



دانشکدهی علوم

پایان نامه کارشناسی ارشد در رشته شیمی تجزیه

آنالیز چند متغیره تصاویر کروماتوگرافی لایه نازک جهت اندازه  
گیری همزمانی ترکیبات با سرعت شویش یکسان

و

توصیف ترکیبات کربوکسیل با آنالیز چند متغیره طیف مادون  
قرمز

به وسیله‌ی:

نبی الله مبارکی

استاد راهنما:

دکتر بهرام همتی نژاد

شهریور ۱۳۸۸



میرزا

به نام خدا

## اظهارنامه

اینجانب نبی الله مبارکی (۸۵۴۰۳۱) دانشجوی رشته شیمی گرایش تجزیه دانشکده علوم اطهار می کنم که این پایان نامه حاصل پژوهش خودم بوده و در جاهایی که از منابع دیگران استفاده کرده ام، نشانی دقیق و مشخصات کامل آن را نوشته ام. همچنین اظهارمی کنم که تحقیق و موضوع پایان نامه ام تکراری نیست و تعهد می نمایم که بدون مجوز دانشگاه دستاوردهای آن را منتشر ننموده و یا در اختیار غیر قرار ندهم. کلیه حقوق این اثر مطابق با آیین نامه مالکیت فکری و معنوی متعلق به دانشگاه شیراز است.

نام و نام خانوادگی: نبی الله مبارکی

تاریخ و امضا: ۱۳۸۸/۹/۱۷



به نام خدا

آنالیز چند متغیره تصاویر کروماتوگرافی لایه نازک جهت اندازه گیری همزمانی ترکیبات با سرعت شویش یکسان

و

توصیف ترکیبات کربوکسیل با آنالیز چند متغیره طیف مادون قرمز

به وسیله‌ی:

نبی‌اله مبارکی

پایان نامه

ارائه شده به تحصیلات تکمیلی دانشگاه شیراز به عنوان بخشی از فعالیتهای تحصیلی لازم برای اخذ درجه کارشناسی  
ارشد

در رشته‌ی:

شیمی تجزیه

از دانشگاه شیراز

شیراز

جمهوری اسلامی ایران

ارزیابی و تصویب شده توسط کمیته‌ی پایان نامه با درجه‌ی: عالی

دکتر بهرام همتی نژاد، دانشیار بخش شیمی (استاد راهنمای و رئیس کمیته)

دکتر افسانه صفوی، استاد بخش شیمی

دکتر مرتضی آخوند، دانشیار بخش شیمی

دکتر علی خلفی نژاد، استاد بخش شیمی

شهریور ۱۳۸۸

تقدیمه به :

مادر و پدره

خانواده عزیزم

و همه کسانی که به من

آرامش را هدیه دادند

## سپاسگزاری

و خدا هست...

### او جانشین تمام نداشته های من است

منت خدای را عزوجل که طاعتش موجب قربت است و به شکر اندرش مزید نعمت هر نفسی که فرو میرود ممد  
حیات است و چون بر می آید مفرح ذات، پس در هر نفس دو نعمت موجود است و بر هر نعمت شکری واجب.

تشکر می کنم از استاد بزگوار و عزیزم جناب آقای دکتر بهرام همتی نژاد که با راهنمایی های ارزشمند خود در  
انجام هر چه بهتر این پژوهش مرا یاری کردند.

سپاسگذاری می کنم از استاد عزیزم سرکار خانم افسانه صفوی، جناب آقای دکتر آخوند و جناب آقای دکتر  
خلفی نژاد که به عنوان استاد مشاورم در تصحیح این رساله مرا یاری کردند.

سپاسگذاری صمیمانه دارم از دوستان عزیزم که در این مدت نهایت همکاری و همراهی صمیمانه را با من  
داشتند.

در نهایت تشکر ویژه دارم از خانواده‌ی عزیزم که همواره مشوق اصلی من در تمام دوران تحصیلم بوده‌اند.

