

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ

بیوشیمی - فیزیک

نگارندگان

دکتر بیژن رنجبر

دکتر خسرو خلیفه

دکتر سیده اکرم شیردل



سرشناسه: رنجبر، بیژن، ۱۳۴۵
عنوان و نام پدیدآور: بیوشیمی-فیزیک / نگارنده بیژن رنجبر، خسرو خلیفه، سیده اکرم شیردل.
مشخصات نشر: تهران: دانشگاه تربیت مدرس، ۱۴۰۲.
مشخصات ظاهری: ۴۲۶ ص.
شابک: ۹۷۸-۶۲۲-۷۰۳۴-۶۵-۳
وضعیت فهرست نویسی: فیبا مختصر
شناسه افزوده: خلیفه، خسرو، ۱۳۵۴
شناسه افزوده: شیردل، سیده اکرم، ۱۳۶۲
شناسه افزوده: دانشگاه تربیت مدرس
شناسه افزوده: Tarbiat Modarres University
شماره کتابشناسی ملی: ۹۳۸۱۱۹۳
اطلاعات رکورد کتابشناسی: فیبا

بیوشیمی - فیزیک

نگارندگان: بیژن رنجبر، خسرو خلیفه، سیده اکرم شیردل
ویراستار ادبی و فنی: فاطمه نابع
طراح جلد: ترنج
صفحه آرایی: سمیه زهانی
شماره انتشار: ۳۱۰
شماره پیاپی: ۵۰۱
تاریخ انتشار: ۱۴۰۲
شمارگان: ۲۰۰
شابک: ۹۷۸-۶۲۲-۷۰۳۴-۶۵-۳
ناشر: انتشارات دانشگاه تربیت مدرس
نوبت چاپ: اول
کارشناس اجرایی: لیلا نجفی زمان
ناظر چاپ: مصطفی جانجانی
لیتوگرافی: ایران گرافیک
چاپ و صحافی: شمس
مرکز پخش: تقاطع بزرگراه‌های آل‌احمد و دکتر چمران، انتشارات دانشگاه تربیت مدرس، صندوق پستی: ۱۴۱۱۵-۳۱۸
تلفن: ۸۲۸۸۳۰۹۶
دورنگار: ۸۲۸۸۳۰۳۲
آدرس اینترنتی فروش: pub.modares.ac.ir
بها: ۲.۹۰۰.۰۰۰ ریال

مسئولیت صحت مطالب کتاب برعهده نگارندگان است.

تقديم به:

هموطنان آسیب دیده از کرونا

فهرست مطالب

پیشگفتار.....	ز
۱- مبانی شیمی - فیزیک.....	۱
۱-۱ اهمیت مدل سازی در تاریخ علم.....	۱
۲-۱ مدل سازی رفتار گازها.....	۳
۱-۲-۱ قانون بویل.....	۴
۲-۲-۱ قانون چارلز و گای لوساک.....	۵
۳-۲-۱ قانون آووگادرو.....	۸
۴-۲-۱ معادله حالت گازهای ایده آل.....	۸
۳-۱ فاکتور تراکم پذیری در گازها.....	۱۰
۴-۱ معادله واندروالس.....	۱۲
۵-۱ معادله حالت فازهای متراکم.....	۱۶
۶-۱ ضریب انبساط حرارتی.....	۱۷
۷-۱ ضریب تراکم پذیری در دمای ثابت.....	۱۸
۸-۱ نظریه جنبشی گازها.....	۱۹
۹-۱ انرژی جنبشی و دما.....	۲۴
۱۰-۱ توزیع متوازن انرژی.....	۲۷
۱۱-۱ مخلوط گازها.....	۳۴
۱۲-۱ ویسکوزیته.....	۳۶
۲- مبانی ترمودینامیک.....	۴۱
۱-۲ مقدمه.....	۴۱

