



سازمان صنایع کوچک
و شهرکهای صنعتی ایران

مطالعات امکان سنجی مقدماتی طرح تولید اسیدسولفوریک

تهییه کننده:

شرکت گسترش صنایع پائین دستی پتروشیمی

تاریخ تهییه:

۱۳۸۶ تیرماه



خلاصه طرح

اسم محصول	اصلی
ظرفیت پیشنهادی طرح	۲۰ هزار تن
موارد کاربرد	کودهای شیمیایی، صنایع معدنی و فلزی و ...
مواد اولیه مصرفی عمده	گوگرد
کمبود محصول (سال ۱۳۹۰)	۷۵ هزار تن
اشتعال زایی (نفر)	۵۲
زمین مورد نیاز (m^2)	۵۰۰۰
زیربنا	اداری (m^2)
	تولیدی (m^2)
	سوله تاسیسات (m^2)
	انبار (m^2)
میزان مصرف سالانه مواد اولیه اصلی	۷۰۰۰ تن گوگرد
میزان مصرف سالانه یوتیلیتی	آب (m^3)
	برق (kw)
	گاز (m^3)
سرمایه گذاری ثابت طرح	ارزی (یورو)
	ریالی (میلیون ریال)
	مجموع (میلیون ریال)
محل پیشنهادی اجرای طرح	خراسان شمالی و یا استانهای محروم



فهرست مطالب

شماره صفحه	شرح
۱	۱- معرفی محصول
۱	۱-۱- نام و کد محصول
۲	۱-۲- شماره تعریفه گمرکی
۲	۱-۳- شرایط واردات
۲	۱-۴- بررسی و ارائه استاندارد
۳	۱-۵- قیمت داخلی و جهانی محصول
۳	۱-۶- موارد کاربرد
۹	۱-۷- کالای جایگزین
۱۰	۱-۸- اهمیت استراتژیک کالا
۱۰	۱-۹- کشورهای عمدۀ تولیدکننده و مصرف کننده محصول
۱۳	۲- وضعیت عرضه و تقاضا
۱۳	۲-۱- بررسی واحدهای موجود
۱۴	۲-۲- بررسی وضعیت طرح حای موجود و طرح های در دست اجرا
۱۵	۲-۳- بررسی روند واردات
۱۶	۲-۴- بررسی روند مصرف
۱۹	۲-۵- بررسی روند صادرات
۲۱	۲-۶- بررسی نیاز به محصول با اولویت صادرات
۲۲	۳- روشهای مختلف تولید اسید سولفوریک
۲۶	۴- تعیین نقاط قوت و ضعف تکنولوژی
۲۷	۵- برآورد حجم سرمایه گذاری ثابت در حدائق ظرفیت اقتصادی
۳۰	۶- برآورد مواد اولیه مورد نیاز و محل تامین
۳۰	۷- پیشنهاد منطقه مناسب برای اجرای طرح
۳۱	۸- تامین نیروی انسانی
۳۳	۹- تعیین میزان یوتیلیتی مورد نیاز واحد
۳۳	۱۰- وضعیت حمایت های اقتصادی و بازرگانی
۳۵	۱۱- تجزیه و تحلیل
۳۷	مراجع و منابع مطالعاتی

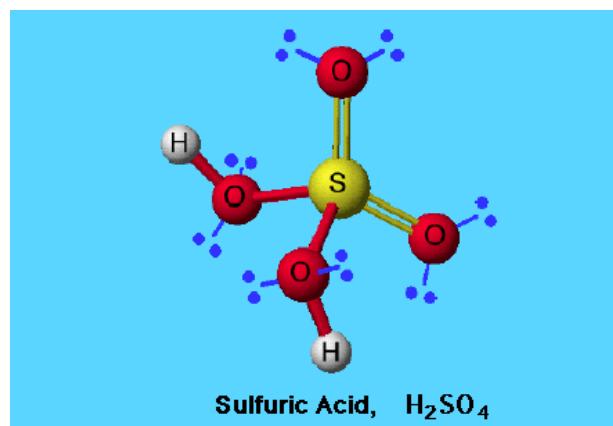
۱-معرفی محصول

۱-۱- نام و کد محصول

اسید سولفوریک خالص (H_2SO_4) دارای جرم مولکولی ۹۸/۰۸ مایعی بی‌رنگ و نسبتاً ویسکوز می‌باشد.

اسید سولفوریک به هر نسبتی در آب حل می‌شود. همچنین SO_2 به هر نسبتی در اسید سولفوریک حل می‌شود و اولئوم تشکیل می‌شود.

غلظت اولئوم بر حسب میزان SO_2 حل شده در اسید سولفوریک بیان می‌شود. مشخصات فیزیکی اسید سولفوریک و اولئوم بستگی به میزان غلظت SO_2 , H_2SO_4 و همچنین دما و فشار دارد. در دمای ثابت دانسیته اسید سولفوریک با افزایش غلظت H_2SO_4 افزایش می‌یابد.



شکل ۱-۱- ساختار شیمیایی اسید سولفوریک

اسید سولفوریک یک اسید قوی است که دارای مقاومت شیمیایی بالایی است. این ماده به نامهای اسید سولفین (Sulphuric acid)، اسید باتری (battery acid) و سولفات هیدروژن نیز شناخته می‌شود. این محصول موارد استفاده وسیعی در فرایندهای شیمیایی به عنوان عامل اسیدی، کاتالیست و عامل دی هیدراسیون دارد.

کد آیسیک اسید سولفوریک ۲۴۱۲۱۶۵۱ می‌باشد.



۲-۱-شماره تعرفه گمرکی

واردات و صادرات این ماده از طریق تعرفه گمرکی ۲۸۰۷ تحت عنوان اسید سولفوریک انجام می‌گیرد.

۳- شرایط واردات

حقوق پایه طبق ماده (۲) قانون اصلاح موادی از قانون برنامه سوم توسعه اقتصادی، اجتماعی و فرهنگی جمهوری اسلامی ایران، شامل حقوق گمرکی، مالیات، حق ثبت سفارش کالا، انواع عوارض و سایر وجوده دریافتی از کالاهای وارداتی میباشد و معادل ۴٪ ارزش گمرکی کالاها تعیین میشود. به مجموع این دریافتی و سود بازارگانی که طبق قوانین مربوطه توسط هیات وزیران تعیین میشود، حقوق ورودی اطلاق میشود. حقوق ورودی برای اسید سولفوریک ۱۰٪ میباشد.

۴- بررسی و ارائه استاندارد

۴-۱-استانداردهای بین المللی

اسامی برخی از استانداردهای بین المللی موجود برای اسید سولفوریک در زیر ارائه شده است.

ASTM-E-۱۰۱۱-۹۶

• استاندارد ویژگیها

BS-۳۹۰۳-۷۷

• استاندارد روشهای آزمون

BS-۳۹۰۳-۷۷

• استاندارد روشهای آزمون

۴-۲-استانداردهای ملی

استانداردهای ملی تدوین شده در موسسه استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران برای اسید سولفوریک در

زیر ارائه شده است.

ISIR-۱۰۶۹

• تعیین ویژگیهای اسید سولفوریک برای مصارف صنعتی

ISIRI-۱۰۶۳

• تعیین میزان ازت موجود در اسید سولفوریک با مصارف صنعتی

ISIRI-۲۱۰

• ویژگی‌ها و روشهای آزمون اسید سولفوریک غلیظ

۵-۱- قیمت تولید داخلی و جهانی محصول

۱-۵-۱- قیمت جهانی

بر اساس اطلاعات موجود در منابع مطالعاتی از جمله SRI قیمت اسید سولفوریک (بر پایه ۱۰۰٪) در مناطق عمده جهان در جدول ۱-۱ ارائه شده است

جدول ۱-۱- قیمت اسید سولفوریک (دلار بر تن) [۸]

ژاپن	اروپای غربی	آمریکا	کشور سال
۵۹	۱۴-۱۷	۵۲	۲۰۰۰
۴۶	۱۴-۱۶	۵۶	۲۰۰۱
۴۳	۲۰-۲۵	۵۷	۲۰۰۲
۶۱	۳۳	۴۵	۲۰۰۳
۵۸	۲۰	۵۱	۲۰۰۴

۱-۵-۲- قیمت داخلی

قیمت اسید سولفوریک تولیدی شرکت پتروشیمی رازی در سال ۱۳۸۳-۸۴ برابر ۲۴۰ ریال برای هر کیلوگرم معادل تنی ۳۰ دلار می‌باشد. قیمت بازار اسید سولفوریک تولیدی شرکتهای خصوصی (به جز پتروشیمی رازی)، برابر با ۳۲۰ ریال برای هر کیلوگرم می‌باشد. [۸]

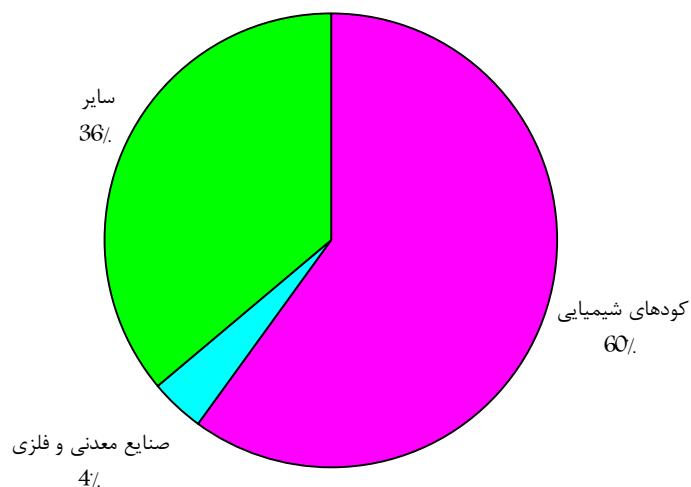
۶- موارد کاربرد

به علت طیف گسترده مصرف اسید سولفوریک، معمولاً حجم مصرف این ماده در یک کشور می‌تواند به عنوان شاخص معتبری در محاسبه روند اقتصادی یک جامعه تولیدی صنعتی منظور گردد. میزان هریک از موارد کاربرد اسید سولفوریک در مناطق مختلف جهان در جدول ۱-۲ نشان داده شده است.