## چکیده

آنالیز چند متغیره تصاویر کروماتوگرافی لایه نازک جهت اندازه گیری همزمانی ترکیبات با سرعت شویش یکسان

۹

توصیف ترکیبات کربوکسیل با آنالیز چند متغیره طیف مادون قرمز

به کوشش

نبی الله مبارکی

این تحقیق با استفاده آنالیز چند متغیره بر روی عکس های ذخیره شده بوسیله یک دوربین دیجیتال راه حلی را برای مسئله همپوشانی پیک ها که یکی از مسائل مهم در کروماتوگرافی لایه نازک است ارائه میدهد. ما برای اولین بار اندازه گیری همزمان چند گونه بر روی کاغذ کروماتوگرافی لایه نازک را با استفاده از آنالیز چند متغیره عکس مورد مطالعه قرار دادیم.

سیستم عکسبرداری متشکل از یک کابینت، یک دوربین دیجیتال و یک برنامه آنالیز چند متغیره است که جهت ذخیره کردن عکس‌های گرفته شده از کروماتوگرافی لایه نازک پس از حرکت محلولهای حاوی چند گونه بر روی این کاغذها تهیه شده است. سپس این عکس‌ها به عنوان ورودی به partial least square داده می‌شوند برای انجام دادن کالیبراسیون چند متغیره.

با به کار بردن استراتژی مختلف مانند استفاده از principal component analysis و principal component analysis انتخاب متغیر، مدلی به دست آمد که توانایی تخمین غلظتها مربوط به شناساگرهای موجود در دسته پیش بینی خارجی را با خطای نسبی کمتر از ۱۰٪ و در اغلب موارد کمتر از ۵٪ را دارا می‌باشد.

در قسمت دوم با استفاده از برنامه نوشته شده در محیط MATLAB نمودارهای طیف‌های Infrared (IR) گونه‌های مختلفی از جمله اسیدها، آلدهیدها، استرها و کتونها که به صورت عکس هستند هر کدام به ماتریسی با دو ستون که نمایانگر مختصات X و Y گونه موردنظر است تبدیل می‌شود.

سپس با استفاده از روش Principal Component Analysis (PCA) و رسم Extended Principal Component (PC) های آن بر حسب یکدیگر و استفاده از روش Extended Canonical Variate (ECVA) و رسم Canonical Variates Analysis (ECVA) های آن بر حسب یکدیگر مشاهده شد که روش ECVA توانایی بیشتری در جدا کردن کلاسها از یکدیگر دارد.

همچنین درصد وزنی عناصری مانند (C) Carbon, (H) Hydrogen, (O) Oxygen در Partial Least Square (PLS) محاسبه شد که با تقریب نسبتاً قابل قبولی این موارد به دست می‌آیند.

## فهرست مطالب

صفحه	عنوان
۱	فصل يك
۲	مقدمه
۲	۱-۱-شيمي سنخي
۶	۱-۱-۱-مزاياي روشهای كموتریکس
۶	۲-۱-شناسيي الگوها
۶	۳-۱-طبقه بندی الگوها
۷	۲-۱-روشهای شناسايي الگو
۷	۱-۲-۱-شناسيي الگو بدون ناظر
۷	۲-۲-۱-شناسيي الگو با ناظر
۸	۳-۱-تحليل اجزا اصلي
۹	۴-۱-تعديرات اناليز متعارف
۱۰	فصل دوم
۱۰	بررسی مقالات
۱۱	۱-۲-هدف از اين کار
۱۲	فصل سوم
۱۲	آزميشات
۱۳	۱-۳-آناليز چند متغيره تصاویر کروماتوگرافی لایه نازک جهت اندازه گيري همزمانی ترکیبات با سرعت شویش یکسان
۱۳	۱-۱-۱-واکنشگرها
۱۵	۲-۱-۳-مراحل اندازه گيري همزمانی چند آنالیت با استفاده از TLC-MIA
۱۸	۳-۱-۳-برنامه MIA
۲۵	۲-۲-۳-تصویف ترکیبات کربوکسیل با آنالیز چند متغيره طیف مادون قرمز
۴۱	۱-۲-۳-مجموعه های داده ها
۵۱	فصل چهارم
۵۱	بحث و نتیجه گيري
۵۲	۱-۴-آناليز چند متغيره تصاویر کروماتوگرافی لایه نازک جهت اندازه گيري همزمانی ترکیبات با سرعت شویش یکسان
۶۷	۲-۴-تصویف ترکیبات کربوکسیل با آنالیز چند متغيره طیف مادون قرمز
۷۲	۱-۲-۴-کلاس بندی ترکیبات کربونیل
۸۱	۲-۲-۴-تصویف ساختاري ترکیبات کربونیل
۱۰۰	نتیجه گيري:

## فهرست جدول ها

عنوان و شماره	صفحة
جدول ۱-۳ ترکیب دسته کالیبراسیون	۱۷
جدول ۲-۳ ترکیب دسته پیش بینی	۱۷
جدول ۳-۳ اسامی ترکیباتی که از اینترنت دانلود شده اند و خصوصیات آنها از قبیل نوع طیف و مقدار واقعی وزن ملکولی و درصد وزنی عناصر آنها، الف) اسیدها (ب) آدھیدها (ج) استرها (د) کتونها	۴۱
جدول ۱-۴ شاخصهای تجزیه ای برای کالیبراسیون تک متغیره هر کدام از آنالیتها	۵۸
جدول ۲-۴ خطاهای مربع میانگین ریشه ها (Root mean square error) مربوط به CV و کالیبراسیون (واحدی از $10^{-7}$ گرم) و تعداد متغیرهای پنهان (LV) بهینه در PLS که در اندازه گیری همزمانی شناساگرها با استفاده از روشهای باز کردن متفاوت در کار با کل داده ها به دست آمده است (روشهای TR)	۶۲
جدول ۳-۴ خطای پیش بینی نسبی مربوط به دسته پیش بینی که با آنالیز PLS بر روی کل محدوده داده ها به دست آمده اند	۶۳
جدول ۴-۴ خطاهای مربع میانگین ریشه ها (Root mean square error) مربوط به CV و کالیبراسیون (واحدی از $10^{-7}$ گرم) و تعداد متغیرهای پنهان (LV) بهینه در PLS که در اندازه گیری همزمانی شناساگرها با استفاده از روشهای باز کردن متفاوت در کار با داده های حاصل از انتخاب متغیر به دست آمده است (روشهای SV)	۶۵
جدول ۵-۴ خطای پیش بینی نسبی مربوط به دسته پیش بینی که با آنالیز PLS بر روی داده های حاصل از انتخاب متغیر به دست آمده اند	۶۶
جدول ۶-۴ نتایج PCA بر روی ماتریس اعداد جذب مربوط به طیفهای IR	۷۲
جدول ۷-۴ ملکولهایی که به عنوان دسته پیش بینی استفاده شده اند	۸۲
جدول ۸-۴ R <sub>2</sub> , Q <sub>2</sub> , Mean relative error, root mean square error و PRESS مربوط به CV و کالیبراسیون و تعداد متغیرهای پنهان (LV) بهینه در PLS که برای پیش بینی خصوصیات ساختاری کل گونه ها به دست آمده است	۸۳

<b>جدول ۹-۴</b>	PRESS و R <sub>2</sub> , Q <sub>2</sub> , Mean relative error, root mean square error	93
مربوط به CV و کالیبراسیون و تعداد متغیرهای پنهان (LV) بهینه در PLS که برای پیش بینی خصوصیات ساختاری اسیدها به دست آمده است.	85	
<b>جدول ۱۰-۴</b>	PRESS و R <sub>2</sub> , Q <sub>2</sub> , Mean relative error, root mean square error	104
مربوط به CV و کالیبراسیون و تعداد متغیرهای پنهان (LV) بهینه در PLS که برای پیش بینی خصوصیات ساختاری آلدهیدها به دست آمده است.	87	
<b>جدول ۱۱-۴</b>	PRESS و R <sub>2</sub> , Q <sub>2</sub> , Mean relative error, root mean square error	114
مربوط به CV و کالیبراسیون و تعداد متغیرهای پنهان (LV) بهینه در PLS که برای پیش بینی خصوصیات ساختاری استرها به دست آمده است.	88	
<b>جدول ۱۲-۴</b>	PRESS و R <sub>2</sub> , Q <sub>2</sub> , Mean relative error, root mean square error	124
مربوط به CV و کالیبراسیون و تعداد متغیرهای پنهان (LV) بهینه در PLS که برای پیش بینی خصوصیات ساختاری کتونها به دست آمده است.	90	

