

## دستیابی به منحنی های همدمای تعادلی و پیشنهاد مدل ریاضی مناسب برای پیش بینی رطوبت تعادل برای سه رقم پسته ایرانی

علی زمردان<sup>۱</sup> و رجبعلی توکلی<sup>۲</sup>

۱، استادیار و دانشجوی ساقم کارشناسی ارشد، دانشکده کشاورزی دانشگاه شیراز

تاریخ پذیرش مقاله ۸۲/۷/۹

### خلاصه

پسته یکی از صادرات مهم کشاورزی ایران است که از لحاظ مزه، عطر و طعم بهترین پسته در دنیا شناخته می شود. تحقیقات مناسب درجهت بهبود روش های فراوری، نگهداری و بسته بندی به منظور جلب نظر خریداران خارجی بسیار ضروری است. خشک کردن مهم ترین مرحله فراوری پسته می باشد. رطوبت تعادلی (EMC)<sup>۱</sup> که عبارت است از: رطوبت یک ماده نمکی (هیگروسکوپیک) در حال تعادل با محیطی ویژه (از لحاظ دما و رطوبت نسبی) در بررسی خشک کردن پسته بسیار اهمیت دارد. در این تحقیق، مقادیر رطوبت تعادلی برای سه رقم مهم پسته ایرانی که در کشور بیشتر تولید می شود (اوحدی، کله قوچی و عبدالهی) با استفاده از روش وزن سنجی در دماهای ۲۵، ۳۷ و ۵۰ درجه سانتیگراد در دامنه رطوبت نسبی هوا ۰/۱۱ تا ۰/۸۵ در چهار تکرار تعیین گردید. آزمایش ها به روش لایه های نازک در محفظه های کنترل شده و عایق بندی شده انجام گرفت به طوری که شرایط ترمودینامیکی هوا ثابت نگه داشته شد. دما به وسیله ترموستات کنترل شد و رطوبت نسبی هوای اطراف نمونه ها، با استفاده از محلول های نمکهای مختلف اشباع تنظیم گردید. منحنی های همدمای دفعی برای این سه رقم تعیین گردید. با رسم نمودار برای مقادیر رطوبت تعادلی (EMC) پسته و رطوبت نسبی هوا (RH)<sup>۲</sup> در هر سه دما برای هر رقم، منحنی های سیگما نایدی (S شکل) حاصل گردید که در رطوبت های نسبی بالا شیب آن به شدت افزایش می یابد. پنج مدل ریاضی (چانگ - فاست، هالسی، هندرسون، اوسوین و اسمیت) برای تحلیل داده های آزمایشی مورد استفاده قرار گرفتند. بررسی ها نشان داد که مدل های اوسوین، اسمیت و چانگ - فاست به ترتیب برای ارقام اوحدی، کله قوچی و عبدالهی جهت توصیف و پیش بینی رابطه بین رطوبت تعادلی و رطوبت نسبی مناسب می باشند. همچنین نتایج نشان داد که دریک رطوبت نسبی ثابت با افزایش دما مقدار رطوبت تعادلی در همه ارقام کاهش می یابد. اثر رقم و دما بر مقادیر رطوبت تعادلی از لحاظ آماری، معنی دار بود.

**واژه های کلیدی:** منحنی های همدمای تعادلی پسته، رطوبت تعادلی، مدل ریاضی

1. Equilibrium Moisture Content

مکاتبه کننده: علی زمردان

2. Relative Humidity

3. Chunk-Pfost, Halsey, Henderson, Oswin and Smith mathematical modeds

## مقدمه

پسته گیاهی نیمه گرمسیری از خانواده آناکاردیاسه<sup>۱</sup> و جنس پیستاسیا<sup>۲</sup> می‌باشد<sup>(۴)</sup>. نام از کلمه فارسی "پیسته" یا "پسته" گرفته شده است. شواهد موجود نشان می‌دهد که از حدود سه تا چهار هزار سال قبل پسته در ایران پرورش می‌یافته است و تقریباً در اوایل قرن اول میلادی به نواحی مدیترانه‌ای اروپا معرفی شده است. مناطق اولیه رشد پسته، در آسیای میانه در مرزهای افغانستان، سوری ساق و مرزهای شمال شرقی ایران بوده است<sup>(۲۰)</sup>.

از بین گونه‌های فوق فقط پسته اهلی است که میوه‌های آن درشت بوده و ارزش اقتصادی دارد. این گونه را می‌توان مادر پسته‌های ایران و سایر پسته‌های اهلی دنیا به شمار آورد. در بیش از ۹۹ درصد از باغ‌های پسته ایران از گونه پسته اهلی به عنوان پایه استفاده شده است<sup>(۴)</sup>.

پسته یکی از مهمترین محصولات باعی کشور است و بر اساس آمار سال ۱۳۸۰ کشور ۳۷۹۴۹۳ هکتار از اراضی زیر کشت ایران به کشت و پرورش این محصول اختصاص دارد که حدود ۶۶ درصد کل اراضی زیرکشت پسته در جهان را تشکیل می‌دهد<sup>(۵)</sup>. بر اساس آخرین گزارش سازمان جهانی خواروبار و کشاورزی<sup>۳</sup> منتشر شده در سال ۱۹۹۸ میزان تولید پسته در ایران در سال ۱۳۷۶ در حدود ۱۳۰ هزار تن بوده است که از این لحاظ در صدر تولیدکنندگان پسته در جهان قرار دارد<sup>(۲)</sup>. از جمله عوامل مهم و مؤثر حضور در بازار جهانی پسته، شرایط مطلوب کیفی بر اساس استانداردهای جهانی مشخص و مورد قبول خریداران می‌باشد. لذا رعایت نکات بهداشتی و اصول علمی در کلیه مراحل تولید پسته اعم از کاشت و داشت، برداشت، فرآیندهای پس از برداشت، انبارداری، و حمل و نقل نقش قابل توجهی در جلب بازارهای داخلی و خارجی خواهد داشت.

مهمترین منطقه پسته‌کاری ایران و جهان، استان کرمان و منطقه رفسنجان می‌باشد حدود ۹۲/۵ درصد از کل تولید ایران متعلق به استان کرمان می‌باشد. به دلیل بالا رفتن ارزش

اقتصادی پسته و صادرات آن و همچنین مقاومت به شوری و خشکی گیاه، در سال‌های اخیر پسته‌کاری روند رو به افزایشی داشته است<sup>(۴)</sup>. علاوه بر استان کرمان استان‌های یزد، خراسان و سمنان از مناطق عمده کشت پسته در ایران هستند. تا کنون در حدود ۶۰ رقم پسته اهلی در کشورمان شناخته شده است<sup>(۲۰)</sup>. مهم‌ترین آنها بدین شرح می‌باشند: اوحدی، کله‌قوچی، اکبری، احمدآقایی و عبدالعلی.

با پیشرفت فناوری ضبط پسته و فراوری آن در ایران در سال‌های اخیر احداث ترمینال‌های ضبط پسته توسعه بسیار چشمگیری داشته است. در این روش کلیه وسایل لازم جهت فرآیند پوستگیری، خشک‌کردن، جدا کردن و درجه‌بندی و حتی بسته‌بندی در یک محل مستقر گردیده است.

یکی از فرآیندهای پس از برداشت عملیات خشک کردن می‌باشد. در حال حاضر نیمی از تولیدکنندگان، این فرآیند را به طور سنتی در معرض نور مستقیم خورشید انجام می‌دهند که این عمل در حدود ۳ تا ۴ روز طول می‌کشد. ولی با تأسیس مراکز ضبط پسته و تجهیز این مراکز به خشک کن‌های صنعتی شرایط مطلوب‌تری برای خشک‌کردن پسته فراهم‌آمددهاست به نحوی که مدت خشک کردن به حدود ۴ تا ۱۰ ساعت کاهش یافته است<sup>(۴)</sup>.

از جمله عوامل مهم در فرآیند خشک‌کردن با خشک‌کن‌های صنعتی، آگاهی از میزان رطوبت تعادلی ماده می‌باشد. با آگاهی از مقدار رطوبت تعادلی، زمان رسیدن به رطوبت نهائی مورد نظر مشخص می‌گردد (فرآیند خشک کردن). هرگز نمی‌توان به رطوبتی از جسم که کمتر از رطوبت تعادلی در دما و رطوبت نسبی هوای داخل خشک کن است، رسید. یعنی با اضافه نمودن زمان خشک کردن، نه تنها رطوبت ماده کمتر نمی‌شود بلکه اثری مصرف شده در خشک کن تلف می‌گردد. همچنین با استفاده از منحنی‌های رطوبت تعادلی هر ماده غذایی، می‌توان شرایط هوای محیط انبار را طوری تنظیم کرد که مانع رشد قارچ‌ها، باکتری‌ها و میکروب‌ها در انبار شود.

