



دانشکده مهندسی شیمی
پایان نامه دوره کارشناسی ارشد در رشته مهندسی شیمی

موضوع:

اندازه گیری خواص ترمودینامیکی و ارائه مدل ترمودینامیکی برای محلول های
پلیمری پلی وینیل پیرولیدن در آب و اتانول

استاد راهنما:

دکتر مجید تقی زاده مازندرانی

استاد مشاور:

دکتر علی الیاسی

نام دانشجو:

سمانه السادات شباهنگ

شهریور ماه ۱۳۹۰

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ



دانشکده مهندسی شیمی
پایان نامه دوره کارشناسی ارشد در رشته مهندسی شیمی

موضوع:

اندازه گیری خواص ترمودینامیکی و ارائه مدل ترمودینامیکی برای محلول های
پلیمری پلی وینیل پیرولیدن در آب و اتانول

استاد راهنما:

دکتر مجید تقی زاده مازندرانی

استاد مشاور:

دکتر علی الیاسی

اساتید داور:

دکتر کامیار موقرنژاد

دکتر غلامرضا باکری

نام دانشجو:

سمانه السادات شباهنگ

شهریور ماه ۱۳۹۰

با تشکر و سپاس فراوان از زحمات و راهنمایی های اساتید بزرگوارم

جناب دکتر تقی زاده و دکتر الیاسی

که در تمام انجام این پروژه از هیچ کمک و راهنمایی دریغ ننموده اند

همچنین از دانشجویان محترم آزمایشگاه کنترل فرایند بالاخص آقای مهندس احمدپور

و کلیه دوستان عزیزم که همواره همراه و یاور من بودند سپاسگزارم

خداوند بزرگ را سپاس می گویم که توفیق داد در طول تحصیل در بخش مهندسی شیمی از

خدمت اساتید بزرگوار این بخش بهره ببرم.

بدین وسیله مراتب سپاس و امتنان خود را از حضور همه اساتید محترم گروه ابراز می دارم. از

همه مسئولین و کارکنان دانشکده مهندسی شیمی دانشگاه صنعتی نوشیروانی بابل، به نوعی

در انجام این پروژه یاریم نمودند تشکر و قدردانی می نمایم.

با خضوع فراوان تقدیم

به **پدرم**، که بزرگی رنج هایش را می شناسم و می دانم که توان جبران ذره ای از فداکاری
هایش را نخواهم داشت.

به **مادرم**، که به من خواندن و نوشتن آموخت، چگونه بودن و چگونه دوست داشتن را.

به **همسرم**، آینه صداقت و محبت که در بلندترین قله فریاد احتیاجم و در بیرحم ترین دمه‌های
سرد ناامیدی و بی پناهییم فریاد رس من است

