



انتشارات، شماره ۵۸۵

مبانی مهندسی فرآیند غذایی

گردآوری و تدوین:

دکتر سید محمد علی رضوی

مهندس مریم بهرام پرورد

مهندس محمد رضا امیریوسفی

عنوان و نام پدیدآور:	رضوی، محمد علی دانشگاه فردوسی مشهد، ۱۳۹۰.
مشخصات نشر:	رضوی، مریم بهرام پرور، محمد رضا امیریوسفی. مشهد: دانشگاه فردوسی مشهد، ۱۳۹۰.
مشخصات ظاهری:	۲۸۴ ص.: نمودار.
فروست:	انتشارات دانشگاه فردوسی مشهد؛ شماره ۵۸۵
شابک:	(ISBN: 978-964-386-256-5)
وضعیت فهرست نویسی:	فیبا.
یادداشت:	واژه‌نامه.
موضوع:	مواد غذایی -- صنعت و تجارت -- الگوهای ریاضی.
موضوع:	مواد غذایی -- استانداردها.
موضوع:	مهندسی تولید -- الگوهای ریاضی.
موضوع:	تولید -- فرآیندها.
شناسه افزوده:	بهرام پرور، مریم.
شناسه افزوده:	امیریوسفی، محمد رضا.
شناسه افزوده:	دانشگاه فردوسی مشهد.
رده‌بندی کنگره:	TP ۳۷۰ / ۵۱۶ م ۱۳۹۰
رده‌بندی دیوبنی:	۶۶۴/۰۰۱۵۱۱۸
شماره کتابخانه ملی:	۲۳۴۳۸۵۸



انتشارات، شماره ۵۸۵

دانشگاه فردوسی مشهد

تدوین و گردآوری

دکتر سید محمد علی رضوی - مهندس مریم بهرام پرور

مهندس محمد رضا امیریوسفی

ویراستار علمی

دکتر مجتبی محبی

وزیری، ۲۸۶ صفحه، ۱۰۰۰ نسخه، چاپ اول، تابستان ۱۳۹۰

امور فنی و چاپ: مؤسسه چاپ و انتشارات دانشگاه فردوسی مشهد

بهای: ۴۰۰۰۰ ریال

ISBN: 978-964-386-256-5

شابک ۵-۲۵۶-۳۸۶-۹۶۴-۹۷۸

فهرست مطالب

۷	دیباچه
۹	فصل اول - مفاهیم پایه مهندسی
۹	۱- مقدمه
۱۱	۲- تعاریف
۱۷	۳- سیستم‌های اندازه‌گیری
۱۸	۱- واحدها و نمادها در سیستم SI
۲۲	۴- تبدیل واحدها
۲۴	۵- سازگاری ابعادی معادلات
۲۶	۶- ثابت ابعادی (g_c)
۲۸	۷- گروه‌های بدون بعد و تبدیل ابعادی معادلات بدون بعد
۳۲	۸- چگالی، تخلخل، وزن مخصوص و چگالی نسبی
۳۵	۹- غلظت
۳۸	۱۰- مقدار رطوبت
۳۹	۱۰- دما
۴۴	۱۲- فشار
۵۰	۱۳- سوال‌های تشریحی
۶۱	فصل دوم - موازنۀ جرم
۶۱	۲-۱- مقدمه
۶۳	۲-۲- سیستم
۶۶	۳-۲- قانون بقای جرم
۶۹	۲-۳-۱- اصل بقای جرم برای سیستم‌های باز و بسته

