

ستتر آزمایشگاهی علف کش آمرتین

محمد مهدی نیکخواه نیکخواه^۱

تاریخ دریافت: ۸۵/۱۰/۲۶

تاریخ پذیرش: ۸۶/۸/۲۹

چکیده

از واکنش سیانوریک کلرید با ایزوپروپیل آمین در دمای 10° - ابتدا ۴ - ایزوپروپیل آمین ۲ و ۶ - دی کلروتریازین حاصل شد. سپس از واکنش این محصول با اتیل آمین، محصول دیگری در دومین مرحله به نام ۲ - اتیل آمین ۴ - ایزوپروپیل آمین ۶ - کلروتریازین بدست آمد. این ماده در آخرین مرحله با سدیم متیل مرکاپتیدمحصول نهایی مورد نظر یا آمرتین تکنیکال را بوجود آورد. آمرتین جزء علف کش های فتو سیستمیک است که از طریق سطح برگهای جوان جذب شده و با انحلال غشاء سلول گیاهی باعث نشت مواد حیاتی گیاه می شود. بدین طریق در عمل فتو ستتر اختلال ایجاد کرده و در نهایت با زرد شدن سریع برگها، گیاه جوان در مدت کوتاهی می میرد.

واژه های کلیدی : علف کش، علف یکساله، تریازین، فتو سیستمیک، آمرتین

مقدمه

از طریق پیوند با پروتئینها، مانع انتقال مواد پر انرژی شده و از فتوستتر جلوگیری بعمل می آورد. عوارض ناشی از کاربرد این علف کش آنقدر سریع واقع می شود که نمی توان مرگ گیاه جوان را به حساب گرسنگی آن گذاشت (۱). ساختار کلی تریازینها از یک حلقه شش ضلعی با اتمهای کربن و ازت مزدوج (یکی در میان) شکل یافته و به سه گروه عمدۀ تقسیم می شوند: ۱ - کلروتریازینها مانند سیمازین و آترازین ۲ - تیوترازینها مانند آمرتین و ترمبوترین ۳ - متوكسی تریازینها مانند پرومترون (۳).

آمرتین از نظر سازمان بهداشت جهانی (WHO) و سازمان خواروبار و کشاورزی جهانی (FAO) در گروه III مواد خطرناک طبقه بندی شده و جهت مبارزه با علفهای هرز

تریازینها ترکیباتی هستند که در مجاورت نور و کلروفیل، باعث انحلال غشاء سلولهای برگ در گیاهان جوان شده بدین صورت با نشت مواد حیاتی از دیواره سلولی و اختلال در عمل فتوستتر، گیاه در عرض مدت کوتاهی می میرد (۲). از این خانواده، بتازون و آترازین عموماً برای مزارع سویا و ذرت، بروموكسی نیل و متربیوزین برای غلات ریزدانه مانند گندم و آمرتین جهت مزارع برنج و نیشکر توصیه می شوند (۶). آمرتین در سطح خاک توسط نور تجزیه گردیده اما به آسانی تبخیر نمی شود (۴). درون برگهای جوان علف کش

۱. عضو هیات علمی گروه کشاورزی دانشگاه آزاد اسلامی واحد شهرری
* نویسنده مسئول
Email : Matin-saman2005@yahoo.com

جدول (۱) مقدار مصرف آمترین بر حسب کیلوگرم در هکتار جهت کنترل علفهای هرز در محصولات مختلف

نوع محصول	مقدار مصرف
موز، بارهنگ	۲/۵۸ - ۸/۹۶
گریپ فروت، پرتقال	۱/۷۹ - ۲/۱۶
ذرت	۰/۶۷ - ۲/۲۴
آناناس	۲/۲۴ - ۸/۹۶
سیب زمینی	۱/۱۲ - ۲/۶۸
نیشکر	۰/۴۴ - ۸/۹۶

سازمان حفظ نباتات، ورود آمترین به ایران را در سال ۱۳۵۰ به ثبت رسانده است^(۳). مصرف کنندگان عمده آمترین مزارع نیشکر کشت و صنعت کارون و مزارع برنج در شمال کشور هستند. شرکت خدمات حمایتی کشاورزی مسئول واردات و توزیع آمترین فرموله از شرکت آمریکائی "Gesapax" یا "Syngenta" می باشد، پس در صورت صنعتی شدن سنتر آمترین تکنیکال در ایران گامی در جهت اشتغال زائی و جلوگیری از خروج ارز همینطور رونق این بخش در کشور می گردد. بحث آماری جهت توجیه اقتصادی تولید آمترین تکنیکال از نکات ویژه طراحی صنعتی بوده که شرایط عمل را تحت الشاعع قرار می دهد.

