

بِسْمِ اللّٰهِ الرَّحْمٰنِ الرَّحِيْمِ



دانشگاه کردهستان

دانشکده علوم پایه

گروه علوم زیستی و بیوتکنولوژی

عنوان:

جدا سازی و شناسایی مخمرهای تجزیه کننده کافئین و بررسی کاربرد آن در صنعت

پژوهشگر:

مریم بروچلوبی

اساتید راهنما:

دکتر مراحم آشنگرف

دکتر مسعود حیدری زاده

پایان نامه کارشناسی ارشد رشته زیست شناسی گرایش سلولی و مولکولی

آسفند ماه ۱۳۹۲

کلیه حقوق مادی و معنوی مترتب بر نتایج مطالعات،
ابتكارات و نوآوری های ناشی از تحقیق موضوع
این پایان نامه (رساله) متعلق به دانشگاه کرده است.

* * * تعهد نامه *

اینجانب مریم برچلویی دانشجوی کارشناسی ارشد رشته زیست شناسی گرایش علوم سلولی و مولکولی
دانشگاه کردستان، دانشکده علوم پایه گروه علوم زیستی و بیوتکنولوژی تعهد می نمایم که محتوای این پایان
نامه نتیجه تلاش و تحقیقات خود بوده و از جایی کپی برداری نشده و به پایان رسانیدن آن نتیجه تلاش و
مطالعات مستمر اینجانب و راهنمایی و مشاوره اساتید بوده است.

با تقدیم احترام

مریم برچلویی

۱۳۹۲/۱۲/۲۰



دانشگاه کردهستان

دانشکده علوم پایه

گروه علوم زیستی و بیوتکنولوژی

پایان نامه کارشناسی ارشد رشته زیست شناسی گرایش سلولی و مولکولی

عنوان:

جدا سازی و شناسایی مخمرهای تجزیه کننده کافئین و بررسی کاربرد آن در صنعت

پژوهشگر:

مریم برچلویی

در تاریخ ۲۰ / ۱۲ / ۱۳۹۲ توسط کمیته تخصصی و هیات داوران زیر مورد بررسی قرار گرفت و با نمره
و درجه به تصویب رسید.

امضاء	مرتبه علمی	نام و نام خانوادگی	هیات داوران
	استادیار	دکتر مراحم آشنگرف	۱- استاد راهنما اول
	استادیار	دکتر مسعود حیدری زاده	۲- استاد راهنما دوم
	استادیار	دکتر اسعد معروفی	۳- استاد داور خارجی
	استادیار	دکتر محمدعلی زارعی	۴- استاد داور داخلی
مهر و امضاء	معاون آموزشی و تحصیلات تكمیلی دانشکده	مهر و امضاء مدیر گروه	

نه تو می‌مانی

نه اندوه

ونه پچ یک از مردم این آبادی ...
به جای بگران لب یک رو قسم
وبه کوتاهی آن خط سادی گذشت

غصه هم خواهد رفت

آنچنانی که فقط حاضره ای خواهد ماند ...

خطه ها عریانند

به تن خطه خود جامه اندوه مپوشان
هرگز!!

توبه آینه، نه، آینه به تو خسیره شده است
تو اگر خنده کنی او به تو خواهد خنید
و اگر بعض کنی
آه از آینه دنیا که چه خواهد کرد!!

کنجه دیروزت، پر شد از حسرت و آندوه و چه حیف!

بسته های فردابه ای کاش ای کاش!

طرف این سخنه ولیکن خالی است

ساخت سینه ندیر ای چه کس خواهد بود؟

غم که از راه رسید در این سینه بر او باز مکن

تاخدا یک رگ کردن باقی است

تاخدا مانده، به غم و عده این خانه مده!

تعدیم به اسطوره تلاش و اشاره پدرم،

عطوفت و محبتی: مادرم،

وبرادران و خواهران عزیزم،

تعدیم به استاد ارجمند:

جناب آقای دکتر مرحوم آنکرف و جناب آقای دکتر مسعود حیدری زاده

که استاد بودن شایسته و برآنده ایشان است.

و تقدیم به آنان که از فیض وجودشان برهه نیافته ام، بهم آنان که سخاونمندانه سربایه علم و معرفتیان را در اختیارم قرار داده اند.

