

بِسْمِ اللّٰهِ الرَّحْمٰنِ الرَّحِيْمِ

شیمی تجزیه(۱)

رشتهٔ صنایع شیمیایی

زمینهٔ صنعت

شاخهٔ آموزش فنی و حرفه‌ای

شمارهٔ درس ۲۴۰۸

امیری، محمد

۵۴۳

ش ۸۳۵ الف / شیمی تجزیه (۱) / مؤلفان: محمد امیری، شهرام تنگستانی نژاد، احمد رضا اسماعیل‌بیگ.

۱۳۹۱ - [ویرایش دوم] / بازسازی و تجدیدنظر: کمیسیون برنامه‌ریزی و تألیف رشتهٔ صنایع شیمیایی.

- تهران: شرکت چاپ و نشر کتاب‌های درسی ایران، ۱۳۹۱.

۱۷۲ ص. : مصور. - (آموزش فنی و حرفه‌ای؛ شمارهٔ درس ۲۴۰۸)

متون درسی رشتهٔ صنایع شیمیایی، زمینهٔ صنعت.

۱. شیمی تجزیه. الف. تنگستانی نژاد، شهرام. ب. اسماعیل‌بیگ، احمد رضا. ج. ایران.

وزارت آموزش و پرورش. کمیسیون برنامه‌ریزی و تألیف رشتهٔ صنایع شیمیایی. د. عنوان.

ه. فروست.

همکاران محترم و دانشآموزان عزیز:

پیشنهادات و نظرات خود را درباره محتوای این کتاب به نشانی
تهران - صندوق پستی شماره ۱۵۴۸۷۴ دفتر برنامه‌ریزی و تأثیف آموزش‌های
فنی و حرفه‌ای و کارداش، ارسال فرمایند.

info@tvoccd.sch.ir

پیام‌نگار (ایمیل)

www.tvoccd.sch.ir

وب‌گاه (وب‌سایت)

این کتاب در سال ۱۳۸۷، براساس نظرها و پیشنهادهای هنرآموزان سراسر کشور پس از
تأثید در کمیسیون تخصصی رشته صنایع شیمیایی بازنگری و اصلاح شده است.

وزارت آموزش و پرورش
سازمان پژوهش و برنامه‌ریزی آموزشی

برنامه‌ریزی محتوا و نظارت بر تألیف: دفتر برنامه‌ریزی و تأثیف آموزش‌های فنی و حرفه‌ای و کارداش

نام کتاب: شیمی تجزیه (۱) - ۴۶

مؤلفان: محمد امیری، شهرام تنگستانی نژاد و احمد رضا اسماعیل‌بیگ

اعضای کمیسیون تخصصی: محمدرضا ارشدی، سasan صدرایی نوری، اعظم صفاری آشتیانی، طبیه کنشلو
و مرضیه گرد

بازسازی و تجدیدنظر: کمیسیون برنامه‌ریزی و تأثیف رشته صنایع شیمیایی

آماده‌سازی و نظارت بر چاپ و توزیع: اداره کل چاپ و توزیع کتاب‌های درسی

تهران: خیابان ایرانشهر شمالی - ساختمان شماره ۴ آموزش و پرورش (شهید موسوی)

