Technol, 9: 35-42.
- [10] Wijngaard, H., Hossain M.B., Rai D.K, Brunton. 2012. Technique to extract bioactive compounds from by food by-products of plant

- [27] Duffy, CF., Power, RF. 2001. Antioxidant and antimicrobial properties of some Chinese plant extracts. Journal of international antimic 17: 527- 529.
- [28] Ibrahium, I.M. 2010. Efficiency of pomegranate peel extract as antimicrobial, antioxidant and protective agents. Journal of Agricultural Sciences, 6 (4): 338-344.
- [29] Oliveira, D., Salvador, A., Smânia, A., Smânia, Jr.E., Maraschin, M., Ferreira, S. 2013. Antimicrobial activity and composition profile grape pomace extracts obtained by supercritical fluid. Jurnal of Biotechnology, 164: 422- 432.
- [30] Gullon, B., Pintado, M. E., PerezAlvarez, J., Viuda-Martos, M. 2016. Assessment of polyphenolic profile and antibacterial activity of pomegranate peel (*Punica granatum*) our obtained from co-product of juice extraction. Food Control, 59: 94-98.
- [31] Qu, W., Breksa, A., Pan, Zh., Ma, H. 2012. Quantitative determinate of major polyphenol constituents in pomegranate products. Journal of Food Chemistry, 132: 1585- 1591.
- [32] Hugo, W. B., Bloom eld, S. F. 1971. Studies on the mode of action of the phenolic antibacterial agent fentichlor against *Staphylococcus aureus* and *Escherichia coli*. 3. The effect of fentichlor on the metabolic activities of *Staphylococcus aureus* and *Escherichia coli*. Journal of Applied Bacteriology, 34: 579- 591.
- [33] Clinical Research Information on Drug Induced liver injury. United States national library of medicine. <http://livertox.nih.gov>.
- West Valley Road, Suite 1400, Wayne, Pennsylvania 19087-1898 USA.
- [21] CLSI (2) - Clinical and Laboratory Standards Institute. 2006. Methods for dilution antimicrobial susceptibility tests for bacteria that grow aerobically; approved standarddSeventh Edition. Clinical and Laboratory Standards Institute docu-ment M7eA7 [ISBN 1-56238-587-9]. Clinical andLaboratory Standards Institute, 940 West Valley Road, Suite 1400, Wayne, Pennsylvania 19087-1898 USA.
- [22] Maviya, Sh., Jha, A., Hettiarachchy, N. 2014. Antioxidant and antibacterial potential of pomegranate peel extracts. Journal of Food Scientist & Technologist, 51(12): 4132-4137.
- [23] Jackman, R.L., Yada, R.Y., Tung, M.A., Speers, R.A., 1987. Anthocyanins as food colorants-a review. Journal of Food Biochem, 11: 201-247.
- [24] Wang, Y., He, H., Yang, J., De, Y., Hao, X. 2008. New monoterpenoid coumarins from *Clausena anisumolens*. Journal of Molecules, 13: 931- 937.
- [25] Suganya Devi, P., Saravanakumar., Mohandas, S. 2012. The effects of temperature and pH on stability of anthocyanins from red sorghum(*Sorghum bicolor*) bran. African Journal of Food Science, 6(24): 567-573.
- [26] Oancea, O., Stoia, M., Comon, D. 2012. Effects of Extraction Conditions on Bioactive Anthocyanin Content of *Vaccinium Corymbosum* in the Perspective of Food Applications. Procedia Engineering, 42: 489– 490.

## Evaluation of Extraction Conditions on Phenolic Compounds and Antimicrobial Properties of Pomegranate (*Punica Granatum*) Peels

Rahnemoon, P. <sup>1</sup>, Sarabi Jamab, M. <sup>2\*</sup>, Javanmard Dakheli, M. <sup>3</sup>, Bostan, A. <sup>4</sup>

1. PhD student of food microbiology, Research Institute of Food Science and Technology.
2. Assistant Professor, Department of Biotechnology, Research Institute of Food Science and Technology.
3. Associate Professor, Department of Chemical Engineering, Iranian Research Organization for Science & Technology (IROST).
4. Assistant Professor, Department of Nanotechnology, Research Institute of Food Science and Technology.

(Received: 2015/12/07 Accepted: 2016/05/08)

In recent years, tendency to use of natural antimicrobial agents in food industry has increased. Pomegranate peels containing phenolic compounds and anti microbial agents, count as valuable source for extraction of these compounds. In this study, the extraction of pomegranate peel extract was done at different ethanol/water ratio (40:60, 60:40 and 80:20), temperature (25, 40 and 55°C) and time duration (20, 24 and 28h). Extraction yield, Phenolic compounds, Flavonoids and Anthocyanins were measured. Antimicrobial activity of pomegranate peel extracts were determined against some food born microorganisms such as *Salmonella enteritidis*, *Escherichia coli*, *Listeria monocytogenes*, *Staphylococcus aureus*, *Aspergillus niger* and *Saccharomyces cerevisiae* by agar defusion and MIC methods. Results showed that at ethanol/water ratio 60:40, 25°C and 24h and maximum amount of Phenolic compounds (349.518 mg acid galic/g dried extract), Flavonoids (250.124 mg rutin/g dried extract), Anthocyanins (252.047 mg cyanidin3glucoside/100g dried extract) and the most strongest antimicrobial activity were obtained. All extracts were demonstrated antimicrobial activity against every tested microorganisms. *Staphylococcus Aureus* showed the highest sensitivity among the tested microorganisms.

**Keywords:** Pomegranate Peel Extract, Antimicrobial Activity, Phenolic Compounds, Flavonoids, Anthocyanins.

---

\* Corresponding Author E-Mail Address: m.sarabi@rifst.ac.ir