جدول ۲-۱- الگوی مصرف اسید سولفوریک در جهان [۱]

موارد کاربرد	درصد از کل مصرف جهان
کودهای شیمیایی	۶۰
صنایع معدنی و فلزی	۴
سایر مصارف	۳۶
مجموع	۱۰۰

شکل ۱-۲ الگوی مصرف اسید سولفوریک را نشان می دهد.



شکل ۲-۱- الگوی مصرف اسید سولفوریک در جهان

عمده ترین کاربرد اسید سولفوریک در تهیه کود شیمیایی فسفاته می‌باشد. تولید کودهای شیمیایی ۶۰ درصد بازار مصرف اسید سولفوریک را به خود اختصاص داده است. صنایع معدنی و فلزی نیز در حدود ۴ درصد بازار مصرف جهانی اسید سولفوریک را به خود اختصاص داده است. در ادامه موارد کاربرد اسید سولفوریک به تفکیک شرح داده شده است.

۱-۶-۱- کودهای شیمیایی

نرخ رشد مصرف اسید سولفوریک در ساخت کودهای شیمیایی در آمریکا بین سالهای ۱۹۸۵ تا ۱۹۹۷ حدود ۲/۲ درصد بوده است و این میزان در طی سالهای ۱۹۹۷ تا ۲۰۰۴ به حدود ۳/۹ درصد رسیده است. اسید سولفوریک در تولید اسید فسفریک، کود سولفات آمونیوم و کود سوپر فسفات نرمال (ساده) به صورت مستقیم مصرف می‌گردد. اسید فسفریک خود ماده اولیه تولید کودهای مختلف فسفاته است.

الف) اسید فسفریک

بخش عمده اسید سولفوریک جهان جهت تولید اسید فسفریک از فرایند مرطوب (Wet Process) مورد استفاده قرار می‌گیرد. شایان ذکر است که در تولید اسید فسفریک کوره ای از اسید سولفوریک به عنوان ماده اولیه استفاده نمی‌شود. البته در سالهای اخیر حجم بالای تولید اسید فسفریک از فرایند مرطوب موجب شده است تا اسید فسفریک تولید شده از این فرایند خالص سازی شده و علاوه بر تولید کودهای شیمیایی در صنایع دیگر نیز بجای اسید فسفریک کوره‌ای نیز مورد استفاده قرار گیرد.

باتوجه به بالا بودن میزان تولید اسید فسفریک جهان از اسید سولفوریک، بازار اسید سولفوریک بسیار تحت تأثیر بازار جهانی اسید فسفریک و کودهای شیمیایی تولیدی از آن قرار دارد.

ب) کود سولفات آمونیوم

بخشی از اسید سولفوریک جهان در تولید کود سولفات آمونیوم مصرف می‌گردد. در این فرایند از آمونیاک و اسید سولفوریک استفاده می‌شود.



(پ) کود سوپر فسفات نرمال (ساده)

کود سوپر فسفات نرمال (NSP) از اضافه کردن اسید سولفوریک به سنگ فسفات تولید می‌شود. در این فرایند فسفات موجود در سنگ، به منوکلیسیم فسفات منوهیدرات (Gypsum) تبدیل می‌شود. این ماده سبب می‌شود که کود سوپر فسفات نرمال کمترین میزان P_2O_5 را در بین کودهای فسفاته دارا باشد و لذا مصرف آن محدود می‌باشد.

(ت) استفاده مستقیم از اسید سولفوریک

بخش اندکی از اسید سولفوریک مورد استفاده در صنایع کود شیمیایی نیز بطور مستقیم در مخلوط کودهای مایع مورد استفاده قرار می‌گیرد.

۲-۶-۱- صنایع معدنی و فلزی

موارد کاربرد اسید سولفوریک در صنایع معدنی شامل استخراج مس، استخراج اورانیوم، وانادیوم و شستشو و آماده سازی فلزی برای رنگ و پوشش است.

(الف) استخراج فلزات مس، سرب و روی

استخراج و تغليظ سنگ معدن حاوی مس، روی یا سرب غالباً با استفاده از اسید سولفوریک انجام می‌گردد.

(ب) استخراج اورانیوم و وانادیوم

در اوایل دهه ۱۹۸۰ حجم زیادی از اسید سولفوریک جهان صرف استخراج اورانیوم و محصول جانبی آن وانادیوم گردید. بعد از آن به علت اینکه فعالیتهای هسته‌ای محدود به قوانین سازمان ملل گردید، میزان استفاده از اسید سولفوریک نیز در این زمینه رو به کاهش گذارد.

(پ) صنایع فولاد و آهن

اسید سولفوریک به دو منظور در صنایع فولاد مورد استفاده قرار می‌گیرد. یکی بازیافت گازهای محتوی آمونیاک بوسیله اسید سولفوریک که منجر به تولید سولفات آمونیوم به عنوان محصول جانبی صنعت فولاد



می گردد و دیگری رسوب زدایی توسط اسید (Pickling) که در این عملیات اکسیدهای فلزات، چربیها و نمکها و حتی زنگ آهن از روی سطح فولاد زدوده می شود.

ت) سایر صنایع معدنی

اسید سولفوریک می تواند برای تصفیه سایر مواد معدنی نظیر سنگهای طلا و مس- نقره نیز مورد استفاده قرار گیرد. همچنین این اسید در تولید سولفات مس (کات کبود)، سولفات منگنز، سولفات نیکل، انواع سولفات‌های آهن (زاج سبز و زاج سفید)، سولفات سدیم و سولفات روی کاربرد دارد. در تولید سولفات آلومینیوم از بوکسیت نیز اسید سولفوریک به میزان ۵، ۰ کیلوگرم به ازای تولید یک کیلوگرم محصول مصرف می گردد.

۱-۶-۳- سایر موارد مصرف

سایر موارد مصرف اسید سولفوریک در ادامه شرح داده شده است.

الف) سنتز مواد شیمیایی

در فرایند تولید مواد شیمیایی مختلفی از اسید سولفوریک استفاده می شود. این مواد عبارتند از:

- تولید متیل متاکریلات از روش استو سیانو هیدرین
- تولید کاپرولاکتم و تولید محصول جانبی سولفات آمونیوم
- اسید فلوریک از سنگ معدن فلوراسپار
- دی اکسید تیتانیوم از فرایند سولفات
- اکریلونیتریل از پروپیلن
- مواد منفجره مانند نیتروگلیسرین، نیتروسلولز و نیتروبنزن
- تولید اسید کلریدریک از اسید سولفوریک و نمک طعام
- اسید کرومیک و بی کرومات ها
- اسید سیتریک از اسید سولفوریک و سیترات کلسیم



- اسید بوریک از اسید سولفوریک و بورات سدیم

- رزورسینول از بنزن

- فورفورال از پنتوسن و اسید سولفوریک

- ایزوپروپیل الکل و اتانول از اولفین ها

- فنل از کومن و اسید سولفوریک

ب) تصفیه روغن موتور

در فرایند تولید روغن موتور و تصفیه دوم روغنها موتور کار کرده و همچنین در فرایند تولید گریس از اسید سولفوریک استفاده می شود.

ج) تولید باطربهای اتومبیل و آب باتری

اسید سولفوریک به عنوان الکتروولیت در باطربهای اسیدی مورد استفاده قرار می گیرد. مورد مصرف این باطربهای در اتومبیلهای می باشد. اگرچه مقدار و غلظت اسید مورد نیاز برای هر باطربی می تواند متفاوت باشد. اما نسبت میزان مصرف اسید به مصرف سرب در هر باطربی ثابت و برابر $\frac{1}{2}$ واحد به ازای یک واحد سرب می باشد.

د) تصفیه آب (Water treatment)

اسید سولفوریک در تصفیه آب و پساب، در کنترل PH، احیای رزین مبدل یونی جهت رسوب دهی یونها و در نهایت تولید آب عاری از یون مورد استفاده قرار می گیرد. از اسید سولفوریک جهت افزایش PH آب تا ۶ و رسوب املاح آب استفاده می گردد. پالایشگاهها، پتروشیمی ها و نیروگاهها بزرگترین مراکز مصرف کننده آب بدون املاح هستند. لذا مصرف اسید سولفوریک آنها نیز قابل توجه است

ه) سایر موارد کاربرد

اسید سولفوریک در صنایع مختلف دیگری نیز کاربرد دارد که عبارتند از :

- در کارخانجات سالمبور سازی جهت خیساندن پوست و زدودن چربی



- در صنعت چرمسازی برای زدودن چربی از چرم خام
- در واحدهای آماده سازی و ریسنده‌گی و رنگ آمیزی پشم
- در صنعت لاستیک سازی جهت شستشو و کنترل PH
- در صنعت نساجی برای تثبیت رنگ پارچه و نخ و خنشی سازی
- در کارخانجات روغن نباتی جهت زدودن چربی از ماشین آلات و مهیا سازی تفاله دانه برای خوراک دام و طیور
- در برخی از واحدهای پودر و مایع شوینده جهت سولفوناسیون و تولید محلول چربی گیر و باز کننده لوله فاضلاب و شستشوی کاشی
- در صنعت کاغذ جهت کنترل PH و تصفیه کاغذ و زدودن ناخالصی‌های معدنی
- در صنعت تولید کلر در سلهای دیافراگمی جهت خشک کردن و آب گیری گاز کلر

۷-۱- کالای جایگزین

در تولید اسید فسفریک و کودهای شیمیایی فسفاته، اسید سولفوریک عامل اصلی است و قابل جایگزینی با محصول دیگری نیست.