تلفن: ۰۹۲۶۶، ۸۸۳۱۱۶۱-۹، دورنگار: ۸۸۳۰۹۲۶، کد پستی: ۱۵۸۴۷۴۷۳۵۹

وب‌سایت: www.chap.sch.ir

صفحه‌آرا: صفری عابدی

طراح جلد: مریم کیوان

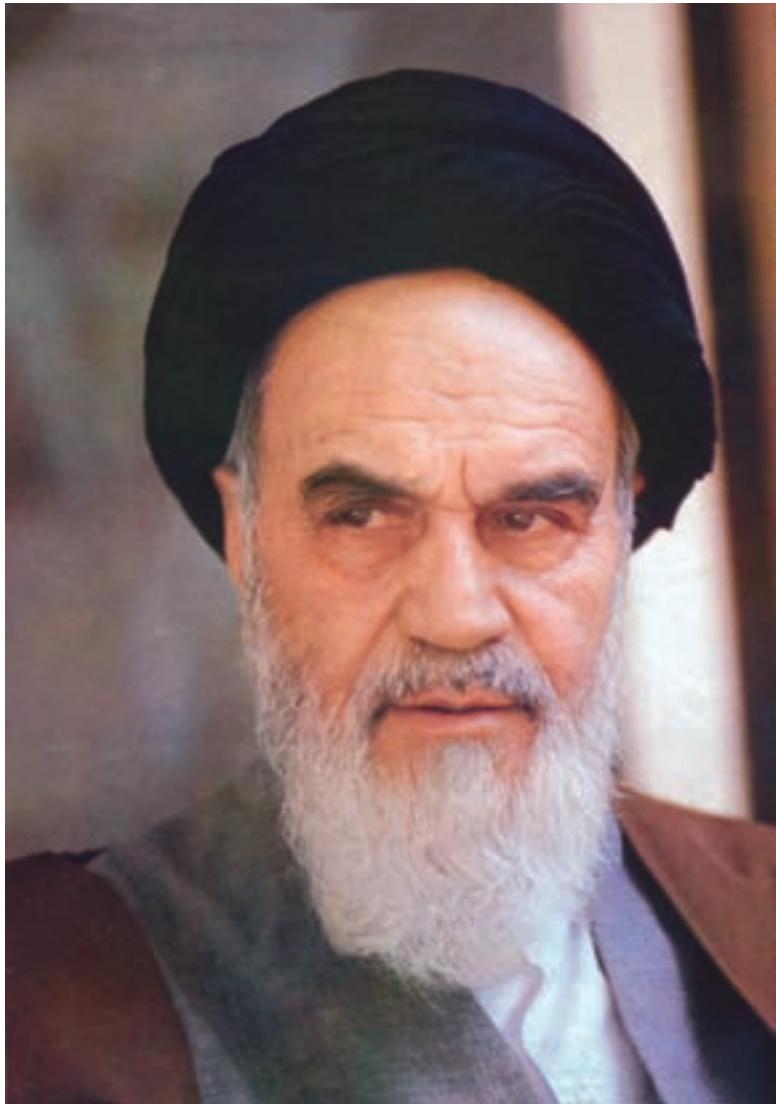
ناشر: شرکت چاپ و نشر کتاب‌های درسی ایران: تهران - کیلومتر ۱۷ جاده مخصوص کرج - خیابان ۶۱ (دارویخن)

تلفن: ۰۴۹۸۵۱۶۱-۵، دورنگار: ۰۴۹۸۵۱۶۰، صندوق پستی: ۱۳۴۴۵/۶۸۴

چاپخانه: نادر

سال انتشار: ۱۳۹۱

حق چاپ محفوظ است.



شما عزیزان کوشش کنید که از این وابستگی بیرون آید و احتیاجات
کشور خودتان را برآورده سازید، از نیروی انسانی ایمانی خودتان غافل
نشاید و از اتکای به اجانب بپرهیزید.

امام خمینی «قدس سرّه الشّریف»

فهرست مطالب

مقدمه

۱	فصل ۱ : مقدمات شیمی تجزیه
۱	۱ - معرفی شیمی تجزیه
۲	۲ - روش‌های تجزیه‌ی شیمیابی
۵	۳ - خطاهای
۸	فصل ۲ : تعادل در محلولهای یونی
۸	۱ - مروری بر فرآیند حل شدن
۱۰	۲ - انواع محلولها از لحاظ حالت فیزیکی حلال و جسم حل شونده
۱۰	۳ - حل شدن ترکیبات یونی و قطبی در آب از دیدگاه مولکولی
۱۷	۴ - محلولهای تیتره (سنجدیده)
۵	۵ - خواص محلولهای یونی از نظر رسانایی، فشار بخار، کاهش دمای انجماد، افزایش دمای جوش و ... (خواص غلطی محلولها)
۲۳	۶ - فشار بخار
۲۶	۷ - انواع الکترولیتها از نظر ساختار مولکولی و الکترولیتهای قوی و ضعیف
۴۳	فصل ۳ : اسیدها، بازها و نمکها
۴۳	۱ - تفکیک یونی آب
۴۴	۲ - تعاریف مختلف اسید و باز
۴۷	۳ - اسیدها و بازهای قوی و ضعیف
۴۸	۴ - مقیاس pH و کاربرد آن
۵۶	۵ - اسیدسنجدی و قلیاسنجدی (ختنی شدن) و کاربرد آن
۶۲	۶ - شناساگرهای رنگی اسید و باز
۶۳	۷ - اثر یون مشترک از نظر کاربردی