تحتین پاس به پیگاه خدای یگانه که هر آن چه دارم لطف است.

از استاد راهنمای بزرگوارم جناب آقای دکتر مرحوم آنکرف و جناب آقای دکتر مسعود حیدری زاده که وجودشان سختی راه را برایم آسان نموده صیمانه
پاسخگذارم.

ازاعصانی هیئت علمی کروه زیست‌شناسی، همدستان، کارمندان دلوز و زحمکش و انسکله علوم پایه، سرکار خانم علیپور و سرکار خانم زارعی تقدیر
و مشکر به علی می آورم.

و با مشکر از همه عزیزانی که ذکر نهشان مقدور نیست.

چکیده

در سال‌های اخیر استفاده از میکروارگانیسم‌ها به عنوان زیست واکنشگرها مبتنی بر شیمی سبز جهت حذف کافئین سمی از پساب‌های صنعتی و محصولات غذایی بسیار مورد توجه قرار گرفته است. در بخش اول این پژوهش سویه‌های مخمری با قابلیت تحمل پذیری بالا نسبت به کافئین غربالگری شد و حذف زیستی کافئین تحت سلول‌های رویشی مورد بررسی قرار داده شد. در این راستا، ۷۵ سویه‌ی مخمری از مناطق مختلف ایران جداسازی شد و تحمل پذیری ذاتی آنها با استفاده از روش رقت در آگار مورد بررسی قرار گرفت. براساس نتایج به دست آمده، سلول‌های رویشی سویه‌ی مخمری TFS^۹ که قابلیت حذف ۸۴/۸ درصد کافئین را بعد از ۶۰ ساعت گرمگذاری داشت، به عنوان سویه‌ی برتر انتخاب گردید و بر اساس ویژگی‌های ریخت‌شناسی، فیزیکوشیمیایی و فیلوجنتیک با استفاده از تکثیر توالی‌های ITS_۱–ITS_۲ rDNA ITS_۱–ITS_۲ rDNA به عنوان ساکارومیسنس سروزیه TFS^۹ (GenBank accession number KF414526) شناسایی گردید. در بخش دیگر این پژوهش، بهینه‌سازی فرآیند حذف زیستی کافئین توسط سلول‌های رویشی سویه‌ی بومی مخمری ساکارومیسنس سروزیه TFS^۹ با استفاده از روش آماری تاگوچی مورد بررسی قرار گرفته است که میزان حذف زیستی کافئین، با درجه اطمینان ۹۵ درصد به دست آمد در حالی که قبل از آزمایشات بهینه‌سازی، سویه‌ی TFS^۹ تنها قادر به حذف ۲۵/۵ درصد از کافئین با غلظت اولیه ۵ گرم در لیتر بعد از ۴۸ ساعت گرمگذاری بوده است که با توجه به افزایش ۳/۲ برابری کارآیی بالای تکنیک طراحی تاگوچی را به خوبی اثبات می‌کند. در قسمت دوم این پژوهش، جداسازی و شناسایی مخمرهای با پتانسیل زیست‌تبدیلی کافئین به تئوفیلین و پارازانتین مطالعه شد. براساس نتایج به دست آمده از آنالیزهای TLC و HPLC سلول‌های در حال استراحت سویه‌ی مخمری Rhodotroula sp. CW.^۳، دارای پتانسیل تبدیل کنندگی کافئین به تئوفیلین و پارازانتین بود. داده‌های حاصل از پژوهش نشان می‌دهد که حذف میکروبی کافئین یک فرآیند ساده و مقرر و به صرفه می‌باشد و رویکرد امیدوار کننده‌ای را جهت توسعه‌ی فرآیندهای بی‌خطر به منظور حذف کارآمد کافئین از پساب‌های صنعتی فراهم ساخته و همچنین پتانسیل بیوتکنولوژیک کافئین به عنوان یک سوبسترای ارزان‌قیمت در فرآیندهای زیست‌تبدیلی جهت تولید محصولات بالارزش، مانند تئوفیلین و پارازانتین را نشان داد.

کلمات کلیدی: تجزیه‌ی زیستی کافئین، سویه‌های مخمری، الگوی تحمل پذیری، سلول رویشی، فرآیند زیست‌تبدیلی، سلول در حال استراحت.

