

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ

press.ultrafcir

press.um.ac.ir



دانشگاه شهروردی  
انتشارات

۷۳۷

## مبانی شیمی سطح و حالت جامد

دکتر علی نخعی پور

استاد دانشگاه فردوسی مشهد

press.um.ac.ir

سال:	- ۱۳۵۱	سرشناسه:	
عنوان و نام پدیدآور:	میانی شیمی سطح و حالتِ جامد/علی نخعی‌پور؛ ویراستار علمی محمد ایزدیار.	مشخصات نشر:	
مشخصات ظاهری:	مشهد: دانشگاه فردوسی مشهد، انتشارات ۱۳۹۸.	مشخصات ظاهری:	
فروست:	۲۶۰ ص. : مصور، جدول، نمودار.	فروست:	
شابک:	۷۳۷ انتشارات دانشگاه فردوسی مشهد؛	شابک:	
وضعیت فهرست‌نويسي:	فایل.	یادداشت:	
یادداشت:	پشت جلد به انگلیسی:	کتابنامه. نمایه.	
موضوع:	شیمی رویه‌ها	موضع:	
موضوع:	شیمی حالت جامد	موضوع:	
موضوع:	سطح مشترک (فیزیک)	دانشگاه فردوسی مشهد. انتشارات	شناسه افزوده:
رده‌بندی کنگره:	QD ۵۰۶	رده‌بندی دیوبی:	
رده‌بندی دیوبی:	۵۴۱/۳۳	شماره کتابشناسی ملی:	۵۸۳۵۸۶۵

ISBN: 978-964-386-427-9

Ali Nakhaei Pour. Introduction to surface and solid state chemistry  
Surface chemistry  
Solid state chemistry  
Interfaces (Physical sciences)

پشت جلد به انگلیسی:

کتابنامه. نمایه.

شیمی رویه‌ها

شیمی حالت جامد

سطح مشترک (فیزیک)

دانشگاه فردوسی مشهد. انتشارات

QD ۵۰۶

۵۴۱/۳۳

۵۸۳۵۸۶۵



انتشارات  
۷۳۷

## میانی شیمی سطح و حالتِ جامد

پدیدآورنده: دکتر علی نخعی‌پور

ویراستار علمی: دکتر محمد ایزدیار

مشخصات: وزیری، ۲۰۰ نسخه، چاپ دوم، زمستان ۱۴۰۲ (اول، ۱۳۹۸)

چاپ و صحافی: چاپخانه دقت

بهای: ۱۹۵۰,۰۰۰ ریال

حق چاپ برای انتشارات دانشگاه فردوسی مشهد محفوظ است.

### مراکز پخش:

فروشگاه و نمایشگاه کتاب پردیس: مشهد، میدان آزادی، دانشگاه فردوسی مشهد، جنب سلف یاس

تلفن: ۰۵۱) ۳۸۸۳۳۷۲۷ - ۳۸۸۰۲۶۶۶

مؤسسه کتابیران: تهران، میدان انقلاب، خیابان کارگر جنوبی، بین روانمهر و حید نظری، بن‌بست

گشتاسب، پلاک ۸ تلفن: ۰۲۱) ۶۶۴۸۴۷۱۵

مؤسسه دانشیان: تهران، خیابان انقلاب، خیابان منیری جاوید (اردبیهشت) نیش خیابان نظری، شماره ۱۴۲

