

فهرست

۸	پیشگفتار
۱۰	مقدمه
۱۱	۱- فصل اول: خلاصه‌ای از تبادل یون و نیازهای صنعتی جهت حذف مواد یونی
۱۷	۲- فصل دوم: بررسی ناخالصی‌های موجود در آب، تأثیرات مضر آن در صنعت و روش‌های حذف آن‌ها
۱۸	۲-۱ منابع آب
۱۹	۲-۲ ناخالصی‌های در آب
۲۱	۲-۳ فرم‌های تجزیه
۲۴	۲-۴ واحدهای اندازه‌گیری
۲۵	۲-۵ تأثیرات مضر ناخالصی‌های آب در صنعت
۲۵	۲-۶ حدود کیفیت آب برای کاربردهای مختلف
۲۸	۲-۷ روش‌های کلی برداشت ناخالصی‌ها
۳۳	۳- فصل سوم: حذف ناخالصی‌های یونی محلول در آب
۳۴	۳-۱ تخلیه کلسیم و منیزیم؛ نرم‌کنندگی آب
۳۴	۳-۲ فرایند سود-آهک
۳۵	۳-۳ واکنش‌های شیمیایی
۳۶	۳-۴ مواد شیمیایی مورد استفاده
۳۸	۳-۵ سختی محلول در باقی‌ماندن پساب
۳۸	۴- اسناد آتالیز آب (آلوم)
۳۹	۵- اسناد آتالیز آب آهک و سود سوزآور
۳۹	۶- محاسبات مقدار دوز آهک و سود سوزآور
۳۹	۷- محاسبه آئیون‌های بی‌کربنات، کربنات و هیدروکسید در آب نرم‌شده با آهک
۴۰	۸- مقدار pH آب نرم‌شده با آهک
۴۰	۹- تماس مواد جامد معلق

۴۱	۱۰-۱-۳ پیشگیری از واکنش‌های بعدی.....
۴۲	۲-۱-۳ فرآیند سود - آهک گرم
۴۳	۱-۲-۱-۳ طرح‌های تجهیزات
۴۵	۲-۲-۱-۳ کاهش سختی باقیمانده با فسفات گرم یا زئولیت گرم.....
۴۶	۲-۱-۳ ترکیب فرآیند گرم و در حال گرمشدن واحد یون‌زا
۴۷	۳-۱-۳ مبادله کاتیون سدیم (سدیم زئولیت)
۴۷	۳-۱-۳ واکنش‌های شیمیایی
۴۸	۲-۳-۱-۳ عمدۀ ترین مواد زئولیت.....
۴۹	۳-۳-۱-۳ روش عملکرد نرم‌کننده‌ها
۵۰	۴-۱-۳ تجهیزات نرم‌کننده
۵۱	۲-۲ حذف کلسیم، منیزیم، سدیم و پتاسیم: مدل کاتیونی هیدروژنی
۵۳	۳-۲ حذف آهن و منگنز
۵۴	۱-۳-۳ اکسیداسیون، تنهشینی و در بعضی موارد فیلتراسیون
۵۵	۲-۳-۳ تانک‌های تنهشینی
۵۶	۳-۳-۳ فیلترها (تماس زُخت و درشت)
۵۷	۴-۳-۳ تصفیه از طریق منگنز زئولیت
۵۷	۵-۳-۳ مبادله کاتیون سدیم و هیدروژن
۵۸	۴-۴-۳ حذف قلیاییت
۵۸	۱-۴-۳ نرم‌کردن آهک و مبادله کاتیون هیدروژن
۵۸	۲-۴-۳ مبادله آنیون کلرید (حذف قلیاییت)
۵۹	۵-۲ حذف سولفات، کلرید، نیترات و فسفات
۶۰	۶-۲ حذف سیلیکا
۶۰	۱-۶-۳ دامنه تغییرات
۶۱	۲-۶-۳ فرآیند سرمaza
۶۳	۳-۶-۳ فرآیند گرمaza و فرآیند داغ
۶۴	۴-۶-۳ مبادله آنیون هیدروکسید شکستن نمک (حذف سیلیس یا سیلیس‌زادایی)
۶۵	۷-۲ مقایسه تصفیه‌های آب
۶۶	مراجع فصل سوم
۶۹	که فصل چهارم: تعریف آب‌های دارویی
۷۰	۴-۱ مشخصات شیمیایی آب آشامیدنی
۷۳	۲-۴ آب خالص USP
۷۴	۳-۴ آب خالص استریل USP
۷۵	۴-۴ آب USP برای تزریق