فهرست مطالب

عنوان	صفحه
فصل اول (مفاهیم علمی و پیشینه‌ی تحقیق)	۱
۱-۱- متیل زانتین‌ها	۲
۲-۱- کافئین	۳
۳-۱- منابع کافئین	۴
۴-۱- مکانیسم عمل کافئین در بدن انسان	۵
۴-۲- اهمیت تجزیه‌ی کافئین	۶
۴-۳-۱- جلوگیری از آلودگی زیست محیطی	۷
۵-۱- استفاده از ضایعات کارخانه‌ها به عنوان خوراک دام	۸
۵-۲-۳-۱- کاهش اثرات فیزیولوژیک نامطلوب کافئین بر انسان	۹
۶-۱- وجود مواد حدواتسط بالرزش در مسیر تجزیه‌ی کافئین	۱۰
۷-۱- روش‌های حذف کافئین	۱۱
۷-۱-۱- روش‌های مرسوم جهت حذف کافئین	۱۲
۹-۱- روش ژنتیکی حذف کافئین از گیاهان	۱۳
۱۱-۱- تجزیه‌ی زیستی کافئین	۱۴
۱۱-۱-۱- تجزیه‌ی کافئین در گیاهان و پستانداران	۱۵
۱۱-۲-۳-۴-۱- تجزیه‌ی کافئین در باکتری‌ها	۱۶
۱۳-۱- تجزیه‌ی کافئین در قارچ‌های رشته‌ای	۱۷
۱۳-۲-۳-۴-۱- تجزیه‌ی کافئین در مخمرها	۱۸
۱۴-۱- تاریخچه استفاده از میکرووارگانیسم‌ها در تجزیه‌ی زیستی کافئین	۱۹
۱۶-۱- اهداف تحقیق	۲۰
فصل دوم (مواد و روش‌ها)	۲۱
۱۸-۱- مواد، وسایل و دستگاه‌های مورد نیاز	۲۲

۱۸	۱-۱-۲- مواد استفاده شده
۱۹	۲-۱-۲- وسایل و دستگاه‌های استفاده شده
۲۰	۲-۲- مواد و روش‌های مربوط به غنی‌سازی و جداسازی سویه‌های با قابلیت تجزیه کنندگی کافئین
۲۰	۲-۲-۱- جمع‌آوری نمونه‌ها
۲۰	۲-۲-۲- غربالگری سویه‌های مخمری با توان بالقوه‌ی تحمل پذیری نسبت به کافئین
۲۰	۲-۲-۲-۱- انواع محیط‌های کشت
۲۰	۲-۲-۲-۲- روش جداسازی
۲۱	۲-۳- تعیین الگوی تحمل پذیری سویه‌های مخمری جدا شده
۲۱	۲-۳-۱- روش رقت در آگار
۲۲	۲-۳-۲- استانداردهای مک فارلن
۲۳	۲-۴- غربالگری سویه‌های مخمری با قابلیت تجزیه کنندگی کافئین
۲۳	۲-۵- سنجش تجزیه‌ی کافئین
۲۳	۲-۵-۱- سنجش تجزیه‌ی کافئین با استفاده از روش اسپکتروفوتومتری
۲۴	۲-۵-۲- سنجش تجزیه‌ی کافئین در مخلوط واکنش با استفاده از روش HPLC
۲۵	۲-۵-۳- روش کار
۲۶	۲-۶- بررسی تجزیه‌ی زیستی کافئین توسط سویه‌ی مخمری TFS ^۹
۲۶	۲-۷- شناسایی سویه‌ی مخمری TFS ^۹
۲۶	۲-۷-۱- شناسایی براساس ویژگی‌های ریخت‌شناسی و بیوشیمیایی
۲۷	۲-۷-۲- شناسایی مولکولی
۲۷	۲-۷-۳- استخراج DNA زنومی
۲۸	۲-۷-۴- واکنش PCR
۲۹	۲-۸- الکتروفورز ژل آگارز
۲۹	۲-۸-۱- مواد مورد استفاده در الکتروفورز
۲۹	۲-۸-۲- بافر TBE