مواد و روش ها

مرحله (۱)

بر طبق شکل (۱) در یک بالن تقطیر سه دهانه (۲۵۰ میلی لیتری)، ابتدا ۴/۶ گرم سیانوریک کلرید با ۳۰ میلی لیتر استن و ۳۰ میلی لیتر آب قطر سرد در دمای ۱۰°C- با کمک همزن مکانیکی بمدت ۱۵ دقیقه با سرعت ۵۰ دور در دقیقه مخلوط گردید. حمام برودتی محتوی یخ و نمک NH_4NO_3 ۱۰۰ گرم نمک در ۱۰۰ گرم یخ (درجه حرارت مورد نیاز را تأمین نمود. سپس ۱/۴ گرم ایزوپروپیل آمین را که قبلاً با ۱۰ میلی لیتر آب قطر سرد و ۱۰ میلی لیتر

مزارع نیشکر توصیه گردیده است (۷). نام این ماده بر اساس روش آیوپاک:

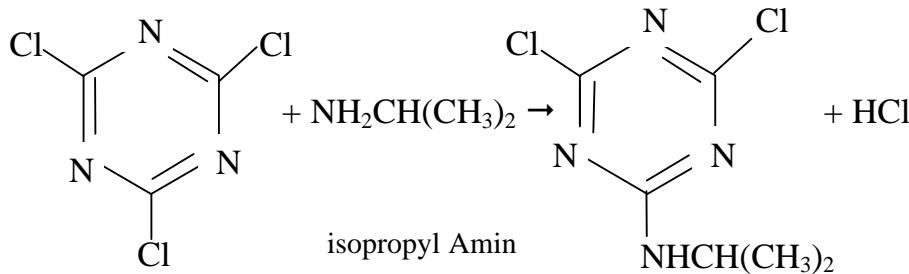
N 2-ethyl-N 4-iso propyl-6- methyl tio – 1, 3, 5 – C₉H₁₇N₅S دارای فرمول بسته : و جرم ملکولی ۲۲۷/۳ g/mol ۴۳ می باشد. حالت فیزیکی آمترین بصورت پودر سفید رنگ است که نقطه ذوب آن C ° ۸۶/۳ - ۸۷ ° و نقطه جوش آن برابر C ° ۳۳۷ می باشد. دانسته این ماده در C ° ۲۲ برابر ۱/۱۸ است. قابلیت انحلال آمترین در آب (C ° ۲۰) ۲۰۰ میلی گرم در لیتر و بیشترین قابلیت انحلال مربوط به استن (C ° ۲۵) است که برابر ۶۱۰ گرم در لیتر است (۹). بدليل استفاده از آب در کنترل علفهای هرز باید قبل از سم پاشی و در طی آن به جهت کنترل مطلوب در اختلاط کامل علف کش و آب عملیات سمپاشی با همزدن شدید توام باشد و پس از اتمام سم پاشی، صافی ها و نازل های سمپاش باز شده و بخوبی شستشو داده شود تا رسوبات باعث انسداد مجاري و کاهش کارایی سم پاش نگردد (۵). در شرایط عادی این علف کش پایدار است اما در محیطهای شدیداً اسیدی یا قلیایی و یا در مجاورت با اشعه ماوراء بنفسج به آهستگی تجزیه می گردد. متوسط غلاظت کشنده آن (LD₅₀) برای پستانداران برابر ۱۱۱۰ mgL^{-۱}، پرنده گان بیشتر از ۲۳۰۰۰ mgK^{-۱} و برای آبزیان بیشتر از ۲۵ mgL^{-۱} می باشد. شرکتهای تائید شده توسط WHO و FAO که آمترین را به بازار عرضه می دارند عبارتند از :

Changxing Zhongshan, Crystal, Hegabg Heyou, Atanor, Makhteshim, Agan, Oxon, Rainbow, Sannong, Shandong Qiaochang, Syngenta, Inquiport, Sipcan, Sundat, Bayer Cropscience، FAO و WHO و جهاد کشاورزی با توجه به توصیه های آمترین را بر طبق جدول (۱) برای مزارع مختلف بخصوص نیشکر توصیه گردیده است. بسته به تراکم علفهای هرز در مزرعه، مقدار مصرف از حداقل به حد اکثر متغیر است.

عمل همزدن ادامه یافت. رسوب سفید رنگ بدست آمده، محصول مرحله اول این سنتر بود (۸).