مقدار رطوبت ماده را بعد از آنکه آن ماده به مدت زمان نامحدودی در معرض محیط ویژه‌ای قرار گیرد رطوبت تعادلی گویند. به تعبیر دیگر مقدار رطوبتی که در آن رطوبت فشار بخار درونی ماده با فشار بخار محیط اطراف آن یکسان باشد، رطوبت

1. Anacardiaceae

2. Pistacia

3. FAO

برای تعیین منحنی همدماهی رطوبت تعادلی بایستی شرایط ترمودینامیکی هوای محیط اطراف ماده ثابت نگهداشته شود. عموماً دمای هوای محیط آزمایش بهوسیله گرمکن برقی همراه با ترمومترات دقیق و رطوبت نسبی محیط یا فشار بخار هوای اطراف نمونه با کمک نمک‌های محلول اشباع مانند: کلرید منیزیم، کلرید سدیم، کلرید پتاسیم، کلریدلیتیم، نیترات پتاسیم، نیترات منیزیم، سولفات پتاسیم و سولفات آمونیوم (۱۰، ۲۴) کنترل می‌شود.

چن و وین موری (۱۹۸۹) در یک بررسی گسترده چهار معادله بیانگر روابط مقدار رطوبت تعادلی و رطوبت نسبی تعادلی محیط (EMC/ERH)<sup>۳</sup> را به منظور ارزیابی قابلیت آنها در انطباق با داده‌های آزمایشی برای دانه‌ها و بذور مختلف مورد مقایسه قرار دادند. معادلات مورد بررسی به شرح زیر می‌باشند (معادلات ۲، ۳، ۴، ۶):

الف- معادله هندرسون:

$$1 - RH = \exp(-K * T * M^N) \quad (1)$$

معادله (۱) توسط تامپسون و همکارانش اصلاح شده و بعنوان

معادله اصلاح شده هندرسون بصورت زیرمعرفی گردید:

$$1 - RH = \exp[-A(T + C)M^B] \quad (2)$$

ب- معادله چانک- فاست:

$$RH = \exp\left[-\frac{A}{T+C} \exp(-BM)\right] \quad (3)$$

ج- معادله اصلاح شده هالسی:

$$RH = \exp[-\exp(A + BT)M^{-C}] \quad (4)$$

د- معادله اصلاح شده اوسوین:

$$M = K \left( \frac{RH}{1 - RH} \right)^N \quad (5)$$

چن ۱۹۸۸ دریافت که ثابت  $K$  با دما یک رابطه خطی دارد و معادله اصلاح شده زیر را پیشنهاد کرد

$$M = (A + BT) \left( \frac{RH}{1 - RH} \right)^N \quad (6)$$

که در آنها:

تعادلی خوانده می‌شود (۱۰). این عامل تعیین کننده کمترین مقدار رطوبتی است که می‌توان یک دانه را تحت شرایط معینی تا آن حد خشک کرد (۱۰). اهمیت این عامل برای محصولات کشاورزی به علت ارتباط مستقیم آن با مسائل ابزارداری و خشک کردن می‌باشد (۱۳). از جمله کاربردهای رطوبت تعادلی تعیین مقدار گرمای نهان تبخیر محصولات کشاورزی می‌باشد. گرمای نهان تبخیر مقدار انرژی لازم برای تبخیر رطوبت موجود در ماده می‌باشد. همچنین تعیین سرعت خشک شدن و مدت زمان لازم جهت خشک شدن یک ماده با داشتن مقدار رطوبت تعادلی امکان‌پذیر است (۲۴، ۳).

از عوامل مؤثر بر مقادیر رطوبت تعادلی می‌توان به موارد زیر اشاره کرد: رطوبت نسبی و دمای محیط، جنس، رقم و مقدار رسیدگی (بلوغ) دانه (۱۰). ترکیبات شیمیایی ماده نیز در مقادیر رطوبت تعادلی نقش موثری دارد. به عنوان مثال در شرایط محیطی یکسان دانه‌های محتوی چربی (روغن) بالا نسبت به دانه‌های نشاسته‌ای، رطوبت تعادلی کمتری دارند (۱۰). منحنی همدماهی رطوبت تعادلی، بیان نموداری رابطه بین رطوبت ماده و رطوبت نسبی تعادلی محیط اطراف آن ماده (در یک دمای معین) می‌باشد. به بیان ساده‌تر نموداری که از رسم مقادیر مختلف رطوبت نسبی محیط (به عنوان متغیر مستقل) و مقادیر رطوبت تعادلی ماده (به عنوان متغیر وابسته) در دمای ثابت حاصل می‌شود، منحنی همدما یا ایزووترم خوانده می‌شود. منحنی همدما برای مواد بیولوژیک به صورت  است که این خاصیت جزء خواص مواد بیولوژیکی (مواد اسفنجی، نمک‌گیر) از جمله محصولات کشاورزی می‌باشد. اثر دمای محیط بر مقدار EMC: در یک رطوبت نسبی معین محیط، با افزایش دمای محیط، مقدار رطوبت تعادلی کاهش می‌باید (۱۰، ۱۹).

از خصوصیات بارز یک منحنی رطوبت تعادلی از نقطه نظر ریاضی می‌توان گفت: ۱- مقدار رطوبت نسبی تعادلی در جایی که رطوبت تعادلی صفر است، صفر می‌باشد. ۲- در رطوبت نسبی ۱۰۰ درصد، رطوبت تعادلی به سمت بی‌نهایت میل می‌کند. ۳- شب منحنی وقتی که رطوبت تعادلی به سمت صفر بی‌نهایت میل می‌کند، بی‌نهایت می‌شود (۱۳).

1 . S-shape or sigmoid type

2 . Hygroscopic material

دیسیکاتور در سه رطوبت نسبی محیط (۱۱، ۴۳ و ۹۷ درصد) در دمای مذکور به دست آمده است.

ماسکان و گوگوس (۱۹۹۷) با استفاده از روش وزن‌سنگی استاتیک و محلول‌های نمک اشباع، منحنی‌های همدما رطوبت خمیر مغز پسته را در سه دمای ۱۰، ۲۰ و ۳۰ درجه سانتیگراد به دست آوردند. پیرو نتایج این محققین اثر دما بر مقادیر رطوبت تعادلی، در سطح احتمال ۵٪ معنی‌دار نبود. در این بررسی مشاهده شد که در فعالیت آبی بالا مقدار رطوبت تعادلی با افزایش دما به شدت افزایش می‌یابد. در این آزمایش‌ها ۵ مدل (گب، بت، هندرسون، هالسی و ایگل‌سیاس-شریف) برای برازش اطلاعات آزمایشی مورد استفاده قرار گرفت.

بصیری و توکلی‌پور (۱۳۷۸) با انجام طرح تحقیقاتی بهینه‌سازی فرآیند خشک‌کردن و انبارمانی پسته، منحنی‌های همدما جذبی و دفعی را برای پودر پسته، مغز پسته و پسته کامل رقم امیری به دست آوردند. این منحنی‌ها در چهار دمای ۱۵، ۲۵، ۳۵ و ۴۰ درجه سانتیگراد و در دامنه رطوبت نسبی ۱۱٪ تا ۸۶٪ به دست آمد. پس از تعیین رطوبت تعادلی و ترسیم منحنی‌های مذکور مدل‌های بت، اسمیت، گب، هالسی و هندرسون مورد برازش قرار گرفتند. نتایج نشان داد که در هر چهار دما، منحنی‌ها از مدل اسمیت تبعیت می‌نمایند.

مک لاقلین و مگی (۱۹۹۸) در پژوهشی که به منظور تعیین ایزوترم دفع رطوبت و گرمای ایزوستریک سیب‌زمینی انجام شد، از روش استاندارد وزن‌سنگی در سه دمای ۳۰، ۴۵ و ۶۰ درجه استفاده نمودند. از میان مدل‌های مورد استفاده جهت مقایسه، مدل‌های گب، اسوین و هالسی بهترین نتیجه را نشان دادند.