۲۹ تAE-۲-۱-۸-۲ بافر
۳۰ ۲-۱-۸-۲ بافر بارگذاری
۳۰ ۴-۱-۸-۲ اتیدیوم بر ماید
۳۱ ۵-۱-۸-۲ مارکرهای وزن مولکولی
۳۱ ۲-۸-۲ روش الکتروفورز
۳۲ ۶-۹-۲ بهینه سازی تجزیه‌ی زیستی کافئین با استفاده از سلول‌های رویشی سویه‌ی مخمری TFS ^۹
۳۲ ۲-۹-۲ بهینه سازی مرحله اول
۳۳ ۲-۱-۹-۲ اثر منابع کربن
۳۳ ۳-۱-۹-۲ اثر منابع ازت
۳۳ ۴-۱-۹-۲ اثر یون‌های فلزی
۳۳ ۲-۹-۲ بهینه سازی مرحله دوم
۳۴ ۲-۱۰-۲ مواد و روش‌های استفاده شده در ارتباط با غربالگری سویه‌های با توان بالقوه‌ی زیست‌تبدیلی کافئین به ثوفیلین و دیگر متیل‌زانثین‌های بالرزش
۳۴ ۲-۱۰-۲ سویه‌های مخمری با قابلیت زیست‌تبدیلی کافئین
۳۴ ۲-۱۰-۲ تکنیک کروماتوگرافی لایه نازک
۳۴ ۱-۲-۱۰-۲ اصول کروماتوگرافی لایه نازک
۳۵ ۲-۲-۱۰-۲ تعیین فاز متحرک (حال)
۳۵ ۳-۲-۱۰-۲ تعیین مقادیر Rf
۳۶ ۲-۱۱-۲ غربالگری سویه‌های مخمری با قابلیت زیست‌تبدیلی کافئین

۳۶	۱-۱۱-۲- غربالگری با استفاده از روش TLC
۳۷	۲-۱۱-۲- غربالگری با استفاده از HPLC
۳۷.....	۱۲-۲- شناسایی ریخت‌شناسی و مولکولی سویه‌ی مخمری CW ^{۰.۳}
۴۰	فصل سوم (نتایج)
۴۱	۱-۳- غربالگری سویه‌های بومی مخمری با توان بالقوه تحمل پذیری بالا نسبت به کافئین
۴۳.....	۲-۳- جداسازی سویه‌های مخمری دارای تحمل پذیری بالا با پتانسیل تجزیه کنندگی کافئین
۴۳.....	۳-۳- شناسایی فتوتیپی و مولکولی سویه‌ی مخمری TFS ^۹
۴۸.....	۴-۳- مطالعه سینتیکی تجزیه‌ی کافئین توسط سلول‌های رویشی مخمر ساکارومایسین سرویزیه سویه‌ی TFS ^۹
۵۰.....	۵-۳- بهینه‌سازی شرایط تجزیه‌ی زیستی کافئین با کمک رویکرد تاگوچی
۵۶.....	۱-۵-۳- انجام آزمایش تاییدی
۵۷.....	۶-۳- غربالگری سویه‌های مخمری با پتانسیل زیست‌تبديلی کافئین به تئوفیلین
۵۹.....	۷-۳- شناسایی فتوتیپی و مولکولی سویه‌ی مخمری CW ^{۰.۳}

۶۲	فصل چهارم (بحث و نتیجه‌گیری)
۶۳	۱-۴- لزوم حذف زیستی کافین.....
۶۳	۲-۴- جداسازی و شناسایی سویه‌های مخمری بومی با قابلیت تجزیه کنندگی کافین.....
۶۵	۳-۴- کاربرد تکنیک طراحی تاگوچی در بهبود تجزیه‌ی زیستی کافین توسط سویه‌ی مخمری ساکارومایسین سرویزیه TFS۹
۶۷	۴-۴- غربالگری و شناسایی سویه‌های مخمری بومی با قابلیت زیست تبدیلی کافین.....
۶۸	نتیجه‌گیری
۶۹	پیشنهادات
۷۰	منابع

