

بِسْمِ اللّٰهِ الرَّحْمٰنِ الرَّحِيْمِ



دانشگاه آزاد اسلامی واحد تهران مرکزی

پایان نامه کارشناسی ارشد رشته شیمی کاربردی

موضوع : تصفیه پساب های صنعتی و تولید برق با استفاده از پیل سوختی میکروبی

استاد راهنما : سرکارخانم دکتراوتادی

استاد مشاور : جناب آقای دکترفیض بخش

نگارش : سیدامین مرعشی پور

سال تحصیلی : ۱۳۸۹ - ۱۳۹۰

تقدیم به

مادرم که مهرش تا ابد در دلم جای دارد

وکلیه کسانی که در دوران تحصیل همواره مشوق و پشتیبان اینجانب بوده اند.

تقدیر و تشکر

اینجانب مراتب تشکر و قدر دانی خود را از کلیه افرادی که به نحوی اینجانب را جهت انجام تحقیقات
یاری رساندند دارم.

همچنین نهایت سپاس خود را از استاد راهنمای سرکار خانم دکتر اوتابدی به خاطر زحماتشان در این راه
ابراز می دارم.

در اینجا لازم می دانم از جناب آقای صادق زاده مدیریت شهر صنعتی کاوه،
جناب آقای مهندس محمودی مدیریت حفاظت محیط زیست شهر صنعتی کاوه و
جناب آقای مهندس کوه نژاد مدیریت تصفیه خانه پساب شهر صنعتی کاوه
تشکر نمایم.

بهار ۱۳۹۰

فهرست

فصل او ل: کلیات و تعاریف

۱ - آلدگی آب	۹
۱ ۴ - آلدگی آب در صنایع معدنی	۹
۱ ۴ ۴ آلدگی آب در اثر صنایع فلزی	۹
۱ ۴ ۲ آلدگی آب در اثر صنایع معدنی ذغال سنگ	۱۰
۱ ۴ ۳ آلدگی آب در اثر صنایع معدنی گوگرد	۱۰
۱ ۴ ۴ آلدگی آب در اثر صنایع حفاری و گاز طبیعی	۱۰
۱ ۴ ۵ آلدگی آب در اثر صنایع سنگتراشی و توزیع مس	۱۰
۱ ۴ - آلدگی آب از طریق کشاورزی	۱۱
۱ ۴ ۳ - آلدگی آب در اثر فعالیت های دامداری و شیلات	۱۳
۱ ۴ ۴ - آلدگی آب در اثر فعالیت های صنایع تولیدی	۱۵
۱ ۴ ۴ ۴ آلدگی آب در اثر فعالیت های صنایع غذایی	۱۶
۱ ۴ ۲ آلدگی آب در اثر فعالیت های صنایع نساجی	۱۶
۱ ۴ ۳ آلدگی آب در اثر فعالیت های صنایع کاغذ	۱۶
۱ ۴ ۴ آلدگی آب در اثر فعالیت های صنایع پالایش نفت	۱۷
۱ ۴ ۵ آلدگی آب در اثر فعالیت های صنایع آهن و فولاد	۱۷
۱ ۴ ۶ آلدگی آب در اثر فعالیت های صنایع غیر فلزی	۱۷
۱ ۴ ۷ آلدگی آب در اثر فعالیت های صنایع آبکاری	۱۷
۱ ۴ ۸ آلدگی آب در اثر فعالیت های صنایع چرم	۱۷
۱ ۴ ۹ آلدگی آب در اثر فعالیت های صنایع نیروگاههای حرارتی (سوخت فسیلی و اتمی)	۱۸
۱ ۱۰-۴-۱ آلدگی آب در اثر فعالیت های صنایع سرامیک و سیمان	۱۸
۱ ۱۱-۴-۱ آلدگی آب در اثر فعالیت های صنایع شیمیایی	۱۸
۲ - آلدگی محیهای آبی	۲۰
۲ ۴ - چرخه آب در طبیعت	۲۰
۳ - تأثیر آب آلدگی در صنایع مختلف(کشاورزی، شیلات)	۲۱
۳ ۴ - اثر آلدگی آب بر کشاورزی	۲۱