## فهرست شکل ها

عنوان	
صفحه	
شکل ۱-۱ چگونگی ارتباط کمومتریکس با بقیه رشته ها	۵
شکل ۱-۳ وسیله طراحی شده برای قرار دادن لکه ها بر روی یک خط افقی	۱۴
شکل ۲-۳ نمودار شمایی از سیستم MIA تهیه شده. در سمت چپ شکل سطح مقطعی از کابینت ساخته شده آورده شده است	۱۵
شکل ۳-۳ مراحلی که در اندازه گیری همزمانی شناساگرها در مخلوطشان با استفاده از روش TLC-MIA به کار می رود	۱۶
شکل ۴-۳ نمایش تصویری روشهایی که برای باز کردن ماتریس داده های شدت رنگ پیکسلها یا ماتریس‌های score آنها استفاده می شود. (الف) باز شدن ساده (SU); (ب) جمع ستونها (SR) و (ج) جمع ستونها (SC)	۲۱
شکل ۵-۳ مراحل به دست آمدن داده های مرتبه اول از داده های اولیه	۲۴
شکل ۶-۳ محیط کار MATLAB	۲۵
شکل ۷-۳ پنجره اصلی نرم افزار ir_gui1	۲۶
شکل ۸-۳ وارد کردن طیف IR با فرمت GIF	۲۷
شکل ۹-۳ پس از وارد کردن طیف IR برنامه آن را نشان می دهد.	۲۷
شکل ۱۰-۳ حالت‌های انتخاب محور توسط برنامه	۲۸
شکل ۱۱-۳ انتخاب دستی محدوده های محورهای نمودار	۲۹
شکل ۱۲-۳ طیف به دست آمده با محدوده های تعریف شده محورهای X و Y	۳۰
شکل ۱۳-۳ تعریف مشخصات تصویر به نرم افزار ir_gui1	۳۰
شکل ۱۴-۳ مشخص کردن نحوه چرخش طیف نسبت به محور افق	۳۱
شکل ۱۵-۳ تعریف مشخصات محورهای X و Y	۳۲
شکل ۱۶-۳ یکسان نبودن مقیاس در محور X	۳۳
شکل ۱۷-۳ تعریف مشخصات طیف خروجی	۳۴
شکل ۱۸-۳ نمایش طیفی که توسط برنامه ir_gui1 به عدد تبدیل شده است.	۳۵
شکل ۱۹-۳ معکوس کردن محور X یا Y	۳۶

