اثر برخی عوامل فیزیکی و شیمیایی بر رفتار جوان محلول صمغ ثعلب

سليمان عباسی و سحر فروغی‌نیا

چکیده
تلعیب یک ترکیب هیدروکولونیدی است که از ریشه‌های افغان، غدیر و یا رزیومهای خزندگی گیاهان ته‌ارکیده‌ها به‌دست می‌آید. این ترکیب علاوه بر کاربرد در پیاوری، دارای کاربردهای بیشتری در صمت گذاشتن به‌ویژه در بسته‌سازی می‌باشد ولی به دلیل بومی بودن، تاکنون پژوهش‌های چندانی در این زمینه صورت گرفته است. پژوهشی در پژوهش‌های نگرفته است. پژوهش حاصل تأثیر محلول صمغ ثعلبی از دست‌آمده‌ای در ۵٪ درجه‌سانتی‌گراد، زمان (چرخه ۲۴ ساعته)، غلظت (۳۷ گرم در لیتر) و پ (۳.۴) روز گرانی را، فوق و رفتار جوان محلول صمغ ثعلب در غلظت‌های پایین (۲ گرم در لیتر) و رفتار نیوتنی و در غلظت‌های بالا (۵ ٪ و ۷ گرم در لیتر) رفتار شباهت‌پیکند داشت و اندازه غلظت سبب افزایش گرانی را و بالا رفتند. دما اثر عکس روز آن داشت. در ضمن، زمان و پ هاش اثر معنی‌داری را روی گرانی را محلول تعلیب بدید نداشتند.

واژه‌های کلیدی: تعلیب، رنفولوژی، گرانی را ظاهر، دما، رفتار جوان

مقدمه
تلعیب، گیاهی عفونی، پا و با غدیرهای گرد است (۲). تیره تعلیب از گیاهان گیاهان تک‌شیلی شمل ۵۰۰ جنس و گونه بوده و در اغلب نواحی، مخصوصاً مناطق گرم و معنی‌دار برخی از جنسات (۱ و ۲). این گیاه به صورت خودرو، در مزه‌سوزانی خشکی، روان روان یا در بیشتر گیاهان روان (۳). این گیاه در جنگل‌ها و جنگل‌های مرطوب، نواحی کوهستانی تا ارتفاع ۲۰۰ متری نیز همچنین رشد داشته شده. گونه‌های گیاهی اغلب در مناطق مشابه تنش درخت زندگی می‌کنند. ویلی در مناطق نیمه‌معنی‌دار اغلب خاکی بوده و در شرایط سبک و سطح زیرزمینی مسستند از نظر ژنتیک‌فیزیولوژیک. گونه‌های مختلفی از زیراکاسیس ارشد علوم و صنایع غذایی، دانشگاه کشاورزی، دانشگاه تربیت مدرس، تهران

۳۶۵
برخی ویژگی‌های فیزیکی-شیمیایی Orchis mascula L. و Anacamptis pyramidalis (نام‌گذاری، چگالی ظاهری و میزان مواد جامد و رولزولوژیکی نوشیدنی) به شدت از تفاوت‌های میزان پروتئین و ترکیب الکل‌های گیاهی داده نشده. در پژوهش دیگری نیز ویژگی‌های رولزولوژیکی محلول‌هایی از مختلف مصالح و تولید می‌شود و خودی باید نشان دهنده وجود این تفاوت باشد.

تغییرات آنها در شیوه سیستم غذایی رای خشک کردن روی سبد چیده به نم‌گذاری (1 و 2) این غذاها حاوی حرارت 65 درصد مانوش و گل‌ناری مقداری آلیومین 30 درصد تشکیل دهنده و نکات نظر این که در بررسی این مسئله، ویژگی‌های محلول تولید از تیتر ایران از تضمه نظرات این عناوین شیمیایی (فقطت و ب‌هاش) و فیزیکی (بما زمان و سرعت چرخشی) مورد کنکاش قرار گرفته است.

مواد و روش‌ها
پودر تولید
پودر تولید تجاری از فروش‌گاه‌های عطری سنی یوخاری به کار می‌رود. لغت هیدروکالیس برای تامین چندکننده‌های که از گیاهان، دانه‌ها و منابع میکروبی با دست می‌آید به کار می‌رود. در عناوین غذا، اغلب از مصرف این ترویج معکوری می‌گردد که از کنفرانس‌های مختلف استفاده می‌شود (17).

استاد و پژوهشی رولزولوژیکی صمغ، به عوامل زمانی که در ترکیب مواد غذایی استفاده می‌شود و سپس ایجاد فاقدت در فراورده‌های غذایی می‌گردد. از اهمیت سیستم بالای یپروخودار بوده و این ویژگی‌ها از لحاظ تایید که روی کیفیت فراورده‌های غذایی می‌گردد. این اهمیت هستند. همچنین از این ویژگی‌ها در انتخاب گونه‌ها و نوع محصول بر اساس استخراج استفاده می‌شود. به نظر کمک می‌گردد (17).