تلفکس: ۰۲۱) ۶۶۴۰۰۲۲۰ - ۶۶۴۰۰۱۴۴

# فهرست

۱۱.....	پیشگفتار
۱۳.....	فصل ۱: کشش سطحی و خاصیت موینگی
۱۳.....	۱-۱ مقدمه
۱۴.....	۲-۱ سطح مشترک بین دو فاز
۱۵.....	۳-۱ مفهوم کشش سطحی
۱۸.....	۴-۱ معادله لاپلاس - یانگ
۲۰.....	۵-۱ بررسی ترمودینامیکی سطح مشترک دو فاز
۲۰.....	۱-۵-۱ مفهوم ترمودینامیکی کشش سطحی
۲۱.....	۱-۵-۲ خواص ترمودینامیکی سطح
۲۳.....	۳-۵-۱ هم‌دمای جذب سطحی گیبس
۲۵.....	۶-۱ عوامل مؤثر بر کشش سطحی مایعات
۲۵.....	۱-۶-۱ دمای مایع
۲۷.....	۲-۶-۱ غلظت حل شونده در حلال
۲۹.....	۷-۱ تأثیر انواع حل شونده‌ها بر کشش سطحی آب
۳۱.....	۸-۱ تأثیرات کشش سطحی بر رفتار مایعات
۳۱.....	۱-۸-۱ شناوری بر سطح مایع
۳۲.....	۲-۸-۱ تأثیر انحنای سطح مشترک بر اختلاف فشار دو فاز مجاور (معادله گیبس - تامسون)
۳۴.....	۳-۸-۱ پدیده ترشوندگی و زاویه تماسی (مجاورت سه فاز مختلف در کنار هم)
۳۶.....	۴-۸-۱ اثر موینگی
۳۹.....	۵-۸-۱ تغییر در فشار بخار قطرات مایع (معادله کلوین)
۴۰.....	۶-۸-۱ تأثیر کشش سطحی بر میزان مایع
۴۱.....	۷-۸-۱ تأثیر کشش سطحی بر فرایند رسوب گیری ذرات جامد از محلول
۴۵.....	۹-۱ روش‌های اندازه‌گیری کشش سطحی مایعات

## ۶ میانی شیمی سطح و حالتِ جامد

۴۵.....	۱-۹-۱ تعیین ارتفاع مویننگی مایع
۴۶.....	۲-۹-۱ روش قطره‌سنجدی
۴۸.....	۳-۹-۱ روش ورقه ویلهلمی
۵۰.....	۴-۹-۱ روش حلقة دو نوی
۵۱.....	۵-۹-۱ روش قطره‌چرخان

## فصل ۲: ساختار جامدات بلورین

۵۵ .....	۱-۲ مقدمه
۵۵ .....	۲-۲ ساختار بلورین
۵۶ .....	۳-۲ رده‌بندی بلورها
۵۸ .....	۴-۲ مشخصات سیستم‌های بلوری
۶۰ .....	۵-۲ تقارن در ساختارهای بلوری
۶۴ .....	۶-۲ تعیین مشخصات بلور
۷۱ .....	۱-۶-۲ تعیین موقعیت طرح‌های ساختاری در بلور
۷۳ .....	۲-۶-۲ تعیین جهت‌ها
۷۵ .....	۳-۶-۲ صفحات بلوری
۸۱ .....	۴-۶-۲ موقعیت یک راستا نسبت به یک صفحه در بلور
۸۱ .....	۵-۶-۲ تعیین چگالی سطحی صفحات بلور
۸۲ .....	۷-۲ پراش پرتو ایکس از صفحات بلورها
۸۲ .....	۱-۷-۲ دستیابی به معادله برآگه
۸۵ .....	۲-۷-۲ پراش پرتو ایکس تک بلور و پودری
۸۷ .....	۳-۷-۲ جهت‌ها و شدت پرتو ایکس
۹۰ .....	۴-۷-۲ تعیین اندازه ذرات با استفاده از پراش پرتو ایکس
۹۲ .....	۸-۲ نقایص بلوری
۹۳ .....	۱-۸-۲ نقص‌های نقطه‌ای
۹۴ .....	۱-۱-۸-۲ نقایص جای خالی
۹۵ .....	۲-۱-۸-۲ نقص بین‌شبکه‌ای یا بین‌نشینی
۹۵ .....	۳-۱-۸-۲ نقص جایگزینی
۹۶ .....	۴-۱-۸-۲ نقص ناخالصی درزی