تمپل و باکستل (۱۹۹۹) روش دیگری را برای تعیین رطوبت تعادلی چای در دامنه حرارتی دمای محیط تا ۹۰ درجه سانتیگراد مورد استفاده قرار دادند. در این روش ابزار سنجش نقطه شبنم همراه با نمونه مستقر در محفظه آب‌بندی شده که در یک آون کنترل شده از نظر حرارت قرار دارد، استفاده گردید. بلاربی و همکارانش (۱۹۹۹) منحنی‌های همدما دفع رطوبت را برای یازده رقم خرما به دست آوردند. آزمایش به روش وزن‌سنگی استاتیک و در دمای ۲۵ درجه سانتیگراد انجام شد. دو مدل گب و بت به روش رگرسیون غیرخطی برای برازش

=M= مقدار رطوبت تعادلی، (در صد یا اعشاری)،  
=RH= رطوبت نسبی محیط، (در صد با اعشاری)،  
=T= درجه حرارت محیط، (K یا °C)،  
=A, B, C, K, N= اعداد ثابت.

نتایج مقایسه فوق به شرح زیر بود:

- ۱- معادلات اصلاح‌شده هندرسون و چانگ-فاست برای دانه‌های نشاسته‌ای و مواد فیبری مناسب می‌باشد.
- ۲- معادله اصلاح‌شده هالسی مدل خوبی برای محصولات حاوی روغن بالا و پروتئین زیاد می‌باشد.
- ۳- معادله اصلاح‌شده اوسوین مدل خوبی برای بادام زمینی، بعضی واریته‌های ذرت و گندم و... می‌باشد (۱۱).

تسامی و همکارانش (۱۹۹۰) منحنی‌های همدما جذب رطوبت میوه‌های خشک‌شده (کشمش سلطانی، کشمش ریز (سیاه)، انجیر، آلو و زردآلو) را در دمای ۱۵، ۳۰، ۴۵ و ۶۰ درجه سانتیگراد با استفاده از روش وزن‌سنگی استاتیک به دست آوردند. منحنی‌های حاصل از آزمایش بیانگر اثر معکوس حرارت در رطوبت‌های بالای ماده بود که این پدیده در اثر وجود مقادیر زیاد قند در میوه‌های خشک‌شده می‌باشد.

آیرانسی و همکارانش (۱۹۹۰) ضمن اشاره به اهمیت منحنی همدما جذب رطوبت آن را ابزار بسیار مهم در پیش‌بینی پایداری مواد غذایی و انتخاب جنس و ماده بسته‌بندی قلمداد نمودند. در این پژوهش منحنی‌های همدما زردآلو، انجیر و کشمش در دمای ۲۰ و ۳۶ درجه سانتیگراد به دست آمد. معادلات هالسی، ایگل‌سیاس-شریف، بت و گب برای برازش اطلاعات آزمایشی مورد استفاده قرار گرفتند که هر دو مدل نتایج قابل قبولی نشان دادند.

سوکرو و باتالبی (۱۹۹۱) تحقیقی در مورد میزان انتشار رطوبت در مغز پسته در حال خشک‌شدن بر روی واریته گازیانتب انجام دادند و مدلی برای مکانیزم خشک‌شدن آن براساس قانون فیک ارائه دادند.

میردامادیها و خراسانی (۱۳۷۵) طی انجام یک طرح تحقیقاتی تحت عنوان "تعیین اثرات درصد رطوبت اولیه، دمای انبار و زمان نگهداری بر کیفیت و عمر انباری پسته" رطوبت تعادلی سه رقم پسته ایرانی (اوحدی، اکبری و کله‌قوچی) را در دمای ۲۵°C به دست آوردند. مقادیر رطوبت تعادلی به وسیله

## مواد و روش‌ها

برای انجام آزمایش بطریقه استاتیکی نیاز به یک محفظه کاملاً بسته، درزبندی شده، عایق‌کاری و کنترل شده از لحاظ شرایط ترمودینامیکی (حرارت و رطوبت نسبی) بود. بهمین دلیل اقدام به ساخت محفظه‌هایی<sup>۱</sup> گردید تا ضمن ثبت شرایط هوای درون آن، عملیات خشک‌کردن پسته در آنها صورت پذیرد.

چون تعیین رطوبت تعادلی و ایزووترمهای<sup>۲</sup> رقم پسته مورد نظر بود لذا سه محفظه با ابعاد و مشخصات یکسان ساخته شد (شکل ۱). جنس محفظه‌ها از نئوپان به ضخامت ۱۸ میلی‌متر انتخاب گردید. وجود درونی محفظه با یک لایه فولی آلومینیومی پوشانیده شد. این لایه به عنوان عایق رطوبتی و برای جلوگیری از تبادل رطوبت بین بدنه محفظه و هوای درون محفظه، که بایستی شرایط آن (از جمله رطوبت نسبی آن) ثبت شود، استفاده گردید. درون محفظه یک قفسه شبک سیمی (توری) با شبکه درشت به ابعاد  $30 \times 100$  سانتی‌متر در ارتفاع ۳۵ سانتی‌متری از کف محفظه نصب شد.

این قفسه برای قرار دادن ظروف نمونه، دماسنج‌ها و ترموستات در نظر گرفته شد. جهت تولید حرارت لازم برای انجام فرآیند دفع رطوبت از نمونه‌های پسته از یک مولد حرارت الکتریکی (هیتر) ۱۰۰۰ وات مجهز به پنکه استفاده شد. لازم به ذکر است که مدار پنکه از مدار هیتر جدا بود تا پنکه به طور دائم (مستقل از هیتر) کار کند. این پنکه به منظور به هم زدن هوای کنترل شده درون محفظه و در نتیجه تسريع در به تعادل رسیدن نمونه‌های پسته به کار گرفته شد. برای کنترل و ثابت نگه داشتن دمای هوای درون محفظه از یک ترموستات ۱۰-۵۰ A Honeywell 6060 A,B,C درجه سانتی‌گراد استفاده شد. برای به حداقل رساندن انتقال حرارت و ثبت بهتر دما در داخل محفظه از دو لایه پشم شیشه در اطراف آن استفاده گردید. دمای مورد نظر در این آزمایش (۲۵، ۳۷ و ۵۰ درجه سانتی‌گراد) ثبت می‌شدند. دمای درون محفظه توسط دماسنج خوانده می‌شد. دماسنج مورد استفاده، یک دماسنج جیوه‌ای با دامنه اندازه‌گیری ۱۰-۱۱۰ تا

منحنی‌های همدما مورد استفاده قرار گرفتند. هر دو مدل نتایج قابل قبول نشان دادند.

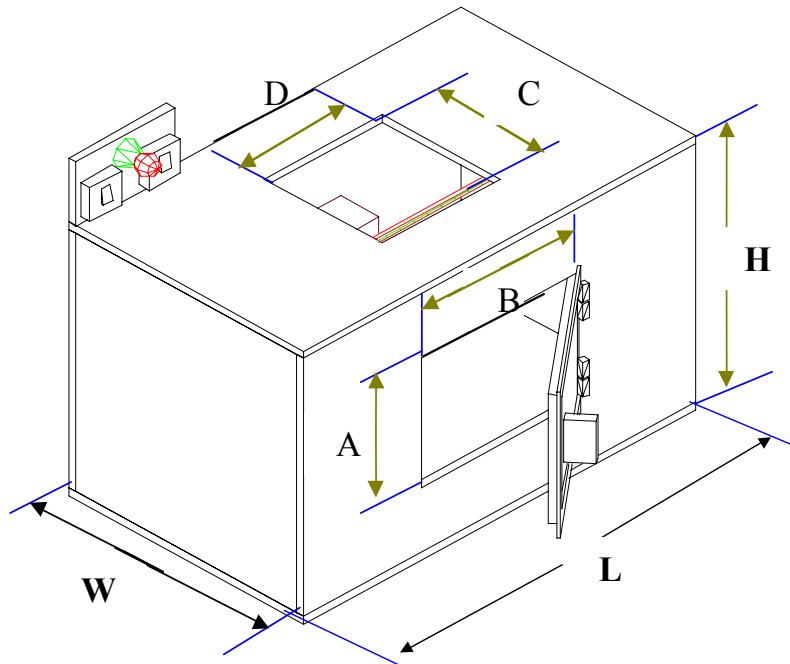
جانسون و برنان (۲۰۰۰)<sup>۳</sup> خصوصیات منحنی همدمای دفع رطوبت را دریک محصول کشاورزی به نام پلاتین<sup>۴</sup> (میوه‌ای شبیه موز اما شیرین‌تر و بزرگ‌تر) مورد بررسی قرار دادند. ایشان ایزووترم ماده را در سه حالت تازه، پیش‌تیمار شده (سردشده در دمای ۴ درجه سانتی‌گراد به مدت ۱۶ ساعت) و خشک‌شده به روش انجامدادی، در سه دمای ۴۰، ۵۰ و ۶۰ درجه سانتی‌گراد و به روش وزن‌سنگی استاتیک تعیین نمودند. پس از برواش داده‌های آزمایشی با چندین مدل به این نتیجه رسیدند که مدل‌های گب و هندرسون برای میوه تازه و میوه خشک‌شده به روش انجامدادی و مدل ایگل‌سیاس- شریف برای میوه پیش‌تیمار شده بهترین نتایج را نشان داده‌اند.