۲۲	- اثرآب آلوده بر شیلات
۲۴	- روش‌های تصفیه پساب
۲۴	- جدا کننده نفت
۲۸	- شناورسازی به طریق هوای فشرده
۲۸	- شناورسازی به طریق هوای پراکنده
۲۹	- صاف کردن جهت پاک سازی
۳۰	- انواع دیگر روش‌های جذب
۳۰	- تصفیه پساب با استفاده از واکنشهای شیمیایی
۳۳	- روش‌های تصفیه بیولوژیکی پساب
۳۴	- تصفیه هوازی
۳۴	- تصفیه بی هوازی
۳۵	- بارگیری آلودگی و سرعت دفع آن توسط ارگانیسمها
۳۵	- اصلاح لجن
۳۵	- روش آبگیری از لجن
۳۵	- روش آبگیری طبیعی
۳۶	- روش الک
۳۶	- روش آبگیری موبی
۳۶	- روش سانتریفیوز
۳۶	- صاف کردن در خلاء
۳۶	- صاف کردن فشاری
۳۶	- دفع لجن‌های آلی
۳۶	- دفع لجن‌های غیرآلی
۳۹	- جمع آوری و دفع لجن فاضلاب
۴۱	- استانداردهای کیفیت زیست محیطی آلودگی آب
۴۲	- آلودگی محیطیهای آبی به مواد آلی و اکسیژن محلول
۴۳	- نمکهای مغذی و تغذیه گرایی
۴۳	- کدورت پهنه های آبی ، مواد معلق و رنگی

۴۳	- دما
۴۴	- مواد بوزا و روغنهاي معدني
۴۴	- آلدگي به مواد سمی و نفتی
۴۵	- آلدگي صنعتی آب
۴۵	- آب خنک کننده
۴۶	- آب فرآيند و آب شستشو
۴۶	- آب ديج بخار و آب مورد استفاده به صورت بخشی از تولید
۴۶	- ريزش مواد شيميايی
۴۷	- استاندارد آب آشاميدنی
۴۹	- استاندارد فاضلاب
۵۳	- بازيابي مجدد (Bioremediation)
۵۴	- كاربرد بازيابي مجدد Bioremediation
۵۴	- حذف گوگرد از سوختهای فسيلي
۵۵	- تجزيه ترکيبات آلائينده آروماتيکي

فصل دوم: پيل هاي سوختي

۵۷	- تاریخچه پيل سوختي
۶۰	- کاربردهای پيل سوختي نирوغاهی
۶۱	- مزايا و معایب پيل هاي سوختي
۶۲	- انواع پل سوختي
۶۳	- پيل سوختي الکتروليت پلیمریا غشاء مبادله کننده
۶۴	- پيل سوختي قلیایی
۶۵	- پيل سوختي اسید فسفریک
۶۶	- پيل سوختي کربنات مذاب
۶۷	- پيل سوختي اکسید جامد
۶۸	- پيل سوختي با الکتروليت اکسید پلیمر (PEFC)
۶۹	- پيل سوختي میکروبی

۷۱	mediator	۴-۷-۱-پیل سوختی میکروبی
۷۳	mediator-less	۴-۷-۲-پیل سوختی میکروبی

فصل سوم: وسایل و مواد و روش کار		
۷۵	۱ - ساخت پیل و تجهیزات مورد نیاز	
۷۵	۱-۱- تجهیزات	
۸۰	۱-۲- وسایل و مواد مورد نیاز	
۸۱	۲- روشن های آزمایش	
۸۱	۲-۱- آزمایش COD	
۸۵	۲-۲- آزمایش EC, TDS	
۸۷	۳- روشن کار	

فصل چهارم: نتایج		
۹۵	۱ - نتایج، محاسبات و نمودارهای مربوط به پیل سوختی میکروبی با Thionin Mediator	
۹۸	۱-۱- محاسبات COD مربوط به پیل سوختی میکروبی با Thionin Mediator	
۱۰۲	۱-۲- محاسبات TDS و Conductivity	
۱۰۴	۲ - نتایج، محاسبات و نمودارهای مربوط به پیل سوختی میکروبی با Methylene blue Mediator	
۱۰۸	۲-۱- محاسبات COD مربوط به پیل سوختی میکروبی با Methylene blue Mediator	
۱۱۱	۲-۲- محاسبات TDS و Conductivity با	
۱۱۳	۳- مقایسه نتایج	
۱۱۶	۳-۱- محاسبه بازدهی کاہندگی COD پیل ها	
۱۱۸	۳-۲- محاسبه توان پیل ها	
۱۱۹	۴- نتیجه گیری	
۱۲۱	۵- منابع	

فصل اول

۱- آلودگی آب

آلودگی آب به فرایندی گفته می شود که طی آن خصوصیات آب (رودخانه ها، دریاچه ها، دریاها، مردابها و آبهای زیرزمینی) در اثر فعالیتهای متنوع انسان تغییر یافته و تخریب می شود. انواع صنایع، معادن، کشاورزی، شیلات، جنگل داری، فعالیتهای شهری، ساختمان سازی و غیره بخشی از فعالیتهای انسان را تشکیل می دهند که آبهارا آلوده می کنند.

۱-۱-آلودگی آب در صنایع معدنی

آلودگی آب در اثر فعالیت صنایع معدنی قدمت طولانی دارد. در واقع آلودگی آب از این نوع، قدیمی تر از هر نوع آلودگی دیگر محسوب می شود. خصوصیات پساب صنایع معدنی نسبت به نوع مواد کانی بسیار متفاوت است. در ذیل آلودگی آب در صنایع مختلف مورد بررسی قرار می گیرد.