۶۵	۳—۸— فرآیند هیدرولیز و کاربرد آن
۶۷	۳—۹— محلولهای تامپون (بافر) – اهمیت و کاربرد آنها
۷۵	فصل ۴: قابلیت حل شدن و رسوبگیری
۷۵	۱—۴— محلولهای سیر شده، سیر شده و فراسیر شده
۷۸	۲—۴— عوامل مؤثر در قابلیت حل شدن
۸۲	۳—۴— ثابت حاصل ضرب حلایق (انحلالی)
۸۹	۴—۴— فرآیند تشکیل رسوب و عوامل مؤثر در رسوبگیری
۹۳	فصل ۵: اکسایش و کاهش (اکسیداسیون و احیا)
۹۳	۱—۵— تعریف واکنشهای اکسایش و کاهش
۹۵	۲—۵— عدد اکسایش و محاسبه‌ی آن
۹۹	۳—۵— اصول کلی موازنی معادله‌ی واکنشهای اکسایش – کاهش
۱۰۵	۴—۵— اکی والان گرم مواد اکسیدکننده و کاهنده
۱۰۸	۵—۵— واکنشهای تسهیم نامتناسب
۱۱۱	فصل ۶: الکتروشیمی پیلهای
۱۱۲	۱—۶— معرفی اجزای تشکیل دهنده‌ی یک پیل
۱۱۶	۲—۶— معرفی نیم واکنشهای یک پیل الکتروشیمیایی (پیل دانیل) و واکنش آن
۱۱۸	۳—۶— نیروی حرکه‌ی پیل چگونه حاصل می‌شود؟
۱۱۹	۴—۶— نیروی حرکه‌ی پیل و ارتباط آن با پتانسیل الکتریکی نیمه پیلهای تشکیل دهنده‌ی آن
۱۱۹	۵—۶— پتانسیل الکترودی استاندارد
۱۱۹	۶—۶— کاربردهای پتانسیلهای الکترودی
۱۲۱	۷—۶— الکترود استاندارد هیدروژن
۱۲۲	۸—۶— الکترود کالومل
۱۲۳	۹—۶— الکترود شیشه
۱۲۴	۱۰—۶— باطری معمولی، باطری سربی، پیل سوختی (پیلهای تجاری)

۱۳۲	فصل ۷: الکترولیز و کاربردهای آن
۱۳۲	۱ - ۷ - دستگاههای الکترولیز و اجزای تشکیل دهندهی آن
	۲ - ۷ - واکنشهای انجام شده در فرآیند الکترولیز با توجه به نیم واکنشهای آندی و کاتدی
۱۳۴	۳ - ۷ - سربهای الکتروشیمیایی و رقابت برای اکسایش و کاهش در آند و کاتد در واکنش الکترولیز
۱۳۷	۴ - ۷ - مفهوم عدد آووگادرو در الکترولیز
۱۴۳	۵ - ۷ - جدا کردن و خالص کردن به روش الکترولیز
۱۴۳	۶ - ۷ - آبکاری، کاربرد دیگری از الکترولیز (مطالعه‌ی آزاد)
۱۴۵	۷ - ۷ - خوردگی و انواع آن
۱۴۸	۸ - ۷ - حفاظت و انواع آن (شیوه‌های مقابله با خوردگی)
۱۵۲	

۱۶۰ پیوستها

۱۶۹ فهرست منابع و مأخذ

مقدمه

گسترش تکنولوژی در کلیه‌ی زمینه‌ها از یک سو و تغییرات بی‌دریبی در شیوه‌های زندگی و روابط انسانی از سوی دیگر، مسایل فراوانی را به بار آورده است. در چنین شرایطی، برنامه‌ها و روش‌های آموزش سنتی توان پاسخگویی به نیازها و همگامی با تحولات زندگی امروز را ندارد. در نیم قرن گذشته، رشد عظیم دانستنیها (پدیده‌ای که به افجع دانش معروف است)، موجب افزایش روزافزون حجم برنامه‌ها و کتابهای درسی می‌شد و بیش از پیش مسئولان آموزشی، معلمان و متعلم‌ان را دچار مشکل می‌کرد. دانشمندان، محققان، روانشناسان و معلمان پس از بررسیهایی همه جانبه به این نتیجه رسیدند که تنها راه حل این مسایل، باز شناختن نیازها، هدفها، روشها و کاربرد مفاهیم جدید یادگیری است.

دیران و هنرآموزان عزیز ما، در حین آموزش دروس گوناگون شیمی در رشته‌ی صنایع شیمیایی، باید بدانند که آموزش بر پرورش تقدّم عملی دارد، یعنی پرورش بدون آموزش مطلوب امکان پذیر نیست، اما هدف نهایی، پرورش افراد با کیفیت‌های مطلوب و مطابق با معیارهای اسلامی و انسانی است. امروزه در مقاطع تحصیلی پایین‌تر از دانشگاه، بجز در موارد جزئی، آموزش خود هدف نیست، بلکه وسیله است و اشتباه گرفتن وسیله با هدف، همیشه نتایج زیانباری را به دنبال داشته است.

هریک از دروس شیمی در رشته‌ی صنایع شیمیایی یکی از این ابزارهای است. یعنی هدف از آموزش شیمی در این رشته تربیت یک شیمیدان ماهر نیست، بلکه هریک از دروس شیمی وسیله‌ای برای پرورش است. در صورت پذیرفتن این موضوع، اهمیت روش تدریس از محتوا بیشتر می‌شود و از معلم انتظار می‌رود که به جای تأکید بر انتقال محتوا، با روش تدریس مناسب، هدفهای تربیتی مورد نظر را تحقیق بخشد.

هدفهای آموزش شیمی تجزیه نیز با توجه به اصول برنامه‌ریزی و با در نظر گرفتن همین معیارها تنظیم شده و معلم ضمن تدریس باید همواره آن را مدنظر قرار دهد.

هدف کلی

آشنایی با شیمی تجزیه کیفی و کمی با تکیه بر جنبه‌ی کمی آن