منکوف ۲۰۰۰ الف طی یک آزمایش رطوبت تعادلی بذر نخود را به روش وزن‌سنگی استاتیک در دماهای ۵، ۲۰، ۴۰ و ۶۰ درجه سانتی‌گراد و در دامنه فعالیت آبی ۱۱/۰ تا ۸۷/۰ تعیین کرد. در این پژوهش ۶ مدل (اصلاح‌شده چانگ- فاست، اصلاح‌شده هالسی، اصلاح‌شده اسوین، اصلاح‌شده هندرسون، گب و یک معادله خطی جدید (FL)) برای بررسی اطلاعات آزمایشی به کار بردند و مشخص شد که معادله FL مناسب‌ترین مدل برای پیش‌بینی رطوبت تعادلی و توصیف منحنی‌های ایزووترم در مورد نخود می‌باشد.

منکوف ۲۰۰۰ ب رطوبت تعادلی بذرهای عدس را به روش وزن‌سنگی استاتیک در دماهای ۵، ۲۰، ۴۰ و ۶۰ درجه سانتی‌گراد و در دامنه رطوبت نسبی ۱۱-۰/۸۷ تعیین نمود. وی به این نتیجه رسید که در یک رطوبت نسبی ثابت، با افزایش دما ظرفیت جذب رطوبت بذرها کاهش می‌یابد. وی از ۵ مدل که اثر دما در آنها در نظر گرفته شده بود برای تجزیه و تحلیل داده‌های آزمایشی استفاده نمود. این مدل‌ها عبارت بودند از: معادله اصلاح‌شده چانگ- فاست، اصلاح‌شده هالسی، اصلاح‌شده اسوین، اصلاح‌شده هندرسون و معادله گب. نتیجه این بود که مدل‌های گب و اصلاح‌شده اسوین برای توصیف رابطه EMC/RH مناسب‌تر هستند.

1 . Platain (Musa, AAB)

2. Function-linear



A: ۳۰ سانتیمتر، B: ۴۰ سانتیمتر، C: ۳۰ سانتیمتر، D: ۳۰ سانتیمتر، E: ۶۰ سانتیمتر، F: ۱۰۰ سانتیمتر، G: ۶۰ سانتیمتر، H: ۶۰ سانتیمتر  
شکل ۱- محفظه بکار برده شده برای انجام آزمایشها

مرتبه توزین پیاپی اختلافی در حدود ۰/۰۱ گرم (برابر با دقت ترازوی موجود) باشد. آون مورد استفاده، آون Heraeus T5050 بود و کنترل و تنظیم آن به صورت دستی انجام می‌شد. این آون دارای دماسنجهای جیوهای با محدوده دمایی ۴۰-۲۵۰ درجه سانتیگراد بود.

### نتایج و بحث

با توجه به نقش مهم رطوبت تعادلی و منحنی‌های همدما در فرآیند خشک کردن و انبارمانی پسته، در این تحقیق طی آزمایش‌های مقادیر مختلف رطوبت تعادلی سه رقم پسته ایرانی در سه دمای ۲۵، ۳۷ و ۵۰ درجه سانتیگراد در دامنه رطوبت نسبی (فعالیت آبی) ۰/۱۱ تا ۰/۸۵ به دست آمد.

با استفاده از داده‌های بدست آمده منحنی‌های همدما دفعی در سه دما برای هر رقم ترسیم گردید. برای برآش منحنی‌های مذکور، از پنج مدل ریاضی مهم و رایج برای محصولات کشاورزی استفاده شد و با مقایسه داده‌های آزمایشی و پیش‌بینی شده توسط مدل‌ها، مناسب‌ترین مدل برای هر رقم معرفی گردید.

درجه سانتیگراد با دقت ۱ درجه سانتیگراد بود. قبل از شروع آزمایش ترمومترات‌ها کالیبره گردیدند و صحت دمای ثبت شده توسط آن‌ها کنترل شد. جهت کنترل رطوبت نسبی هوای درون محفظه از محلول‌های اشباع نمک استفاده شد. جدول ۱ فهرستی از نمک‌های مورد استفاده را در هر دما نشان می‌دهد. ضمناً این جدول رطوبت نسبی کنترل شده توسط هر نمک و مقدار نمک لازم برای اشباع ۱۰۰ گرم آب قطره را نشان می‌دهد.

آزمایش به روش وزن‌سنجی به صورت لایه-نازک برای هر سه رقم در چهار تکرار انجام گردید به‌طوری‌که یک لایه پسته در ظروف مشبک ریخته شده و هوای کنترل شده با یک پنکه در اطراف نمونه‌ها گردش کند. چون آزمایش به‌منظور تعیین منحنی ایزوترم دفعی (خشک‌شدن) انجام می‌شد، اولین آزمایش با تثبیت رطوبت نسبی در بالاترین مقدار مورد نظر یعنی در حدود ۸۵ درصد آغاز شد. نمونه‌های درون محفظه به فواصل مساوی و معین (هر ساعت یکبار) توزین می‌شدند. توزین نمونه‌ها به‌وسیله ترازوی الکترونیکی دیجیتال (Sartorius, 2354) با دقت ۰/۰۱ گرم و ماکریم اندازه‌گیری ۱۰۰۰ گرم) انجام می‌گرفت. حالت تعادل موقعی در نظر گرفته می‌شد که بین سه

جدول ۱- فهرست نمک‌های مورد استفاده جهت فراهم نمودن فعالیت آبی (رطوبت نسبی) ثابت

درجه حرارت	رطوبت نسبی (به اعشار)	نام نمک	فرمول	وزن لازم برای اشباع ۱۰۰ گرم آب مقطر(بر حسب گرم)	فرمول شیمیایی
$T_1$ درجه سانتیگراد ۲۵	۰/۱۱	کلرید لیتیوم	LiCl	۱۱۷	
	۰/۲۳	استات پتاسیم	KC <sub>2</sub> H <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	۲۲۲	
	۰/۳۶	کلرید کلسیم	CaCl <sub>2</sub>	۱۷۷	
	۰/۴۸	نیتریت پتاسیم	KNO <sub>2</sub>	۲۲۲	
	۰/۶۳	نیتریت سدیم	NaNO <sub>2</sub>	۱۱۵	
	۰/۷۵	کلرید سدیم	NaCl	۴۰	
	۰/۸۴	نیترات پتاسیم	KNO <sub>3</sub>	۷۲	
	۰/۱۱	کلرید لیتیم	LiCl	۱۱۷	
	۰/۲۳	استات پتاسیم	KC <sub>2</sub> H <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	۲۲۲	
	۰/۳۵	کلرید کلسیم	CaCl <sub>2</sub>	۱۷۷	
	۰/۴۶	نیتریت پتاسیم	KNO <sub>2</sub>	۲۲۲	
	۰/۶۴	نیتریت سدیم	NaNO <sub>2</sub>	۱۱۵	
$T_2$ درجه سانتیگراد ۳۷	۰/۷۵	کلرید سدیم	NaCl	۴۰	
	۰/۸۵	نیترات پتاسیم	KNO <sub>3</sub>	۷۲	
	۰/۱۱	کلرید لیتیم	LiCl	۱۱۷	
	۰/۲۳	استات پتاسیم	KC <sub>2</sub> H <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	۲۲۲	
	۰/۳۶	کلرید کلسیم	CaCl <sub>2</sub>	۱۷۷	
	۰/۴۶	نیتریت پتاسیم	KNO <sub>2</sub>	۲۲۲	
	۰/۶۴	نیتریت سدیم	NaNO <sub>2</sub>	۱۱۵	
	۰/۷۵	کلرید سدیم	NaCl	۴۰	
	۰/۸۵	نیترات پتاسیم	KNO <sub>3</sub>	۷۲	
	۰/۱۱	کلرید لیتیم	LiCl	۱۱۷	
	۰/۲۳	استات پتاسیم	KC <sub>2</sub> H <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	۲۲۲	
	۰/۳۶	کلرید کلسیم	CaCl <sub>2</sub>	۱۷۷	
$T_3$ درجه سانتیگراد ۵۰	۰/۴۹	نیترات منیزیم	MgNO <sub>3</sub>	۲۲۵	
	۰/۶۲	نیتریت سدیم	NaNO <sub>2</sub>	۱۱۵	
	۰/۷۵	کلرید سدیم	NaCl	۴۰	
	۰/۸۵	نیترات پتاسیم	KNO <sub>3</sub>	۷۲	

نسبی(فعالیت آبی)، افزایش می‌یابند. این امر به علت اختلاف فشار بخار آب بین ماده و محیط می‌باشد. یعنی هرچه قدر رطوبت نسبی محیط بالا می‌رود. در حقیقت فشار جزئی بخار آب به فشار بخار آب اشباع نزدیک‌تر شده و بین ماده(پسته) و محیط(هوای خشک‌کننده) اختلاف فشار کمتری وجود دارد لذا رطوبت کمتری از دست می‌رود. همین امر در جداول ۳ و ۴ در مورد دو رقم کله‌قچی و عبداللهی نیز صادق است.