۹۷.....	۵-۱-۸-۲	نقایص نقطه‌ای در سرامیک‌ها و ساختارهای یونی.
۹۸.....	۲-۸-۲	نقایص خطی.....
۹۹.....	۱-۲-۸-۲	جابه‌جایی‌های لبه‌ای.....
۱۰۰.....	۲-۲-۸-۲	جابه‌جایی پیچشی.....
۱۰۱.....	۳-۲-۸-۲	جابه‌جایی مخلوط.....
۱۰۱.....	۳-۸-۲	نقایص سطحی.....
۱۰۲.....	۱-۳-۸-۲	نقایص در سطوح خارجی بلور.....
۱۰۴.....	۲-۳-۸-۲	نقص مرز دانه.....
۱۰۵.....	۳-۳-۸-۲	نقص در چنش.....
۱۰۶.....	۴-۳-۸-۲	مرزهای دوگانه.....
۱۰۶.....	۴-۸-۲	نقایص حجمی یا توده‌ای.....
۱۰۷.....	۹-۲	انرژی‌های پیوستگی در جامدات بلورین.....
۱۰۷.....	۱-۹-۲	بلورهای فلزی.....
۱۰۷.....	۱-۱-۹-۲	انرژی پیوستگی بلورهای فلزی.....
۱۰۸.....	۲-۱-۹-۲	نظریه الکترون آزاد در فلزات.....
۱۱۱.....	۲-۹-۲	بلورهای یونی.....
۱۱۱.....	۱-۲-۹-۲	انرژی پیوستگی بلورهای یونی.....
۱۱۲.....	۲-۲-۹-۲	محاسبه نظری انرژی پیوستگی بلورهای یونی.....
۱۱۴.....	۳-۲-۹-۲	محاسبه شعاع‌های یونی.....
۱۱۶.....	۳-۹-۲	جامدات بلورین کووالانسی.....
۱۱۶.....	۱-۳-۹-۲	نظریه نوار در جامدات بلورین.....
۱۱۷.....	۲-۳-۹-۲	انواع جامدات از نظر هدایت الکتریکی.....
۱۱۸.....	۱۰-۲	انرژی آزاد سطحی در جامدات.....

۱۲۳.....	فصل ۳: انجام واکنش‌های شیمیایی بر روی سطح جامدات.....	
۱۲۳.....	۱-۳	انجام واکنش‌ها بر روی سطح جامدات.....
۱۲۴.....	۲-۳	مراحل انجام یک واکنش ناهمگن یا تماسی.....
۱۲۵.....	۳-۳	فرایندهای نفوذ در واکنش‌های سطحی.....
۱۲۷.....	۱-۳-۳	محدودیت‌های نفوذ درون‌دانه کاتالیزور.....

۱۲۷.	۱-۱-۳-۳ بررسی ساختار منافذ جامدات
۱۳۱.	۲-۱-۳-۳ تأثیر نفوذ درون دانه‌ای بر سرعت واکنش روی سطح
۱۳۳.	۳-۱-۳-۳ بررسی ضربی نفوذ مؤثر به درون منافذ کاتالیزور
۱۳۶.	۴-۱-۳-۳ بررسی ضربی کارابی یا ضربی تأثیر، $\eta$
۱۳۹.	۲-۳-۳ محدودیت‌های نفوذ بیرون دانه کاتالیزور
۱۴۲.	۳-۳-۳ روش‌های شناخت محدودیت‌های نفوذی
۱۴۳.	۴-۳ جذب سطحی
۱۴۴.	۱-۴-۳ نیروی محركه فرایند جذب سطحی
۱۴۵.	۲-۴-۳ انواع جذب سطحی
۱۴۵.	۱-۲-۴-۳ جذب سطحی فیزیکی
۱۴۷.	۲-۲-۴-۳ جذب سطحی شیمیایی
۱۵۰.	۳-۴-۳ همدماهای جذب سطحی
۱۵۲.	۱-۳-۴-۳ همدمای جذب سطحی لانگمویر
۱۵۴.	۲-۳-۴-۳ دستیابی به همدمای جذب سطحی لانگمویر برای جذب تجمعی
۱۵۶.	۳-۳-۴-۳ مفهوم میزان پوشش در همدمای جذب سطحی لانگمویر
۱۵۷.	۴-۳-۴-۳ بررسی ثابت ترمودینامیکی جذب سطحی لانگمویر
۱۵۹.	۵-۳-۴-۳ همدمای جذب سطحی لانگمویر برای جذب سطحی رقابتی گونه‌های مختلف
۱۶۲.	۶-۳-۴-۳ همدمای جذب سطحی لانگمویر برای جذب سطحی تجزیه‌ای
۱۶۲.	۷-۳-۴-۳ بررسی همدمای لانگمویر با استفاده از نظریه جنبشی گازها
۱۶۷.	۸-۳-۴-۳ تعیین انتالپی جذب سطحی
۱۶۹.	۹-۳-۴-۳ اشکالات همدمای لانگمویر
۱۶۹.	۱۰-۳-۴-۳ همدمای جذب سطحی هنری
۱۷۰.	۱۱-۳-۴-۳ همدمای جذب سطحی تمکین
۱۷۱.	۱۲-۳-۴-۳ ارزیابی پارامترهای همدمای تمکین با استفاده از همدمای لانگمویر
۱۷۳.	۱۳-۳-۴-۳ همدمای جذب سطحی فرندلیچ
۱۷۵.	۱۴-۳-۴-۳ ارزیابی پارامترهای همدمای فرندلیچ با استفاده از همدمای لانگمویر
۱۷۶.	۱۵-۳-۴-۳ همدمای جذب سطحی سپس
۱۷۷.	۱۶-۳-۴-۳ همدمای جذب سطحی BET
۱۸۰.	۱۷-۳-۴-۳ محدوده استفاده از همدماهای مختلف
۱۸۱.	۵-۳ انجام واکنش بر روی سطح کاتالیزورهای تماسی