در تصفیه اورانیوم و وانادیوم، مواد قلیایی جایگزین اسید سولفوریک شده است، البته هنوز در برخی نقاط دنیا از اسید سولفوریک در این زمینه استفاده می‌شود. تصفیه برشهای روغنی امروزه به روشهای دیگری غیر از تصفیه با اسید سولفوریک انجام می‌شود. همچنین در تولید دی اکسید تیتانیوم فرآیند کلراید با فرایند سولفاید که از اسید سولفوریک استفاده می‌کند رقابت می‌کند. در تولید مواد پاک کننده، تری اکسید سولفور و اسید کلروسولفوریک می‌تواند جایگزین اسید سولفوریک شود.

در تصفیه آب (Water-treatment) دی اکسید کربن با اسید سولفوریک رقابت می‌کند. همچنین در تولید ترکیبات کروم، اسید سیتریک، رزورسینول و فنل فرآیندهای دیگری نیز وجود دارند که با فرآیندهای تولید از اسید سولفوریک رقابت می‌کند.

بهر حال، علت کاربرد فراوان اسید سولفوریک در صنایع مختلف، ارزان بودن و حجم بالای تولید آن در جهان است. لازم به ذکر است که قسمت عمده اسید سولفوریک جهان در تولید اسید فسفریک (Wet-Process) مصرف می‌شود که هیچ محصول جایگزینی برای آن وجود ندارد.

۱-۸- اهمیت استراتژیک کالا

همانطور که ذکر شد، عمده کاربرد اسید سولفوریک در تولید کودهای فسفاته است. اهمیت استراتژیک اسید سولفوریک نیز در همین راستاست. با رشد روزافزون جمعیت جهان و محدودیت زمین‌های کشاورزی، میزان بهره‌وری و راندمان تولید محصول از خاک به ازای هر واحد، ضرورتا باید افزوده شود تا بتواند پاسخگوی رشد فزاینده جمعیت باشد. امروزه این کار دیگر با کودهای حیوانی انجام نمی‌شود. چرا که کودهای حیوانی تنها فیزیک خاک را تغییر می‌دهند و خاک را برای رشد آماده می‌کنند، اما از نظر مواد مغذی برای گیاه بسیار فقیر هستند. برای بالا بردن بهره‌وری خاک، استفاده از کودهای شیمیایی ضرورت شناخته شده‌ای است.

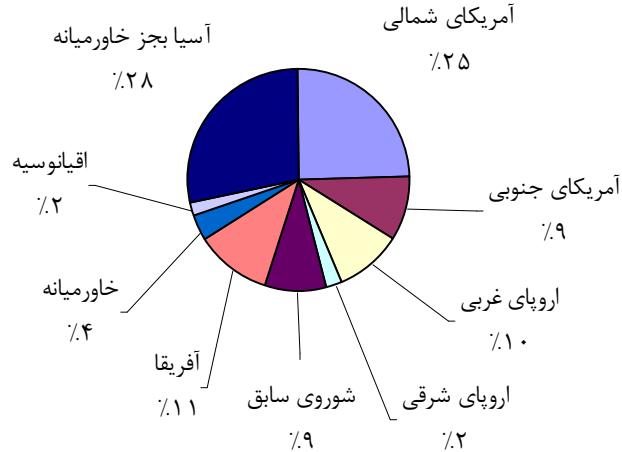
همانطور که در بخش موارد ذکر شد، اسید سولفوریک در تولید کودهای پر مصرف از جمله کودهای فسفاته و نیز کود سولفات آمونیوم مورد استفاده قرار می‌گیرد و در این کاربردها نیز قابل جایگزینی با ماده دیگری نیست. لذا از این نظر بسیار حائز اهمیت است.

۱-۹- کشورهای عمده تولیدکننده و مصرف کننده محصول

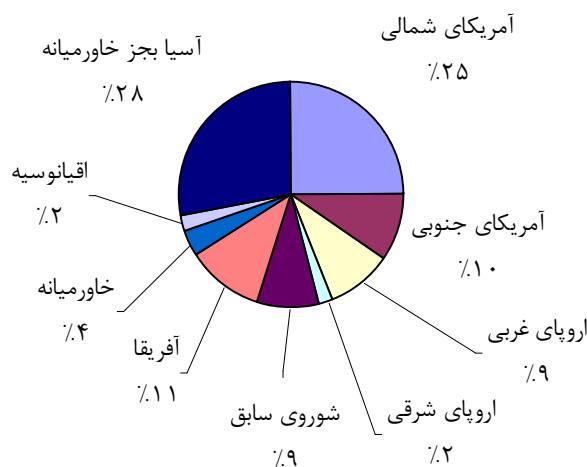
در جدول ۱-۳ کشورهای تولید کننده عمده اسید سولفوریک در جهان به همراه ظرفیت آنها در سال ۲۰۰۵ به تفکیک مناطق ارائه شده است.

جدول ۱-۳-تولید کنندگان عمده اسید سولفوریک در مناطق مختلف جهان در سال ۲۰۰۵^[۱]

ظرفیت (هزار تن)	نام کشور	نام منطقه
۴۴۵۱۰	آمریکا	آمریکای شمالی
۵۵۳۰	کانادا	
۵۷۷۲	مکزیک	آمریکای جنوبی
۵۳۷۵	برزیل	
۲۲۱۰	بلژیک	اروپای غربی
۱۶۸۰	فنلاند	
۲۷۴۵	فرانسه	
۶۴۲۵	آلمان	
۱۴۴۰	یونان	
۱۷۲۵	ایتالیا	
۷۹۵	هلند	
۳۲۳۵	اسپانیا	
۹۰۰	سوئد	
۲۴۰۰	انگلستان	
۷۵۵	بلغارستان	اروپای شرقی
۶۱۵	جمهوری چک	
۳۵۱۰	لهستان	
۲۹۰۰	رومانی	
۷۶۵	یوگسلاوی سابق	
۸۵۰	آذربایجان	کشورهای شوروی سابق
۱۳۶۵	بالاروس	
۳۱۴۰	قراقیستان	
۱۰۶۶۵	روسیه	
۱۰۰۰	ترکمنستان	
۵۰۶۵	اکراین	
۲۴۶۵	ازبکستان	
۹۸۰۶	مراکش	
۹۱۹	سنگال	
۳۵۶۶	افریقای جنوبی	
۵۳۳۵	تونس	آفریقا
۱۰۶۳	ایران	
۱۸۰۰	اسرائیل	
۲۱۴۰	اردن	
۱۱۹۱	ترکیه	
۵۲۰۰	استرالیا	اقیانوسیه
۱۰۰۰	نیوزیلند	
۱۴۹۸۷۵		مجموع



نمودار ۳-۱- سهم تولید اسید سولفوریک در هریک از مناطق عمدۀ جهان



نمودار ۴- سهم مصرف اسید سولفوریک در هریک از مناطق عمدۀ جهان

همانطور که در نمودار فوق مشاهده می شود، کشورهای آسیایی نظیر چین، ژاپن و کره و نیز کشورهای

آمریکا از جمله مصرف کنندگان عمدۀ اسید سولفوریک هستند

۲- وضعیت عرضه و تقاضا

۱- بررسی واحدهای موجود، محل واحدهای موجود، ظرفیت تولید

اطلاعات مربوط به واحدهای موجود تولید کننده اسید سولفوریک طبق اطلاعات گرفته شده از وزارت

صنایع در جدول ۱-۲ ارائه شده است.

جدول ۱-۲- واحدهای موجود تولید کننده اسید سولفوریک - (تن در سال) [۹]

نام شرکت	استان	ظرفیت اسمی
شرکت آذران اسید	آذربایجان شرقی	۶۰۰۰
شرکت فسفات کبودان	آذربایجان غربی	۳۰۰۰
پریان اسید تهران	تهران	۲۵۰۰
صنایع شیمیابی	تهران	۴۹۱۰
صنایع شیمیابی پارچین	تهران	۶۰۰۰
واحد جهاد دانشگاهی دانشگاه شهید بهشتی	تهران	۳۵
کندرشیمی خاوران	خراسان رضوی	۲۰۰۰
فرآورده های شیمیائی روئین کاران الوند	زنجان	۴۴۰۰
فرآورده های شیمیائی جهان	قزوین	۲۴۳۸۰
گلباران اسید	قزوین	۹۹۰۰
شرکت نیکان اسید	قم	۱۵۳۰۰
عیسی تقی پور رودمیانه و حمید حسن زاده	مازندران	۹۴
صنایع شیمیائی سولفات نمونه	مرکزی	۷۷۰۰
مجتمع صنایع شیمیائی و داروئی کیان کاو	مرکزی	۱۵۰
میهن زاج	مرکزی	۱۵۰۰۰
جمع		۲۰۸۴۶۹

علاوه بر واحدهای مذکور در جدول فوق ، پتروشیمی رازی نیز دارای سه واحد تولید اسید سولفوریک با مجموع ظرفیت یک میلیون تن در سال است. از این واحدها تنها دو واحد آن فعال می باشد. مجموع ظرفیت اسیمی این دو واحد ۶۳۰ هزار تن در سال می باشد.