..... شکل ۲۰-۳ خروجی دستور "visualize figure and spectrum"	۳۷
..... شکل ۲۱-۳ خارج کردن طیفی که به عدد تبدیل شده از محیط برنامه ir_guil	۳۸
..... شکل ۲۲-۳ هموارسازی طیف خروجی	۳۹
..... شکل ۲۳-۳ اعداد مربوط به طیف عددی شده نهایی که قابلیت خواندن این اعداد توسط بقیه نرم افزارها نیز وجود دارد.	۴۰
..... شکل ۱-۴ کروماتوگرام سه بعدی از الف) پس زمینه ب) آنالیتهای خالص و مخلوطشان بعد از حرکت لکه ها بر روی کاغذ، بدون کم کردن پس زمینه ج) پس از کم کردن پس زمینه	۵۴
..... شکل ۲-۴ کروماتوگرامهای دو بعدی شناساگرها و مخلوطهای آنها. غلظتهای این شناساگرها همانند شکل ۱.۴ است	۵۵
..... شکل ۳-۴ ساختمان شیمیابی شناساگرها استفاده شده در این کار	۵۶
..... شکل ۴-۴ کروماتوگرامهای به دست آمده جهت چک کردن تکرارپذیری، که در آن ۸ بار کرزول قرمز بر روی کاغذ تزریق شده است	۵۷
..... شکل ۵-۴ عکسهاي دو بعدی از کاغذهای TLC مربوط به دسته هاي کالibrasiون و پيش بيني پس از حرکت کردن لکه ها بر روی اين کاغذها قبل از تصحیح بوسیله استاندارد درونی	۵۹
..... شکل ۶-۴ عکسهاي دو بعدی از کاغذهای TLC مربوط به دسته هاي کالibrasiون و پيش بيني پس از حرکت کردن لکه ها بر روی اين کاغذهاو پس از تصحیح بوسیله استاندارد درونی	۶۰
..... شکل ۷-۴ عکسهاي دو بعدی از کاغذهای TLC مربوط به دسته هاي کالibrasiون و پيش بيني پس از حرکت کردن لکه ها بر روی اين کاغذها و پس از حذف قسمتهاي زائد	۶۱
..... شکل ۸-۴ الف) طیف IR مربوط به ۳ و ۵ دی کلرو سالیسیک اسید که از اینترنت دانلود شده ب) طیف عددی معادل که توسط برنامه ir_guil به دست آمده	۶۸
..... شکل ۹-۴ الف) طیف IR مربوط به ترانس، ترانس ۲ و ۴ هگزا دیانال که از اینترنت دانلود شده ب) طیف عددی معادل که توسط برنامه ir_guil به دست آمده	۶۹
..... شکل ۱۰-۴ الف) طیف IR مربوط به اتيل پنتا دکانوات که از اینترنت دانلود شده ب) طیف عددی معادل که توسط برنامه ir_guil به دست آمده	۷۰
..... شکل ۱۱-۴ الف) طیف IR مربوط به ۵ متیل ۳ هگزانون که از اینترنت دانلود شده ب) طیف عددی معادل که توسط برنامه ir_guil به دست آمده	۷۱
..... شکل ۱۲-۴ رسم سه PC اول که از اعداد طیفهای IR مربوط به ترکیبات کربونیل مورد مطالعه به دست آمده در ۴ نمای مختلف (گروههای عاملی اسید، آدھید، استر و کتون به ترتیب با *، +، و ۰ مشخص شده اند).	۷۳

شکل ۱۳-۴ رسم سه CV اول که از اعداد طیفهای IR مربوط به ترکیبات کربونیل مورد مطالعه به دست آمده در ۴ نمای مختلف (گروههای عاملی اسید، آلدهید، استر و کتون به ترتیب با \*، +، و ۰ مشخص شده اند).  
۷۷

شکل ۱۴-۴ رسم مقدارهای پیش بینی شده با PLS بر حسب مقدارهای واقعی برای C% در ترکیبات کربونیل مورد استفاده در این مطالعه: (A) اسیدها، (L) آلدهیدها، (E) استرهای، (K) کتونها.  
اعداد ۱-۵ سمت راست، نشان دهنده روش آزمایشگاهی برای ثبت طیف IR است. که به ترتیب شامل کل روشهای liquid film، KBr disk، محلول CCl<sub>4</sub> و nujol mull هستند. نمونه های کالیبراسیون با دایره های تو خالی و نمونه های پیش بینی با دایره های تو پر نشان داده شده اند.  
۹۲

شکل ۱۵-۴ رسم مقدارهای پیش بینی شده با PLS بر حسب مقدارهای واقعی برای H% در ترکیبات کربونیل مورد استفاده در این مطالعه: (A) اسیدها، (L) آلدهیدها، (E) استرهای، (K) کتونها.  
اعداد ۱-۵ سمت راست، نشان دهنده روش آزمایشگاهی برای ثبت طیف IR است. که به ترتیب شامل کل روشهای liquid film، KBr disk، محلول CCl<sub>4</sub> و nujol mull هستند. نمونه های کالیبراسیون با دایره های تو خالی و نمونه های پیش بینی با دایره های تو پر نشان داده شده اند.  
۹۴