اگر مقادیر رطوبت تعادلی یک ماده در برابر رطوبت نسبی یا فعالیت آبی تعادلی در یک دمای ثابت به صورت نموداری رسم

برای تعیین مقادیر رطوبت تعادلی سه رقم معروف و صادراتی پسته ایرانی (اوحدی، کله‌قچی و عبداللهی) در شرایط مختلف ترمودینامیکی، آزمایش‌های در رطوبت‌های نسبی و دمای ثابت در چهار تکرار برای رسیدن به رطوبت تعادلی انجام پذیرفت و میانگین داده‌های بدست آمده به عنوان رطوبت تعادلی هر رقم محاسبه و در جداول ۲، ۳ و ۴ ارائه شدند.

جدول ۲ بیانگر مقادیر رطوبت تعادلی رقم اوحدی در سه دما می‌باشد. همان‌طور که این جدول نشان می‌دهد در یک دمای ثابت، مقدار رطوبت تعادلی با افزایش مقدار رطوبت

با توجه به نمودارها می‌توان دریافت که در یک دمای ثابت، با افزایش رطوبت نسبی هوا مقدار رطوبت تعادلی نیز افزایش می‌یابد. این افزایش در رطوبتهای نسبی بالاتر شدیدتر است. همچنین بر اساس وضعیت منحنی‌ها در دماهای مختلف، واضح است که در یک رطوبت نسبی مشخص، با افزایش دما رطوبت تعادلی پسته کاهش می‌یابد. به طوری که رطوبت تعادلی در دمای ۲۵ درجه سانتیگراد بیشترین مقدار را نشان می‌دهد و در دمای ۵۰ درجه سانتیگراد مقادیر رطوبت تعادلی کمتر هستند. با بالا رفتن درجه حرارت، میزان فعالیت آبی نیز افزایش می‌یابد یعنی آب آزاد درون بافت بالا می‌رود. بنابراین ماده غذایی راحت‌تر رطوبت از دست می‌دهد و در رطوبت پایین‌تری به تعادل می‌رسد.

شود، نمودار حاصل منحنی همدمای (ایزوترم) نامیده می‌شود. در صورتیکه رطوبتهای تعادلی طی فرآیند دفع رطوبت (پروسه خشک شدن) به دست آمده باشند به این نمودار، منحنی همدمای دفعی گفته می‌شود. این منحنی‌ها نقش مهمی در زمینه‌های گوناگون فرآوری و نگهداری مواد کشاورزی دارند. در این تحقیق با استفاده از مقادیر رطوبت تعادلی، منحنی‌های همدمای دفعی برای سه رقم پسته و در سه دما به دست آورده شد. اشکال ۲، ۳ و ۴ بترتیب نمودار همدمای دفعی را در سه دما برای رقم اوحدی، کله قوچی و عبدالاله‌ی نمایش می‌دهد. همان‌طور که در نمودارها مشخص است منحنی‌ها از نوع S شکل می‌باشند. این از خواص مهم مواد نمکی از جمله محصولات کشاورزی و مواد غذایی می‌باشد.

جدول ۲- مقادیر رطوبت تعادلی به دست آمده برای رقم اوحدی

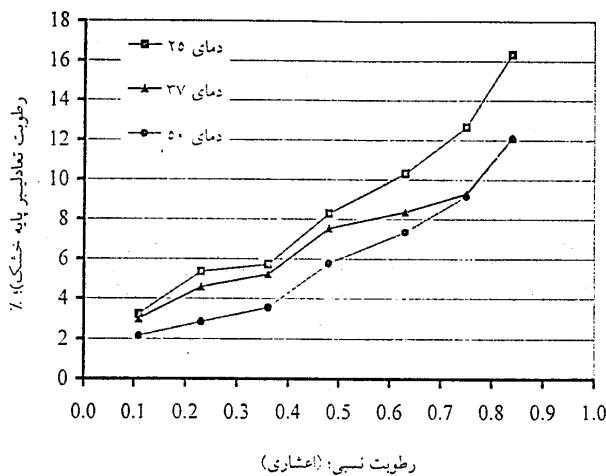
رطوبت نسبی، بر پایه خشک)	۰/۱۱	۰/۲۳	۰/۳۶	۰/۴۸	۰/۶۳	۰/۷۵	۰/۸۴
انحراف معیار	۰/۲۳	۰/۲۶	۰/۳۵	۰/۴۵	۰/۷۹	۱۱/۷۴	۱۴/۷۷
رطوبت نسبی، بر پایه خشک)	۰/۱۱	۰/۲۳	۰/۲۶	۰/۴۶	۰/۶۴	۰/۷۵	۰/۸۵
انحراف معیار	۰/۰۴	۰/۱۴	۰/۲۳	۰/۲۳	۰/۲۱	۰/۲۲	۰/۴۰
رطوبت نسبی، بر پایه خشک)	۰/۱۱	۰/۲۳	۰/۲۶	۰/۴۹	۰/۶۲	۰/۷۵	۰/۸۵
انحراف معیار	۰/۳۴	۰/۱۵	۰/۱۷	۰/۱۳	۰/۹۰	۱۲/۷۷	۹/۲۷
رطوبت نسبی، بر پایه خشک)	۰/۱۱	۰/۲۳	۰/۲۶	۰/۴۶	۰/۶۴	۱۲/۶۷	۱۶/۳۵
انحراف معیار	۰/۳۵	۰/۳۱	۱۰/۳۱	۸/۲۹	۵/۷۲	۱۰/۷۵	۰/۸۴

جدول ۳- مقادیر رطوبت تعادلی به دست آمده برای رقم کله قوچی

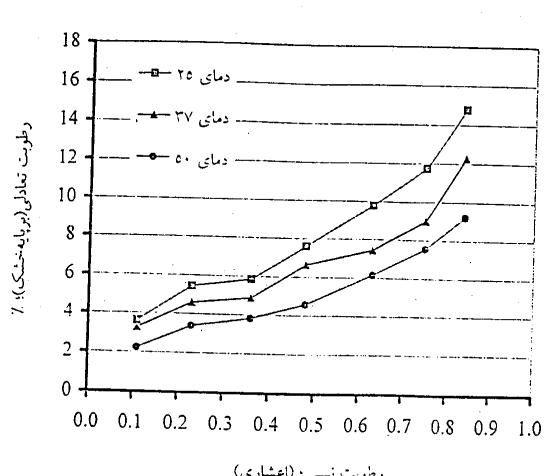
رطوبت نسبی، بر پایه خشک)	۰/۱۱	۰/۲۳	۰/۳۶	۰/۴۸	۰/۶۳	۰/۷۵	۰/۸۴
انحراف معیار	۰/۳۶	۰/۲۳	۰/۲۶	۰/۴۶	۰/۶۴	۱۲/۶۷	۱۶/۳۵
رطوبت نسبی، بر پایه خشک)	۰/۱۱	۰/۲۳	۰/۲۶	۰/۴۶	۰/۶۴	۰/۷۵	۰/۸۵
انحراف معیار	۰/۳۵	۰/۱۵	۰/۱۷	۰/۱۳	۰/۹۰	۱۲/۱۱	۹/۳۰
رطوبت نسبی، بر پایه خشک)	۰/۱۱	۰/۲۳	۰/۲۶	۰/۴۶	۰/۶۴	۰/۷۵	۰/۸۴
انحراف معیار	۰/۳۶	۰/۲۱	۰/۲۵	۰/۱۲	۰/۶۱	۰/۱۵	۰/۶۵
رطوبت نسبی، بر پایه خشک)	۰/۱۱	۰/۲۳	۰/۲۶	۰/۴۹	۰/۶۲	۰/۷۵	۰/۸۵
انحراف معیار	۰/۳۰	۰/۱۶	۰/۱۷	۰/۱۳	۰/۹۰	۱۲/۰۹	۹/۱۸
انحراف معیار	۰/۳۰	۰/۴۵	۰/۳۹	۰/۳۵	۰/۳۱	۰/۴۵	۰/۴۷