۱-۱-۱-آلودگی آب در اثر صنایع فلزی

صنایع معدنی فلزی پسابهای مختلفی دارند. به طور کلی پساب چنین معدنی بسیار اسیدی بوده و حاوی یونهای فلزی، اسید سولفوریک و مواد معلق هستند. خصوصیات کلی پساب صنایع معدنی فلزی در جدول ۱-۱ نشان داده شده است.

جدول ۱-۱- میانگین خصوصیات پساب معدن مس (۴ نوع) بر حسب (ppm)

Cu	SO ₃	CaO	Fe ₂ O ₃ +Al ₂ O ₃	مواد معلق	pH	نوع معدن
۲/۱	۱۲۰/۱	۶۶/۲	۱۸۶	۴۶۹/۲	۴/۴۱	زمستان
۱/۴۸	۸۳۴/۴	۵۴۷/۵	۱۰۰/۲	۱۶۶۲	۵/۸۳	مس ۱
۶/۵۱	۴۰۳/۷	۲۱۶/۵	۱۴۱/۱	۸۲۶/۱	۳/۰۱	زمستان
-	۱۴۰/۱	۲۳۷/۹	۲۴/۳	۴۲۲/۱	۸/۷۸	مس ۲
۶/۳۵	۷۰/۹	۱۰/۲	۱۲۷/۴	۲۵۴/۲	۳/۰۲	زمستان
۱/۶۳	۲۰۱/۸	۱۰۴/۳	۱۰۷/۷	۴۶۰/۲	۵/۶۸	مس ۳
۹۹/۷	۲۶/۹	-	۳۱	۶۳/۹	۳/۱۴	زمستان
۱/۶۷	۲۲۲/۸	۷۰/۲	۸۹/۶	۲۸۲/۶	۴/۲۷	مس ۴
						تابستان

منبع : JEA(1991)

۱-۱-۲-آلودگی آب در اثر صنایع معدنی ذغال سنگ

پساب چنین صنایعی مقادیر متنابه‌ی مواد معلق ناشی از شتتسشی ذغال سنگ دارند . به طور کلی فعالیت صنایع معدنی ذغال سنگ بسیار وسیعتر از دیگر صنایع معدنی است. بدین ترتیب صنایع مذکور سبب آلودگی بیشتر محیط زیست طبیعی می شوند.

۱-۳-آلودگی آب در اثر صنایع معدنی گوگرد

به طور کلی پساب معادن گوگرد، حاوی مقادیر زیادی اسید سولفوریک و آهن می باشد بدین سبب، پساب این معدن، اسیدی است.

۱-۴-آلودگی آب در اثر صنایع حفاری و گاز طبیعی

پساب صنایع حفاری نفت و گاز طبیعی عمدتاً شامل آب شور و مواد آلی می باشد. صنایع سنگتراشی و توزیع رس، توزیع سنگ آهک، سنگ ساختمان ، رس چینی و غیره را بر عهده دارند. پساب چنین صنایعی معمولاً حاوی مقادیر متنابه‌ی ذرات معلق است. خصوصیات آلودگی صنعتی که در مورد صنایع معدنی به طور متداول دیده می شود در ذیل ارائه می گردد:

۱-۵-آلودگی آب در اثر صنایع سنگتراشی و توزیع مس

الف - در بسیاری از موارد، توسعه معادن باعث تغییر محیط زیست طبیعی می گردد و چنین تغییری قبل از هر چیز بر روی کیفیت آب منطقه تاثیر خواهد گذاشت هر چند در اثر عملیات بهره برداری از معدن، پس ای تولید نگردد. ب - در بسیاری از مناطق دارای معدن، کیفیت آبهای سطحی وزیر زمینی (بدون آنکه از معادن بهره برداری شود) با دیگر مناطق متفاوت می باشد. به عنوان مثال در مناطق آب نیز پایین است. بدین ترتیب، تعیین اثرات مستقیم بهره برداری از معدن Ph معدن خیز، آبهای سطحی و زیر زمینی حاوی مقدار بیشتری عناصر سنگین بوده و از طرفی بر روی کیفیت آبهای زیر زمینی و سطحی امری دشوار خواهد بود. بنابراین قبل از بهره برداری از معادن علاوه بر شرایط مزبور، ساختار زمین شناسی منطقه باید دقیقاً مورد بررسی قرار گیرد.

ج - فعالیتهای بهره برداری از معادن باعث می شود حجم عظیمی از زائدات جامد تولید شود که به صورت تل های بزرگی در اطراف معادن دفع می گردد. بدین ترتیب آبهای سطحی و زیر زمینی در اثر استخراج شیرابه و عناصر

سنگین و سمی از تل های مزبور، به شدت آلوده شده و اگر منطقه باران خیز باشد علاوه بر مورد یاد شده حجم عظیمی از مواد معلق سمی نیز به محیطهای آبی وارد گردد.