فهرست جداول

عنوان	صفحه
فصل دوم (مواد و روش‌ها)	۱۷
جدول ۲-۱: لیست مواد مورد استفاده	۱۸
جدول ۲-۲: روش تهیه انواع استانداردهای مک فارلند	۲۲
جدول ۲-۳: مواد واکنش دهنده در فرآیند PCR در سویه مخمری TFS ^۹	۲۸
جدول ۲-۴: ترکیب محیط نمکی MSM	۳۲
جدول ۲-۵: توالی نوکلئوتیدی پرایمرهای استفاده شده جهت تعیین هویت سویه مخمری CW ^{۰۳}	۳۵
جدول ۲-۶: مواد و مقادیر مورد نیاز برای انجام واکنش PCR در سویهی CW ^{۰۳}	۳۹
فصل سوم (نتایج)	۴۰
جدول ۳-۱: ویژگی‌های فوتیجی، بیوشیمیایی و فیزیولوژیک سویه مخمری TFS ^۹	۴۶
جدول ۳-۲: عوامل موثر و سطوح مورد بررسی در طراحی آزمایش‌ها به روش آماری تاگوچی	۵۳
جدول ۳-۳: عوامل و سطوح مورد بررسی در آرایه متعماد L ^{۱۶} و نتایج حاصل از حذف کافئین به صورت میانگین سه نکار	۵۳
جدول ۳-۴: ارزیابی تاثیرات متقابل بین جفت عامل‌های مختلف بر میزان حذف زیستی کافئین توسط مخمر ساکارومایسنس سروپزیه سویهی TFS ^۹	۵۶
جدول ۳-۵: تحلیل واریانس نتایج حاصل از حذف زیستی کافئین توسط سویه مخمری ساکارومایسنس سروپزیه TFS ^۹ با درصد اطمینان و پس از عمل POOLING	۹۵
جدول ۳-۶: شرایط بهینه پیش‌بینی شده برای دستیابی به حداقل حذف زیستی کافئین توسط سویه مخمری TFS ^۹	۵۸

فهرست شکل‌ها

عنوان	صفحه
فصل اول (پیشینه و تاریخچه تحقیق)	۱
شکل ۱-۱: ساختار برخی از مدل زانتین‌ها	۲
شکل ۱-۲: طرح کلی روش‌های شیمیایی برداشت کافئین	۹
شکل ۱-۳: مسیر اصلی ساخت کافئین در گیاه قهوه	۱۰
شکل ۱-۴: مسیر تجزیه‌ی کافئین در میکرووارگانیسم‌ها	۱۴
فصل دوم (مواد و روش‌ها)	۱۷
شکل ۲-۱: روش کشت خطی شکل	۲۱
شکل ۲-۲: نحوه کشت نقطه‌ای در روش رقت در آگار	۲۲
شکل ۲-۳: کشت خطی بر روی محیط M ₉	۲۳
شکل ۲-۴: طیف جذبی محلول کافئین	۲۴
شکل ۲-۵: رسم منحنی کالیبراسیون با استفاده از جذب محلول‌های استاندارد کافئین در دستگاه اسپکتروفتوometri	۲۴
شکل ۲-۶: کروماتوگرام حاصل از تزریق محلول استاندارد کافئین بهوسیله دستگاه HPLC	۲۵
شکل ۲-۷: شمایی ساده از کروماتوگرافی لایه نازک (TLC)	۳۵
شکل ۲-۸: کروماتوگرام TLC ترکیبات مدل زانتین‌های استاندارد با استفاده از فاز متخرک بوتانول/اسیداستیک/آب با نسبت‌های حجمی ۱:۱:۱	۳۶
شکل ۲-۹: کروماتوگرام حاصل از تزریق مخلوط محلول‌های مدل زانتین استاندارد بهوسیله دستگاه HPLC	۳۷
فصل سوم (نتایج)	۴۰
شکل ۳-۱: نمودار تحمل پذیری سویه‌های مخمری بومی جدا شده نسبت به کافئین	۴۳
شکل ۳-۲: نمودار درصد حذف زیستی کافئین توسط سویه‌های مخمری با پتانسیل تحمل پذیری بالا نسبت به کافئین	۴۴
شکل ۳-۳: ویژگی‌های کششی و ریخت‌شناسی سویه‌ی مخمری TFS ₉	۴۵
شکل ۳-۴: تصویر ژل الکتروفورز مخصوص PCR سویه‌ی TFS ₉	۴۷