جدول ۴- مقادیر رطوبت تعادلی به دست آمده برای رقم عبدالالهی

رطوبت نسبی، بر پایه خشک)	رطوبت تعادلی (بر پایه خشک)	انحراف معیار	رطوبت نسبی، بر پایه خشک)	رطوبت تعادلی (بر پایه خشک)	انحراف معیار	رطوبت نسبی، بر پایه خشک)	رطوبت تعادلی (بر پایه خشک)	انحراف معیار
۰/۸۴	۰/۷۵	۰/۶۳	۰/۴۸	۰/۳۶	۰/۲۳	۰/۱۱	۰/۰۹	۰/۰۷
۱۳/۲۳	۱۰/۸۳	۹/۲۸	۷/۳۳	۵/۸۱	۴/۶۴	۳/۲۱	۲/۱۷	۱/۰۵
۰/۱۴	۰/۴۰	۰/۲۶	۰/۱۰	۰/۲۷	۰/۴۸	۰/۱۶	۰/۰۷	۰/۰۴
۰/۸۵	۰/۷۵	۰/۶۴	۰/۴۶	۰/۳۵	۰/۲۳	۰/۱۱	۰/۰۹	۰/۰۶
۱۰/۹۹	۹/۷۲	۷/۷۲	۶/۹۵	۴/۸۹	۴/۴۶	۳/۱۷	۲/۲۰	۱/۰۵
۰/۱۶	۰/۳۰	۰/۳۷	۰/۱۳	۰/۱۳	۰/۱۵	۰/۰۷	۰/۰۴	۰/۰۲
۰/۸۵	۰/۷۵	۰/۶۲	۰/۴۹	۰/۳۶	۰/۲۳	۰/۱۱	۰/۰۹	۰/۰۶
۹/۹۶	۷/۰۲	۶/۳۵	۴/۷۵	۳/۱۰	۲/۸۴	۲/۲۰	۱/۰۵	۰/۰۴
۰/۴۱	۰/۴۸	۰/۶۰	۰/۰۹	۰/۱۹	۰/۱۲	۰/۰۸	۰/۰۴	۰/۰۲

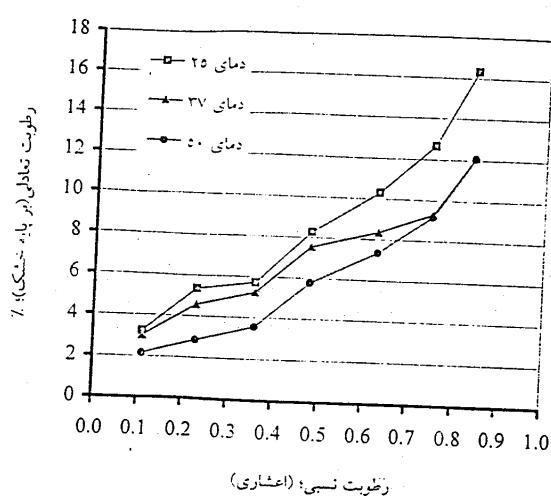


شکل ۴- نمودار همدمای دفعی (بدون برازش) مربوط به رقم عبدالاهی



شکل ۲- نمودار همدمای دفعی (بدون برازش) مربوط به رقم اوحدی

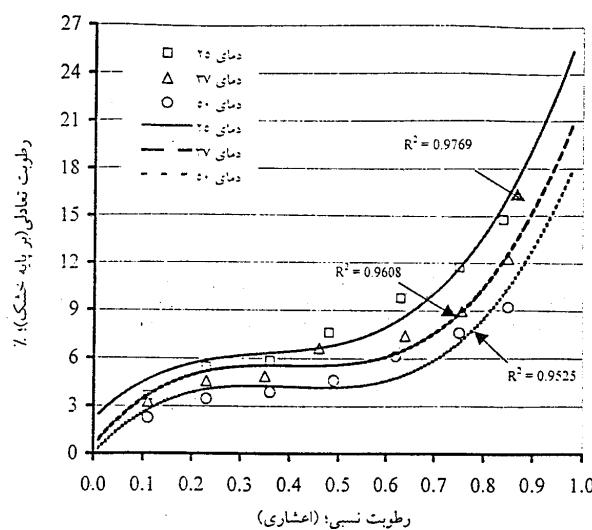
مدل‌های تجربی و تئوری متعددی برای برازش مقادیر آزمایشی رطوبت تعادلی مواد ارائه شده است که در بخش قبل برخی از این مدل‌ها مورد بحث قرار گرفته‌اند. در این پژوهش مدل‌های اسمیت، اسوین، چانگ-فاست، هالسی و هندرسون برای برازش داده‌های آزمایشی به کار گرفته شدند. این مدل‌های ریاضی در بیشتر تحقیقات که بر روی محصولات کشاورزی و مواد غذایی انجام پذیرفته مورد استفاده قرار گرفته‌اند. بوکونت و همکارانش ۱۹۷۸ در تحقیقاتی بر روی مواد غذائی، این مدل‌ها را که بصورت توابع نمائی بین رطوبت تعادلی مواد و رطوبت نسبی محیط بیان می‌شوند بکار برده‌اند. در این معادلات RH، رطوبت نسبی محیط(اعشاری) یا فعالیت آبی( $a_w$ )،  $M_e$  رطوبت

شکل ۳- نمودار همدمای دفعی (بدون برازش)  
مربوط به رقم کله قوچی

فاکتورهای فوق در تحقیقات گذشته بهویژه در سال‌های اخیر مورد استفاده قرار گرفته‌اند (۱۱، ۱۶، ۱۷، ۱۸).

با تعیین مقادیر MRE و SEM هر مدل، برای هر رقم جدول جادگاه‌ای تشکیل شد تا مدل‌ها با یکدیگر مقایسه گرددند. مدلی که کمترین مقدار MRE و SEM را دارد به عنوان مدل مناسب انتخاب می‌گردد.

جدول ۵ مقادیر خطای متوسط نسبی و خطای استاندارد هر مدل را برای رقم اوحدی نشان می‌دهد. با توجه به این جدول مشخص می‌گردد که مدل اسوین دارای کمترین مقدار خطای متوسط نسبی و خطای استاندارد در هر سه دما می‌باشد. لذا از بین مدل‌های مورد بررسی، مدل اسوین برای رقم اوحدی به عنوان مناسب‌ترین مدل پیش‌بینی رطوبت تعادلی پیشنهاد می‌گردد. پس از مدل اسوین، مدل اسمیت در دو دمای ۲۵ و ۵۰ درجه سانتیگراد دارای کمترین مقدار خطای متوسط نسبی می‌باشد، بنابراین مدل اسمیت به عنوان مدل دوم برای پیش‌بینی رطوبت تعادلی رقم اوحدی معروفی می‌گردد. شکل ۵ نمودار منحنی‌های همدمای دفعی برآششده با مدل اسوین را برای رقم اوحدی نشان می‌دهد.



شکل ۵ - نمودار منحنی‌های همدمای دفعی برآششده با مدل اسوین را برای رقم اوحدی

جدول ۶ مقادیر خطای متوسط نسبی و خطای استاندارد هر مدل را برای رقم کله‌قوچی نشان می‌دهد. با توجه به این جدول معلوم می‌گردد که مدل اسمیت در دو دمای ۲۵ و ۵۰ درجه

تعادلی ماده بر حسب درصد (بر پایه خشک)، A و B ثابت‌های معادلات هستند که به خصوصیات ماده و دمای محیط (دمای آزمایش) بستگی داشته و برای معادلات فوق، مقادیر مختلفی می‌باشند.