د- حتی معادن متروکه نیز می توانند باعث آلودگی آبهای سطحی و زیر زمینی شوند. معمولاً در چنین شرایطی، معادن متروکه باید به مدت ۵ سال مورد پایش مداوم قرار گیرند و تمهیدات چنین شرایطی، معادن متروکه باید به مدت ۵ سال مورد پایش مداوم قرار گیرند و تمهیدات لازم برای جلوگیری از ایجاد آلودگی در آنها اعمال گردد. به هر حال آنچه که مسلم است مدیریت و کنترل آلودگی معادن متروکه هدایت آلاینده های مایع به لایه ای غیر قابل نفوذ از زمین است تا بدین طریق آبهای سطحی و زیر زمینی آلوده نشوند.

گنجایش و نفوذ پذیری لایه انتخاب شده نیز بایستی به دقت بررسی شود. گاهی اوقات در اثر سهل انگاری و عدم انتخاب لایه مناسب، حجم عظیمی از آلاینده ها که طی سالیان متمادی جمع آوری شده اند ناگهان وارد آبهای زیر زمینی شده و باعث آلودگی شدید می گردد.

۴ - آلودگی آب از طریق کشاورزی

در بسیاری از موارد ، کشاورزی به شدت تحت تاثیر آبهای آلوده قرار گرفته است و در پاره ای از موارد نیز فعالیت کشاورزی باعث آلودگی شدید آب گردیده است. آلودگی آب که در اثر فعالیتهای کشاورزی ایجاد می شود بیشتر به دلیل استفاده از کودهای شیمیایی، آفت کشها و علف کشها است.

- آلودگی آب به وسیله کودها

ممولاً کل کود مصرفی توسط گیاهان یا محصولات کشاورزی به مصرف نمی رسد و بخشی از آن در خاک باقی می ماند که پس از انحلال، باعث تغییر کیفیت آبهای زیر زمینی، رودخانه ها و دریا ها می شود. کودهای شیمیایی معمولاً از ترکیبات ساده نیتروژن، فسفر و پتاسیم می باشند و مواد مغذی گیاهان را تشکیل می دهند. ضریب روان شدن چنین موادی معمولاً به حلalیت کود، ضریب جذب به وسیله گیاه، ضریب جذب در خاک و سرعت تخریب بستگی دارد. به طور کلی 0.5% است. از آن جایی که ضریب روان شدن نیتروژن، زیاد است، مشخص شده است که ضریب روان شدن برای نیتروژن معادل 5% الی 30% و برای فسفر 0.5% الی 5% است. از آن جایی که ضریب روان شدن نیتروژن، زیاد است پدیده تغذیه گرایی (پیرسازی) دریاچه ها و دریاهای بسته رخ خواهد داد.

آلودگی ناشی از کودها به عنوان منابع غیر منطقه ای آلودگی شناخته شده اند در حالی که پساب صنایع، به عنوان منابع آلاینده نقطه ای در نظر گرفته می شوند. نه تنها حذف آلودگی منابع غیر نقطه ای (پراکنده) مشکل است بلکه تعیین میزان آنها نیز دشوار می باشد.

- آلودگی آب به وسیله مواد شیمیایی کشاورزی
- مواد شیمیایی کشاورزی شامل انواع آفت کشها و علف کشها هستند که از یک طرف نقش مهمی را در کشاورزی مدرن ایفاء می نمایند و از طرف دیگر باعث آلودگی شدید محیط زیست می شوند.
- خصوصیات مواد شیمیایی کشاورزی از نظر عوامل آلاینده عبارتند از:
 - تقریباً تمامی مواد مذکور ترکیبات خاصی هستند که به صورت طبیعی در طبیعت وجود ندارند بنابراین رفتار این مواد در طبیعت، مشخص و قابل پیش بینی نیست.
 - اثرات مواد مذکور بر سلامت و بهداشت انسان ناشناخته است اما در بسیاری از موارد حضور مقادیر کم آنها تاثیر سوء بر سلامت انسان بر جای می گذارد.
 - هنگامی که چنین موادی وارد بدن انسان می شوند قدرت تجمع آنها در بافت‌های بدن افزایش می یابد.
 - تنوع این مواد، زیاد است و هر روزه بر تعداد آنها افزوده می شود.
 - بسیاری از آنها پایدار بوده و برای مدت زمان طولانی در طبیعت یا بدن انسان باقی می مانند.
 - تمام مواد شیمیایی کشاورزی حاوی افزودنی بوده و گرچه مقدار سمیت چنین مواد افزودنی زیاد نیست اما می توانند اثرات سویی در طبیعت بر جای بگذارند.
 - آنالیز بسیاری از مواد شیمیایی کشاورزی نیاز به روشهای ویژه دارد.
- صرف پاره ای از مواد شیمیایی کشاورزی که در گذشته تولید و توزیع شده اند اکنون مجاز نیست اما علیرغم این امر، بقایای چنین مواد خطرناکی به دلیل پایداری آنها طبیعت هنوز قابل تعیین و اندازه گیری است (جدول ۱-۲). در دنیای امروز آن دسته از مواد شیمیایی کشاورزی مورد استفاده قرار می گیرند که پایداری کمی داشته و اثر سمی آنها بسیار سریع از بین می رود.