شايان ذكر است که واحد ديگر اين پتروشيمى به دليل فرسودگى و تكنولوژى بسيار قديمى در حال حاضر فعال نمى باشد.

۲-۲- بررسی وضعیت طرح حای موجود و طرح های در دست اجرا

در جدول ۲-۲ بر اساس اطلاعات گرفته شده از وزارت صنایع واحد های در دست احداث اسید سولفوریک که بیش از ۱۰ درصد پیشرفت فیزیکی داشته و تاریخ جواز آنها از سال ۱۳۷۶ به بعد بوده، ارائه شده است.

جدول ۲-۲- طرح های در دست اجرای اسید سولفوریک [۹]

مکان	اشغال (نفر)	پیشرفت (درصد)	ظرفیت (تن)	نام
تهران	۴۵	۴۳	۲۰۰۰	صنایع زنجیره شیمی
	۳۲	۱۲	۳۲۰۰	اشتهرادشیمی امین
	۱۲	۱۳	۷۰	علیرضا ناطقی و کرم احمدی
سمنان	۵۰	۲۸	۸۰۰۰	اسید سازان شرق
	۲۶۰	۳۵	۳۰۰۰	شرکت شیمی گستر رضوان
	۵۰	۶۲	۱۰۰۰۰	شرکت کلر شیمی پارس
قزوین	۲۴	۴۳	۴۵۰۰	آراسنج شیمی
	۱۱۳	۹۸	۳۰۰۰۰	شیمیائی گوگرد رازی
همدان	۱۷۵	۱۰	۱۸۰۰۰	علی اصغر سرکانیان
	۱۷۵	۱۰	۱۸۰۰۰	مرتضی زارعی
یزد	۴۳۱	۹۹	۵۰۰۰	شرکت ذوب روی بافق
۹۸۴۲۲				مجموع

۲-۳-بررسی روند واردات از آغاز برنامه سوم تاکنون

میزان و ارزش واردات اسید سولفوریک از سال ۱۳۷۹ تا ۱۳۸۴ از طریق تعریفه ۲۸۰۷ در جدول ۲-۳ ارائه شده است.

جدول ۲-۳-واردات اسید سولفوریک [۷]

تعریفه	میزان و ارزش واردات	سال
۲۸۰۷		
۲۱	میزان (تن)	۱۳۷۹
۹۷	ارزش (هزار دلار)	
۳۷	میزان (تن)	۱۳۸۰
۷۲	ارزش (هزار دلار)	
۵	میزان (تن)	۱۳۸۱
۷۳	ارزش (هزار دلار)	
۲۰	میزان (تن)	۱۳۸۲
۱۵۹	ارزش (هزار دلار)	
۳	میزان (تن)	۱۳۸۳
۳۳	ارزش (هزار دلار)	
۱۹	میزان (تن)	۱۳۸۴
۱۰۵	ارزش (هزار دلار)	

عمده واردات ایران بین سالهای ۱۳۷۹-۱۳۸۴ از کشورهای آلمان، ترکیه، چین و امارات بوده است.

همانطور که اعداد جدول فوق نشان می‌دهد، میزان واردات ایران در مقایسه با میزان تولید داخل رقم پایینی است.

۲-۴-بررسی روند مصرف

کاربردهای عمده اسید سولفوریک در کشور در تهیه اسید فسفریک و کودهای فسفاته، واحدهای تولید اسید کلریدریک، باتری سازی ها، صنایع فولاد، نساجی، کاغذ سازی، سولفات آمونیم، رزورسینول و ... می باشد که در ادامه به تفکیک بررسی شده است.

۲-۴-۱-اسید فسفریک

بیشترین مورد استفاده اسید سولفوریک تولید اسید فسفریک است. در حال حاضر تنها واحد موجود تولید کننده اسید فسفریک در کشور، پتروشیمی رازی با ظرفیت اسمی ۲۵۵ هزار تن است که میزان تولید آن در سالهای اخیر در جدول ۲-۴ آمده است.

نوasanat در تولید واحد اسید فسفریک به خاطر فرسوده و قدیمی بودن واحد است.

جدول ۲-۴- میزان تولید اسید فسفریک پتروشیمی رازی- هزار تن [۸]

سال	تولید اسید فسفریک
۱۳۸۳	۸۷
۱۳۸۲	۶۹
۱۳۸۱	۱۱۳
۱۳۸۰	۶۷
۱۳۷۹	۱۰۰
۱۳۷۸	۸۰
۱۳۷۷	۱۱۶

ارقام نشان می دهد که تولید اسید فسفریک در شرکت سهامی پتروشیمی رازی متوسط ۸۰-۱۰۰ هزار تن در سال می باشد. این واحد به علت مشکلات فنی و فرسوده شدن امکان تولید در ظرفیت کامل را ندارد. ضریب مصرف اسید سولفوریک برای هر تن اسید فسفریک حدود $\frac{3}{2}$ -۳ تن می باشد. با احتساب این مقدار تولید، این واحد مصرف کننده ۲۸۰-۲۵۰ هزار تن اسید سولفوریک در سال خواهد بود.

با توجه به ظرفیت تنها واحد حال حاضر تولید اسید فسفریک در کشور، میزان اسید سولفوریک مصرفی در حال حاضر ۲۸۰-۲۵۰ هزار تن در سال می باشد. با فرض اینکه تا چند سال آینده طرحهای جدید اسید فسفریک در ۵۰ درصد ظرفیت اسمی خود تولید را آغاز کنند، حدود ۷۵ هزار تن به ظرفیت تولید اسید فسفریک کشور اضافه خواهد شد. لذا اسید سولفوریک مورد استفاده جهت تولید اسید فسفریک در کشور به ۵۰۰ هزار تن در سال خواهد رسید.



۲-۴-۲- سولفات آمونیوم

در حال حاضر ظرفیت واحدهای تولید کننده سولفات آمونیوم در کشور در حدود ۹۸ هزار تن می باشد همچنین چند طرح در دست اجرا نیز برای تولید سولفات آمونیوم در کشور وجود دارند. با احتساب به بهره برداری رسیدن ۵۰ درصد از طرح های در دست اجرای تولید سولفات امونیوم که از سال ۱۳۷۶ به بعد از وزارت صنایع مجوز اخذ نموده و بیش از ۱۰ درصد پیشرفت فیزیکی داشته اند، ظرفیت سولفات آمونیوم کشور در سالهای آتی به ۱۷۵ هزار تن افزایش خواهد یافت.

برای تولید هر تن سولفات آمونیوم نیاز به ۰/۷۴ تن اسید سولفوریک می باشد. لذا مصرف آتی اسید سولفوریک در تولید سولفات آمونیم کشور در حدود ۱۲۹۵۰۰ تن پیش بینی می گردد.

۲-۴-۳- تولید ایزوسیانات ها

شرکت پتروشیمی کارون واقع در منطقه ویژه اقتصادی پتروشیمی برای تولید ۴۰ هزار تن در سال تولوئن دی ایزوسیانات و ۴۰ هزار تن در سال متیلن دی فنیلن دی ایزوسیانات سالانه نیاز به ۴۰۰ تن اسید سولفوریک دارد.

۲-۴-۴- سولفات پتابسیم

طبق اطلاعات موجود ظرفیت واحدهای فعال تولید کننده سولفات پتابسیم در کشور در حدود ۶۱ هزار تن در سال می باشد.

جهت تولید سولفات پتابسیم دهها واحد با مجموع ظرفیت بیش از ۲۰۰ هزار تن در سال مجوز گرفته اند که در مراحل مختلف اجرا هستند.

برای تولید هر کیلوگرم سولفات پتابسیم نیاز به ۰،۷۳ کیلوگرم اسید سولفوریک می باشد. با فرض اینکه واحدهای موجود در ۸۰ درصد ظرفیت اسمی خودکار کنند تولید سالانه سولفات پتابسیم در کشور در حدود ۴۹ هزار تن در سال خواهد شد و مصرف سالانه اسید سولفوریک در این واحدها ۳۵ هزار تن خواهد بود. با

فرض راه اندازی بخشی از طرحهای جدید تولید سولفات پتاسیم، پیش بینی می گردد که مصرف اسید سولفوریک در این صنعت به ۵۰ هزار تن بررسد.

۴-۲- اسید کلریدریک (جوهر نمک)

روش متداول واحدهای کوچک صنعتی برای تولید جوهر نمک در کشور استفاده از اسید سولفوریک و نمک طعام به عنوان ماده اولیه است. مصارف عمده جوهر نمک که با غلظت های ۱۵، ۲۰ و ۳۰ درصد تهیه می گردد، عبارتست از شستشوی دستگاهها و قطعات فلزی قبل از رنگ زدن، کارخانجات موزاییک سازی جهت پاک کردن و جلا دادن به موزاییک و کاشی و مصارف خانگی. ظرفیت واحدهای تولید کننده اسید کلریدریک در کشور در حدود ۶۷۵۰۰ تن در سال است.

این واحدها تقریبا در ۱۰۰ درصد ظرفیت اسمی خود تولید می کنند. علاوه بر این واحدها چندین واحد کوچک تولید اسید کلریدریک وجود دارد که مجموع ظرفیت آنها حدود ۱۲۰۰۰ تن در سال است. از آنجایی که برای تولید هر تن اسید کلریدریک نیاز به ۵۳ هزار تن اسید سولفوریک می باشد، لذا مصرف اسید سولفوریک در این واحدها، در حدود ۳۶ هزار تن در سال می باشد. این میزان در آینده ممکن است تا ۵۰ هزار تن افزایش یابد.