و به فرزندم، رضا جان

چکیده

ارتباط کشش سطحی، جرم حجمی، ویسکوزیته و اکتیویته محلول های پلی وینیل پیرولیدن (PVP) در آب و اتانول در غلظت ۰/۱، ۰/۲، ۰/۳ و ۰/۴۵ در محدوده دمایی ۲۹۳/۱۵-۳۲۸/۱۵ کلوین مورد مطالعه و بررسی قرار گرفت. برای محلول های فوق کشش سطحی محلول به صورت معادله درجه اول با درصد وزنی در دمای ثابت و همچنین جرم حجمی محلول به صورت معادله درجه دوم با درصد وزنی در دمای ثابت و به صورت معادله درجه سوم با دما بر حسب کلوین در غلظت پلیمر ثابت و همچنین ویسکوزیته محلول به صورت معادله درجه سوم با درصد وزنی در دمای ثابت و به صورت معادله نمایی با دما بر حسب کلوین در درصد وزنی پلیمر تطابق دارد، که با استفاده از اطلاعات آزمایشگاهی موجود ثابتهای این معادله محاسبه گردید. اکتیویته یکی از مهمترین خواص ترمودینامیکی مخلوط ها است که با معلوم بودن آن، بسیاری از خواص ترمودینامیکی قابل محاسبه است. در این پروژه مدلی بر اساس تئوری آیرینگ برای پیش بینی اکتیویته حلال در مخلوط های پلیمری ارائه شده است. ضرایب این مدل صرفا با استفاده از داده های ویسکوزیته و جرم حجمی مخلوط محاسبه می گردد و به داده های دیگر نیازی نمی باشد. نتایج نشان می دهد که در محدوده ای از غلظت که داده های تجربی اکتیویته موجود است، مدل از دقت خوبی برخوردار است. توانایی این مدل برای محلول های پلی وینیل پیرولیدن در آب و اتانول با جرم مولکولی ۱۰۰۰۰، ۲۵۰۰۰۰، ۴۰۰۰۰ و ۳۶۰۰۰۰ در دماها و غلظت های مختلف بررسی گردید و نتایج بدست آمده با نتایج تجربی مورد مقایسه قرار گرفته است. داده های ویسکوزیته، جرم حجمی، اکتیویته و کشش سطحی محلول های پلی وینیل پیرولیدن در آب و اتانول از طریق آزمایش تعیین و گزارش گردید. و همچنین بر اساس تئوری فلوری-هاگینز مدلی برای کشش سطحی محلول ارائه گردید که تطابق خوبی با نتایج تجربی دارد.

فهرست مطالب

صفحه	عنوان
۱	فصل اول: پلی وینیل پیرولیدن، خواص و کاربردها
۲	۱-۱- مقدمه
۲	۲-۱- خصوصیات پلی وینیل پیرولیدن
۵	۳-۱- انحلال پذیری مواد در آب
۶	فصل دوم: مدل های ترمودینامیکی برای محلول های پلیمری
۷	۱-۲- مدل های ترمودینامیکی
۷	۲-۲- معادله ویلسون
۸	۳-۲- معادله NRTL
۹	۴-۲- معادله UNIQUAC
۱۵	۵-۲- مدل Eyring
۱۶	۶-۲- نظریه معادله انتگرال
۱۷	۷-۲- مدل گروه های سهیم پنگ رابینسون
۱۷	۸-۲- مدل فلوری-هاگینز
۱۸	۲-۸-۲- تغییر در انرژی گیبس در هنگام حل شدن پلیمرها
۱۹	۳-۸-۲- مزیت وضعف تئوری محلول های پلیمری
۱۹	۹-۲- مدل UNIFAC
۲۲	۱۰-۲- مدل جرم حجمی
۲۳	۱۱-۲- مدل کشش سطحی

۳۳	فصل سوم: روش‌های اندازه‌گیری ویسکوزیته، جرم حجمی، کشش سطحی و اکتیویته
۳۴	۳-۱- تعریف ویسکوزیته
۳۷	۳-۲- خصوصیات دستگاه و روش کار
۳۸	۳-۲-۱- روش بدست آوردن مقدار ویسکوزیته
۳۹	۳-۲-۲- عیب‌یابی دستگاه
۴۰	۳-۲-۳- کار با دستگاه ویسکومتر
۴۱	۳-۳- ویسکومتر آبل‌هود
۴۲	۳-۴- جرم حجمی
۴۳	۳-۴-۱- روش کار با دستگاه پیکنومتر
۴۴	۳-۵- کشش سطحی
۴۶	۳-۵-۱- اندازه‌گیری ضریب کشش سطحی مایعات
۴۸	۳-۵-۲- شرح دستگاه
۴۹	۳-۵-۳- روش آزمایش
۵۰	۳-۵-۴- کالیبراسیون دستگاه
۵۱	۳-۶- اکتیویته
۵۲	۳-۶-۲- کالیبراسیون دستگاه اسمومتر
۵۴	فصل چهارم: نتایج آزمایشگاهی و ارائه معادله ریاضی
۵۵	۴-۱- مواد مصرفی
۵۵	۴-۱-۱- تهیه محلول‌ها
۵۵	۴-۲- ارائه رابطه ریاضی
۵۵	۴-۲-۱- ارائه رابطه ریاضی جرم حجمی
۵۶	۴-۲-۲- جداول جرم حجمی