۴۲	۲-۲ برخی اصطلاحات مهم در ترمودینامیک
۴۳	۱-۲-۲ سیستم و انواع آن
۴۳	۲-۲-۲ محیط و جهان
۴۴	۳-۲-۲ تعادل
۴۵	۴-۲-۲ تحول یا فرایند
۴۵	۵-۲-۲ توابع حالت و توابع مسیر
۴۶	۶-۲-۲ انرژی در سیستم‌ها
۴۷	۱-۶-۲-۲ راه‌های انتقال انرژی
۴۸	۳-۲ قانون صفر ترمودینامیک
۴۹	۱-۳-۲ تعادل در یک سیستم ایزوله
۵۰	۴-۲ قانون اول ترمودینامیک (قانون بقای انرژی)
۵۳	۱-۴-۲ کار در ترمودینامیک
۶۲	۵-۲ مفاهیم پایه ریاضی در ترمودینامیک
۶۸	۱-۵-۲ انجام یافتن فرایند در حجم ثابت
۶۹	۲-۵-۲ انجام یافتن فرایند در فشار ثابت
۷۳	۳-۵-۲ ظرفیت گرمایی
۷۴	۱-۳-۵-۲ ظرفیت گرمایی در حجم ثابت
۷۵	۲-۳-۵-۲ ظرفیت گرمایی در فشار ثابت
۷۶	۳-۳-۵-۲ رابطه C_p و C_v در گاز ایده‌آل
۷۷	۴-۵-۲ انبساط هم‌دمای برگشت‌پذیر در گاز ایده‌آل
۷۸	۵-۵-۲ انبساط بی‌دررو برگشت‌پذیر و برگشت‌ناپذیر گاز ایده‌آل
۸۵	۶-۲ قانون دوم ترمودینامیک
۸۶	۱-۶-۲ آنتروپی در مفهوم انرژی غیرمفید
۸۷	۲-۶-۲ آنتروپی آماری
۹۰	۷-۲ تغییر آنتروپی در انبساط هم‌دمای گاز ایده‌آل
۹۱	۱-۷-۲ آنتروپی ترمودینامیکی
۹۳	۱-۱-۷-۲ تغییر آنتروپی ناشی از مخلوط‌شدن گازهای ایده‌آل

فهرست مطالب ج

۲-۷-۱-۲	تغییر آنتروپی ناشی از گرم کردن سیستم	۹۵
۲-۷-۲	قانون دوم ترمودینامیک با در نظر گرفتن محیط	۹۶
۸-۲	موتورهای حرارتی و چرخه کارنو	۹۸
۱-۸-۲	کارایی ترمودینامیکی	۱۰۴
۲-۸-۲	رابطه چرخه کارنو و قانون دوم ترمودینامیک	۱۰۶
۹-۲	تبدیل انرژی در سیستم‌های زنده	۱۰۷
۱۰-۲	آنتروپی و توزیع انرژی	۱۱۱
۲-۱۰-۱	قانون توزیع بولتزمن	۱۱۴
۱۱-۲	توابع انرژی آزاد	۱۲۴
۲-۱۱-۱	تابع انرژی آزاد گیبس (G)	۱۲۵
۲-۱۱-۲	تابع انرژی آزاد هلمهولتز	۱۲۸
۲-۱۱-۲	رابطه بین انرژی آزاد گیبس و هلمهولتز در شرایط هم‌دما	۱۳۰
۲-۱۱-۲	انرژی آزاد هلمهولتز در یک فرایند برگشت پذیر	۱۳۱
۲-۱۱-۲	میزان تغییر انرژی آزاد هلمهولتز در مخلوط شدن دو گاز ایده آل	۱۳۲
۱۲-۲	برخی روابط ترمودینامیکی مهم	۱۳۲
۱۳-۲	روابط ماکسول	۱۳۷
۱۴-۲	وابستگی انرژی آزاد گیبس به فشار و دما	۱۳۹
۱۵-۲	وابستگی انرژی آزاد گیبس به فشار	۱۴۱
۱۶-۲	آنتروپی مطلق و قانون سوم ترمودینامیک	۱۴۲
۱۷-۲	ترمودینامیک و حیات	۱۴۵
۱-۱۷-۲	منشأ ترمودینامیکی حیات	۱۵۲
۲-۱۷-۲	آنالیز ترمودینامیکی اکوسیستم‌ها	۱۵۴
۳-۱۷-۲	مرواری بر تاریخ حیات	۱۵۶
۳-۱۷-۲	ترمودینامیک محلول‌ها	۱۶۵
۱-۳	مقدمه	۱۶۵
۱-۱-۳	حجم مولی جزیی	۱۶۶
۲-۱-۳	انرژی آزاد گیبس مولی جزیی	۱۷۱