از جمله طرحهای بزرگ پتروشیمی که در سالهای آینده به بهره برداری خواهد رسید، طرح ایزوسیاناتها در منطقه ویژه اقتصادی است که توسط شرکت پتروشیمی کارون در دو فاز یک و دو در حال ساخت است. این پروژه که محصولات اصلی آن TDI و MDI است، ظرفیت تولید بیش از ۶۰ هزار تن اسید کلریدریک را نیز دارد که خود مصرف کننده حدود ۳۲ هزار تن اسید سولفوریک خواهد بود.

از دیگر طرحهای پتروشیمی، طرح اکریلونیتریل به مตیل متاکریلات است که مصرف کننده ۴۶ هزار تن اسید سولفوریک خواهد بود.

طبق آمار تعداد کل طرحها و پروژه های در دست اقدام سایر واحد هایی که از اسید سولفوریک به عنوان ماده اولیه استفاده می کنند، بالغ بر ۱۰ واحد تولیدی با ظرفیت ۳۳ هزار تن در سال خواهد بود.

چنانچه ۷۰ درصد این واحدها به بهره برداری برسد، این واحدها در حدود ۱۳ هزار تن در سال اسید سولفوریک مصرف خواهند کرد.

۶-۴-۲- سایر مصارف اسید سولفوریک

سایر مصارف اسید سولفوریک در نیروگاهها، شستشوی فلزات، صنایع استخراج مس، صنعت کاغذ، تصفیه آب و ... می باشد. اطلاعات دقیقی در مورد میزان مصرف اسید سولفوریک در این صنایع وجود ندارد. جدول ۶-۶ میزان مصرف فعلی و آتی اسید سولفوریک در کشور را نشان می دهد.

جدول ۶-۶- میزان مصرف آتی اسید سولفوریک در کشور

ردیف	موارد کاربرد	تولید اسید فسفریک	تولید اسید سولفات آمونیوم	تولید سولفات پتاسیم	تولید اسید کلریدریک	طرحهای جدید پتروشیمی	سایر زمینه های مصرف	مجموع
۱		۵۰۰						
۲		۱۲۹						
۳		۵۰						
۴		۵۰						
۵		۹۱						
۶		۸۲						
		۹۰۲						

۵-۲- بررسی روند صادرات از آغاز برنامه سوم تاکنون

میزان صادرات اسید سولفوریک از سال ۱۳۷۹ تا ۱۳۸۴ از طریق تعریفه ۲۸۰۷ در جدول ۶-۷ ارائه شده است.

جدول ۲-۷- صادرات اسید سولفوریک [۷]

تعریفه	میزان و ارزش صادرات	سال
۲۸۰۷		۱۳۷۹
۱۱۵۸	میزان (تن)	
۷۳	ارزش (هزار دلار)	۱۳۸۰
۷۹۸	میزان (تن)	
۵۲	ارزش (هزار دلار)	۱۳۸۱
۹۶۰	میزان (تن)	
۱۷۲	ارزش (هزار دلار)	۱۳۸۲
۵۰۲۱۳	میزان (تن)	
۳۱۳۷	ارزش (هزار دلار)	۱۳۸۳
۲۷۹۲۵۸	میزان (تن)	
۷۱۲۱	ارزش (هزار دلار)	۱۳۸۴
۹۲۳۹۶	میزان (تن)	
۲۵۵۷	ارزش (هزار دلار)	

همانطور که در جدول فوق مشاهده می شود، میزان صادرات اسید سولفوریک در سال ۱۳۸۴ بیش از ۹۰ هزار تن بوده است که خود مبین بازار صادراتی بسیار پر رونق این محصول است. عمده صادرات ایران در سالهای ۱۳۷۹-۱۳۸۴ به کشورهای ارمنستان، سودان، عراق، آفریقای جنوبی، ایتالیا، ترکیه، مصر و هند بوده است.

۶-۲- بررسی نیاز به محصول با اولویت صادرات

همانطور که اشاره شد، با احداث واحدهای جدید مصرف کننده اسید سولفوریک در کشور در سالهای آتی بازهم در حدود ۳۵ هزار تن کمبود اسید سولفوریک در کشور وجود خواهد داشت. علاوه بر آن کشور ایران از جمله تولید کنندگان و صادرکننگان عمدۀ این محصول در منطقه به شمار می‌آید و همانطور که ارقام جدول ۶-۷ نشان می‌دهد، میزان صادرات این ماده در چند سال اخیر رقم قابل توجهی بوده است. این امر نشان دهنده این مساله است که کشور ما در این زمینه توانسته است بازار صادراتی قابل قبولی را کسب نماید.

در جدول ۶-۸ میزان صادرات اسید سولفوریک در سال ۱۳۸۴ به تفکیک کشور ارائه شده است.

جدول ۶-۸- میزان صادرات اسید سولفوریک در سال ۱۳۸۴ [۷]

نام کشور	میزان صادرات(۱۳۸۴) - کیلوگرم
گرجستان	۲۲۱۲۵
ارمنستان	۵۰۴۱۶۸
افغانستان	۲۲۸۳۴۳
ترکمنستان	۳۷۲۲۳۰
سودان	۳۰۴۰۰
عراق	۹۲۵۰۹۸
مصر	۷۱۲۲۱۴۰۶
هند	۱۹۴۲۵۰۰۰
یمن	۲۵۰۰
مجموع	۹۲۳۹۶۲۷۰

همانطور که ارقام جدول فوق نشان می‌دهد، کشور ایران توانسته است بیش از ۷۰ هزار تن از بازار مصر و در حدود ۲۰ هزار تن از بازار صادراتی هند را به خود اختصاص دهد. همچنین بخشی از واردات کشورهای افغانستان، ترکمنستان و گرجستان نیز از طریق ایران تامین شده است.

لذا محصول ایران در مناطق مذکور محصول شناخته شده ای است. با توجه به گسترش روابط و همکاری ها فی مابین کشورهای مذکور و ایران پیش بینی می شود که در سالهای آتی نیز بخش عمده ای از نیاز اسید سولفوریک این کشورها از طریق ایران تامین شود. علاوه بر آن امکان کسب بازار صادراتی کشورهای عراق، پاکستان، یمن و آفریقای جنوبی نیز در سالهای آتی وجود دارد.

با توجه به جمیع موارد مذکور امکان کسب بازار صادراتی در حدود ۱۱۰ هزار برآورد می شود. از آن جا که تجربه صادرات ۹۲ هزار تن اسید سولفوریک در سالهای گذشته وجود دارد، لذا امکان صادرات ۱۱۰ هزار تن قابل تصور خواهد بود.

در نهایت جمع بندی نهایی بررسی بازار به صورت زیر می باشد:

- ظرفیت آتی : ۹۳۷ هزار تن
- پتانسیل مصرفی آتی: ۹۰۲ هزار تن
- واردات : ۱۹ تن
- امکان کسب بازار صادراتی : ۱۱۰ هزار تن
- نیاز آتی: ۷۵ هزار تن

با توجه به ارقام مذکور مشاهده می شود که با رویکرد صادرات، نیاز کشور به اسید سولفوریک در سالهای آتی ۷۵ هزار تن می باشد. در اینجا با در نظر گرفتن حداقل های اقتصادی واحدی با ظرفیت ۲۰ هزار تن پیشنهاد شده است.

۳- روش های مختلف تولید اسید سولفوریک و ارائه فرایند متداول

به طور کلی می‌توان گفت که امروزه کلیه کارخانه‌های جدید که غلظت‌های بالا و پایدار گاز دی اکسید گوگرد را تولید می‌کنند، با فرآیند دو جذبی و با استاندارد انرژی بالا طراحی و ساخته شده‌اند. البته لازم به ذکر است که کارخانه‌های قدیمی نیز از نقطه نظر بازده تبدیل و استاندارد انرژی اصلاح شده‌اند. در مجموع می‌توان گفت که کارخانه‌ای که گاز SO_2 با غلظت ۶ تا ۱۲ درصد را تولید می‌کنند از فرآیند دو جذبی با بازده متوسط ۹۹/۶ درصد استفاده می‌کنند. اما در کارخانه‌ای که در آن محتوای گاز SO_2 کم بوده و به علاوه نوسان‌های زیادی نیز در گاز مشاهده می‌شود، فرآیندهای دو جذبی غیر ممکن بوده و فرآیند تک جذبی بعنوان بهترین روش شناخته شده مورد استفاده قرار می‌گیرد. در این مورد و با طراحی بهینه می‌توان بازده تبدیل ۹۹ درصد را بدست آورد.

