

## فهرست

۱۰ .....	پیشگفتار
۱۳ .....	کاچ فصل اول: مقدمه‌ای بر فرآیندهای هیدرومتوالورژی
۱۵ .....	کاچ فصل دوم: اصول و روش‌های لیچینگ
۱۵ .....	۱-۲ مقدمه
۱۵ .....	۲-۲ ترمودینامیک لیچینگ
۱۷ .....	۱-۲-۲ تعادل در محلول‌های لیچینگ
۲۰ .....	۲-۲-۲ اکتیویته‌های یونی
۲۲ .....	۳-۲-۲ تشکیل کمپلکس‌های فلزی و ثابت تعادلی
۲۳ .....	۴-۲-۲ نمودارهای پوربه
۲۴ .....	۱-۴-۲-۲ اصول نظری نمودارهای پوربه
۳۷ .....	۲-۴-۲-۲ اکسیدکننده‌ها
۳۹ .....	۳-۴-۲-۲ طبقه‌بندی لیچینگ شیمیایی از نظر طبیعت انجام واکنش
۴۲ .....	۳-۲ سینتیک لیچینگ
۴۲ .....	۱-۳-۲ مقدمه
۴۳ .....	۲-۳-۲ معادلات سرعت واکنش‌های لیچینگ
۴۸ .....	۳-۳-۲ مدل‌های ریاضی سینتیک لیچینگ
۴۸ .....	۱-۳-۳-۲ مدل تبدیل پیش‌رونده
۴۹ .....	۲-۳-۳-۲ مدل هسته کوچک‌شونده
۵۰ .....	۴-۳-۲ مدل هسته کوچک‌شونده برای قطعات کروی شکل با ابعاد ثابت
۵۷ .....	۵-۳-۲ سازوکارهای واکنش در مرز بین سیال و جامد
۵۹ .....	۶-۳-۲ تعمیم معادلات سینتیکی در اشکال جامد غیرکروی
۶۱ .....	۷-۳-۲ محدودیت‌های مدل هسته کوچک شونده
۶۲ .....	۸-۳-۲ مدل‌های تکمیلی سینتیک لیچینگ بر مبنای نفوذ از لایه‌ی خاکستر
۶۷ .....	۴-۲ بررسی سیستم‌های انحلالی برای لیچینگ کانه‌های معدنی

۶۷	۱-۴-۲ لیچینگ شیمیایی.....
۷۱	۲-۴-۲ لیچینگ باکتریایی .....
۷۲	۳-۴-۲ نگاهی اجمالی بر عوامل مؤثر در فرآیند لیچینگ کانی‌های معدنی.....
۷۳	۵-۲ انواع روش‌های لیچینگ.....
۷۳	۱-۵-۲ لیچینگ در محل.....
۷۵	۲-۵-۲ لیچینگ توده‌ای یا تپه‌ای .....
۷۶	۳-۵-۲ لیچینگ حوضچه‌ای یا نفوذی .....
۷۷	۴-۵-۲ لیچینگ متلاطم .....
۷۷	۵-۵-۲ لیچینگ تحت فشار.....
۷۹	۶-۲ مثال‌های کاربردی از لیچینگ مواد معدنی .....
۷۹	۱-۶-۲ لیچینگ غیراکسیدان .....
۷۹	۱-۶-۲ لیچینگ اسید سولفوریکی اکسیدهای مس.....
۸۰	۲-۶-۲ لیچینگ تحت فشار بوکسیت.....
۸۱	۳-۱-۶-۲ لیچینگ احیایی پیرولوزیت .....
۸۳	۲-۶-۲ لیچینگ اکسیدان.....
۸۳	۱-۲-۶-۲ فرآیندهایی که در آنهاز گاز اکسیدکننده (مثل اکسیژن یا کلر) استفاده می‌شود.....
۸۷	۲-۲-۶-۲ فرآیندهایی که در آنها از یون فلزات واسطه (آهن و مس) استفاده می‌شود.....
۹۰	۳-۲-۶-۲ فرآیندهایی که در آنها از جریان الکتریکی استفاده می‌شود (الکترولیچینگ).....
۹۲	تمرینات فصل دوم.....
۹۵	مراجع فصل دوم.....
۹۷	<b>۳-۱ فصل سوم: تصفیه و تغلیظ .....</b>
۹۷	۱-۳ مقدمه.....
۹۸	۲-۳ تصفیه به روش تعویض یونی.....
۱۰۳	۱-۲-۳ زئولیت‌ها.....
۱۰۵	۲-۲-۳ رزین‌های تعویض یونی.....
۱۰۶	۱-۲-۲-۳ انواع رزین‌های تعویض یونی.....
۱۰۷	۲-۲-۲-۳ ساختار فیزیکی رزین‌های تعویض یونی .....
۱۰۹	۳-۲-۲-۳ ظرفیت تعویض یونی رزین‌ها .....
۱۱۰	۴-۲-۲-۳ ترمودینامیک تعویض یونی رزین‌ها .....
۱۱۱	۵-۲-۲-۳ سینتیک تعویض یونی رزین‌ها .....