۱۷۷.....	۳-۱-۳ مخلوط شدن خودبه خودی گازها.....
۱۷۹.....	۲-۳ مخلوط های دوجزئی حاوی مایعات فرّار.....
۱۸۴.....	۳-۳ محلول های حقیقی.....
۱۸۸.....	۴-۳ تغییرات انرژی آزاد یک واکنش.....
۱۹۱.....	۵-۳ اثر دما بر ثابت تعادل.....
۱۹۳.....	۶-۳ فشار اسمزی.....
۲۰۱.....	۷-۳ مولکول های باردار و رفتار محلول های الکترولیت.....
۲۰۳.....	۱-۷-۳ پتانسیل نرست.....
۲۰۶.....	۲-۷-۳ تعادل دونان.....
۲۰۹.....	۸-۳ توصیف ماکروسکوپی انتشار.....
۲۱۰.....	۱-۸-۳ متغیرهای انتشار.....
۲۱۱.....	۲-۸-۳ شار.....
۲۱۱.....	۳-۸-۳ قانون اول فیک.....
۲۱۴.....	۴-۸-۳ معادله پیوستگی.....
۲۱۷.....	۵-۸-۳ قانون دوم فیک در انتشار.....
۲۱۸.....	۶-۸-۳ پدیده انتشار و قانون دوم ترمودینامیک.....
۲۲۰.....	۹-۳ حرکت براونی.....
۲۲۲.....	۱-۹-۳ قدم زنی تصادفی.....
۲۲۵.....	۲-۹-۳ توصیف میکروسکوپی انتشار.....
۲۲۸.....	۱۰-۳ سینتیک ته نشینی.....
۲۳۳.....	۱۱-۳ ته نشینی تعادلی.....
۲۳۵.....	۱۲-۳ عدد رینولد در زیست شناسی.....
۲۳۷.....	۴- سینتیک و ترمودینامیک تاخوردگی پروتئین.....
۲۳۷.....	۱-۴ مقدمه.....
۲۴۴.....	۲-۴ مباحث تئوری در سینتیک و ترمودینامیک تاخوردگی پروتئین.....
۲۴۹.....	۱-۲-۴ مطالعات ترمودینامیک (اندازه گیری پایداری پروتئین).....
۲۴۹.....	۱-۱-۲-۴ پایداری شیمیایی.....