محلول ۲۰٪ سود سوزآور اختلاط یافته بود، به آرامی توسط دکانتور به محتویات فلاسک اضافه گردید، ۱۵ دقیقه دیگر

واکنش ۱



Cyanoric chlorid

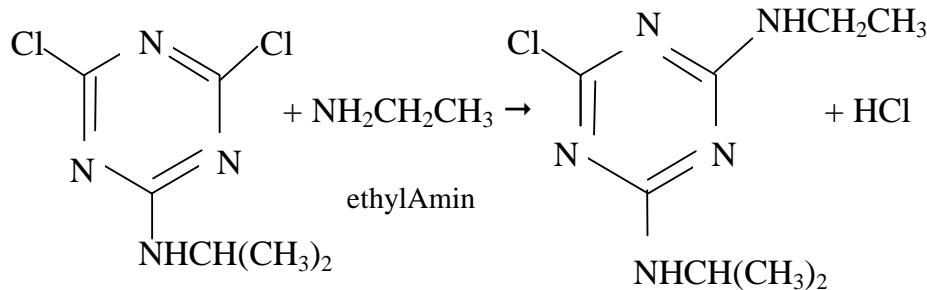
4-iso propyl 2,6-Dichloro Triazine

۲ ساعت انجام شد. با تبدیل سیستم تقطیر برگشتی به تقطیر ساده (در دمای 60°C) استن از محتویات واکنش جدا گردید. رسوبات سفید رنگ این مرحله پس از صاف کردن چندین بار با آبمکثر سرد شستشو داده شد و جهت حذف رطوبت و بمدت ۲۴ ساعت در داخل نگهداری گردید (۸).

مرحله (۲)

به محصول مرحله قبل در داخل بالن تقطیر $2/3$ گرم اتیل آمین که مخلوط با ۱۰ میلی لیتر سود سوزآور ۲۰٪ بود، اضافه گردید و پس از جدا کردن سیستم از حمام برودتی با کنترل دما در حدود 50°C ، عملیات تقطیر برگشتی بمدت

واکنش ۲



4-iso propyl Amine,2,6-Dichloro Triazine

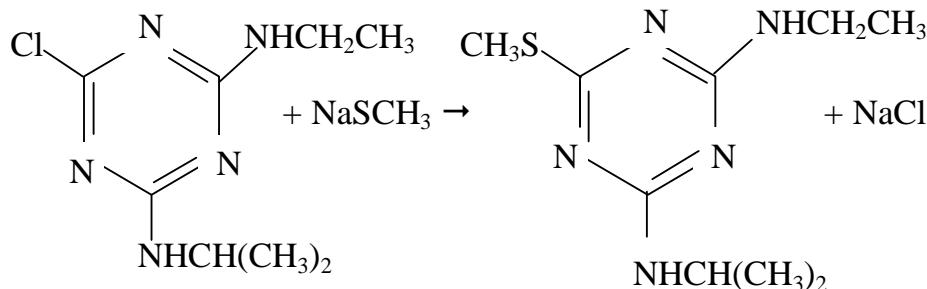
2-ethyl amine, 4-iso propyl Amine-6-chloro Triazine

گردید. در حین عمل سرعت همزن ۲۰۰ دور در دقیقه تنظیم گردید. محصول عمل در انتهای این مرحله همان آمترین بود (۱۰).

مرحله (۳)

محصول مرحله ۲ به داخل بالن تقطیر منتقل گردیده و پس از اضافه کردن ۳۰ میلی لیتر سدیم متیل مرکاپتید ۲۰٪ بمدت ۳۰ دقیقه در دمای 10°C ، عمل تقطیر برگشتی انجام

واکنش ۳



2-ethyl Amine,4-isopropyl Amine
-6-chloro Triazine

مرحله ۲

-۴-ایزوپروپیل آمین ۲و	ایتل آمین	-۲- اتیل آمین ۴-
۶-دی کلروتریازین		-۶-ایزوپروپیل آمین
207.2g	45g	215.52g
3.8g	2.3g	x

(Ametryn)
2-ethyl Amine-4-isopropyl-6-Methyl tio Triazine

فرآورده نهایی به کمک آزمون اسپکتروسکوپی و طیف حاصله پس از تزریق به HPLC با آمترین استاندارد شرکت Syngenta مورد ارزیابی قرار گرفت.

نتایج و بحث

محاسبات استوکیومتری مراحل مختلف سنتز با توجه به داده‌های عملی به قرار زیر بود:

مرحله ۱

سیانوریک کلراید	-۴-ایزوپروپیل آمین ۲و
۶-دی کلروتریازین	۶-ایزوپروپیل آمین ۴-
184.4g	59.11g
4.6g	1.4g
	207.2g
	x

از مقایسه مقادیر مولی ترکیبات واکنش دهنده در این مرحله، ایزوپروپیل آمین بواسطه ۰/۰۲۳۶ مول، محدود کننده بوده پس در محاسبه X این ماده مد نظر قرار گرفت.

محاسبه تئوری، مقدار فرآورده حاصل در این مرحله را ۴/۹ گرم بدست داد در حالیکه عملاً پس از توزین محصول، مقدار ۳/۸ گرم بدست آمد، پس راندمان این مرحله برابر ۷۷/۵۵% بود.