شکل ۱۶-۴ رسم مقدارهای پیش بینی شده با PLS بر حسب مقدارهای واقعی برای O% در ترکیبات کربونیل مورد استفاده در این مطالعه: (A) اسیدها، (L) آلدهیدها، (E) استرهای، (K) کتونها.  
اعداد ۱-۵ سمت راست، نشان دهنده روش آزمایشگاهی برای ثبت طیف IR است. که به ترتیب شامل کل روشهای liquid film، KBr disk، محلول CCl<sub>4</sub> و nujol mull هستند. نمونه های کالیبراسیون با دایره های تو خالی و نمونه های پیش بینی با دایره های تو پر نشان داده شده اند.  
۹۶

شکل ۱۷-۴ رسم مقدارهای پیش بینی شده با PLS بر حسب مقدارهای واقعی برای وزن ملکولی در ترکیبات کربونیل مورد استفاده در این مطالعه: (A) اسیدها، (L) آلدهیدها، (E) استرهای، (K) کتونها. اعداد ۱-۵ سمت راست، نشان دهنده روش آزمایشگاهی برای ثبت طیف IR است. که به ترتیب شامل کل روشهای liquid film، KBr disk، محلول CCl<sub>4</sub> و nujol mull هستند.  
نمونه های کالیبراسیون با دایره های تو خالی و نمونه های پیش بینی با دایره های تو پر نشان داده شده اند  
۹۸

## فصل يك

مقدمة

## مقدمه

### ۱-۱-شیمی سنجی

از زمان آغاز شیمی سنجی در سال ۱۹۷۲ تا کنون تعاریف مختلفی از آن در نوشه های مربوط به شیمی عنوان شده است که در زیر به بخشی از آنها اشاره می شود:

- "شیمی سنجی به عنوان کاربرد روش های ریاضی و آمار در اندازه گیری های شیمی تعریف می شود."
- "شیمی سنجی یک دستورالعمل شیمی است که در آن از روش های ریاضی و آمار برای به دست آوردن راه بهینه برای کسب اطلاعات شیمیایی در مواد شیمیایی استفاده می شود."
- "پیشرفت های شیمی سنجی و درک این پیشرفت هایی که توسط نرم افزار کامپیوتری تحقق یافته به معنی تبدیل داده های خام به اطلاعات، اطلاعات به دانش و دانش به بینش است."
- "تحقیقات در شیمی سنجی کمک می کند به طراحی انواع جدیدی از ابزار، تولید آزمایش های بهینه ای با حداکثر اطلاعات مفید و فهرست کردن و حل مسائل مربوط به تفکیک سیگنال و کالیبراسیون. همه اینها با توجه به محدودیتهای دستگاه در تعیین داده های کمی و همچنین توانایی آن در کیفیت داده های تولید شده تعیین می شود."
- "شیمی سنجی، کاربرد روش های آماری و ریاضی در شیمی ..."
- "شیمی سنجی مانند روش های دیگری که بر مبنای منطق ریاضی است یک دستورالعمل است که به کاربرد آمار و ریاضی در شیمی مربوط می شود."

