

2890

۱۹۰۹

۳۳۷
CBL

شاه محمد

www.ketab.ir

الکتروشیمی و دانش خوردگی (۲)

مبانی شیمی فیزیکی با رویکرد مهندسی

نویسنده:

دکتر نستره پیرز

مترجمین:

دکتر علی احسانی (عضو هیات علمی دانشگاه قم)

دکتر رضا صفری (عضو هیات علمی دانشگاه قم)

سمیرا دوستی‌خواه (کارشناسی ارشد شیمی تجزیه)

سرشناسه: پرز، نستور، ۱۹۵۰ - م. Perez, Nestor
عنوان و نام پدیدآور: الکتروشیمی و دانش خوردگی (۲): مبانی شیمی فیزیک با رویکرد مهندسی / نویسنده نستور پرز؛ مترجمین علی احسانی، رضا صفری، سمیرا دوستی خواه.
مشخصات نشر: قم: یلدا کتاب، ۱۳۹۷.

مشخصات ظاهری: ج ۲: مصور.

شابک: دوره: ۳-۶-۹۷۸۴۳-۹۷۸-۶۰۰-۹۷۸؛ ۵۰۰۰۰۰ ریال؛ ج ۲: ۴-۹۷۸۴۳-۹۷۸-۶۰۰-۹۷۸؛ ۵۰۰۰۰۰ ریال.
وضعیت فهرست نویسی: فیپا

یادداشت: عنوان اصلی: Electrochemistry and corrosion science, 2004.

یادداشت: کتابنامه.

عنوان دیگر: مبانی شیمی فیزیک با رویکرد مهندسی.

موضوع: خوردگی

موضوع: Corrosion and anti-corrosives

موضوع: الکتروشیمی تجزیه

موضوع: Electrochemical analysis

شناسه افزوده: احسانی، علی، ۱۳۵۵ - مترجم

شناسه افزوده: Ehsani, Ali

شناسه افزوده: صفری، رضا، ۱۳۵۲ - مترجم

شناسه افزوده: دوستی خواه، سمیرا، ۱۳۶۳ - مترجم

شناسه افزوده: Jostikha, samira

رده بندی کنگره: ۱۳۹۷۴۴۴ TA / ۴۴۴

رده بندی دیویی: ۱۱۲۲۳/۶۲۰

شماره کتابشناسی ملی: ۵۴۵۰۴۴۳

الکتروشیمی و دانش خوردگی (۲)

مبانی شیمی فیزیک با رویکرد مهندسی

نویسنده: دکتر نستور پرز

مترجمین: دکتر رضا صفری - دکتر علی احسانی - سمیرا دوستی خواه

طراح جلد: صادق منهری

نوبت چاپ: اول ۱۳۹۷

چاپ و صحافی: ولی عصر (عج)

صفحه و قطع: ۳۳۷ ص - وزیری

تیراژ: ۱۰۰۰ نسخه

قیمت: ۵۰۰۰۰ تومان

شابک دوره: ۳-۹۷۸۴۳-۹۷۸-۶۰۰-۹۷۸

شابک: ۴-۹۷۸۴۳-۹۷۸-۶۰۰-۹۷۸



یلدا کتاب

YALDAKETAAB.IR

تلفن: ۰۲۵-۳۲۵۰۰۴۹۶

همراه: ۰۹۱۹۲۹۴۲۴۲۹

✉ info@yaldaketaab.ir



@yaldabook

فصل ۶: خوردگی و غیرفعال شدن (روئین شدن)...۹

۱۱	۱-۶- مقدمه
۱۲	۲-۶- ابزار و وسایل
۲۱	۳-۶- منحنی های پلاریزاسیون
۳۰	۴-۶- منحنی های پلاریزاسیون حلقوی
۳۲	۵-۶- فیلم اکسید غیرفعال
۳۵	۶-۶- سینتیک های غیرفعال سازی
۴۳	۷-۶- مکانیسم غیرفعال شدن (روئین شدن)
۴۶	۸-۶- خلاصه
۴۹	۹-۶- مسائل
۵۰	۱۰-۶- منابع