مرحله ۳

-۲- اتیل آمین ۴-	سدیم متیل مرکاپتید	-۲- اتیل آمین ۴-
ایزوپروپیل آمین ۶-	ایزوپروپیل آمین ۶-متیل	ایزوپروپیل آمین ۶-
کلروتریازین تریازین	تیو تریازین	
215.52g	70g	227.3g
3.2g	1.72g	x

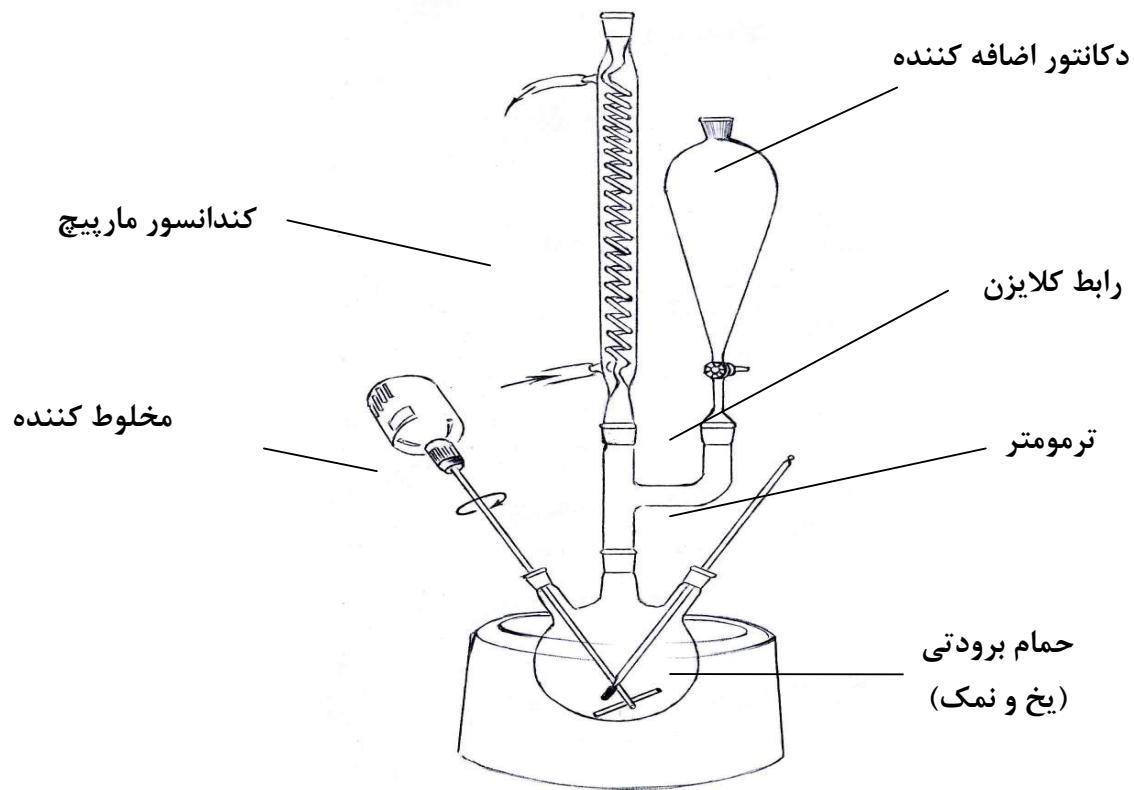
در این مرحله عامل محدود کننده واکنش ۲- اتیل آمین ۴- ایزوپروپیل آمین ۶- کلروتریازین با ۰/۰۱۴۸ مول بود. عملاً ۲/۹ گرم محصول نهایی بدست آمد در حالیکه از نظر تئوری مقدار ۳/۳۷ گرم باید حاصل می‌شد. بنابراین راندمان این مرحله برابر ۸۶/۰۵% بود.

نتایج حاصل از اسپکتروسکوپی

نمودار ۱-الف حاصل از آزمون FTIR در مورد نمونه سنتز آمترین بود که در آزمایشگاه شیمی آلی دانشگاه آزاد اسلامی واحد شهرری بدست آمد، نتیجه با اطلاعات نرم افزاری دستگاه مقایسه شد و در قسمت (ب) همان نمودار، رایانه اسپکتروسکوپ FTIR ساختار شیمی به تریازینها را تأیید نمود. همانطور که مشاهده می شود این نمودار، بر پایه واحد جذب (Absorbance unit) روی محور عمودی و عدد موجی (cm^{-1}) روی محور افقی ترسیم گردیده است در ادامه سنجش با تغییر واحد محور عمودی به درصد عبور (transmittance)، نمودار شماره (۲) برای آمترین استاندارد شرکت syngenta بدست آورده شد، محدوده عبور بین $1526/59 \text{ cm}^{-1}$ تا $2971/48 \text{ cm}^{-1}$ مختص به این ماده است، نمودار شماره (۳) به آمترین تکنیکال سنتز اختصاص داشت که در همان محدود، با تقریب سیار نزدیک، شباهت دو ماده را تأیید نمود. لذا در نمودار شماره (۴) نتایج دو نمونه را با یکدیگر تطابق داده بصورت کاملاً واضح، شباهت قابل مشاهده است تفاوت‌های جزئی این دو نمودار را می‌توان به ناخالصی ماده سنتز مربوط دانست. در ادامه آزمونهای اسپکتروسکوپی از دستگاه HPLC استفاده گردید، شرایط دستگاه در مورد این سنجش‌ها بقرار زیر بود:

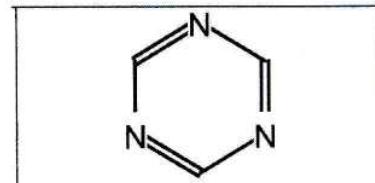
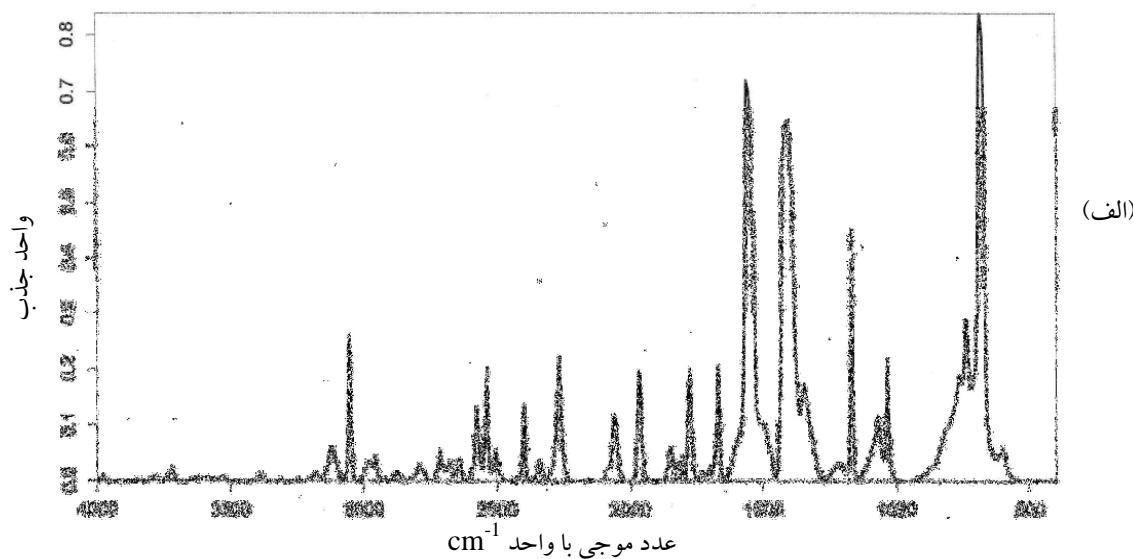
حجم تزریق شده به دستگاه ۱۰ میکرو لیتر، ستون کروماتوگرافی OV-17، دتکتور دستگاه FID درجه حرارت ستون 250°C ، درجه حرارت ماده تزریقی 250°C درجه حرارت دتکتور 300°C ، گاز حامل نیتروژن خالص، شرایط دمایی ایزوترمال، غلظت نمونه آمترین استاندارد 2160 ppm غلظت نمونه آمترین تکنیکال سنتز 2000 ppm بود. نمودار شماره (۵) به آمترین استاندارد اختصاص داشت، زمان عبور این ماده از ستون بترتیب 208 و $12/17$ دقیقه بود اما بر طبق نمودار شماره (۶)، که به آمترین تکنیکال سنتز اختصاص دارد به زمانهای $1/93$ ، $7/95$ ، $12/16$ حاصل گردید که مقادیر $1/93$ و $12/16$ نزدیک بودن این ماده به آمترین استاندارد را تأیید می‌کرد و زمان $7/95$ به ناخالص‌ها مرتبط بود. لذا جهت خالص سازی آمترین سنتز از روش تبلور و حلال استن استفاده شد و مجدداً تست HPLC در نمودار آمترین تکنیکال سنتز خالص‌سازی شده تکرار گردید، همانطور که در نمودار شماره (۷) مشاهده می‌شود، پیک مربوط به زمان عبور $7/95$ حذف گردید و این آزمون صحت ماده سنتزی و تطابق آن را با نوع استاندارد تأیید می‌کند. درصد خلوص ماده استاندارد $98/3\%$ بود و با توجه به زمان عبور، درصد خلوص ماده تکنیکال سنتزی به $95/26\%$ رسید لذا تولید این ماده در ایران امکان پذیر بوده و می‌توان به صنعتی شدن سنتز این ماده با تحقیقات بیشتر امیدوار بود.