۶۲	۳-۲-۴- نمودارهای جرم حجمی
۶۶	۱-۳-۴- ارائه رابطه ریاضی کشش سطحی
۶۷	۲-۳-۴- جداول کشش سطحی
۷۲	۳-۳-۴- نمودارهای کشش سطحی
۷۸	۱-۴-۴- ارائه رابطه ریاضی ویسکوزیته
۷۹	۲-۴-۴- جداول ویسکوزیته
۸۴	۳-۴-۴- نمودارهای ویسکوزیته
۸۸	فصل پنجم: ارائه مدل کشش سطحی و اکتیویته
۸۹	۱-۵- مدل ارائه شده برای کشش سطحی
۸۹	۱-۱-۵- روابط ترمودینامیکی
۹۱	۲-۱-۵- جداول کشش سطحی
۹۲	۳-۱-۵- نمودارهای کشش سطحی
۹۹	۲-۵- مدل ارائه شده برای اکتیویته
۹۹	۱-۲-۵- روابط ترمودینامیکی مدل اکتیویته
۱۰۲	۲-۲-۵- جداول اکتیویته
۱۰۵	۳-۲-۵- نمودارهای اکتیویته
۱۰۸	فصل ششم: نتیجه گیری و پیشنهادها
۱۰۹	نتیجه گیری
۱۱۰	پیشنهادات
۱۱۱	منابع

۱۱۴	پیوست ۵
۱۱۵	پیوست ۱- جرم حجمی، کشش سطحی و ویسکوزیته پلی وینیل پیرولیدن خالص (PVP-K15) در دماهای مختلف در حلال آب و اتانول
۱۱۶	پیوست ۲- جرم حجمی، کشش سطحی و ویسکوزیته پلی وینیل پیرولیدن خالص (PVP-K25) در دماهای مختلف در حلال آب و اتانول
۱۱۷	پیوست ۳- جرم حجمی، کشش سطحی و ویسکوزیته پلی وینیل پیرولیدن خالص (PVP-K30) در دماهای مختلف در حلال آب و اتانول
۱۱۸	پیوست ۴- جرم حجمی و کشش سطحی اتانول در دماهای مختلف
۱۱۹	پیوست ۵- جرم حجمی، کشش سطحی و ویسکوزیته آب مقطر در دماهای مختلف
۱۲۰	پیوست ۶- برنامه MATLAB جهت محاسبه مشتق انرژی گیبس
۱۲۱	پیوست ۷- برنامه MATLAB جهت محاسبه مدل اکتیویته
۱۲۲	پیوست ۸- برنامه MATLAB جهت محاسبه مدل کشش سطحی
۱۲۳	پیوست ۹- جدول پارامترهای سطح و حجم زیر گروه UNIFAC- VLE
۱۳۰	Abstract