۷۱	- موازنہ جرم (مواد).....
۷۲	- دیاگرام جریان فرآیند (PFD).....
۷۵	- انتخاب مبنا و ماده گره
۷۸	- موازنہ جرم کل
۸۱	- موازنہ جرم جزء
	۵- مسائل نمونه موازنہ جرم در حالت پایا برای فرآیندهای تک مرحله‌ای
۸۴	(رقیق‌سازی، تغییط، خشک کردن).....
۸۹	۶- مخلوط کردن افزودنی‌های غذایی (فرمولاسیون)
۹۱	۷- تغییرات حجم طی مخلوط کردن.....
۹۲	۷-۲- موازنہ جرم فرآیندهای چند مرحله‌ای تحت شرایط پایا.....
۱۰۰	۸-۲- موازنہ جرم فرآیندهای ناپایا.....
۱۰۵	۹- سوال‌های تشریحی
۱۲۵	فصل سوم - ترمودینامیک
۱۲۵	۱- تعریف ترمودینامیک.....
۱۲۷	۲- کار.....
۱۲۹	۳- انرژی.....
۱۳۲	۴- گرما (انرژی حرارتی).....
۱۳۳	۵- انرژی داخلی
۱۳۴	۶- فرمول‌بندی قانون اول ترمودینامیک
۱۳۵	۳-۶-۱- قانون اول ترمودینامیک برای سیستم‌های بسته
۱۳۶	۳-۶-۲- حالت ترمودینامیکی و توابع حالت
۱۴۱	۳-۶-۳- انتالپی.....
۱۴۳	۳-۶-۴- قانون اول ترمودینامیک برای سیستم‌های باز در حالت پایا
۱۴۸	۷-۳- تعادل
۱۴۹	۸-۳- قاعده فاز
۱۵۱	۹-۳- فرآیندهای برگشت‌پذیر و برگشت ناپذیر
۱۵۲	۱۰-۳- گاز ایده‌آل و معادله حالت
۱۵۵	۱۱-۳- مخلوط گازها
۱۵۷	۱۲-۳- معادله حالت واندروالس
۱۶۰	۱۳-۳- ظرفیت گرمایی و گرمای ویژه
۱۶۱	۱۴-۳- فرآیندهای ترمودینامیکی

۱۶۱	-۳-۱۴-۱ فرآیند حجم ثابت یا ایزوکوریک
۱۶۲	-۳-۱۴-۲ فرآیند فشار ثابت یا ایزوباریک
۱۶۴	-۳-۱۴-۳ فرآیند دما ثابت یا ایزوترمال
۱۶۵	-۳-۱۴-۴ فرآیند آدیبااتیک
۱۶۷	-۳-۱۴-۵ فرآیند پلیتروپیک
۱۶۹	-۱۵-۳ رفتار P-V-T مواد خالص
۱۷۲	-۱۶-۳ تعادل مایع - بخار
۱۷۶	-۱۷-۳ خواص بخار آب اشبع و فوق گرم
۱۷۷	-۳-۱۷-۱ جدول بخار آب اشبع
۱۷۸	-۳-۱۷-۲ خواص بخار آب با کیفیت کمتر از ۱۰۰٪
۱۸۰	-۳-۱۷-۳ جدول های بخار آب فوق گرم
۱۸۱	-۳-۱۷-۴ درون یابی دو طرفه در جدول های بخار فوق گرم
۱۸۲	-۱۸-۳ انترپی و قانون دوم ترمودینامیک
۱۸۳	-۳-۱۸-۱ منبع گرمایی
۱۸۴	-۳-۱۸-۲ ماشین گرمایی
۱۸۵	-۳-۱۸-۳ ماشین و یخچال
۱۸۶	-۳-۱۸-۳-۱ کارایی حرارتی ماشین
۱۸۷	-۳-۱۸-۳-۲ ضریب عملکرد یخچال
۱۸۷	-۳-۱۸-۳-۳ برگشت پذیری
۱۸۸	-۳-۱۸-۳-۴ ماشین کارنو، یخچال کارنو و پمپ گرمایی کارنو
۱۹۰	-۳-۱۹-۳ سوال های تشریحی
۲۰۳	فصل چهارم - موازنہ انرژی
۲۰۳	-۱-۴ مقدمہ
۲۰۴	-۴-۲ موازنہ انرژی
۲۰۵	-۴-۲-۱ موازنہ انرژی سیستم های بسته
۲۰۸	-۴-۲-۲ موازنہ انرژی سیستم های باز
۲۱۱	-۴-۳-۱ گرمای ویژه و گرمای نهان
۲۱۲	-۴-۳-۱-۱ گرمای ویژه
۲۱۲	-۴-۳-۱-۱ گرمای ویژه جامدات و مایعات
۲۱۷	-۴-۳-۱-۲ گرمای ویژه گازها و بخارها
۲۲۰	-۴-۳-۲ گرمای نهان

۲۲۰	- تغییر انتالپی همراه با تغییر فاز.....
۲۲۲	- مسائل نمونه
۲۲۲	- موازنۀ انرژی در حالت پایا.....
۲۲۵	- موازنۀ های همزمان جرم و انرژی در حالت پایا.....
۲۳۱	- سوال‌های تشریحی.....