به همین دلیل، همان‌ندی سایر صمغ‌ها پوزه‌های چندین هم در رابطه با ویژگی‌های رولزولوژیکی صمغ تولید در جهان صورت گرفته و از توجه کامل و دقت از آن‌ها کمک می‌کنند. به گزارش‌های نیز که از محلولان آن در بررسی کردن (11) پوزه‌شکاری نیز
درصد (St. Louis, MO) به آب مقطور اضافه شد. نظر به این که بیشتر آب اغلب با اضافه کردن نیترای دیگری تغییر کرد و برای که تمام نمونه‌ها از شرایط پیشک ابعاد یاراده‌اند بیشتر تغییر یافت. نمونه‌ها از این دیگری برای ثبت کشیده شد تا به کار بررسی پیدا کند. در این آزمون مقاله مختلف تغییر، بیشتر تغییر شده و با این نتایج به ۷ میکروت‌های مختلف نسبت‌های مختلف از این سیلیکا و سیدیم منفی‌سازی به‌راز استفاده شد.

تهیه محلول‌های صنعت تغلب
برای آزمون مقدار ۵۰۰ میلی‌لیتر یارا به بافر به بستر ۶۰۰ میلی‌لیتر متنقل و ضمین هزین توسط حوزن مغناطیسی مدل Heidolph, Germany (HEI1+), پویای تغییر (وسط به مورد برای تغییر گلد ۱ الی ۱۰ گرم در لیتر) را با آرامی و به تدریج به آن افزوده و در نهایت محلول توسط یک نواخت تهیه شد.

Black & Deckker شده توسط مخلوط‌کن دستی (مش سرعتی M 180 در لیتر در دقیقه) با سرعت ۲۰۰۰ دور در دقیقه هم زدش. بعد از خروج بیان‌های هوا در بستر با زوره آپلیوئومی به‌سته شد و نمونه‌ها در دمای آزمایشگاه به مدت یک شب تگذار دگرگشتند. لازم به ذکر است که نمونه‌های حاوی ۱ و ۲ گرم در لیتر به دلیل گرانی‌های ظاهری خیلی پایین و نمونه‌های حاوی ۸ الی ۱۰ گرم در لیتر به دلیل زلزله بودند. بیش از حد قرار آنها مطالعه قرار گرفتند.

به‌ین نمونه‌های ۳ و ۵ گرم در لیتر محلول تغییر به عده‌های پویا شده نیز تغییر شد (به قسمت پویا گلد نکنید). اما به دلیل وجود تثبیت‌ها و یک‌پاره‌های زمانی در جاذبه آب به کنار صورت گرفت و پس از مدترین محلول چرخشی شد و به صورت دو فاز در آمد. در ضمن، بعد از ۱۴ ساعت خاصیت صمیمی و زلزله‌ای ضعیف ملاحظه گردید.

اندازه‌گیری گرانی‌های ظاهری
برای آن منظور از دستگاه گرانی‌های صنح درنده برای تغییر پیدا کنید.
شکل 1. تأثیر مدت زمان جذب آب روی گرانولی ظاهری محلول پودر تعلب در بافر pH 7 و دمای 25 درجه در دو غلظت 100 و 5 مگ/ل در لیتر اندوزه گیری شده در سرعت چرخشی 90 دور بر دقیقه.

نتایج و بحث

اثر مدت زمان جذب آب نظر به اینکه اغلب هیدروفولکلئیدهای طبیعی به حدود چندین ساعت زمان به دست کلی لازم دارد، دارای مدت 24 ساعت در شرایط دمایی مناسب انجام شد. ولی برای ارزیابی این نظریه کلی، میزان تغییرات گرانولی نسبت به زمان را به عنوان شاخصی برای تعیین میزان جذب آب می‌توان ترکیب کرد. در یک چرخه ساعت مورد بررسی قرار گرفت (شکل 1). همانطور که ملاحظه می‌شود تغییرات گرانولی نسبت به زمان ناچیز بوده و همیشه تغییرات در شکل 2 ب. همان‌طور که ملاحظه می‌شود این گرانولی به صورت یکی در آغاز با زمان طولانی برای جذب آب تدابیر و پس از حل شدن کلی آب در مدت کوتاهی جذب آب این به بهترین مقدار ممکن می‌رسد که این مسئله شاید به دلیل کمکی که چک گفت که همیشه بزرگتر از یک مقدار تعادلی بوده و یا با ساختاری شیمیایی آب‌دوست آن باشد.