فهرست شکل ها

عنوان

صفحه

۲	شکل ۱-۱- ترکیب پلیمر پلی وینیل پیرولیدن
۲۵	شکل ۱-۲- وابستگی کشش سطحی مایعات به دما
۳۱	شکل ۲-۲- منحنی کشش سطحی نوعی بر حسب غلظت برای محلول های آبی
۴۰	شکل ۱-۳- نمایی از دستگاه ویسکومتر
۴۰	شکل ۲-۳- شمای کلی دستگاه ویسکومتر
۴۲	شکل ۳-۳- نمایی از ویسکومتر آبل هود
۴۳	شکل ۴-۳- نمایی از پیکنومتر
۴۹	شکل ۵-۳- شمای کلی دستگاه تانسیومتر
	شکل ۱-۴- مقادیر تجربی و محاسباتی جرم حجمی پلی وینیل پیرولیدن (K15) در آب بر حسب دما در غلظت های مختلف پلیمر:
۶۲	◆، ▲؛ $W = 0/1$ ، $W = 0/2$ ، $W = 0/3$ ، $W = 0/45$ ؛ و —، معادله (۴-۱)
	شکل ۲-۴- مقادیر تجربی و محاسباتی جرم حجمی پلی وینیل پیرولیدن (K15) در اتانول بر حسب دما در غلظت های مختلف پلیمر:
۶۳	◆، ▲؛ $W = 0/1$ ، $W = 0/2$ ، $W = 0/3$ ، $W = 0/45$ ؛ و —، معادله (۴-۱).
	شکل ۳-۴- مقادیر تجربی و محاسباتی جرم حجمی پلی وینیل پیرولیدن (K25) در آب بر حسب دما در غلظت های مختلف پلیمر:
۶۳	◆، ▲؛ $W = 0/1$ ، $W = 0/2$ ، $W = 0/3$ ، $W = 0/45$ ؛ و —، معادله (۴-۱).
	شکل ۴-۴- مقادیر تجربی و محاسباتی جرم حجمی پلی وینیل پیرولیدن (K25) در اتانول بر حسب دما در غلظت های مختلف پلیمر:
۶۴	◆، ▲؛ $W = 0/1$ ، $W = 0/2$ ، $W = 0/3$ ، $W = 0/45$ ؛ و —، معادله (۴-۱).
	شکل ۵-۴- مقادیر تجربی و محاسباتی جرم حجمی پلی وینیل پیرولیدن (K30) در آب بر حسب دما در غلظت های مختلف پلیمر:
۶۴	◆، ▲؛ $W = 0/1$ ، $W = 0/2$ ، $W = 0/3$ ، $W = 0/45$ ؛ و —، معادله (۴-۱).
	شکل ۶-۴- مقادیر تجربی و محاسباتی جرم حجمی پلی وینیل پیرولیدن (K30) در اتانول بر حسب دما در غلظت های مختلف پلیمر:
۶۵	◆، ▲؛ $W = 0/1$ ، $W = 0/2$ ، $W = 0/3$ ، $W = 0/45$ ؛ و —، معادله (۴-۱).
	شکل ۷-۴- مقادیر تجربی و محاسباتی جرم حجمی پلی وینیل پیرولیدن (K90) در آب بر حسب دما در غلظت های مختلف پلیمر:
۶۵	◆، ▲؛ $W = 0/1$ ، $W = 0/2$ ، $W = 0/3$ ، $W = 0/45$ ؛ و —، معادله (۴-۱).
	شکل ۸-۴- مقادیر تجربی و محاسباتی جرم حجمی پلی وینیل پیرولیدن (K90) در اتانول بر حسب دما در غلظت های مختلف پلیمر:
۶۶	◆، ▲؛ $W = 0/1$ ، $W = 0/2$ ، $W = 0/3$ ، $W = 0/45$ ؛ و —، معادله (۴-۱).
	شکل ۹-۴- مقادیر تجربی و محاسباتی کشش سطحی پلی وینیل پیرولیدن (K15) در آب بر حسب دما در غلظت های مختلف پلیمر: ◆، ▲؛ $T = 20$ ، $T = 25$ ، $T = 30$ ، $T = 35$ ، $T = 40$ ، $T = 45$ ، $T = 50$ ، $T = 55$ ؛ و —، معادله (۴-۳).
۷۲	◆، ▲؛ $T = 20$ ، $T = 25$ ، $T = 30$ ، $T = 35$ ، $T = 40$ ، $T = 45$ ، $T = 50$ ، $T = 55$ ؛ و —، معادله (۴-۳).
	شکل ۱۰-۴- مقادیر تجربی و محاسباتی کشش سطحی پلی وینیل پیرولیدن (K15) در اتانول بر حسب دما در غلظت های مختلف پلیمر: ◆، ▲؛ $T = 20$ ، $T = 25$ ، $T = 30$ ، $T = 35$ ، $T = 40$ ، $T = 45$ ، $T = 50$ ، $T = 55$ ؛ و —، معادله (۴-۳).
۷۳	◆، ▲؛ $T = 20$ ، $T = 25$ ، $T = 30$ ، $T = 35$ ، $T = 40$ ، $T = 45$ ، $T = 50$ ، $T = 55$ ؛ و —، معادله (۴-۳).