فصل ۷: فلزکاری به روش الکتروشیمیایی (ذوب فلزات به وسیله برق)...۵۵

۵۷	۱-۷- مقدمه
۶۱	۲-۷- تهیه فلز به روش الکتروشیمیایی
۷۲	۳-۷- ریاضیات در تهیه فلز به روش الکتروشیمیایی
۷۲	۱-۳-۷- قانون فارادی در الکترولیز
۷۵	۲-۳-۷- سرعت تولید
۸۶	۳-۳-۷- اقتصاد
۸۸	۳-۳-۷- تهیه فلز روی Zn به روش الکتروشیمیایی

۹۱	۷-۴- تصفیه به روش الکتروشیمیایی
۹۴	۷-۵- آبکاری (روکش دادن) به روش الکتروشیمیایی
۹۹	۷-۶- الکترولیز نمک مذاب
۱۰۴	۷-۶-۱- مدل بازده جریان
۱۰۶	۷-۶-۲- جریان هیدرودینامیک مغناطیسی
۱۱۴	۷-۷- حرکت نفوذ مرزی
۱۱۹	۷-۸- نفوذ و مهاجرت
۱۲۱	۷-۹- انتقال جرم از طریق همرفت
۱۲۱	۷-۹-۱- الکترودهای مسطح ثابت
۱۴۰	۷-۱۰- جگالی جریان محدود
۱۴۸	۷-۱۱- خلاصه
۱۵۱	۷-۱۲- مسائل
۱۶۱	۷-۱۳- منابع

فصل ۸. حفاظت کاتدی... ۱۶۷

۱۶۹	۸-۱- مقدمه
۱۷۰	۸-۲- اصول الکتروشیمیایی
۱۷۸	۸-۳- معیارهای حفاظت کاتدی
۱۸۳	۸-۴- روش تحت تأثیر جریان
۱۹۲	۸-۵- روش جریان سرگردان
۱۹۶	۸-۶- تضعیف پتانسیل
۲۱۰	۸-۷- مدار معادل
۲۱۴	۸-۸- انتقال جرم در یک شیار
۲۱۸	۸-۹- سرعت (نرخ) رشد شیار
۲۲۰	۸-۱۰- طراحی فرمول‌ها
۲۳۴	۸-۱۱- طراحی مخازن تحت فشار
۲۴۸	۸-۱۲- خلاصه

۲۵۰.....	۸-۱۳- سؤالات و مسائل.....
۲۵۳.....	۸-۱۴- منابع.....

فصل ۹: حفاظت آندی... ۲۵۷

۲۵۹.....	۹-۱- مقدمه.....
۲۶۰.....	۹-۲- معیارهای طراحی.....
۲۶۴.....	۹-۳- داده‌های مناسب مربوطه.....
۲۶۷.....	۹-۴- خلاصه.....
۲۶۸.....	۹-۵- منابع.....

فصل ۱۰: خوردگی با دمای بالا... ۲۶۹

۲۷۱.....	۱۰-۱- مقدمه.....
۲۷۲.....	۱۰-۲- اکسیدهای ترمودینامیک.....
۲۸۸.....	۱۰-۳- نقوص نقطه‌ای در اکسیدها.....
۲۹۴.....	۱۰-۴- سینتیک‌های خوردگی در گازها.....
۲۹۷.....	۱۰-۴-۱- نسبت PILLING - BEDWORTH.....
۳۰۱.....	۱۰-۴-۲- ریاضیات اکسیداسیون.....
۳۰۸.....	۱۰-۵- هدایت (رسانایی) یونی.....
۳۱۶.....	۱۰-۶- نظریه اکسیداسیون واکنر.....
۳۲۴.....	۱۰-۷- داده‌های تجربی.....
۳۳۲.....	۱۰-۸- خلاصه.....
۳۳۴.....	۱۰-۹- مسائل.....
۳۳۶.....	۱۰-۱۰- منابع.....