تهیه دی اکسید گوگرد (SO_2) برای تولید اسید سولفوریک به طرق مختلفی انجام می‌شود که

عبارتند از:

۱- استفاده گوگرد عنصری

۲- استفاده از دی اکسید گوگرد حاصل از سولفید فلزات

۳- استفاده از گچ فسفردار

۴- احتراق H_2S یا دیگر گازهای شامل گوگرد

۵- بازیافت سولفوریک اسید قابل بازیافت

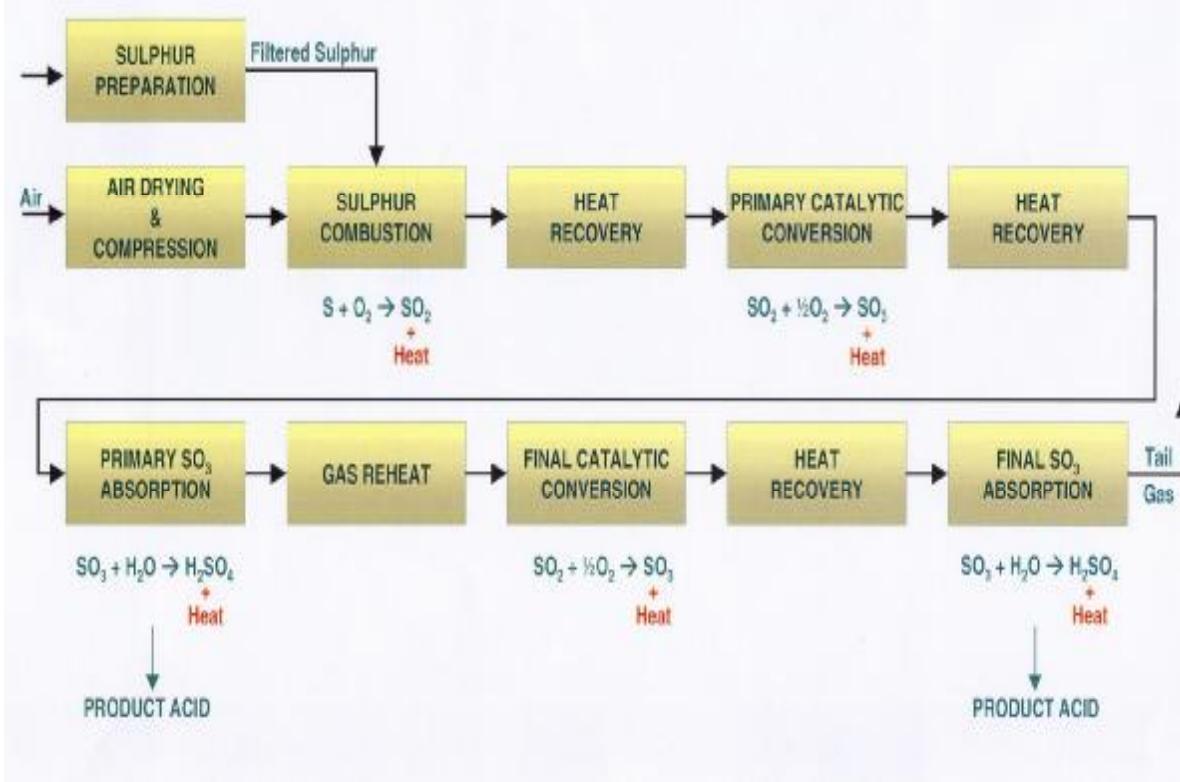
واحدهایی که از سوزاندن گوگرد برای تولید اسید سولفوریک استفاده می‌کنند با واکنش‌های گرمایی همراه می‌باشند. در واحدهای قدیمی تولید اسید سولفوریک مقداری از گرمای حاصل بازیافت می‌شد اما در واحدهای جدید اسید سولفوریک میزان حرارت آزاد شده بازیافتی بالا رفته در نتیجه در سوخت مصرفی صرفه جویی زیادی شده است. از مزیتهای واحدهای جدید پائین بودن نسبت هوا به گوگرد ورودی و افت فشار پائین در فرایند و در نتیجه پائین بودن توان (اسب بخار) کمپرسور هوای در سیستم است. همچنین افت دمای بیشتر در برخی از قسمتهای سیستم، بازارایی تجهیزات بکار رفته در سیستم برای

بهبود بازیافت حرارتی و اضافه نمودن توربو ژنراتور برای تبدیل بخار فشار قوی به الکتریسیته است. در ادامه توضیحاتی درباره فرایندهای تولید اسید سولفوریک ارائه شده است.

۱-۳- فرآیند تولید اسید سولفوریک از گوگرد

در حال حاضر مهمترین روش تولید اسید سولفوریک، فرایند اول یعنی تولید از گوگرد عنصری است. دی اکسید گوگرد ممکن است از اکسیداسیون گوگرد خام و یا اکسیداسیون سولفیدهای فلزی گوگرد نظیر سولفید مس، سولفید سرب، سولفید نیکل، سولفیدهای آهن، سولفید روی و یا سولفید مولیبدیم تولید شود. اکسیداسیون سولفید هیدروژن (H_2S) نیز منجر به تولید دی اکسید گوگرد می شود. تبدیل دی اکسید گوگرد به تری اکسید گوگرد در فرایند اکسیداسیون کاتالیستی با کاتالیست سزیم و یا پنتا اکسید وانادیم اصلاح یافته انجام می شود. در نهایت از هیدراسیون تری اکسید گوگرد اسید سولفوریک تولید می شود. اصلی ترین روش تولید تجاری اسید سولفوریک به این صورت است که ابتدا دی اکسید گوگرد از گوگرد تهیه می شود. سپس دی اکسید گوگرد در فرایند اکسیداسیون کاتالیستی به تری اکسید گوگرد تبدیل می شود و سپس از واکنش تری اکسید گوگرد با آب اسید سولفوریک غلیظ تولید می شود. شمای کلی فرایند تولید اسید سولفوریک از این روش در شکل ۳ ارائه شده است.

6.1 BLOCK DIAGRAM



شکل ۳- شمای کلی فرایند تولید اسید سولفوریک با استفاده از گوگرد عنصری

۳-۲- فرآیند تولید اسید سولفوریک از دی اکسید گوگرد حاصل از سولفید های فلزی

دی اکسید گوگرد به عنوان یک محصول فرعی در اکثر فرایندهای تولید مس و برخی دیگر از فلزات محسوب می شود. دی اکسید گوگرد تولید شده با هوا رقیق می شود. اکسیژن و دی اکسید گوگرد وارد راکتور کاتالیستی شده و واکنش اکسیداسیون انجام می گردد. در این راکتور دی اکسید گوگرد به تری اکسید گوگرد تبدیل می شود. تری اکسید گوگرد بوسیله اسید سولفوریک جذب شده و اسید با غلظت بالا (۹۸,۵ درصد وزنی) تشکیل می شود.

۳-۳- فرآیند تولید اسید سولفوریک از فسفو ژیپسوم (گچ فسفردار)

در فرایند تولید اسید فسفریک از اسید سولفوریک، فسفو ژیپسوم به عنوان محصول جانبی تولید می شود. از ترکیب فسفو ژیپسوم، کک نفتی، پیریت های آهن و خاک رس و دی اکسید گوگرد تولید می شود. تولید اسید سولفوریک از دی اکسید گوگرد نظیر آنچه که در فرایند قبلی توضیح داده شد، می باشد.

۳-۴- بازیافت سولفوریک اسید

تجزیه حرارتی سولفوریک اسید قابل بازیافت به SO_2 در کوره و در دمای حدود ۱۰۰۰ درجه صورت می گیرد.

۳-۵- احتراق گاز H_2S

احتراق H_2S در کوره در دمای ۱۰۰۰ درجه سانتیگراد انجام می شود. گاز SO_2 حاصل برای تولید اسید سولفوریک استفاده می شود.

۴- تعیین نقاط قوت و ضعف تکنولوژی های مرسوم

امروزه می توان کارخانه های تولید کننده اسید سولفوریک را به دو گروه اصلی تقسیم بندی کرد:

الف- کارخانه های ساخته شده قبل از سال ۱۹۷۰

ب- کارخانه های ساخته شده پس از سال ۱۹۷۰

لازم به ذکر است که کارخانه هایی که پیش از سال ۱۹۷۰ ساخته شده اند، براساس فرآیند تک جذبی طراحی شده اند و بازده تبدیل این کارخانه ها در گستره ۹۶ تا ۹۸/۵ درصد گزارش شده است اما کارخانه هایی که پس از سال ۱۹۷۰ ایجاد شده اند براساس فرآیند دو جذبی ساخته شده و بازده تبدیل آنها در گستره ۹۹ تا ۹۹/۷ درصد قرار دارد.

بین این دو گروه کارخانه تفاوت های عمدی وجود دارد که بخشی از این تفاوت ها را می توان به فرآیند تولید گاز SO_2 نسبت داد. در برخی از فرآیندها گازهای نسبتا خالص و غنی از SO_2 تولید می شود،

در این صورت با انتخاب یک فرآیند مناسب بازده تبدیل بالای نیز انتظار داریم. اما در برخی از فرآیندها گازهای ناخالصی از SO₂ ایجاد می‌شوند که در اینصورت بازده تبدیل کمی نیز پیش‌بینی می‌شود. با توجه به حساسیت فرایند های تولید اسید سولفوریک به نوسان های غلظت SO₂ انتخاب یک فرآیند با بازده بالا بسیار مشکل است و نوسان های غلظت SO₂ می‌تواند در بازده تبدیل بسیار مؤثر باشد. امروزه اصلاحات زیادی در زمینه تولید اسید سولفوریک و بازیافت انرژی ایجاد شده است.

در حال حاضر برخی از دارنده های دانش فنی تولید اسید سولفوریک از بخار فشار بالای تولید شده در واحد اسید سولفوریک برای تولید الکتریسیته استفاده می کنند. این روشها از روشهای نوین در واحدهای تولید اسید سولفوریک می باشد که در دهه ۸۰ معرفی شده اند و مورد استقبال زیادی قرار گرفته اند. این امر باعث اقتصادی تر شدن واحدهای اسید می شود.