۱۵-۳ مکانیسم لانگمویر- هینشل وود.....	۱۸۲
۲-۵-۳ مکانیسم ایلی- ریدل.....	۱۸۳
۳-۵-۳ مقایسه مکانیسم های ایلی- ریدل و لانگمویر- هینشل وود.....	۱۸۴
۴-۵-۳ تأثیر میزان پوشش سطح بر انجام واکنش بر روی سطح.....	۱۸۵
۱۴-۵-۳ تأثیر میزان پوشش سطح بر واکنش تکمولکولی سطحی.....	۱۸۵
۲-۴-۵-۳ تأثیر میزان پوشش سطح بر واکنش چندمولکولی سطحی.....	۱۸۸
۵-۵-۳ تأثیر گرمای جذب سطحی بر انجام واکنش بر روی سطح.....	۱۹۰
۶-۳ دفع سطحی.....	۱۹۲
۷-۳ بیان چند اصطلاح.....	۱۹۳
۱-۷-۳ میزان تبدیل واکنشگرها.....	۱۹۳
۲-۷-۳ میزان تبدیل در مقیاس مکان های فعل TOF و TON.....	۱۹۴

#### فصل ۴: روش های بررسی خصوصیات شیمی فیزیکی جامدات و سطوح آن ها..... ۱۹۷

۱-۴ مقدمه.....	۱۹۷
۲-۴ هم دماهای جذب و دفع سطحی بر روی سطوح جامدات.....	۱۹۷
۲-۴ اندازه گیری سطوح جامد به روش جذب فیزیکی گازها.....	۱۹۹
۳-۴ اندازه گیری ابعاد ذرات جامد با استفاده از سطح آن.....	۲۰۲
۴-۴ بررسی ساختار منافذ جامدات با استفاده از جذب و دفع فیزیکی گازها.....	۲۰۳
۱-۴-۴ ساختار منافذ جامدات.....	۲۰۳
۲-۴-۴ بررسی پدیده هیسترزیس.....	۲۰۴
۳-۴-۴ اصول اندازه گیری تخلخل جامدات به روش تراکم گازها.....	۲۰۷
۵-۴ استفاده از تخلخل سنج جیوه ای برای بررسی سطح و تخلخل جامدات.....	۲۱۰
۱-۵-۴ اندازه گیری سطح با استفاده از تخلخل سنج جیوه ای.....	۲۱۲
۲-۵-۴ بررسی منافذ جامدات با استفاده از تخلخل سنج جیوه ای.....	۲۱۳
۶-۴ روش های برنامه ریزی شده دمایی.....	۲۱۴
۱-۶-۴ روش های دفع برنامه ریزی شده دمایی.....	۲۱۵
۱-۶-۴ بررسی اسیدیتۀ سطحی جامدات به روش دفع برنامه ریزی دمایی.....	۲۱۷
۲-۱-۶-۴ اندازه گیری سطح فعل کاتالیزورها به روش دفع برنامه ریزی دمایی.....	۲۱۸
۲-۶-۴ کاهش برنامه ریزی شده دمایی (TPR).....	۲۲۰