۱۱۲	۶-۲-۲-۳ مراحل تعویض یونی رزین‌ها
۱۱۵	۷-۲-۲-۳ روش‌های اجرایی فرآیند تعویض یونی رزین‌ها
۱۱۹	۸-۲-۲-۳ کاربردهای متالورژیکی رزین‌های تعویض یونی
۱۲۰	۳-۳ جذب با استفاده از کربن فعال
۱۲۱	۱-۳-۳ آماده‌سازی کربن فعال
۱۲۲	۲-۳-۳ سازوکار جذب بر روی کربن فعال
۱۲۲	۱-۲-۳-۳ نظریه‌ی فرامکین در مورد جذب کربن فعال
۱۲۳	۲-۲-۳-۳ نظریه‌ی مک دوگال در مورد جذب کربن فعال
۱۲۳	۳-۲-۳-۳ نظریه‌ی فرندلیچ در مورد جذب کربن فعال
۱۲۳	۳-۳-۳ عوامل مؤثر در جذب طلا و نقره به وسیله کربن فعال
۱۲۴	۴-۳ استخراج حلالی
۱۲۵	۱-۴-۳ ترمودینامیک استخراج حلالی
۱۲۸	۲-۴-۳ سازوکارهای استخراج حلالی
۱۲۹	۱-۲-۴-۳ استخراج کننده‌های تعویض کننده یونی (کاتیون‌ها و آئیون‌ها)
۱۲۹	۲-۲-۴-۳ استخراج کننده‌های حل کننده (انحلالی)
۱۳۰	۳-۲-۴-۳ استخراج کننده‌های شلات‌کننده
۱۳۱	۳-۴-۳ سازوکار و تعادل ترمودینامیکی در سیستم استخراج حلالی
۱۳۳	۱-۳-۴-۳ تأثیر pH بر روند استخراج
۱۳۵	۲-۳-۴-۳ تأثیر غلظت استخراج کننده بر استخراج
۱۳۵	۳-۳-۴-۳ تأثیر دما بر روند استخراج
۱۳۶	۴-۴-۳ سینتیک استخراج حلالی
۱۳۶	۱-۴-۴-۳ نظریه دولایه‌ای نازک
۱۳۸	۲-۴-۴-۳ نظریه تازه شدن سطح
۱۳۹	۵-۴-۳ انواع استخراج کننده‌های اسیدی
۱۳۹	۶-۴-۳ شرایط عمومی استخراج کننده‌ها
۱۴۱	۷-۴-۳ نقش استخراج حلالی در بازیابی فلزات
۱۴۲	۸-۴-۳ معیارهای تصفیه و تغییط
۱۴۳	۹-۴-۳ روش‌های استخراج
۱۴۶	۱۰-۴-۳ نمودار تعادل استخراج مک‌کیب- تیلی
۱۵۰	۱۱-۴-۳ چلاندن و تهی‌سازی

۱۵۱	۱۲-۴-۳ مثالی از کاربرد استخراج حلالی در هیدرومتوالورژی
۱۵۴	تمرینات فصل سوم
۱۵۷	مراجع فصل سوم
<b>۱۵۹</b>	<b>که فصل چهارم: اصول و روش‌های بازیابی</b>
۱۵۹	۱-۴ مقدمه
۱۶۰	۱-۱-۴ جوانهزنی بلورها
۱۶۱	۲-۱-۴ رشد بلورها
۱۶۲	۲-۴ طبقه‌بندی فرآیندهای ترسیب
۱۶۲	۳-۴ ترسیب فیزیکی
۱۶۳	۱-۳-۴ بلورسازها
۱۶۷	۴-۴ ترسیب شیمیایی
۱۶۷	۱-۴-۴ ترسیب یونی
۱۶۸	۱-۱-۴-۴ ترسیب سولفیدهای فلزی
۱۷۱	۲-۱-۴-۴ ترسیب هیدروکسیدهای فلزی
۱۷۳	۳-۱-۴-۴ ترسیب کربنات‌های فلزی
۱۷۴	۲-۴-۴ ترسیب احیایی
۱۷۴	۱-۲-۴-۴ ترسیب احیای گازی
۱۷۹	۲-۲-۴-۴ سماتنده کردن
۱۸۱	۱-۲-۴-۴ ترمودینامیک سماتنده کردن
۱۸۲	۲-۲-۴-۴ سینتیک سماتنده کردن
۱۸۵	۳-۲-۴-۴ بازیابی الکتریکی
۱۸۷	۱-۳-۲-۴-۴ واکنش‌های اکسایش-کاهشی
۱۸۷	۲-۳-۲-۴-۴ الکترودهای فلزی
۱۸۹	۳-۳-۲-۴-۴ سلول‌های الکتروشیمیایی و تعادل اکسایش-کاهشی
۱۹۱	۴-۳-۲-۴-۴ پتانسیل الکترودی استاندارد
۱۹۲	۵-۳-۲-۴-۴ قوانین فارادی
۱۹۴	۶-۳-۲-۴-۴ عوامل مؤثر بر بازیابی فلز از الکترولیت
۱۹۶	۵-۴ مثال‌های کاربردی از بازیابی فلزات
۱۹۶	۱-۵-۴ فرآیندهای حذف آهن
۲۰۱	۲-۵-۴ سماتنده کردن مس

۲۰۲	۱-۲-۵-۴ لاندرها یا شستشودهای گرانشی.....
۲۰۲	۲-۲-۵-۴ لاندرها یا شستشودهای فعال شده.....
۲۰۳	۳-۲-۵-۴ رسوب دهندهای استوانهای .....
۲۰۳	۴-۲-۵-۴ رسوب دهندهای مخروطی .....
۲۰۵	۳-۵-۴ بازیابی الکتریکی مس.....
۲۰۷	۶-۴ دستاوردهای کاربردی در فرآیند سماته کردن .....
۲۰۸	۷-۴ دستاوردهای کاربردی در فرآیند بازیابی الکتریکی .....
۲۲۰	تمرینات فصل چهارم .....
۲۲۳	مراجع فصل چهارم.....
۲۲۵	<b>واژه‌نامه</b> .....