۵- بررسی حجم سرمایه گذاری ثابت در حداقل ظرفیت اقتصادی

همانطور که اعداد و ارقام ارائه شده در بخش بازار نشان می دهد. در چند سال آتی پتاسیل بالای برای مصرف داخلی و نیز صادرات اسید سولفوریک وجود دارد و به عبارت دیگر لزوم احداث واحد جدید برای تولید این محصول در کشور احساس می شود. با در نظر گرفتن حداقل های اقتصادی، واحدی با ظرفیت تولید ۲۰ هزار تن در نظر گرفته می شود.

شایان ذکر است که، متوسط ظرفیت فعلی واحدهای موجود حدود ۱۳ هزار تن می باشد و حداقل ظرفیت اقتصادی طرح نیز ۶ هزار تن بر اساس واحدهای موجود گزارش شده است. با توجه به کمبود بازار و نیز پرفرم اخذ شده، ظرفیت انتخابی طرح ۲۰ هزار تن می باشد. در ادامه سرمایه گذاری ثابت مورد نیاز جهت احداث واحد ۲۰ هزار تنی اسید سولفوریک (با ماده اولیه گوگرد عنصری و روش مذاب) ارائه شده است.

▼ زمین

میزان زمین مورد نیاز جهت احداث واحد تولید اسید سولفوریک در حدود ۵۰۰۰ متر مربع برآورده شود، با در نظر گرفتن قیمت هر مترمربع زمین در حدود ۱۰۰ هزار ریال، هزینه خرید زمین در حدود ۵۰۰ میلیون ریال برآورده شود.

▼ تسطیح و محوطه سازی

هزینه مورد نیاز جهت محوطه سازی، تسطیح و دیوار کشی در جدول ۱-۵ به تفکیک ارائه شده است.

جدول ۱-۵-هزینه تسطیح و محوطه سازی

بخش	مساحت	مبلغ واحد (متر مربع/هزار ریال)	هزینه کل
تسطیح زمین	۵۰۰۰	۲۰	۱۰۰
دیوار کشی	۵۶۶	۲۰۰	۱۱۳
خیابان کشی و آسفالت و جدول کشی و فضای سبز	۳۰۰	۱۰۰	۳۰۰
مجموع			۵۱۳

▼ ساختمان سازی

در جدول ۲-۵ هزینه مورد نیاز جهت ساخت سوله تولید و انبارها و همچنین هزینه ساخت ساختمانهای اداری و خدماتی ارائه شده است.

جدول ۲-۵-هزینه ساختمان سازی

بخش	متراژ (متر مربع)	مبلغ واحد (متر مربع/هزار ریال)	هزینه کل
سوله خط تولید	۴۰۰	۱۵۰۰	۶۰۰
سوله انبار مواد اولیه	۲۰۰	۱۵۰۰	۳۰۰
سوله انبار محصول	۲۰۰	۱۵۰۰	۳۰۰
سوله های تاسیسات	۱۸۰	۱۲۰۰	۲۱۶
نگهدانی	۱۰۰	۸۰۰	۸۰
ساختمانهای اداری و خدماتی	۲۰۰	۱۸۰۰	۳۶۰
مجموع			۱۸۵۶

**▼ تجهیزات اصلی و جانبی**

تجهیزات اصلی واحد شامل راکتور، برج، تانک های نگهداری مواد، کمپرسورها و مبدلهاست که با توجه به ظرفیت طرح این تجهیزات از سازندگان داخلی قابل تامین است و لذا هزینه آنها به صورت ریالی لحاظ شده است. هزینه خرید تجهیزات اصلی و جانبی واحد و همچنین نصب انها با توجه به استعلام گرفته شده در حدود ۴۴۷۶ میلیون ریال در نظر گرفته شده است.

▼ ابزار دقیق، لوله کشی و عایق کاری

هزینه مورد نیاز ابزار دقیق، لوله کشی و عایق کاری با توجه به استعلام گرفته شده در حدود ۶۸۸ میلیون ریال در نظر گرفته شده است.

▼ هزینه های قبل از بهره برداری

هزینه های قبل از بهره برداری طرح شامل، هزینه ثبت شرکت و اخذ مجوز، آموزش پرسنل، هزینه های جانبی مالی و هزینه بهره برداری آزمایشی در حدود ۵۶۰ میلیون ریال برآورد می شود.

▼ هزینه های پیش بینی نشده

۵ درصد هزینه های سرمایه گذاری طرح به عنوان هزینه های پیش بینی نشده لحاظ شده است. کل هزینه سرمایه گذاری ثابت واحد تولید اسید سولفوریک با ظرفیت ۲۰ هزار تن در سال در جدول ۳-۵ جمع بندی شده است.



جدول ۳-۵-هزینه سرمایه گذاری ثابت واحد تولید اسید سولفوریک

عنوان	کل هزینه (میلیون ریال)
هزینه خرید زمین	۵۰۰
محوطه سازی، ساختمان سازی	۱۸۵۶
تجهیزات اصلی و جانبی و نصب	۴۴۷۶
ابزار دقیق لوله کشی و عایق کاری	۶۸۸
لوازم اداری	۴۵
هزینه های قبل از بهره برداری	۵۶۰
هزینه های پیش بینی نشده	۴۰۶
مجموع	۸۵۳۱

۶- مواد اولیه اصلی مورد نیاز و محل تامین

برای واحد ۲۰ هزارتنی اسید سولفوریک تقریباً ۷۰۰۰ تن گوگرد لازم است که از طریق منابع داخلی قابل تامین است. قیمت هر کیلوگرم گوگرد در حدود ۱۹۰ ریال می باشد. علاوه بر آن در صورتیکه محل احداث واحد در کنار منابع تامین گوگرد (پالایشگاهها) واقع نشده باشد. هزینه حمل گوگرد تا درب کارخانه نیز می باشد لحاظ گردد. از این رو قیمت تمام شده هر کیلوگرم گوگرد در حدود ۳۲۰ ریال می باشد. این ماده در پالایشگاههای کشور به صورت مازاد تولید می شود که قابل عرضه به بازار خواهد بود.

۷- پیشنهاد منطقه مناسب برای اجرای طرح

در مورد مسئله مکان یابی احداث واحد و یا طرح، مدلها و روشهای متعددی وجود دارد که پارامترهای بسیار مهم، اساسی و مؤثر در دستیابی به محل مناسب اجرای طرح دخالت می کنند. از مهمترین پارامترهای موجود در این رابطه می توان به موارد ذیل اشاره نمود:

۱- نیروی انسانی (جمعیت کاری و اداری مورد نیاز جهت ایجاد اشتغال)



۲- قیمت زمین (ارزانی زمین و دستیابی به مساحت زیاد و قابل تامین)

۳- معافیت مالیاتی (جهت افزایش میزان سوددهی طرح)

۴- دستیابی به منابع تامین مواد اولیه (پارامتر بسیار مهم در طرحهای پتروشیمی)

۵- دسترسی به پایگاههای جهانی (جهت صادرات محصول و واردات مواد مورد نیاز)

۶- امکان تامین موارد تاسیساتی همچون برق و سوخت مورد نیاز

با توجه به اینکه ماده اولیه اصلی واحد گوگرد است و این ماده در واحدهای گوگرد زدایی و شیرین سازی پالایشگاههای نفت و گاز تولید می گردد، احداث واحد های بزرگ در کنار واحدهای پالایشگاهی جنوب کشور نظیر منطقه ویژه اقتصادی انرژی پارس به عنوان اولویت اول پیشنهاد می گردد.

ولی واحدهایی با ظرفیت پایین که بالطبع مقدار ماده اولیه مورد نیاز آن نیز پایین است، می توانند در شهرک های صنعتی از جمله شهرک های صنعتی اطراف تهران شهرک های صنعتی استان سمنان و قزوین احداث شوند تا بتوانند از مزایای استقرار واحد در شهرک های صنعتی بهره مند گردند.

علاوه بر آن استانهای محروم لرستان، کرمانشاه، چهارمحال و بختیاری و هرمزگان که دارای معافیت مالیاتی ده ساله هستند، می توانند به عنوان محل احداث واحد در نظر گرفته شوند.

همچنین از آنجا که در پالایشگاه سرخس مقدار زیادی گوگرد مازاد تولید می شود و می تواند به عنوان منبعی جهت تامین ماده اولیه اصلی طرح باشد، استان خراسان نیز به عنوان مکان احداث طرح پیشنهاد میگردد.

۸- وضعیت تامین نیروی انسانی

با توجه به اینکه کارخانه بصورت مداوم و ۲۴ ساعته کار خواهد کرد لذا تعدادی از کارکنان بصورت نوبتکار و تعدادی بصورت روزکار مشغول بکار خواهند بود. کارکنان بخش نوبتکار به چهار گروه تقسیم می شوند که در هر روز سه گروه در سه شیفت ۸ ساعته حضور داشته و گروه چهارم در حال استراحت خواهد بود. تعداد و تخصص کارکنان بخش نوبتکار و روزکار در جدول ۸ ارائه شده است.