جدول ۱-۲- مواد شیمیایی که استفاده از آنها در کشاورزی مجاز نمی باشد

سال منع استفاده *	نوع ماده شیمیایی	نوع آینه نامه
۱۹۷۱	آرستات سرب ، اندرین	ممنوعیت ۱- مواد شیمیایی کشاورزی باقیمانده در گیاه ۲- مواد شیمیایی کشاورزی با قیمانده در خاک
۱۹۷۱	دی الین ، آلدربن	
۱۹۷۱	تلودربن ، اندرین ، روتنون	مواد شیمیایی کشاورزی آلاینده آب
۱۹۷۱	پیسی بیس، پنتا کلروفنتوکسید	
۱۹۷۳	آفت کشتهای آفری جیوه دار برای استریزه کردن بذر	منع استفاده
۱۹۶۸	برای استفاده در شالیزار ها	
۱۹۷۰	سایر مصارف	
۱۹۷۱	(DDT)	
۱۹۷۱	(TEPP)	
۱۹۷۱	متیل پاراتیون	
۱۹۷۱	پاراتیون	
۱۹۷۱	متیل دی متون	
۱۹۷۱	هپتا کلر	

* در کشور ژاپن
منبع : JEA(1989)

علاوه بر موارد یاد شده ، فعالیتهای کشاورزی به طور غیر مستقیم نیز می توانند باعث آلودگی آب شوند. به عنوان مثال، تغییر در شرایط خاک به دلیل احیاء زمین، توزیع خاک به زمینهای پست و تغییر سیستم طبیعی آب برای اهداف آبیاری از جمله علل غیر مستقیم آلودگی آب محسوب می شوند.

۱-۳-آلودگی آب در اثر فعالیتهای دامداری و شیلات

هنگامی که دامها در دشت وسیعی چرا می کنند احتمال آلودگی آب کم است چرا که مدفوع آنها در سطح وسیعی از زمین پراکنده خواهد شد. اما اگر تغذیه دام و طیور در محوطه محدودی صورت پذیرد مشکلات متفاوتی بروز خواهد کرد. به طور کلی در صنایع امدادی، مدفوع و باقیمانده غذای دام و طیور منابع اصلی آلودگی آب به شمارمی آیند. آلودگی آب ، ناشی از فعالیتهای دامداری دارای خصوصیات ذیل است:

- درجه آلودگی شدیداً تابع موقعیت جغرافیایی دامداری، سیستم عملکرد و پرورش است.
- ترکیب و کمیت مدفوع به نوع دام، تعداد آنها و نوع تغذیه بستگی دارد. به عنوان مثال در جدول (۱-۳) میزان آلودگی آب ناشی از نگهداری گاو و خوک ارائه شده است.

جدول ۱-۳-بار آلودگی گاوداریها و خوک داریها

خوک	گاو	عامل
۱۲/۵	۴۵ - ۱۳۵	میزان آب مصرفی (لیتر در روز برای هر راس)
۲۰۰	۶۴۰	BOD (گرم در روز برای هر راس)
۱۳۰	۵۳۰	COD (گرم در روز برای هر راس)
۷۷۰	۳۰۰۰	مواد جامد (گرم در روز برای هر راس)
۴۰	۳۷۸	نیتروژن کل (گرم در روز برای هر راس)
۲۵	۵۶	فسفر کل (گرم در روز برای هر راس)

- علاوه بر آلودگی آب، مسائلی از قبیل ایجاد بو، تجمع حشرات و غیره نیز وجود دارد.
در بین دام داریها، مرغداریها باعث آلودگی آب نمی شوند چرا که مدفوع این ماکیان عمدتاً جامد است (که بخش اعظم آن جمع آوری شده و به عنوان کود مورد استفاده قرارمی گیرد).
نمونه ای از تخلیه پساب علاوه بر دامداریها، پساب ناشی از کشتارگاهها یکی از عوامل آلوده کننده آبها به شمار می آید که نباید از آن به سادگی گذشت.

- در بسیار از موارد شیلات، قربانی آلودگی آب شده است. اما در سالهای اخیر که فعالیتهای شیلاتی افزایش یافته است بقایای غذایی و نیز مدفوع ماهیان در استخرهای پرورشی، باعث آلودگی آبهای سطحی و زیرزمینی شده است.
جدول (۱-۴) در برگیرنده آنالیز پساب کشتارگاهها می باشد.