- "شیمی سنجی استفاده از روش‌های ریاضی و آمار برای بررسی، تفسیر و پیش‌بینی داده‌های شیمیایی است."
- "به طور کلی شیمی سنجی را می‌توان به عنوان کاربرد روش‌های ریاضی و آمار در ۱) بهبود فرآیندهای اندازه‌گیری شیمی و ۲) استخراج اطلاعات مفید از داده‌های اندازه‌گیری شده شیمیایی و فیزیکی توصیف کرد."
- "شیمی سنجی روشی در علوم اندازه‌گیری و تجزیه بر اساس ایده مشاهده غیرمستقیم است. اندازه‌گیریها مربوط است به ترکیب شیمیایی مواد انتخاب شده و مقدار مشخصه استنتاج شده مورد علاقه از بین بعضی از روابط ریاضی."
- "شیمی سنجی یک دستورالعمل شیمی است که از ریاضیات، آمار و منطق صوری استفاده می‌کند
- الف) برای طراحی یا انتخاب روش آزمایش بهینه
- ب) برای تهیی حداکثر اطلاعات شیمیایی با آنالیز داده‌های شیمیایی
- ج) برای به دست آوردن دانشی در مورد سیستمهای شیمیایی."
- "تمام مراحل که بوسیله آن برای تصمیم‌گیری داده (مانند اعداد در جدول) به اطلاعات تبدیل می‌شود."
- "شیمی سنجی مانند شیمی آلی یک موضوع واحد نیست. شیمی آلی بطور اساسی یک دانش بر مبنای اصول مهارتی معین و سپس افزایش دانش است. شیمی سنجی یک موضوع با مبنای مهارت بیشتر است اما نیاز به داشتن اطلاعات زیاد در مورد روش‌های مورد استفاده ندارد و تنها نیاز به دانستن مقدار کمی از اصول است اما برای توانایی حل مسئله نیاز به داشتن تجربه است."
- "گروههای مختلف پیش زمینه‌ها و انتظارات مختلفی دارند که شیمی سنجی باید چگونه معرفی شود:

آماریها مایلند که با توزیع و تستهای فرضیه و غیره شروع کنند و با استفاده از آن جلو بروند.  
آنها ناخرسند می‌شوند اگر از توصیف ریاضی استفاده نشود.

مهندسان شیمی دوست دارند که با جبرخطی مانند ماتریسها و بعضی اوقات از روشهای ریاضی شروع کنند، بنابراین علاقمند به توزیع و غیره هستند. مهندسان کامپیوتر معمولاً علاقمند به الگوریتمها هستند.

شیمیستهای تجزیه معمولاً مقدار کمی در مورد آمار می‌دانند اما لزوماً نمی‌خواهد خیلی مسلط به ریاضیات و الگوریتمها باشند، بنابراین مایلند که از طریق شیمی تجزیه آماری به آن برسند.

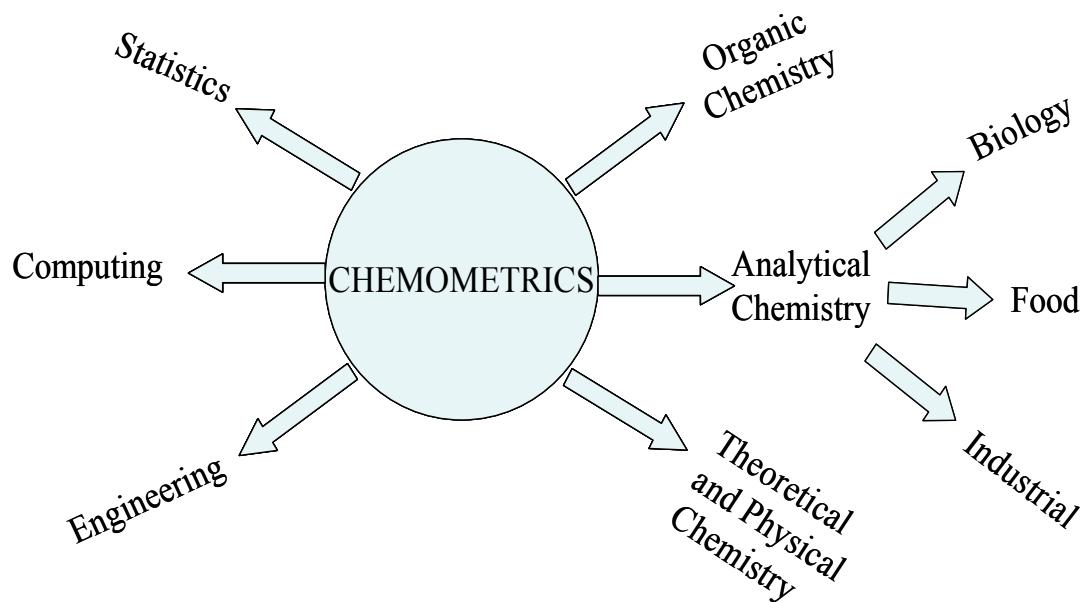
شیمیستهای آلی ریاضیات را دوست ندارند و مایلند بسته‌های با قابلیت کاراتوماتیک را برای استفاده انتخاب کنند. آنها معمولاً به دوره‌های آموزشی سخت برای اجتناب از ماتریسها نیاز دارند. دوره آموزشی که برای یک شیمیست آلی خوب تلقی می‌شود برای یک آماری بد به نظر می‌رسد.