- شکل ۵-۳:** نتایج حاصل از بلاست در پایگاه NCBI برای سویه‌ی مخمری TFS_۹ ۴۸.....
- شکل ۶-۳:** درخت فیلوژنتیکی سویه‌ی مخمری TFS_۹ با استفاده از روش neighbor-joining ۴۹.....
- شکل ۷-۳:** دوره زمانی تجزیه‌ی غلظت‌های مختلف کافئین به‌وسیله سلول‌های رویشی مخمر ساکارومایسنس سرویزیه ۵۰..... TFS_۹ سویه‌ی ۵۱.....
- شکل ۸-۳:** اثر منابع کربن (A)، یون‌های فلزی (B) و منابع ازت (C) بر روی خذف زیستی کافئین توسط سلول‌های رویشی مخمر ساکارومایسنس سرویزیه سویه‌ی TFS_۹ ۵۲.....
- شکل ۹-۳:** اثر تغییر سطح هر یک از عوامل بر روند حذف زیستی کافئین توسط سویه‌ی مخمری ساکارومایسنس سرویزیه ۵۳..... TFS_۹ ۵۴.....
- شکل ۱۰-۳:** کروماتوگرام HPLC به‌دست آمده از تجزیه‌ی کافئین توسط سویه‌ی مخمری ساکارومایسنس سرویزیه ۵۹..... TFS_۹ ۶۰.....
- شکل ۱۱-۳:** آنالیز TLC جهت بررسی پتانسیل تبدیل کنندگی کافئین به تئوفیلین در سویه‌های مخمری با پتانسیل تحمل پذیری بالا نسبت به کافئین ۶۰.....
- شکل ۱۲-۳:** کروماتوگرام‌های حاصل از HPLC پس از ۴۸ ساعت واکنش زیست تبدیلی سوبسترای کافئین به‌وسیله سلول‌های در حال استراحت سویه‌ی مخمری CW_{۰۳} ۶۱.....
- شکل ۱۳-۳:** ویژگی‌های ریخت‌شناسی و کشتی سویه‌ی مخمری CW_{۰۳} ۶۲.....
- شکل ۱۴-۳:** (A) توالی نوکلئوتیدی ژن rDNA سویه‌ی CW_{۰۳} (GeneBank accession no. KF414531) (B) الکتروفورز محصلو PCR ژنوم مخمر CW_{۰۳} (C) نتایج حاصل از بلاست کردن سویه‌ی CW_{۰۳} در سایت اینترنتی NCBI ۶۳.....

فصل اول

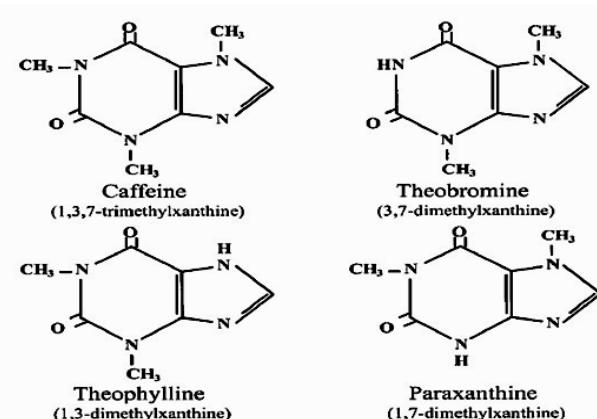
مفاهیم علمی و پیشینهٔ تحقیق

فصل اول

مفاهیم علمی و پیشینه‌ی تحقیق

۱-۱- متیل زانتین‌ها^۱

متیل زانتین‌ها گروهی از ترکیبات آلی هستند که دارای دو بخش حلقه‌ای (مشابه بازهای پورینی) بوده و تعدادی گروه متیل نیز بر روی این حلقه‌ها قرار گرفته‌اند (شکل ۱-۱). در هر کدام از متیل زانتین‌ها تعداد و موقعیت گروه‌های متیل متفاوت است. یکی از دلایل اهمیت متیل زانتین‌ها شbahت ساختاری آنها به باز نیتروژن‌دار آدنین است. اعضای این خانواده شامل کافئین^۲، تئوفیلین^۳، تئوبرومین^۴، پارازانتین^۵ و چند ترکیب دیگر بوده که همگی در برخی عملکردهای فیزیولوژیک با هم مشترک هستند. به طور مثال همهی متیل زانتین‌ها دارای خواص آنتاگونیستی برای گیرنده‌های آدنوزین بوده و از این طریق عملکرد آدنوزین را مهار کرده و از القای خواب توسط آدنوزین جلوگیری می‌کنند. از سوی دیگر این ترکیبات با مهار آنزیم فسفودیاستراز باعث افزایش غلظت^۶ cAMP درون سلولی می‌شوند [۱]. هر یک از متیل زانتین‌ها خواص دارویی به‌خصوصی دارند که در ادامه مورد بحث قرار خواهند گرفت. این خواص باعث شده است که محققین همواره به مطالعه این ترکیبات و ایجاد روش‌های جدید برای تولید کارآمد آن‌ها علاقه‌مند باشند.