- شکل ۴-۱۱- مقادیر تجربی و محاسباتی کشش سطحی پلی وینیل پیرولیدن (K25) در آب بر حسب دما در غلظت های مختلف پلیمر: ■،
 ۷۳ $T=20$ ؛ ▲، $T=25$ ؛ ●، $T=30$ ؛ ◆، $T=35$ ؛ ×، $T=40$ ؛ ×، $T=45$ ؛ -، $T=50$ ؛ +، $T=55$ و —، معادله (۴-۳).
- شکل ۴-۱۲- مقادیر تجربی و محاسباتی کشش سطحی پلی وینیل پیرولیدن (K30) در آب بر حسب دما در غلظت های مختلف پلیمر: ■،
 ۷۴ $T=20$ ؛ ▲، $T=25$ ؛ ●، $T=30$ ؛ ◆، $T=35$ ؛ ×، $T=40$ ؛ ×، $T=45$ ؛ -، $T=50$ ؛ +، $T=55$ و —، معادله (۴-۳).
- شکل ۴-۱۳- مقادیر تجربی و محاسباتی کشش سطحی پلی وینیل پیرولیدن (K30) در اتانول بر حسب دما در غلظت های مختلف پلیمر: ■،
 ۷۴ $T=20$ ؛ ▲، $T=25$ ؛ ●، $T=30$ ؛ ◆، $T=35$ ؛ ×، $T=40$ ؛ ×، $T=45$ ؛ -، $T=50$ ؛ +، $T=55$ و —، معادله (۴-۳).
- شکل ۴-۱۴- مقادیر تجربی و محاسباتی کشش سطحی پلی وینیل پیرولیدن (K90) در اتانول بر حسب دما در غلظت های مختلف پلیمر: ■،
 ۷۵ $T=20$ ؛ ▲، $T=25$ ؛ ▲، $T=30$ ؛ ◆، $T=35$ ؛ ×، $T=40$ ؛ ×، $T=45$ ؛ -، $T=50$ ؛ +، $T=55$ و —، معادله (۴-۳).
- شکل ۴-۱۵- مقادیر تجربی و محاسباتی کشش سطحی پلی وینیل پیرولیدن (K15) در آب بر حسب دما در غلظت های مختلف
 پلیمر: ■، $W=0/1$ ؛ ▲، $W=0/2$ ؛ ●، $W=0/3$ ؛ و —، معادله (۴-۳).
 ۷۵
- شکل ۴-۱۶- مقادیر تجربی و محاسباتی کشش سطحی پلی وینیل پیرولیدن (K15) در اتانول بر حسب دما در غلظت های مختلف
 پلیمر: ■، $W=0/1$ ؛ ▲، $W=0/2$ ؛ ●، $W=0/3$ ؛ و —، معادله (۴-۴).
 ۷۶
- شکل ۴-۱۷- مقادیر تجربی و محاسباتی کشش سطحی پلی وینیل پیرولیدن (K25) در آب بر حسب دما در غلظت های مختلف
 پلیمر: ■، $W=0/1$ ؛ ▲، $W=0/2$ ؛ ●، $W=0/3$ ؛ و —، معادله (۴-۴).
 ۷۶
- شکل ۴-۱۸- مقادیر تجربی و محاسباتی کشش سطحی پلی وینیل پیرولیدن (K30) در آب بر حسب دما در غلظت های مختلف
 پلیمر: ■، $W=0/1$ ؛ ▲، $W=0/2$ ؛ ●، $W=0/3$ ؛ و —، معادله (۴-۴).
 ۷۷
- شکل ۴-۱۹- مقادیر تجربی و محاسباتی کشش سطحی پلی وینیل پیرولیدن (K30) در اتانول بر حسب دما در غلظت های مختلف
 پلیمر: ■، $W=0/1$ ؛ ▲، $W=0/2$ ؛ و —، معادله (۴-۴).
 ۷۷