جدول ۱-۴-آنالیز پساب کشتارگاهها

نیتروژن آبومین (mg/l)	نیتروژن کل (mg/l)	BOD (mg/l)	COD (mg/l)	مواد معلق جامد (mg/l)	مواد باقیمانده در اثر احتراف (mg/l)	مواد آلی در اثر احتراف (mg/l)	مواد باقیمانده پس از تبخیر (mg/l)	pH
۵۳	۳۶	۸۹۲	۲۹۰	۵۲۸	۲۷۱	۱۱۱۰	۱۲۸۶	۷/۳
۴۹	۳۸	۸۳۰	۱۱۲	۴۷۹	۲۰۰	۹۱۵	۱۲۲۰	۷
-	-	۱۷۲۰	۲۹۷	۲۳۷۰	۲۶۰	۲۲۳۰	۲۶۹۰	۶/۰

منبع: JEA (1989)

۱-۴- آلدگی آب در اثر فعالیت صنایع تولیدی

خصوصیات آلدگی آب در صنایع تولیدی

از میان فعالیتهای انسان، صنایع تولیدی بیشترین سهم را در ایجاد آلدگی آب دارند و از طرفی تنوع این نوع آلدگی نیز بسیار زیاد است. به طور کلی خصوصیات آلدگی آب صنایع تولیدی به شرح ذیل است:

۱- بر خلاف صنایع معدنی و کشاورزی، شرایط تخلیه پساب از صنایع تولیدی نسبتاً ساده بوده و علت اصلی این امر آن است که پساب صنایع تولیدی تحت تأثیر شرایط پیچیده محیط طبیعی قرار نمی گیرد. به عبارت دیگر پساب صنایع تولیدی از یک نقطه مشخص تخلیه می گردد که اصطلاحاً به آن منبع آلدگی نقطه ای می گویند.

چنین پسابهایی صدرصد مصنوعی محسوب می شوند و به دلیل آن که به عنوان منابع آلدگی نقطه ای شناخته شده اند، کنترل آلدگی آنها ساده است.

۲- تعیین و تشخیص منابع آلدگی صنایع تولیدی از طریق روش‌های علمی ساده است اما کنترل این آلدگیها همیشه آسان نیست و مشکلات پیچیده اجتماعی و سیاسی را به وجود می آورند.

۳- گرچه تخلیه پسابهای صنایع تولیدی نسبتاً ساده است اما تعیین ترکیب و کمیت آنها بسیار دشوار بوده و بستگی تمام به نوع صنعت دارد.

۴- تاثیر پساب بر محیط زیست به شدت به موقعیت جغرافیایی صنعت بستگی دارد. به عنوان مثال:

الف - اگر تعداد و تراکم صنایع بزرگ در یک ناحیه زیاد باشد احتمال آلدگی وجود دارد اما اگر تعداد صنایع محدود باشد می توان پساب آنها را با بکار گیری روش‌های ایده آل کنترل کرد.

ب - استقرار صنایع در مناطق تجاری و مسکونی موجب بروز مشکلات زیست محیطی خواهد شد. به هر حال به دلیل مزایایی از قبیل موقعیت جغرافیایی، حمل تولیدات و به طور کلی دسترسی سریعتر به بازار مصرف، در پاره ای از موارد صنایع در جوار مناطق تجاری و مسکونی استقرار می یابند.

ج - موقعیت جغرافیایی صنایع (کوهستانی، دشتی و یا ساحلی) نیز نقش حساسی را در ایجاد آلدگی محیط زیست ایفا می کند. در نهایت، توان خود پالایی منابع پذیرنده آلاینده ها (رودخانه، دریا . یا دریاچه) نیز در کنترل آلدگی و یا گسترش آن باید در نظر گرفته شود.

۵- روش تصفیه پساب صنایع تولیدی نیز در مسائل زیست محیطی موثر است. در پاره ای از کاخانجات ، پساب به صورت مجزا پالایش می شود و در حقیقت هر صنعت، واحد تصفیه خانه مطلوب را بکار می گیرد. پاره ای از موارد، چند صنعت یک واحد تصفیه خانه مشترک دارند که پس از پالایش اولیه پساب هر صنعت، پساب برای پالایش نهایی به تصفیه خانه مشترک هدایت می شود.

۱-۴-۱- صنایع غذایی

در صنایع غذای کیفیت و حجم پساب بسیار متغیر است . به طور کلی پساب این نوع صنایع دارای خصوصیات ذیل است:

الف - کثربت مواد آلی

ب - کثربت مواد زائد نیمه جامد در مواد شناور

ج - تابعیت از تغییرات شدید فصلی

به دلیل آن که در چنین صنایعی از فلزات سنگین و سمی در خط تولید استفاده نمی شود بنابراین پساب این صنایع سمی نیست . حجم آب پساب صنایع مذکور را می توان از طریق تبخیر کاهش داد و زائدات باقیمانده را یا به عنوان غذای دام و طیور و یا کود به مصرف رسانید. به طور کلی پساب صنایع غذایی به سه دسته پروتئینی، روغنی و هیدراتهای کربن قابل تقسیم است. از شاخصهای دیگر پساب صنایع مذکور، غلظت زیاد روغن ، نیتروژن و فسفر در آنها است. اکسیژن خواهی بیوشیمیایی صنایع (BOD) نشاسته و تولید نوشابه بسیار زیاد است.

