

مجموعهٔ سوالات طبقه‌بندی شدهٔ

امتحانات نهایی شیمی ۳

www.ketab.ir

مؤلف:

شهلا حبی علیداش

سرشناسه:	حُبی علیداش، شهلا ۱۳۴۳
عنوان و نام پدیدآور:	مجموعه سوالات طبقه بندی شده امتحانات نهایی شیمی ۳
مشخصات نشر:	تهران، وداد، ۱۳۹۴.
مشخصات ظاهری:	۲۰۲ص، جدول(بخشی رنگی)، نمودار(بخشی رنگی)، ۲۲*۲۹ س م
شابک:	۹۷۸-۹۶۴-۷۴۴۸-۷۲-۷
وضعیت فهرست نویسی:	فیبای مختصر
یادداشت:	فهرست نویسی کامل این اثر در نشانی http://opac.nlai.ir قابل دسترسی است
شماره کتابشناسی ملی:	۳۸۷۱۶۵۵



عنوان کتاب:	مجموعه سوالات طبقه بندی شده امتحانات نهایی شیمی ۳
ناشر:	انتشارات وداد
مؤلف:	شهلا حُبی علیداش
طرح روی جلد:	آذرين لوح کیش
تایپ و صفحه آرایی:	سمیه کلانکی
ویراستار:	شهلا حُبی علیداش - شهرزاد ناقدی
نوبت چاپ:	اول ۱۳۹۴
قطع:	رحلی
شمارگان:	۳۰۰۰ جلد
قیمت:	۱۵۰۰۰ تومان
شابک:	۹۷۸ - ۹۶۴ - ۷۴۴۸ - ۷۲ - ۷

مرکز پخش: خ انقلاب - خ دانشگاه - کوچه قدیری (آشتیانی) - پلاک ۲۲ - واحد ۱
تلفن: ۶۶۹۵۸۸۹۵

سودمندترین دانش آن است که بدان رفتار شود. حضرت علی (ع)

نیاز مبرم دانش آموزان عزیز کشورم برای داشتن بانک سوالات نهایی بهائیک کشور با طبقه بندی آن به روشی جدید و باشیوه می موثر تر از نظریه گیری عمیق در زمان کمتر و به جمع آوری و تالیف این کتاب بر اساس تجربه چندین ساله و داشت تابه کرده های دانش آموزی اعم از قوی و متوسط و ضعیف بتوانند از آن استفاده مفید ببرند. امید آن دارم که توانسته باشم برای پیشرفت عزیزانم گامی موثر برداشته باشم.

در تالیف کتاب موارد ذیل در نظر گرفته شده است:

۱- طبقه بندی سوالات امتحانی نهایی بهائیک کشور بر اساس موضوع و بخش های ارائه شده در کتاب درسی و تاریخ امتحان و بارم بندی آن ها که طی دو دوره سال اخیر درسی و دو نوبت امتحانی برگزار شده است. بانک کامل ترین بانک سوالات بهائیک نهایی بر اساس آخرین تغییرات کتب درسی در سال ۹۳ خواهد بود.

۲- پنج تشریحی استاندارد کلیه سوالات

۳- ارائه دو نمونه سوال بهائیک نهایی در شهریور ماه ۹۳ و دی ماه ۹۳ همراه با پاسخ کشوری

روش حل مسئله در شیمی:

۱- با خواندن دقیق صورت مسئله، اطلاعات داده شده و خواسته های مسئله را مشخص نمایید.

۲- در ذهن خود چگونگی رسیدن به خواسته مسئله را، از روی اطلاعات داده شده به تصویر بکشید.

۳- از راه حل یابی که به دنبال آن خطور کرده، کوتاه ترین و علمی ترین روش را انتخاب نمایید.

۴- در حل مسئله ضروری است به واحد های داده شده و خواسته شده توجه نمود.

فهرست مطالب

صفحه	عنوان
۱	بخش ۱: واکنش‌های شیمیایی و استوکیومتری
۲۹	بخش ۲: ترمودینامیک شیمیایی
۶۶	بخش ۳: محلول‌ها
۹۹	پاسخ سئوالات بخش ۱
۱۱۸	پاسخ سئوالات بخش ۲
۱۴۴	پاسخ سئوالات بخش ۳
۱۷۰	آزمون شهریور ماه ۹۳ و پاسخ‌نامه
۱۷۷	آزمون دی ماه ۹۳ و پاسخ‌نامه

بخش اول:

واکنش‌های شیمیایی و استوکیومتری

صفحه	عنوان
۱	آ) موازنه معادله‌های واکنش‌های شیمیایی
۵	ب) انواع واکنش‌های شیمیایی
۱۳	پ) قوانین گیلوساک و آوگادرو
۱۵	ت) استوکیومتری فرمول
۱۶	ث) استوکیومتری واکنش - چگالی
۱۸	ج) درصد خلوص
۲۰	چ) واکنش‌دهنده محدودکننده و واکنش‌دهنده اضافی
۲۵	ح) بازده درصدی
۲۷	خ) استوکیومتری در زندگی

بخش دوم:

ترمودینامیک شیمیایی

صفحه	عنوان
۲۹	آ) گرما و دما
۳۰	ب) ظرفیت گرمایی
۳۲	پ) سامانه و انواع آن
۳۶	ت) جاری شدن انرژی بین سامانه و محیط
۴۱	ث) آنتالپی و انواع آنتالپی‌های مهم
۵۰	ج) تعیین گرمای واکنش‌های شیمیایی - گرماسنجی
۵۲	چ) محاسبه گرمای واکنش با استفاده از قانون هس
۵۷	ح) محاسبه گرمای واکنش با استفاده از آنتالپی تشکیل
۶۰	خ) آنتروپی - تعیین جهت پیشرفت واکنش

بخش سوم:

محلول‌ها

صفحه

عنوان

۶۶	آ) فاز و انواع حلال‌ها
۶۸	ب) پیش‌بینی انحلال‌پذیری مواد در یکدیگر
۷۱	پ) آنتالپی انحلال
۷۴	ت) آنتروپی انحلال
۷۵	ث) نمودار انحلال‌پذیری ترکیبات یونی - انحلال‌پذیری گازها
۷۹	ج) غلظت محلول و روش‌های بیان آن
۸۳	چ) محاسبه‌های استوکیومتری برای واکنش‌ها در محلول
۸۴	ح) محلول‌های الکترولیت و غیرالکترولیت
۸۸	خ) خواص کولیگاتیو محلول
۹۲	د) محلول‌ها، کلویدها، سوسپانسیون‌ها
۹۶	ذ) صابون و نقش امولسیون‌کنندگی آن

پاسخ سؤالات بخش اول:

واکنش‌های شیمیایی و استوکیومتری

صفحه	عنوان
۹۹	آ) موازنه معادله‌های واکنش‌های شیمیایی
۱۰۱	ب) انواع واکنش‌های شیمیایی
۱۰۴	پ) قوانین گیلوساک و آووگادرو
۱۰۵	ت) استوکیومتری فرمولی
۱۰۷	ث) استوکیومتری واکنش - چگالی
۱۰۸	ج) درصد خلوص
۱۰۹	چ) واکنش دهنده محدودکننده و واکنش دهنده اضافی
۱۱۵	ح) بازده درصدی
۱۱۷	خ) استوکیومتری در زندگی

پاسخ سؤالات بخش دوم:

ترمودینامیک شیمیایی

صفحه	عنوان
۱۱۸	ا) گرما و دما
۱۱۹	ب) ظرفیت گرمایی
۱۲۱	پ) سامانه و انواع آن
۱۲۳	ت) جاری شدن انرژی بین سامانه و محیط
۱۲۶	ث) آنتالپی و انواع آنتالپی های مهم
۱۳۱	ج) تعیین گرمای واکنش های شیمیایی - محاسبه
۱۳۲	چ) محاسبه گرمای واکنش با استفاده از قانون هس
۱۳۸	ح) محاسبه گرمای واکنش با استفاده از آنتالپی تشکیل
۱۴۱	خ) آنتروپی - تعیین جهت پیشرفت واکنش

پاسخ سئوالات بخش سوم:

مملول‌ها

صفحه	عنوان
۱۴۴	ا) فاز و انواع حلال‌ها
۱۴۵	ب) پیش‌بینی انحلال‌پذیری مواد در یکدیگر
۱۴۷	پ) آنتالپی انحلال
۱۴۹	ت) آنتروپی انحلال
۱۵۰	ث) نمودار انحلال‌پذیری ترکیبات یونی - کربنات‌ها و گازها
۱۵۲	ج) غلظت محلول و روش‌های بیان آن
۱۵۶	چ) محاسبه‌های استوکیومتری برای واکنش‌ها در فاز محلول
۱۵۸	ح) محلول‌های الکترولیت و غیرالکترولیت
۱۶۱	خ) خواص کولیگاتیو محلول
۱۶۵	د) محلول‌ها، کلویدها، سوسپانسیون‌ها
۱۶۸	ذ) صابون و نقش امولسیون‌کنندگی آن