جدول ۸- تعداد و تخصص کارکنان بخش نوبتکار و روزکار

تعداد	مدرک	برنامه کاری		شرح
		نوبتکار	روزکار	
۱	لیسانس یا فوق لیسانس			الف- مدیریت و اداری و مالی مدیر عامل
۱	لیسانس یا فوق لیسانس فنی	x		مدیر کارخانه
۱	لیسانس	x		مسئول اداری و مالی
۱	فوق دیپلم	x		کارمند اداری و مالی
۲	فوق دیپلم	x		کارمند تدارکات و فروش
۲	دیپلم	x		منشی
۱	دیپلم	x		انباردار
۲	دیپلم	x		راننده
۱	زیر دیپلم	x		نظافتچی و آبدارچی
۸	دیپلم		x	نگهدان
۴	دیپلم		x	آتش نشان
ب- قسمت خدمات فنی و تعمیرات				
۱	لیسانس یا فوق لیسانس مهندسی شیمی	x		رییس خدمات فنی و تعمیرات
۱	لیسانس مهندسی شیمی	x		مهندسی فرآیند
۱	لیسانس مهندسی مکانیک	x		مهندسی عمومی
۴	دیپلم		x	کارگر فنی برق و ابزار دقیق و مکانیک
۴	فوق دیپلم شیمی		x	تکنسین (آزمایشگاه)
ج- قسمت تولیدی				
۱	لیسانس یا فوق لیسانس مهندسی شیمی	x		مدیر تولید
۴	لیسانس مهندسی شیمی		x	سرپرست شیفت
۴	فوق دیپلم		x	اپراتور اتاق کنترل
۴	دیپلم		x	اپراتور سایت
۴	زیر دیپلم		x	کارگر سایت
۵۲				
۵۲	کل پرسنل			



۹- تعیین میزان یوتیلیتی مورد نیاز واحد

سیستم‌های یوتیلیتی مورد استفاده در این فرآیند شامل موارد زیر است:

۱- آب : آب آشامیدنی، آب مورد نیاز فضای سبز، آب فرایندی

۲- برق : برق مصرفی واحد شامل برق مصرفی ماشین‌آلات، تأسیسات و کارگاهها، واحدهای سرمایشی و گرمایشی، برق محوطه، ساختمانها و سایر موارد می‌شود.

۳- مخابرات

۴- سوخت

۹- یوتیلیتی مورد نیاز سالیانه واحد اسید سولفوریک با ظرفیت ۲۰ هزار تن

ردیف	شرح	واحد	میزان مصرف
۱	آب	مترمکعب	۴۱۳۰۰
۲	برق	کیلووات ساعت	۸۷۶۱۵۰
۳	مخابرات	خط	۴
۴	سوخت	مترمکعب	۱۳۵

۱۰- وضعیت حمایتهای اقتصادی و بازرگانی

الف- حمایت تعرفه گمرکی (محصولات و ماشین‌آلات) و مقایسه با تعرفه‌های جهانی

در اغلب واحدهای تولیدی بخشی از ماشین‌آلات از خارج از کشور تامین می‌شود. این ماشین‌آلات پس از تستهای اولیه و عدم مشکلات فنی از طریق گمرک وارد کشور خواهند شد. حقوق گمرکی که در حال حاضر برای این گونه ماشین‌آلات وجود دارد حدود ۱۰ درصد قیمت ماشین‌آلات خارجی می‌باشد.

از طرف دیگر واحدهای تولیدی که محصولات آنها به خارج از کشور صادر می‌شود، مستلزم پرداخت حقوق گمرکی می‌باشند. خوشبختانه در سالهای اخیر برای ترغیب تولیدکنندگان داخلی به امر صادرات مشوقه‌ایی برای آنها تصویب شده است که باعث شده است حجم صادرات افزایش یابد.



- حمایت‌های مالی (واحدهای موجود و طرحها)، بانکها و شرکتهای سرمایه‌گذار

یکی از مهمترین حمایت‌های مالی برای طرح‌های صنعتی اعطای تسهیلات بلند مدت برای ساخت و تسهیلات کوتاه مدت برای خرید مواد و ملزمات مصرفی سالانه طرح می‌باشد. در ادامه شرایط این تسهیلات برای طرح‌های صنعتی آمده است.

۱- در بخش سرمایه‌گذاری ثابت جهت دریافت تسهیلات بلند مدت بانکی اقلام ذیل با ضریب عنوان شده تا

سقف ۷۰ درصد سرمایه‌گذاری ثابت در محاسبه لحاظ می‌شود.

۱-۱- ساختمان و محوطه‌سازی طرح، ماشین آلات و تجهیزات داخلی، تأسیسات و تجهیزات کارگاهی با

ضریب ۶۰ درصد محاسبه می‌گردد.

۱-۲- ماشین آلات خارجی در صورت اجرای طرح در مناطق محروم با ضریب ۹۰ درصد و در غیر این

صورت با ضریب ۷۵ درصد محاسبه می‌گردد.

۱-۳- در صورتیکه حجم سرمایه‌گذاری ماشین آلات خارجی در سرمایه‌گذاری ثابت کمتر از ۷۰ درصد

باشد، اقلام اشاره شده در بند ۱-۱ جهت دریافت تسهیلات ریالی با ضریب ۷۰ درصد محاسبه

می‌گردد.

۲- این امکان وجود دارد، طرح‌هایی که به مرحله بهره‌برداری می‌رسند سرمایه در گردش مورد نیاز آنها به

میزان ۷۰ درصد از شبکه بانکی تأمین گردد.

۳- نرخ سود تسهیلات ریالی در وام‌های بلند مدت و کوتاه مدت در بخش صنعت ۱۲ درصد و نرخ سود

تسهیلات ارزی $Libor + 2\%$ و هزینه‌های جانبی، مالی آن در حدود $1/25\%$ مبلغ تسهیلات اعطایی و نرخ

سود تسهیلات ارزی برای مناطق محروم ۳ درصد ثابت می‌باشد.

۴- مدت زمان دوران مشارکت، تنفس و بازپرداخت در تسهیلات ریالی و ارزی را با توجه به ماهیت طرح از

نقشه نظر سودآوری و بازگشت سرمایه حداقل ۸ سال در نظر گرفته می‌شود.

۵- حداقل مدت زمان تأمین مالی از محل حساب ذخیره ارزی برای مناطق کم توسعه یافته و محروم ۱۰

سال در نظر گرفته می‌شود.

علاوه بر تسهیلات مالی معافیت‌های مالیاتی نیز برای برخی مناطق وجود دارد که به شرح زیر می‌باشد:

۱- با اجرای طرح در شهرک‌های صنعتی، چهار سال اول بهره‌برداری ۸۰ درصد معافیت مالیاتی شامل طرح خواهد شد.

۲- با اجرای طرح در مناطق محروم ۱۰ سال اول بهره‌برداری شرکت از مالیات معاف خواهد بود.

۳- مالیات برای مناطق عادی (به جز شهرک‌های صنعتی و مناطق محروم) ۲۵ درصد سود ناخالص تعیین شده است.

۱۱- تجزیه و تحلیل

همانطور که ذکر شد، اسید سولفوریک از جمله پرصرف‌ترین مواد شیمیایی به شمار می‌آید که در اغلب کشورهای جهان در صنایع مختلف به طور گسترده مصرف می‌شود.

در این میان کشور ایران نیز از جمله تولید کنندگان و صادرکنندگان عده این ماده در منطقه به شمار می‌آید، به طوریکه صادرات ایران در سال ۱۳۸۴ بیش از ۹۰ هزار تن بوده است.

مجموع ظرفیت واحدهای فعال تولید کننده اسید سولفوریک کشور در حدود ۸۴۰ هزار تن در سال است. با احتساب به بهره برداری رسیدن طرح‌های در دست اجرای تولید اسید سولفوریک در کشور که از وزارت صنایع مجوز اخذ نموده و بیش از ۱۰ درصد پیشرفت فیزیکی داشته‌اند، پیش‌بینی می‌شود در چند سال آتی ظرفیت تولید اسید سولفوریک در کشور به ۹۳۷ هزار تن برسد.

از طرف دیگر طبق ارقام ارائه شده با راه اندازی طرح‌های در دست اجرای مصرف کننده اسید سولفوریک، پتاسیل مصرف اسید سولفوریک در کشور در سالهای آتی به حدود ۹۰۲ تن خواهد رسید که با بهره داری رسیدن طرح‌های در دست اجرای تولید اسید سولفوریک بازهم در حدود ۳۵ هزار تن کمود اسید سولفوریک در کشور وجود خواهد داشت.

علاوه بر مصرف داخلی این محصول امکان کسب حدود ۱۱۰ هزار بازار صادراتی برای این محصول وجود دارد.

خلاصه بازار اسید سولفوریک در ادامه ارائه شده است.

- ظرفیت تولید آتی: ۹۳۷ هزار تن
 - پتانسیل مصرف آتی: ۹۰۲ هزار تن
 - امکان کسب بازار صادراتی: ۱۱۰ هزار تن
- نیاز آتی : ۷۵ هزار تن

با توجه به ارقام مذکور مشاهده می شود که با رویکرد صادرات، نیاز کشور به اسید سولفوریک در سالهای آتی ۷۵ هزار تن می باشد. در اینجا با در نظر گرفتن حداقل های اقتصادی، واحدی با ظرفیت ۲۰ هزار تن پیشنهاد شده است.

در نهایت:

احداث واحد تولید اسید سولفوریک با ظرفیت ۲۰ هزار تن در سال در استان خراسان شمالی و نیز استانهای چهار محال و بختیاری و هرمزگان با سرمایه گذاری ۸/۵ میلیارد ریال پیشنهاد می گردد.



مراجع و منابع مطالعاتی:

۱. CEH-SRI Consulting, ۲۰۰۴
۲. PEP YEARBOOK, ۲۰۰۵
۳. en.wikipedia.org
۴. www.ausetute.com
۵. www.elmhurst.edu
۶. www.jtbaker.com

۷. سالنامه آمار بازرگانی خارجی جمهوری اسلامی ایران
۸. اطلاعات دریافتی از شرکت ملی صنایع پتروشیمی
۹. نرم افزار سایه، وزارت صنایع و معادن
۱۰. CD جستجوی استانداردهای جهانی