مدل اسمیت :

$$1 - RH = \exp[(A - M_e)/B] \quad (7)$$

مدل اسوین:

$$M_e = A \left( \frac{RH}{1 - RH} \right)^B \quad (8)$$

مدل هالسی:

$$RH = \exp[-\exp A] M_e^{-B} \quad (9)$$

مدل چانگ- فاست:

$$RH = \exp[-A/\exp(BM_e)] \quad (10)$$

مدل هندرسون:

$$1 - RH = \exp(-AM_e^B) \quad (11)$$

مقادیر رطوبت تعادلی حاصل از آزمایش با مقادیر رطوبت تعادلی تخمین زده شده توسط هر مدل، با فاکتورهای مقایسه متوسط خطای نسبی (MRE)<sup>۱</sup> و خطای استاندارد رطوبت تخمین‌زده شده (SEM)<sup>۲</sup> مورد مقایسه قرار گرفتند. فاکتورهای مذکور به شکل زیر تعریف می‌شوند (۱۷، ۱۸).

$$SEM = \sqrt{\frac{\sum_{i=1}^N (M_{ai} - M_{mi})^2}{df}} \quad (12)$$

$$MRE = \frac{100}{N} \sum_{i=1}^N \left| \frac{M_{ai} - M_{mi}}{M_{ai}} \right| \quad (13)$$

که در این روابط:

:  $M_{ai}$  : مقدار رطوبت تعادلی حاصل از آزمایش؛  $M_{mi}$

مقدار رطوبت تعادلی پیش‌بینی شده توسط مدل

$N$  : تعداد نقاط برآشش (در اینجا  $N=7$ ) برابر با تعداد

رطوبت نسبی مورد آزمایش)؛

$df$  : درجه آزادی (تعداد نقاط برآشش منهای تعداد ثابت‌های

هر مدل، در اینجا  $df=7-2=5$ ).

1. Mean Relative Error

2. Standard Error of estimated Moisture

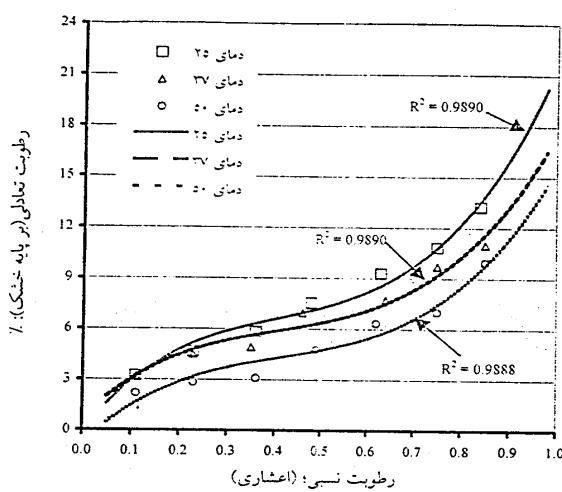
جدول ۵- مقادیر ثابت‌های تخمین‌زده شده برای مدل انتخاب شده (به همراه خطای متوسط نسبی و خطای استاندارد) برای رقم اوحدی

مدل اسمیت				مدل اسوین				دما (درجه سانتیگراد)
SEM	MRE	B	A	SEM	MRE	B	A	▼
۰/۳۲۸	۴/۱۶۲	۷/۲۴۵	۳/۳۲۹	۰/۲۹۷	۳/۱۱۴	۰/۳۶۸	۷/۸۹۴	۲۵
۰/۴۸۶	۷/۰۹۹	۴/۶۳۹	۳/۰۵۷	۰/۴۷۹	۰/۳۴۲	۰/۳۲۹	۷/۵۰۰	۳۷
۰/۲۴۰	۴/۹۵۷	۳/۸۴۲	۲/۱۲۱	۰/۲۰۸	۳/۸۳۵	۰/۳۶۹	۴/۹۴۰	۵۰

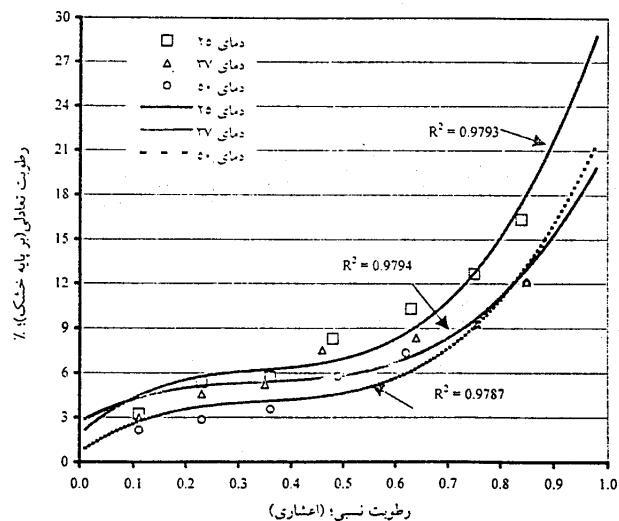
جدول ۶- مقادیر ثابت‌های تخمین‌زده شده برای مدل انتخاب شده (به همراه خطای متوسط نسبی و خطای استاندارد) برای رقم کله‌قوچی

مدل اسوین				مدل اسمیت				دما (درجه سانتیگراد)
SEM	MRE	B	A	SEM	MRE	B	A	▼
۰/۳۹۸	۴/۷۲۳	۰/۳۶۲	۰/۰۰۷	۰/۳۶۵	۴/۰۹۱	۷/۳۰۸	۲/۹۰۵	۲۵
۰/۰۵۹	۳/۸۷۷	۰/۳۵۰	۶/۷۵۱	۰/۵۰۴	۵/۲۲۷	۴/۶۶۳	۳/۳۲۹	۳۷
۰/۴۰۷	۷/۱۳۵	۰/۴۷۷	۵/۳۸۴	۰/۳۳۱	۴/۹۸۳	۵/۶۲۸	۱/۴۸۳	۵۰

مذکور مشاهده می‌شود که مدل چانگ-فاست در دو دمای ۲۵ و ۳۷ درجه سانتیگراد دارای کمترین مقدار MRE و SEM می‌باشد و در دمای ۵۰ درجه سانتیگراد بعد از مدل هندرسون دارای کمترین مقدار MRE و SEM است. بنابراین مدل چانگ-فاست به عنوان مدل پیش‌بینی رطوبت تعادلی رقم عبداللهی پیشنهاد می‌گردد. بعد از مدل چانگ-فاست، مدل هندرسون به عنوان مدل دوم برای رقم عبداللهی معرفی می‌گردد. شکل ۷ نمودار منحنی‌های همدماهی دفعی برآش شده با مدل چانگ-فاست را برای رقم عبداللهی نشان می‌دهد.



شکل ۷- نمودار منحنی‌های همدماهی دفعی برآش شده با مدل چانگ-فاست را برای رقم عبداللهی



شکل ۶- نمودار منحنی‌های همدماهی دفعی برآش شده با مدل اسمیت را برای رقم کله‌قوچی

سانتیگراد دارای کمترین مقدار MRE و SEM است و در ۳۷ درجه سانتیگراد نیز بعد از مدل اسوین دارای کمترین مقدار MRE می‌باشد. لذا مدل اسمیت به عنوان مدل مناسب برای پیش‌بینی رطوبت تعادلی رقم کله‌قوچی معرفی می‌گردد. شکل ۶ نمودار منحنی‌های همدماهی دفعی برآش شده با مدل اسمیت را برای رقم کله‌قوچی نشان می‌دهد.

جدول ۷ مقادیر خطای متوسط نسبی و خطای استاندارد هر مدل را برای رقم عبداللهی نشان می‌دهد. با توجه به جدول

جدول ۷- مقادیر ثابت‌های تخمین‌زده شده برای مدل انتخاب شده (به همراه خطای متوسط نسبی و خطای استاندارد) برای رقم عبدالالی

مدل هندرسون								مدل چانگ - فاست			دما (درجه سانتیگراد)	
SEM	MRE	B	A	SEM	MRE	B	A			▼		
۰/۲۷۷	۲/۳۸۲	۱/۹۵۴	۰/۰۱۲	۰/۱۹۲	۲/۳۱۰	۰/۲۵۴	۴/۸۰۴			۲۵		
۰/۴۰۵	۵/۰۷۰	۲/۲۱۵	۰/۰۰۹	۰/۳۸۴	۴/۳۸۶	۰/۳۲۶	۶/۱۶۳			۳۷		
۰/۲۶۶	۴/۵۷۷	۱/۸۲۷	۰/۰۳۷	۰/۳۴۶	۵/۶۷۰	۰/۳۳۷	۳/۷۱۸			۵۰		

بود مطابقت دارد. بنظر میرسد آنچه سبب متفاوت بودن رطوبت تعادلی در واریته های مختلف میباشد شاید یکسان نبودن مقدار روغن موجود در دانه ها و اندازه مختلف آنها از نظر فیزیکی باشد.