شکل ۱-۱: ساختار برخی از متیل زانتین‌ها

^۱ Methylxanthine

^۲ Caffeine

^۳ Theophylline

^۴ Theobromine

^۵ Paraxanthine

^۶ Cyclic Adenosine Monophosphate

۱-۲- کافئین

کافئین (۱، ۳، ۷-تری متیل زانتین) ترکیب تجاری مهمی است که به خانواده آalkaloidهای پورینی ساخته شده در گیاهان تعلق دارد [۲]. آalkaloidهای پورینی متابولیت‌های ثانویه در گیاهان هستند که از نوکلئوتیدهای پورینی مشتق شده‌اند و در نزدیک به ۱۰۰ گونه و ۱۳ راسته از قلمرو گیاهان مشاهده شده‌اند [۳، ۴]. سایر متیل زانتین‌ها مانند تئوبرومین، تئوفیلین، پارازانتین و متیل‌یوریک‌اسید نیز به عنوان آalkaloidهای پورینی طبقه‌بندی می‌شوند. کافئین به عنوان محرك رفتاری در قهوه، در سال ۱۸۲۰ جداسازی و ساختار صحیح این متیل زانتین در اوخر همان قرن شناسایی شد [۵]. با این وجود ویژگی تحریک رفتار در متیل زانتین‌هایی مانند کافئین تا سال ۱۹۸۱ که ارتباط خصوصیات تحریکی کافئین و آنالوگ‌های مختلف آن با مسدود کردن گیرنده‌های آدنوزینی مشخص نشده بود، به طور واضح معلوم نشد [۶]. کافئین ترکیب کلیدی در بسیاری از نوشیدنی‌ها به خصوص چای و قهوه است. این ترکیب سفید رنگ بوده و در آب، حلال‌های آلی مانند متیلن کلرايد، کلروفورم، اتانول، اتیل استات، متانول و بنزن قابلیت حل شوندگی دارد. این مولکول، دارای سه گروه متیل متصل شونده به نیتروژن در حلقه زانتینی بوده و همچنین دارای حلقه ایمیدازول و یوراسیل است [۷]. تمام اعضای این خانواده خصوصیات تحریکی عصبی برای انسان دارند، اما کافئین به علت داشتن سه گروه متیل دارای خاصیت تحریکی زیاد همراه با اثرات زیان‌آور برای سلامتی است. برداشت گروه‌های متیل اثرات زیان‌آور این مولکول‌ها را کاهش داده و خواص درمانی بالرزش مشتقات حاصل را افزایش می‌دهد، در نتیجه دی‌متیل زانتین‌های مشتق شده از کافئین دارای خواص دارویی فراوان از جمله خواص ضدآسم، ضد سرطان و آنتی‌اکسیدان هستند [۸].

۱-۲-۱- منابع کافئین

در طبیعت کافئین در برگ‌ها و میوه‌های گیاهانی مانند قهوه^۱، چای^۲، گوارانا^۳، کولا^۴ و کاکائو^۵ وجود دارد اما بیشترین مقدار کافئین در دانه‌های قهوه یافت می‌شود [۲]. خاصیت محرك بودن کافئین باعث شده است که در تولید محصولات غذایی مصرف گسترده‌ای داشته باشد. این ترکیب در ساخت نوشیدنی‌هایی

^۱ *Coffea Arabica*

^۲ *Camellia Sinensis*

^۳ *Paullina Coplanar*

^۴ *Cola Nitida*

^۵ *Theobroma Cacao*