فهرست مطالب ه

۳-۴	پایداری دمایی.....	۲۵۷
۴-۱-۳-۴	پایداری دمایی.....	۲۵۷
۴-۱-۳-۴	تعیین آنتالپی به روش مستقیم.....	۲۶۳
۴-۳-۴	واسرشتگی ناشی از سرما.....	۲۷۰
۴-۴	مطالعات سینتیکی تاخوردگی پروتئین.....	۲۷۲
۵- بیوشیمی-فیزیک آنزیم‌ها.....		۲۸۷
۱-۵	مقدمه.....	۲۸۷
۲-۵	ویژگی‌های آنزیم‌ها.....	۲۸۹
۳-۵	دسته‌بندی و نام‌گذاری آنزیم‌ها.....	۲۹۲
۴-۵	ساختار آنزیم و شیوه اتصال سوبسترا.....	۲۹۵
۵-۵	تبادل در واکنش‌های آنزیمی.....	۳۰۲
۶-۵	کمپلکس سوبسترا- آنزیم.....	۳۰۵
۷-۵	سینتیک آنزیمی.....	۳۰۷
۱-۷-۵	اثر غلظت آنزیم بر ثابت سرعت واکنش آنزیمی.....	۳۱۴
۲-۷-۵	اثر غلظت سوبسترا بر ثابت سرعت واکنش آنزیمی.....	۳۱۵
۱-۲-۷-۵	مدل براون در سینتیک آنزیمی.....	۳۱۸
۲-۲-۷-۵	مدل مبتنی بر حالت تبادل سریع در سینتیک آنزیمی.....	۳۱۹
۳-۲-۷-۵	سینتیک مبتنی بر حالت پایا.....	۳۲۴
۴-۲-۷-۵	شیوه‌های نمایش خطی داده‌ها در سینتیک آنزیمی.....	۳۳۴
۵-۲-۷-۵	کارایی کاتالیتیکی.....	۳۳۹
۳-۷-۵	اثر دما بر سینتیک واکنش‌ها.....	۳۴۲
۱-۳-۷-۵	قانون آرنیوس در واکنش‌های آنزیمی.....	۳۴۵
۴-۷-۵	اثر pH بر سینتیک آنزیمی.....	۳۵۱
۵-۷-۵	ملاحظات عملی در بررسی اثر pH و دما بر فعالیت آنزیم.....	۳۵۲
۶-۷-۵	مهار آنزیم.....	۳۵۵
۱-۶-۷-۵	مهار برگشت‌پذیر.....	۳۵۷
۱-۱-۶-۷-۵	مهار رقابتی.....	۳۵۹

و بیوشیمی- فیزیک

۳۶۵	 ۲-۱-۶-۷-۵ مهار غیر رقابتی
۳۶۹	 ۳-۱-۶-۷-۵ مهار نازرقابتی
۳۷۴	 ۷-۷-۵ رفتار آلوستری در آنزیم‌ها
۳۷۹	 فهرست منابع
۳۹۹	 واژه‌نامه فارسی به انگلیسی
۴۰۷	 واژه‌نامه انگلیسی به فارسی
۴۱۵	 نمایه

پیشگفتار

کتاب بیوشیمی-فیزیک که دربرگیرنده مفاهیم پایه در شیمی-فیزیک، توام با تعمیم این مفاهیم به علوم زیستی است، می‌تواند به‌عنوان منبع دروس بیوشیمی-فیزیک و بیوترمودینامیک به‌کار رود. نوشتار کتاب بر اساس تجربه‌های تدریس نویسندگان در دروس بیوشیمی-فیزیک در مقطع کارشناسی، بیوشیمی-فیزیک پیشرفته و بیوترمودینامیک در مقاطع ارشد و دکتری و همچنین آنزیم‌شناسی در مقطع کارشناسی ارشد به نگارش درآمده است. درحقیقت می‌توان گفت که دیدگاه‌ها و پیشنهاد‌های ارزشمند دانشجویان نسل‌های اخیر، تأثیر ویژه‌ای بر تنظیم مطالب کتاب داشته است. فصل اول کتاب، گذری کوتاه بر مبانی شیمی-فیزیک است که با تأکید بر اهمیت مدل‌سازی پدیده‌های طبیعی و فرمول‌بندی رفتار گازها شروع می‌شود و در ادامه با معرفی مفاهیم مهمی از قبیل نظریه جنبشی گازها و برخی مفاهیم کلیدی در این حوزه علمی به پایان می‌رسد. فصل دوم با معرفی اصطلاح‌ها و مفاهیم اصلی در ترمودینامیک شروع و با ذکر قوانین چهارگانه ترمودینامیک، تأثیر این قوانین در ایجاد و حفظ پدیده‌های طبیعی بررسی می‌شود. در این بخش سعی شده است که برخی اصطلاح‌های کلیدی، مانند آنتروپی از زوایای مختلف بررسی شود. علاوه‌براین، ریاضیات حاکم بر فرمول‌بندی قوانین ترمودینامیک نیز در حد نیاز، مرور شده است؛ به‌طوری‌که می‌توان گفت هیچ رابطه ترمودینامیکی بدون اشاره به پیش‌زمینه ریاضیاتی آن، بیان نشده است. در این فصل مفاهیم مهمی مانند انرژی آزاد گیبس و فلسفه به‌کارگیری این مفهوم در بررسی فرایندها نیز با جزئیات بیان شده است. پایان این فصل مروری بر ترمودینامیک حیات و واکاوی پرسش‌های کلیدی در این زمینه است. فصل سوم شامل اصول و مبانی ترمودینامیک محلول‌ها است که بخش اول آن شامل تعمیم اصول شیمی-فیزیک گازها به محلول‌ها بوده و در آن چگونگی به‌کارگیری مفاهیمی مانند انرژی آزاد در بررسی رفتار محلول‌ها بازگو شده است. ادامه این فصل مفاهیم زیستی مهمی مانند فشار اسمزی، محلول‌های الکترولیت، پتانسیل نرست،