جادار آزمایش‌های مشابهی در درجه حرارت‌های پائین تر از ۲۵ و بالاتر از ۵۰ درجه سانتیگراد نیز انجام شود و منحنی های مشابهی با آنچه در این تحقیق آمده برای این درجه حرارت‌ها رسم گردند تا الگوی تغییرات رطوبت تعادلی با تغییرات درجه حرارت بیشتر محقق گردد. همچنین پیشنهاد میگردد که تمهدیاتی برای انجام آزمایشات در رطوبت نسبی کمتر از ۱۱٪ و بیشتر از ۸۵٪ نیز صورت گیرد تا بتوان منحنی‌ها را با داده های در محدوده وسیعتر رسم نمود.

با توجه به آزمایش‌های انجام شده و با مقایسه آماری که با آزمون چند دامنه‌ای دانکن(DMRT)<sup>۱</sup> بر روی مقادیر رطوبت تعادلی انجام شد نتیجه گرفته شد که: اختلاف بین رطوبت تعادلی ارقام در سطح ۰/۰۱ کاملاً معنی‌دار بود. همچنین نتایج بررسی نشان می‌دهد که اختلاف بین دمایها در سطح ۰/۰۱ کاملاً معنی‌دار است. همچنین با مراجعه به داده های آزمایشی و تطبیق خوب ( $R^2$  نزدیک به یک) هر سری داده با مدل‌های ریاضی پیشنهاد شده، واضح گردید که مدل‌ها با اطمینان خوبی بیانگر آزمایشها بوده و میتوانند برای برآحتی برای پیش‌بینی رطوبت تعادلی برای هر واریته و در درجه حرارت‌های مورد بحث بکار گرفته شوند. ضمناً شکل کلی منحنی‌ها سیگماتیکی بوده و با آنچه در مطالعات قبل برای مواد هیدروسکوپیک ارائه گردیده

#### 1. Duncan Multiple Range Test

#### مراجع مورد استفاده

۱. بصیری، ع. ر.، و ح. توکلی پور. ۱۳۷۸. پژوهه بهینه سازی فرآیند خشک کردن و انبارمانی پسته *Pistacia vera*. L. وزارت صنایع، طرح تحقیقات صنعتی، آموزش و اطلاع رسانی. گزارش مرحله دوم، زمستان ۱۳۷۸، ۱۱۳، ۱۱۳ صفحه.
۲. بی‌نام. ۱۳۷۷. خشکبار، آمار و مرایا . اداره کل آمار و اطلاعات وزارت کشاورزی تهران . ۲۹۶ صفحه.
۳. پهلوانزاده، ح. ۱۳۷۷. خشک کردن ، اصول ، کاربرد و طراحی . ترجمه دانشگاه تربیت مدرس . ۴۵۵ صفحه.
۴. شیبانی ، ا. ح. فریور مهین. و ع. وطن‌پور ازغندي. ۱۳۷۴ . پسته و تولید آن در ایران. نشریه موسسه تحقیقات پسته . ۶۱ صفحه.
۵. گزارش وزارت جهاد کشاورزی ۱۳۸۰ منتشر نشده
۶. میردامادیها، ف. و س. خراسانی. ۱۳۷۵ . تعیین اثرات درصد رطوبت اولیه دمای انبار و زمان نگهداری بر کیفیت و عمر انباری پسته . گزارش پژوهشی موسسه تحقیقات پسته . صفحات ۱۹۹ - ۱۹۶ .
7. Ayrancı,E., G. Ayrancı, & Z. Dogantancı. 1990. Moisture sorption isotherms of dried apricot fig and raisin at 20 °C and 36 °C . Journal of Food Science 55(6): 1591-1593, 1625.
8. Belarbi, A.,Ch. Aymard, J. M. Moet, A. Themelin, & M. Reynes. 1999. Water desorption isotherms for eleven varieties of dates. Journal of Food Engineering 43:103-107.
9. Boquet, R. J. Chirife, & H. A. Iglesias 1978. Equation for fitting water sorption isotherms of foods: Part 2- Evaluation of various two- parameter models. Journal of Food Technology 13:319-327.

10. Brooker, D., F. W. Bakker- Arkema, & C.W. Hall. 1992. Drying and storage grains and oilseeds. AVI Book by Van Nostrand Reinhold, New York.
11. Chen, C. C. & R. Vane Morey. 1989. Comparison of four EMC/ERH equation. Transactions of ASAE 32(3): 983-990.
12. Chen, C. 1988. A study of equilibrium relative humidity for yellow - dent corn kernels Ph.D. Diss. University of Minnesota. St. Paul, Minnesota.
13. Henderson, S. M. 1952. A basic concept of equilibrium moisture. Agricultural Engineering 2:29 - 32.
14. Johnson, P. T. N. & J. G. Brennan. 2000. Moisture sorption isotherm characteristics of plantain (musa, AAB) . Journal of Food Engineering 44:79- 84.
15. Maskan, M. & F. Gogus. 1997 . The fitting of various models to water sorption isotherms of pistachio nut paste. Journal of Food Engineering 33:227-237.
16. McLaughlin C. P. & T. R. A. Magee. 1998.The determinintion of sorption isotherm and the isostteric heats of sorption for potatoes. Journal of Food Engineering 35: 267-280.
17. Menkov, N. D. 2000a. Moisture sorption isotherms of chikpea seeds at several temperatures. Journal of Food engineering 45: 189-194.
18. Menkov, N. D. 2000b. Moisture sorption isotherms of lentil seeds at several temperatures. Journal of Food engineering 44: 205-211.
19. Mohsenin, Nuri . N. 1996. Physical properties of plant and animal materials Grodon and Breach publishers.
20. Sheibani, A. 1990. Distribution, use and conservation of pistachio in Iran 4:51- 56.
21. Sukru K. & F. M. Battalbey. 1991. Determination of moisture diffusivity of pistachio nut meat during drying . University of Gaziantep Food Engineering Department, Gaziantep (turkey). Lebensm- Wiss. U- Technol- 24(6): 484-487.
22. Temple, S. J. & A. J. B. van Boxtel. 1999. Equilibrium moisture content of tea. Journal of Agricultural Engineering Researches 74: 83-89.
23. Tsami, E., D. Marinos- Kouris, & Z. B. Maroulis. 1990. Water sorption isotherms of raisins, currants, figs, prunes and apricots. Journal of Food Science 55(6): 1594-1597, 1625.
24. Zomorodian, A. A. 1979. Thin- and - thick- layer drying characteristics for Iranian rough rice varieties. M. S. Thesis. Shiraz University, Shiraz, Iran.

## Determining Equilibrium Moisture Content Isotherms for Pistachio and Proposing Appropriate Mathematical Models for Predicting the EMC in Three Iranian Pistachio Cultivars

A. ZOMORODIAN<sup>1</sup> AND R.TAVAKKOLI<sup>2</sup>

1, 2, Assistant Professor and Former Graduate Student,  
Faculty of Agriculture, University of Shiraz

Accepted, Oct. 1, 2003

### SUMMARY

Pistachio nut is one of the most important agricultural exporting commodities in Iran that is recognized as the best in the world in terms of taste and flavour. It is important to improve pistachio processing, drying, storing and packaging, to further win the trust of foreign consumers. Drying of pistachio is the most important stage in its processing chain. The equilibrium moisture content (EMC), that is defined as the moisture content of a hygroscopic material in equilibrium with a particular environmental condition (temperature and relative humidity), is a vital parameter in studying the drying process. In the present study the equilibrium moisture contents were determined for three important cultivars of Iranian pistachio (Ohadi, Kalleghoochi and Abdollahi) using gravimetric method at 25, 37 and 50°C over a range of relative humidities from 0.11 to 0.85 at four replications. Experiments were conducted using the thin-layer drying method in the controlled and sealed environmental chambers designed and fabricated for this purpose. Thermodynamical conditions inside the chambers were kept constant. The temperature was thermostatically controlled and relative humidity of the air surrounding the samples was regulated using the saturated salt solutions. Desorption isotherms for these three cultivars were determined. The EMC data were plotted against relative humidities (RH) at a constant temperature for all cultivars. The curves were S-shaped generally rising sharply at high relative humidities. Five mathematical models (Chung-Pfost, Halsey, Henderson, Oswin and Smith) were applied in analysing the experimental data. The results indicated the analysis showed that Oswin, Smith and Chung- Pfost models were most suitable for describing and predicting the EMC vs RH relationship for Ohadi, Kalleghoochi and Abdollahi, cultivars respectively. The results also indicated that the EMC in all cultivars, decreased with an increase in temperature at constant relative humidity. Cultivar as well as temperature had significant effects on the values of EMC.

**Key words:** Isotherm equilibrium curves for pistachio, Equilibrium moisture content, Mathematical model