شکل‌ها و نمودارها



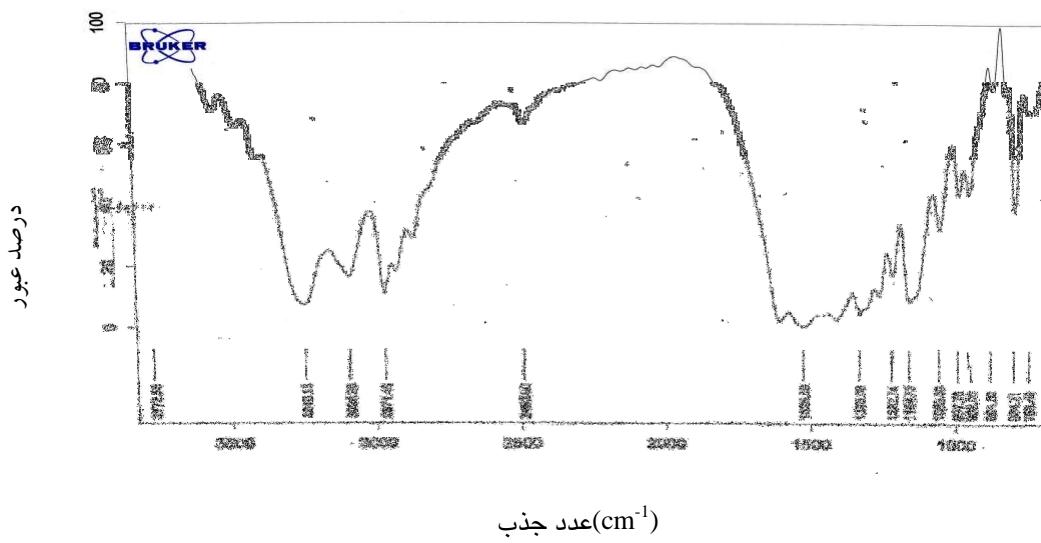
شکل (۱)

دستگاه آزمایشگاهی سنتز آمترین تکنیکال

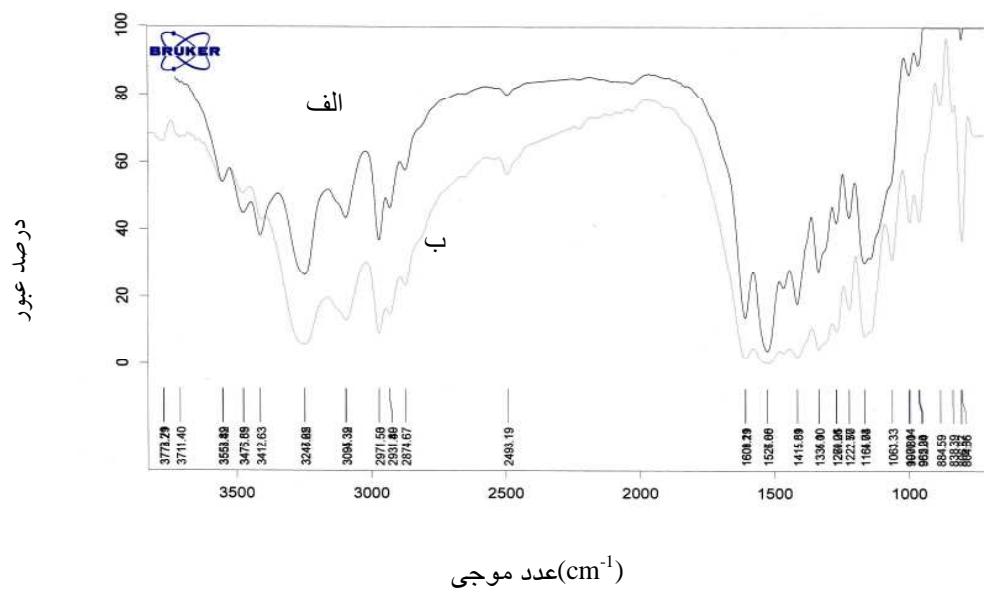
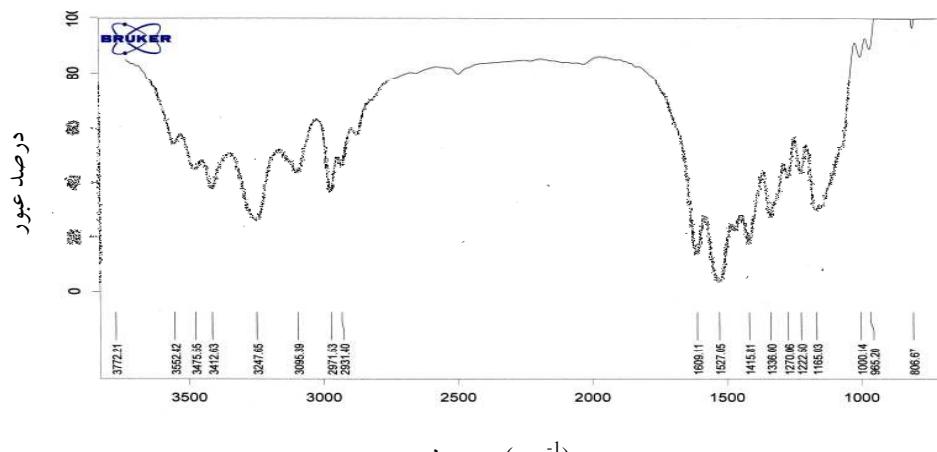