۱-۴-۲- صنایع نساجی

طبیعی و مصنوعی بسیار متفاوت است. در پساب صنایع پشم ریسی BOD مقدار چربی و مواد قلیایی بسیار زیاد است. پساب صنایع رنگرزی پارچه حاوی انواع مواد آلاینده از جمله رنگ، مواد افزودنی و مواد شیمیایی مختلف می باشد. کیفیت و کمیت پساب صنایع نساجی بسیار متغیر بوده و با توجه به روند بازار، تغییر می کند.

۱-۴-۳- صنایع کاغذ و خمیر کاغذ

در فرآیند تولید صنایع کاغذ و مقوا، حجم زیادی آب به مصرف می رسد. در صنایع تولید خمیر کاغذ، گیاهان طبیعی به عنوان مواد خام مورد استفاده قرار می گیرند که در طی این فرآیند، مواد شیمیایی به گیاهان طبیعی افزوده شده و مخلوط به دست آمده در دمای خاص پخته می شود. در نهایت از مخلوط مذکور فقط مواد سلولزی استخراج می شود

و مابقی ناخالصی ها به صورت پساب دفع می گردند . بنابراین بار آلودگی چنین پسابهایی و میزان اکسیژن خواهی شیمیایی (COD) آنها نیز بسیار زیاد است. در صنایع کاغذ سازی که عمدتاً موادی چون کائولین و رس به خمیر کاغذ اضافه می شود بار آلودگی زیاد نبوده و پساب چنین صنایعی بیشتر حاوی مواد شناور فیبری و کاغذی می باشد.

۱-۴-۴- صنایع پالایش نفت

آلیند های اصلی این صنعت شامل نفت است اما آلینده های دیگر نظیر سولفید هیدورژن و دیگر سولفیدها به همراه فنل و آمونیاک نیز در پساب این صنایع وجود دارند.

۱-۴-۵- صنایع آهن و فولاد

صنایع آهن و فولاد نیز آب زیادی را در تولیدات خود به مصرف می رسانند. در این صنایع، پساب فرآیند خنک سازی و پاک سازی کوره ، حاوی آمونیاک ، سیانور، فنل و غیره است. پساب بخش جمع آوری گرد و غبار، دارای مقادیر متنابه‌ی ذرات معلق جامد است که این مواد با روغن، آهن و اسید همراه هستند. قسمت اعظم پساب صنایع آهن و فولاد از بخش خنک سازی ، تولید می شود. تکنولوژی نوین امروز قادر به بازیافت بیش از ۹۰٪ از آب مصرفی از پسابهای مذکور است.

۱-۴-۶- صنایع غیر فلزی

سنگ معدن مس ، طلا و نقره غالباً دارای مقادیر قابل توجهی آرسنیک ، سرب و کادمیم (به عنوان ماده ناخالص) است که قبل از استخراج مس، طلا و نقره باید این ناخالصیها از سنگ مادر جدا شود. در مورد صنایع غیر فلزی بایستی به بارندگی و ایجاد آلودگی آبهای سطحی و زیر زمینی توجه زیادی مبذول شود.

۱-۴-۷- صنایع آبکاری

بسیار از مواد مصرفی در صنایع آبکاری حاوی انواع مواد سمی و فلزات سنگین (کادمیم ، روی ، مس و غیره) همچنین سیانور، کروم شش ظرفیتی ، مواد اسیدی و قلیایی است. پالایش پساب این صنایع در دو مرحله جدا سازی کروم سیانور و اسید باز صورت می پذیرد.

۱-۴-۸- صنایع چرم

BOD پساب صنایع چرم، که عمدتاً طی فرآیند دباغی پوست تولید می گردد بسیار زیاد است. علاوه بر BOD صنایع چرم حاوی کروم، رنگ و مواد معلق جامد است.

۹-۴- نیروگاههای حرارتی (سوخت فسیلی و اتمی)

نیروگاههای حرارتی حجم عظیمی از آب سیستم خنک کننده را به عنوان پساب، تخلیه می کنند. آن دسته از نیروگاههای حرارتی که از آب دریا به عنوان آب خنک کننده استفاده می نمایند می توانند موجب آلودگی حرارتی در آب دریا شوند. از دیاد دمای آب می توانند زیست بوم دریایی را مورد تهدید قرار دهد.