استفاده از کامپیوتر برای حل مشکلات شیمیایی در ۲۰ سال گذشته بطور قابل توجهی افزایش یافته است. کمومتریکس استفاده از روشهای ریاضی و آمار برای پردازش، تفسیر و پیشگویی داده‌های شیمیایی است. متدولوژی‌های قوی چشم اندازهای جدیدی را برای شیمیدانان باز کرد و راه حل‌های مفیدی برای بسیاری از مشکلات شیمیایی فراهم آورد.

رابطه بین کمومتریکس به رشته‌های دیگر در شکل ۱-۱ آورده شده است. آیا که نقش اصلی را در کمومتریکس ایفا می‌کند. مهندسان بویژه مهندسان شیمی در بسیاری از زمینه‌های کاریشان به کمومتریکس احتیاج دارند. در سمت راست شاخه‌هایی از شیمی است که از کمومتریکس استفاده می‌کنند. شیمی تجزیه بیشترین استفاده را از کمومتریکس می‌کند. کمومتریکس نقش اساسی را شیمی تجزیه ایفا می‌کند. شیمیدانان محیط زیست، بیولوژیست‌ها، شیمیدانان غذایی که نیاز زیادی به اندازه گیریهای شیمی تجزیه دارند و از تقریب‌های چند متغیره استفاده می‌کنند، برای تفسیر داده‌هایشان به کمومتریکس نیاز دارند. شیمیدانان آلی نیاز نسبتاً متفاوتی به کمومتریکس دارد. عمدها در زمینه طراحی رابطه بین کمومتریکس

به رشته های دیگر در شکل ... آورده شده است. آیا که نقش اصلی را در کمومتریکس ایفا می کند. مهندسان بویژه مهندسان شیمی در بسیاری از زمینه های کاریشان به کمومتریکس احتیاج دارند. در سمت راست شاخه هایی از شیمی است که از کمومتریکس استفاده می کنند. شیمی تجزیه بیشترین استفاده را از کمومتریکس می کند. کمومتریکس نقش اساسی را شیمی تجزیه ایفا می کند. شیمیدانان محیط زیست، بیولوژیست ها، شیمیدانان غذایی که نیاز زیادی به اندازه گیریهای شیمی تجزیه دارند و از تقریب های چند متغیره استفاده می کنند، برای تفسیر داده هایشان به کمومتریکس نیاز دارند. شیمیدانان آلی نیاز نسبتاً متفاوتی به کمومتریکس دارد. عمدتاً در زمینه طراحی آزمایش ( مثلًا برای اپتیمم کردن شرایط آزمایش ) و QSAR برای طراحی داروها. در آخر شیمی فیزیک دانان مانند اسپکتروسکوپی دانان و سینتیک دانان اغلب به متدهایی برای جداسازی پیک ها و آنالیز داده های چند متغیره نیاز دارند.

در کمومتریکس نتیجه اصلی، ساختن یک رابطه ریاضی برای مشکل شیمیائی است. بنابراین کمومتریکس جدا از شیمی نیست.



شکل ۱-۱ چگونگی ارتباط کمومتریکس با بقیه رشته ها