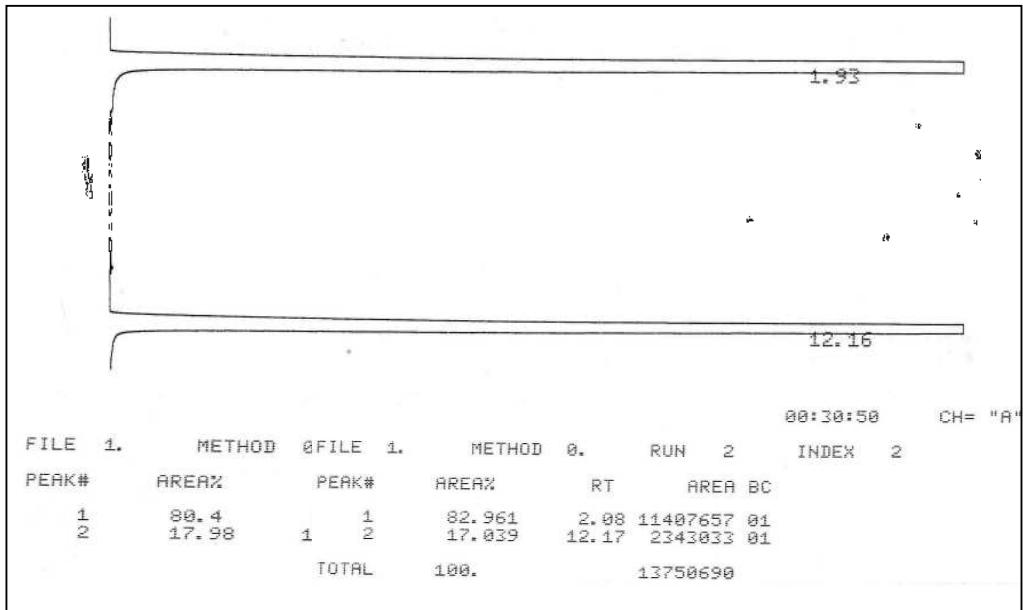
(ب)

نمودار (۱)
الف: اسپکت FTIR آمترین تکنیکال سنتزی
ب: اعلام شباهت نتیجه اسپکت FTIR با ساختار تریازینها