ح بیوشیمی- فیزیک

تعادل دوانان، قوانین انتشار، پدیده ته‌نشینی و عدد رینولد را شامل می‌شود. با توجه به اهمیت پروتئین‌ها در فرایند حیات و با در نظر گرفتن اهمیت پروتئین و آنزیم در پژوهش‌های مبتنی بر زیست‌فناوری صنعتی و پزشکی؛ فصول چهارم و پنجم کتاب به سینتیک تاخوردگی و پایداری ترمودینامیکی پروتئین‌ها و بیوشیمی-فیزیک آنزیم‌ها اختصاص داده شده است. فصل چهارم مدل‌سازی داده‌های ساختاری و فصل پنجم مدل‌سازی داده‌های مربوط به فعالیت در پروتئین‌های آنزیمی را شامل می‌شود. در فصل چهارم شیوه‌های مطالعاتی برای بررسی سینتیک تاخوردگی و همچنین پایداری ترمودینامیکی پروتئین‌ها و چگونگی آنالیز داده‌های خام حاصل از این مطالعات و تفسیر نهایی نتایج، با تکیه بر مراجع معتبر علمی با جزئیات بیان شده است. فصل پنجم کتاب از دیدگاه پژوهشی، مکمل فصل چهارم بوده و در آن چگونگی طراحی آزمایش‌ها و استخراج داده‌های آنزیم‌شناسی و شیوه مدل‌سازی داده‌های خام در آزمایش‌ها بررسی شده است. با توجه به اهمیت مهارکننده‌ها در آنزیم‌شناسی، سازوکارهای مختلف مهار آنزیمی همراه با مدل‌سازی رفتار هرکدام از انواع مهارکننده‌ها نیز در این فصل آورده شده است. گفتنی است که بیشتر مباحث این فصل با در نظر گرفتن آنزیم‌های تک‌زیرواحدی و گروهی به نگارش درآمده است و برای بررسی رفتار آنزیم‌های با ساختار متفاوت، ایجاد تغییرهایی در پیش‌فرض‌های مدل‌های آنزیمی و شیوه آزمایش‌ها ضروری است. البته برای مثالی از ویژگی‌های آنزیم‌های چندزیرواحدی، رفتار آلوستریک نیز به‌طور خلاصه بررسی شده است. شیوه تنظیم مطالب کتاب به‌گونه‌ای است که سه فصل اول کتاب، پاسخگوی نیازهای دانشجویان کارشناسی سلولی-مولکولی در درس بیوشیمی-فیزیک است و دانشجویان کارشناسی ارشد و دکتری علاقمند به مباحث مهندسی پروتئین می‌توانند با دیدگاه کاربردی از فصل‌های چهارم و پنجم کتاب استفاده کنند.

بیژن رنجبر - خسرو خلیفه-سیده اکرم شیردل