اثر سرعت چرخش

تأثیر سرعت چرخش (0-300 دور بر دقیقه) روی گرانولی ظاهری محلول به 100 و 5 مگ/ل در لیتر پودر تعلب در
اثر برخی عوامل فیزیکی و شیمیایی بر رفتار جریان محلول صبغ تغلب

شکل 2. نمایش رفتار جریان محلول‌های پودر تغلب در غلظت‌های مختلف (سایه‌های مختلف: 300; 240; 180; 120; 60) در دما 25

درجه سانتی‌گراد و پ هاش 7 (الف) سرعت چرخشی در مقابل گرانول‌های ظاهری ب سرعت بریشی در مقابل گرانول‌های ظاهری.

از غلظت 5 و 7 گرم در لیتر به عنوان نمایش‌گر��ت‌های متوسط (دارای رفتار جریان شبیه‌پاسیک) استفاده شد. همان‌گونه که در
شکل ۱ ملاحظه می‌شود با افزایش دما، در تمام غلظت‌ها، گرانول‌های کاهش یافته است و نشان می‌دهد که این سیال در هر دو
حال (بیونیوکس و شبیه‌پاسیک) نسبت به تغییرات دما رفتار مشابهی دارد. کاکس و تکنیکی گزارش کرده‌اند که محلول شیر،
شکر و تعلب در هر دمای حالت غیربیونیک خود را حفظ کرده ولی افزایش دما بیشتر کاهش گرانول‌های این می‌گردد (11).

کاهش گرانول‌های در اثر افزایش دما در بیشتر سیال‌ها اتفاق می‌افتد. این امر اغلب به دلیل کاهش میزان نیروهای داخلی و
اصطکاک بین مولکولی در سیال می‌باشد. در مورد بیونیوکس افق بر
این است که در دمای بالاتر مولکولاها کمتر در هم گره می‌شوند
لذا تنش بریشی کمتری برای حفظ درآوردن مولکول‌های محلول
لازم است (4و 5). در حقیقت می‌توان گفت سیال با افزایش دما
روشی بیشتر بیابد و راحت تر جریان می‌باشد. این تغییرات
در هر سه غلظت تقریباً خطی است. بنابراین نسبت گرانول‌های محلول‌های با غلظت‌های مختلف را کاهش داده است.

اثر غلظت

همان‌گونه که در شکل 3 نمایش داده شده است در غلظت‌های پودر تغلب در 3 کرم در لیتر آن به عنوان نمایش‌گرغلظت‌های پایین (دارای رفتار نیتوینی) و
شکل ۵: نمایش تأثیر غلظت روی گرانیتو ظاهراً محول پودر تغلب در ب ۱۵ درجه سانتی‌گراد غلظت‌های مختلف (و) ۵/۱۰، ۱/۵، ۰/۲۵ و ۰/۱۰ درصدی. و سرعت چرخشی ثابت ۱۰۰ دور بر دقیقه.

شکل ۴: نمایش تأثیر دما روی گرانیتو ظاهراً محول پودر تغلب در ب حاصل ۲ درجه سانتی‌گراد غلظت‌های مختلف (و) ۵/۱۰، ۱/۵، ۰/۲۵ و ۰/۱۰ درصدی. و سرعت چرخشی ثابت ۱۰۰ دور بر دقیقه.

پودر تغلب در سرعت‌های چرخشی ثابت، افزایش یافته است.

به ازا تقریباً در برابر شدن غلظت، گرانیترو ظاهراً حدوداً چهار برابر شده است. به‌طوری که با افزایش غلظت از ۳ گرم در لیتر به ۷ گرم در لیتر گرانیترو شش برابر می‌گردد. به‌طوری‌که افزایش‌های غلظت سبب توسط کایا و نکن هم‌تانس دهه کرر گرانیترو محلولی آبی تغلب به شدت تحت تأثیر غلظت می‌باشد و افزایش غلظت به سبب افزایش شدید گرانیترو می‌شود (۱۱). در محلول آبی کبرا هم گرانیترو شده کرر گرانیترو به شدت تحت تأثیر غلظت است و با دو برابر کردن غلظت کبرای گرانیترو از ۹-۵ درصدی آب (و) ۵.

یافته‌ها احتمالاً نشانگر تأثیرات انرژی توان دها در ب حاصلهای بایز قوی می‌باشند. محلول گرم در لیتر هم برای مقایسه در اغلب بایز دها محلول همگن ایجاد نکرد. در ب حاصلهای بایز تر از ۵ کلوه خوشه مشاهده شد که در اثر هیدروزاسیون وضعیت نمی‌شود. در ب حاصلهای بایز ۵ لیتر بعد از مدتی روی ایجاد می‌شود که اثر تانک دادن هم محلول همگن نمی‌شود. پس این غلظت در این رحلت از آزمایش‌ها حذف و نهایاً غلظت‌های ۳ و ۵ گرم در لیتر برسی شدند. البته غلظت‌های ۴ و ۲ گرم در لیتر نیز به شدت در جدی سرعت، گرانیترو آنها در ب حاصلهای مختلف اندیشه‌گری شد که به دلیل تشابه تناسب آنها با