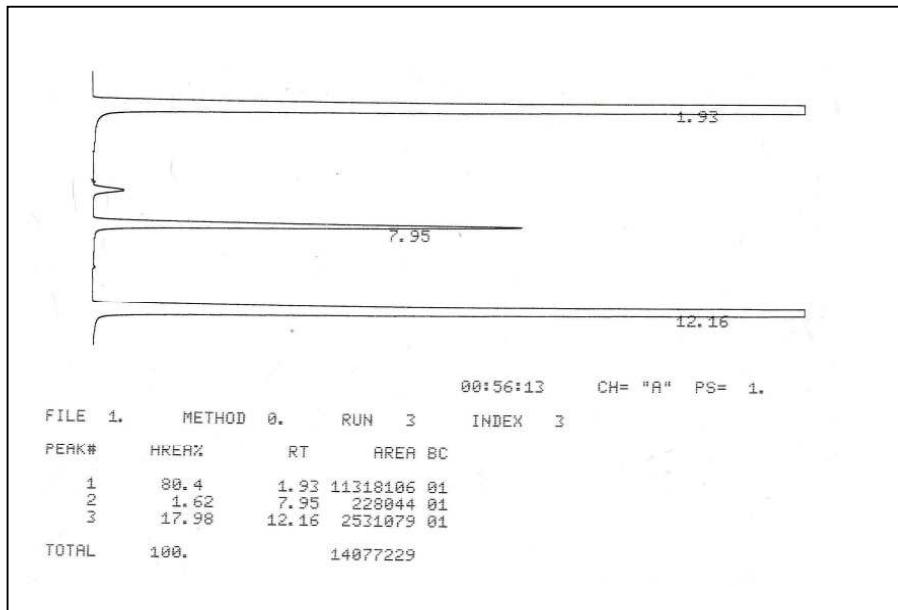


نمودار (۲) اسپکت FTIR در مورد آمترین استاندارد شرکت syngenta

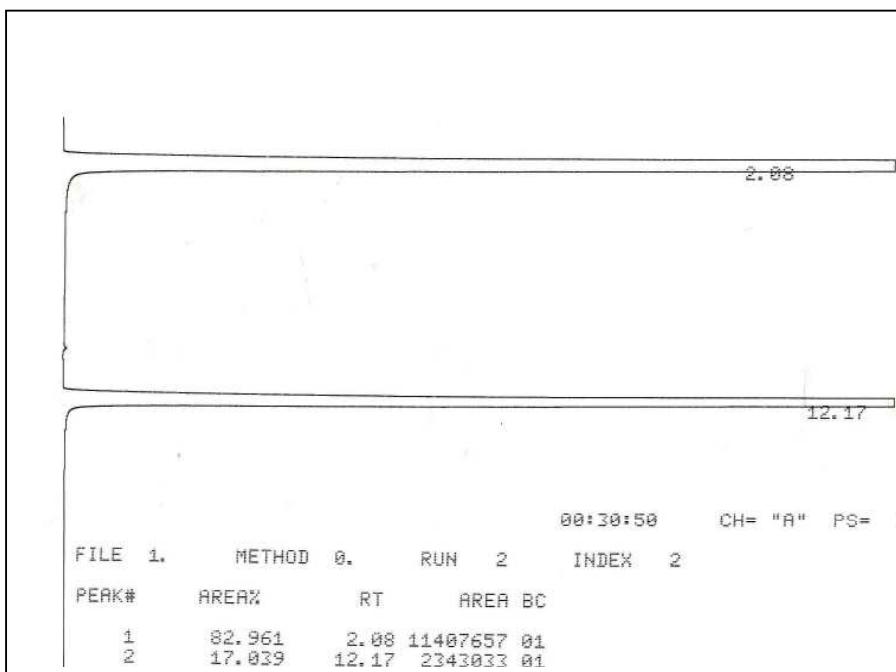




نمودار شماره (۵) اسپکت HPLC آمترین استاندارد شرکت Syngenta



نمودار (۶) اسپکت HPCL آمترین تکنیکال سنتزی ناخالص



نمودار (۷) اسپکت HPCL آمرین تکنیکال سنتزی خالص

منابع

۱. میرکمالی، ۱۳۷۶. ۱، کنترل علف‌های هرز، انتشارات سازمان تحقیقات و آموزش و ترویج کشاورزی، تهران
۲. زند، صارمی، ۱۳۸۲. ۱، علف کشها از بیولوژی تا کاربرد، انتشارات سازمان تحقیقات جنگلها و مراتع، تهران
۳. نوروزیان، ۱۳۷۸. ۱، فهرست سموم مجاز کشور، انتشارات سازمان حفظ نباتات، تهران
۴. ایران بخش، میرزایی، ۱۳۸۱. ۱، تأثیر شرایط آب و هوایی در بهره گیری بهینه از افت کش‌ها، انتشارات دانشگاه آزاد اسلامی، گرمسار
۵. درخشنانی، ۱۳۸۱. ۱، اصول سم شناسی کشاورزی (آفت کش‌ها). انتشارات فرهنگ جامع، تهران
۶. جسمی، ۱۳۷۷. ۱، راهنمای مبارزه با آفات به روشهای شیمیایی و غیر شیمیایی، انتشارات آستان قدس رضوی، مشهد
7. FAO.1975. specifications for plant protection products, AGP:CP/61,FAO,Rome
8. US. Patent : 3558622 – 3326912 – 3326914 – 3156690 – 3202681
9. 3207726 – 2891855 – 3037853 – 3185561 – 3210339
10. The Merck index & Encyclopedia of chemicals, Drugs & Biologicals, Thirteenth edition 2006. published by Merck research laboratories division of Merck & Co.Inc. White house station, Nj. Chapter 391.
11. Merrill.A.Ross & Carole. A.Lembi,1998, Applied weed science purduc university, west Lafayette , Indiana

Experimental Synthesis of Ametryn Herbicide

M. M. Nikkhah Nikkhoo¹

Abstract

By reaction of cyanoric chloride and isopropyl amine under -10°C temperature, 4-isopropil Amin, 2,6-dichlorotriazine was obtained. In the second stage, through the reaction of this product with ethyl amine, the product 2-ethyamine 4-isopropilamine-6-chlorotriazine was resulted. In the last stage by reaction of the product of second stage with sodium methyl mercaptid under -10°C temperature under basic conditions, the powder form of Ametryn Technical was produced. This herbicide is water soluble and absorbed by surface of the young leaf of plants. This compound interferes with photosynthesis by dissolving the cell membrane and diminishing plant's vital materials leading to die the treated plant.

Key words: Herbicide, Annual weeds, Triazine, Photosynthesis, Ametryn.

* Corresponding author Email : Matin-saman2005@yahoo.com

1. The Fulltime Member of Azad University's Academic Staff, Agriculture Department, Shahr-Rey Unit