فصل پنجم - سایکرومتری (خواص هوای مرطوب)

۲۳۷
۲۳۷	- مقدمه.....
۲۳۸	- تعریف واژه‌های ترمودینامیکی.....
۲۴۰	- روابط ترمودینامیکی ویژگی‌های هوای مرطوب.....
۲۴۰	- قوانین گاز کامل.....
۲۴۱	- ۱-۳-۵-۵- فشار بخار و رطوبت نسبی.....
۲۴۲	- ۵-۳-۱-۲- نسبت رطوبت.....
۲۴۴	- ۵-۳-۱-۳- انتالپی.....
۲۴۵	- ۵-۳-۱-۴- حجم مخصوص.....
۲۴۶	- ۵-۳-۱-۵- دمای حباب مرطوب.....
۲۵۰	- ۵-۳-۲- رفتار قانون گاز غیرایده‌آل هوای مرطوب.....
۲۵۱	- ۵- چارت سایکرومتری.....
۲۵۲	- ۵-۴-۱- کاربردهای چارت سایکرومتری.....
۲۵۳	- ۵-۴-۱-۱- گرمایش و سرمایش محسوسه.....
۲۵۳	- ۵-۴-۱-۲- گرمایش و رطوبت زنی.....
۲۵۴	- ۵-۴-۱-۳- سرمایش و رطوبت زدایی.....
۲۵۵	- ۵-۴-۱-۴- خشک کردن آدیباتیک.....
۲۵۶	- ۵-۴-۱-۵- مخلوط کردن دو جریان هوا.....
۲۶۳	- ۵- سوال‌های تشریحی.....
۲۷۱
۳۰۱

پیوست‌ها

منابع مورد استفاده

دیباچه

تقاضای روزافزون برای مواد غذایی ایمن، مغذی، راحت و با کیفیت بالا نیاز مبرمی را به اطلاعات و مفاهیم مهندسی ایجاد کرده است و با افزایش کاربرد علوم جدید مانند بیولوژی مولکولی، نانوتکنولوژی و بیوشیمی تغذیه‌ای در فرآیند تولید غذاء، نقش مهندسی در طراحی فرآیند نمایانتر شده است. همچنین، انجام نوآوری در واحدهای تحقیق و توسعه صنایع مختلف غذایی نیازمند اطلاعات جامعی در این زمینه می‌باشد.

این کتاب در قالب ۵ فصل با عنوانین مفاهیم پایه مهندسی، موازنۀ جرم، ترمودینامیک، موازنۀ انرژی و سایکرومتری (خواص هوای مرطوب) تالیف شده است. مخاطبان آن در ۴ گروه ذیل قرار می‌گیرند؛ شامل: ۱) مهندسان فرآیند تولید مواد غذایی، ۲) دانشجویان گرایش‌های مختلف رشته علوم و صنایع غذایی (فرآوری، کنترل کیفیت،...)، ۳) تکنولوژیست‌ها و مهندسان شاغل در واحدهای تحقیق و توسعه و ۴) داوطلبان ورود به مقاطع تكمیلی این رشته. همچنین، مطالب ارائه شده در کتاب حاضر برای متخصصان و دانشجویان علوم مرتبط، مانند مهندسی شیمی، مهندسی مکانیک، مهندسی ماشین‌های کشاورزی، بیوفیزیک و شیمی کاربردی قابل استفاده خواهد بود. در هر فصل کتاب افزون بر تلاش جهت بیان ساده و روان مطالب، شکل‌ها، نمودارها، جدول‌ها و مثال‌های متعددی برای درک بهتر تئوری‌ها آورده شده است. وجود مسائل متنوع در انتهای هر فصل به جز تسهیل فرآیند یادگیری، بر جنبه‌های کاربردی در صنعت نیز تأکید دارد.

دکتر سید محمدعلی رضوی

مهندس مریم بهرام پرور - مهندس محمدرضا امیر یوسفی