۱۰-۴- صنایع سرامیک و سیمان

پساب چنین صنایعی قلیایی بوده و اغلب حاوی مواد مولک معدنی است. صنایع سرامیک می تواند دارای مواد سمی خطرناک باشد و از طرفی تخلیه این پسابها در آب باعث تغییر رنگ آب می شود.

۱۱-۴- صنایع شیمیایی

پساب صنایع شیمیایی بسیار پیچیده بوده و می تواند همزمان حاوی مواد آلی و معدنی خطرناک و سمی باشد. علاوه بر مواد سمی و خطرناک ، بوی نامطبوع، حالت اسیدی یا قلیایی قوی، COD زیاد از دیگر خصوصیات پساب صنایع شیمیایی به شمار می آید.

بار آلودگی در جدول ۱-۵ ذکر شده است.

بار آلودگی صنایع در جدول ۱-۶ ذکر شده است.

جدول ۱-۵-بارآلودگی

نوع آلودگی	شاخص کیفیت آب (عامل اندازه گیری)	مواد آلاینده	منابع اصلی آلودگی	خصوصیات آلودگی و دیگر ملاحظات	روش اصلی بالایش
آلی	TOC-COD-BOD آب ماد آلی	نسلانه - شکر - پروتئین - روغن - چربی - نفت - مصنوعات شیمیایی	نفتپارا تمام صنایع بخصوص صنایع غذایی، خمیر کاغذ، نفت، شیمیایی، تخمیر، فاضلاب شهری، مدفون انسان	تصفیه ببولوژیکی (فرآیند لجن فعل و غیره) مواد آلی از طریق فعالتهای بولوژیکی هوازی تخریب می گردد و در نتیجه اکسیژن در محیطها ای آهن کاهش باشد.	
گل آلودگی	مواد معلق جامد، دور	مواد آلی و معدنی معلق جامد	صنایع مرمایک، کاغذ، خمیر کاغذ، پرجای خواهد گذاشت ، مشکل تنفس برای ماهیان و تداخل در نور سبل و ساختمان سازی ساخت (اگر آلودگی زیاد باشد).	صف کردن ، رسوب گلزاری ، جدا سازی	
نقی	هگزان و تراکلرید کربن	نفت، ماشین آلات پتروشیمی، آهن و فولاد نشست و نفت از کشش، نفت و چربی بولوژیکی (غذا، صنایع روغن)			
امید و قلبا	pH	اسید سولفوریک، اسید کلریدریک، کلسیم و سود سوزاژر	صنایع آبکاری، آهن و فولاد، چرم	خشی سازی	
مواد سمی معدنی	فلزات سنگین Cu,As,Hg,Zn,Cd,Pd,Cr	حکایی معدن، آبکاری ، صنایع تجمع می یابند و همچنین در زنجیره غذایی قرار میگیرند.	آبکاری شیمیایی، شیشه	رسوب، لخته سازی ، تبدیل یون	
غیر فلزی	غیر فلزی (سیانید، فلورورید و غیره)	سیانور (صنایع آبکاری، شیمیایی) فلورور (صنایع آلومینیم ، شیشه و کود شیمیایی)		حلق سیانور از طریق اکسایش قلایی و حذف فلورور از طریق واکنشهای شیمیایی	
مواد سمی آلی	فسفر آلی، ترکیبات آلی کلر، ترکیبات آلی، فلزی	آفت کنهای فسفر آلی، PBC, DDT, Triz کلرواتان			
مواد معدنی	ترکیبات نیتروژن (آلی و کلمی)	پروتئین، کود شیمیایی ، شوینده ها آلی در صنایع الکترونیک		عمل بولوژیک برای نیترات زدایی و عمل انعقاد برای نفرزدایی	
رنگ	رنگ	مواد رنگی و اسیدهای هموسن	فاضلاب شهری، مدفون انسان ، شوینده های آلی ، صنایع غذایی و شیمیایی (پسنه)	باعث عمل تغذیه گرایی در جذب	
بو	بو	فلل - آمونیاک - گوگرد - چربی	صنایع شیمیایی، نفت، صنایع غذایی و صنایع غذایی فاضلاب شهری		
حرارتی	دمای آب	آب خنک کننده	بروگاههای حرارتی، بالایش نفت، خمیر کاغذ، فولاد		
آلودگی رسوبات	آلایز محلول، آنالایز جانداران	گل آلی و معدنی ، فلزات سنگین ، PBC	جاری شدن میل بر روی زمین ، زاندات خانگی	لایرسی	
میکروبی	آلایز کلیفرم و دیگر آنالایزهای میکروبیو بولوژیکی	کلیفرم و باکتریهای بیماری زا	فاضلاب شهری، مدفون انسان	گندزدایی	
مواد معدنی محلول	مواد معدنی محلول	اوعه بونهای معدنی	فرسایش خاک، سنگ، صنایع معدنی شیمیایی و سرامیک ، بهره برداری از معدن	هدایت الکتریکی ، باقمانده تبخیر، آنالیز سختی	Mg و Ca