۴-۵ آب استریل USP برای تزریق.....	۷۵
۴-۶ آب باکتریواستاتیک استریل USP برای تزریق.....	۷۵
۴-۷ آب استریل USP برای آبیاری	۷۵
۴-۸ آب استریل USP برای استنشاق	۷۵
۴-۹ روش‌های پیش‌تصفیه.....	۷۶
۴-۱۰ سیستم‌های تزریق شیمیایی.....	۷۶
۴-۱۱ نظریه و کاربرد.....	۷۶
۴-۱۲ ملاحظات طراحی	۷۸
۴-۱۳ سراپت ضدغونی کننده باقی‌مانده: آب تغذیه خام.....	۷۸
۴-۱۴ پارامترهای طراحی.....	۷۸
۴-۱۵ ملاحظات عملیاتی و نگهداری	۸۰
۴-۱۶ تزریق عامل کاهش‌دهنده برای حذف عامل ضدغونی کننده باقی‌مانده.....	۸۱
۴-۱۷ نظریه و کاربرد.....	۸۱
۴-۱۸ ملاحظات طراحی.....	۸۲
۴-۱۹ ملاحظات عملیاتی و نگهداری	۸۳
۴-۲۰ سیستم‌های ترکیبی حرارتی	۸۳
۴-۲۱ نظریه و کاربرد.....	۸۴
۴-۲۲ ملاحظات طراحی	۸۷
۴-۲۳ ملاحظات عملیاتی و نگهداری	۸۹
۴-۲۴ مبدل‌های حرارتی.....	۹۰
۴-۲۵ نظریه و کاربرد.....	۹۰
۴-۲۶ فیلترهای حذف ذرات.....	۹۲
۴-۲۷ ملاحظات طراحی	۹۷
۴-۲۸ ملاحظات عملیاتی و نگهداری	۹۸
۴-۲۹ مراجع فصل چهارم.....	۱۰۰
	۱۰۹
	۱۱۱

۱۱۵	گ فصل پنجم: تجزیه داروها در آب آشامیدنی، آب زیرزمینی، آب سطحی و پساب....
۱۱۵	۱-۵ مقدمه: داروها در آبها.....
۱۱۷	۲-۵ روش‌های تجزیه‌ای.....
۱۱۸	۱۱۸.....۱-۲-۵ استخراج فاز جامد.....
۱۱۹	۱۱۹.....۲-۲-۵ کروماتوگرافی مایع- طیفسنج جرمی با چهارقطی سه‌گانه.....
۱۲۲	۱۲۲.....۳-۲-۵ طیفسنجی جرمی زمان پرواز چهارقطی.....
۱۲۵	۱۲۵.....مراجع فصل پنجم.....
۱۲۹	گ فصل ششم: کاربرد زیست‌سنج‌ها و حسگرهای زیستی برای آنالیز داروها در نمونه‌های محیطی.....
۱۲۹	۱۲۹.....۱-۶ مقدمه.....
۱۳۲	۱۳۲.....۲-۶ زیست‌سنج‌ها.....
۱۳۴	۱۳۴.....۳-۶ آزمایش‌های بیوشیمیایی
۱۳۷	۱۳۷.....۴-۶ حسگرهای زیستی
۱۳۹	۱۳۹.....۱-۴-۶ هورمون‌ها.....
۱۴۰	۱۴۰.....۲-۴-۶ آنتی‌بیوتیک‌ها.....
۱۴۱	۱۴۱.....۳-۴-۶ مسکن‌ها و ترکیبات ضدالتهاب
۱۴۲	۱۴۲.....مراجع فصل ششم.....
۱۴۷	گ فصل هفتم: حذف دارو توسط فراتصفیه، نانوتصفیه و اسمز معکوس.....
۱۴۷	۱-۷ مقدمه‌ای بر فرآیندهای فشار غشاء.....
۱۴۹	۱۴۹.....۲-۷ حذف داروها توسط UF.....
۱۵۰	۱۵۰.....۱-۲-۷ مکانیسم‌های حذف برای غشاهای UF
۱۵۰	۱۵۰.....۳-۷ حذف داروسازی توسط RO و NF
۱۵۰	۱۵۰.....۱-۳-۷ حذف از آب‌های فوق خالص
۱۵۱	۱۵۱.....۲-۳-۷ حذف از ماتریس‌های مختلف آب
۱۵۲	۱۵۲.....۴-۷ مکانیسم حذف برای غشاهای RO و NF
۱۵۴	۱۵۴.....مراجع فصل هفتم.....