۲۲۰.....	۱-۲-۶-۴ بررسی ترمودینامیکی فرایند کاهش
۲۲۱.....	۲-۲-۶-۴ مکانیسم‌های کاهش اکسیدهای فلزی
۲۲۲.....	۳-۲-۶-۴ سرعت فرایند کاهش برنامه‌ریزی شده دمایی
۲۲۴.....	۷-۴ روش‌های طیف‌سنجدی برای بررسی ساختار جامدات
۲۲۴.....	۱-۷-۴ روش‌های پراش از سطوح جامدات
۲۲۴.....	۱-۱-۷-۴ پراش پرتو ایکس (XRD)
۲۲۹.....	۲-۱-۷-۴ پراش الکترونی کم انرژی (LEED)
۲۳۳.....	۲-۷-۴ میکروسکوپ الکترونی
۲۳۴.....	۱-۲-۷-۴ میکروسکوپ الکترونی رویشی (SEM)
۲۳۵.....	۲-۲-۷-۴ میکروسکوپ عبور الکترونی (TEM)
۲۳۸.....	۳-۲-۷-۴ پراکندگی انرژی پرتو ایکس (EDX)
۲۴۰.....	۳-۷-۴ طیف‌سنجدی فوتولکترون با پرتو ایکس (XPS) و الکترون اوژه
۲۴۶.....	۴-۷-۴ میکروسکوپ رویشی پروبی
۲۴۸.....	۱-۴-۷-۴ میکروسکوپ تونلی رویشی (STM)
۲۵۰.....	۲-۴-۷-۴ میکروسکوپ‌های نیروی اتمی (AFM)
۲۵۲.....	۸-۴ مقایسه روش‌های مختلف بررسی ساختار جامدات
۲۵۵ .....	پیوست‌ها
۲۵۹ .....	نمایه

## پیشگفتار

کتاب پیش روی حاصل سال ها تجربه کار تحقیقاتی، آموزشی و صنعتی این جانب در زمینه توسعه کاتالیزورهای صنعتی در صنعت نفت و مراکز پژوهشی و دانشگاهی است. با وجود چاپ کتاب های متعدد در زمینه شیمی سطح و حالت جامد، کتابی جامع به زبان فارسی که اصول واکنش های سطحی و حالت جامد را به نحو مناسبی پوشش دهد، تاکنون منتشر نشده است. لذا بر آن شدیدم تا خلاصه موجود را با انتشار کتاب حاضر برطرف سازیم. این کتاب در چهار فصل جمع آوری و تأثیف شده که هر فصل به یکی از موضوعات اساسی شیمی سطح و حالت جامد پرداخته است. از آنجاکه در کتاب های شیمی سطح موجود در زبان فارسی موضوع روش های اندازه گیری کشش سطحی مورد توجه قرار نگرفته است، در فصل اول کتاب، اصول کشش سطحی مایعات و روش های اندازه گیری آن بیان شده است. در فصل دوم، ساختار جامدات و شیمی حالت جامد مدنظر قرار گرفته و مطالب بسیار گسترده ای را در زمینه بررسی ساختار و تقارن جامدات به روشن تحریر درآمده است. در فصل سوم، به موضوع انجام واکنش ها بر روی سطح پرداخته شده و پدیده های انتقال جرم مانند نفوذ به درون منافذ جامد که در عمل بر روی کاتالیزورهای صنعتی اتفاق می افتد تشریح شده اند. این مبحث در مراجع فارسی مرتبط با شیمی سطح کمتر مورد توجه قرار گرفته است. در فصل چهارم، به بررسی روش های شناسایی ساختارهای جامد پرداخته ایم و تکنیک های متداول در این زمینه را بررسی کرده ایم. این روش ها برای شناسایی نانوساختارها استفاده می شود.

مطالعه این کتاب به کلیه علاقه مندان علم سطح و کاتالیزورهای جامد از جمله دانشجویان شیمی، مهندسی شیمی و مواد توصیه می شود. همچنین مطالعه این کتاب برای پژوهشگرانی که در زمینه نانوساختارها و نانوذرات مشغول کارهای تحقیقاتی هستند، خالی از لطف نیست. قابل ذکر است از آنجاکه این اوّلین چاپ کتاب است، قطعاً بدون اشکال نیست. بنابراین ارائه پیشنهادها و انتقادات خوانندگان محترم به منظور بهبود کیفیت کتاب در نگارش چاپ های بعدی بسیار مفید خواهد بود.

در پایان لازم می‌دانم از تمامی همراهان ارجمندی که در مسیر شکل‌گیری ایده‌های نخستین تا تألیف و انتشار این اثر به شیوه‌های مختلف یاری رسانده‌اند، قدردانی کنم. و تشکر خود را از آقای دکتر محمد ایزدیار که زحمت ویراستاری علمی کتاب را متقبل شده‌اند، همچنین خانم هانیه اسدپور بابت ویراستاری ادبی و نیز مدیریت ارجمند و کارکنان محترم مدیریت نشر دانشگاه فردوسی مشهد به جهت آماده‌سازی، چاپ و نشر اثر، ابراز می‌دارم.

علی نخعی‌پور  
بهار ۱۳۹۸