- شکل ۴-۲۰- مقادیر تجربی و محاسباتی کشش سطحی پلی وینیل پیرولیدن (K90) در اتانول بر حسب دما در غلظت های مختلف
 پلیمر: ■، $W=0/5$ ؛ ◆، $W=0/1$ ؛ و —، معادله (۴-۴).
 ۷۸
- شکل ۴-۲۱- مقادیر تجربی و محاسباتی ویسکوزیته پلی وینیل پیرولیدن (K15) در آب بر حسب دما در غلظت های مختلف
 پلیمر: ◆، $W=0/1$ ؛ ▲، $W=0/2$ ؛ ■، $W=0/3$ ؛ ●، $W=0/45$ و —، معادله (۴-۵).
 ۸۴
- شکل ۴-۲۲- مقادیر تجربی و محاسباتی ویسکوزیته پلی وینیل پیرولیدن (K15) در اتانول بر حسب دما در غلظت های مختلف
 پلیمر: ■، $W=0/1$ ؛ ▲، $W=0/2$ ؛ ◆، $W=0/3$ ؛ ●، $W=0/45$ و —، معادله (۴-۵).
 ۸۵
- شکل ۴-۲۳- مقادیر تجربی و محاسباتی ویسکوزیته پلی وینیل پیرولیدن (K25) در آب بر حسب دما در غلظت های مختلف
 پلیمر: ■، $W=0/1$ ؛ ◆، $W=0/2$ ؛ ●، $W=0/3$ ؛ ▲، $W=0/45$ و —، معادله (۴-۵).
 ۸۵
- شکل ۴-۲۴- مقادیر تجربی و محاسباتی ویسکوزیته پلی وینیل پیرولیدن (K25) در اتانول بر حسب دما در غلظت های مختلف
 پلیمر: ■، $W=0/1$ ؛ ◆، $W=0/2$ ؛ ●، $W=0/3$ ؛ ▲، $W=0/45$ و —، معادله (۴-۵).
 ۸۶
- شکل ۴-۲۵- مقادیر تجربی و محاسباتی ویسکوزیته پلی وینیل پیرولیدن (K30) در آب بر حسب دما در غلظت های مختلف
 پلیمر: ◆، $W=0/1$ ؛ ▲، $W=0/2$ ؛ ●، $W=0/3$ ؛ ■، $W=0/45$ و —، معادله (۴-۵).
 ۸۶
- شکل ۴-۲۶- مقادیر تجربی و محاسباتی ویسکوزیته پلی وینیل پیرولیدن (K30) در اتانول بر حسب دما در غلظت های مختلف
 پلیمر: ◆، $W=0/1$ ؛ ▲، $W=0/2$ ؛ ■، $W=0/3$ ؛ ●، $W=0/45$ و —، معادله (۴-۵).
 ۸۷

- شکل ۵-۱- مقدار اندازه گیری شده و مدل کشش سطحی پلی وینیل پیرولیدن (K15) در آب در درصد وزنی ۰/۱ و دماهای مختلف ♦ مقدار اندازه گیری شده و — مدل ۹۲
- شکل ۵-۲- مقدار اندازه گیری شده و مدل کشش سطحی پلی وینیل پیرولیدن (K15) در آب در درصد وزنی ۰/۲ و دماهای مختلف، ■ مقدار اندازه گیری شده و — مدل ۹۳
- شکل ۵-۳- مقدار اندازه گیری شده و مدل کشش سطحی پلی وینیل پیرولیدن (K15) در آب در درصد وزنی ۰/۳ و دماهای مختلف، ♦ مقدار اندازه گیری شده و — مدل ۹۳
- شکل ۵-۴- مقدار اندازه گیری شده و مدل کشش سطحی پلی وینیل پیرولیدن (K15) در اتانول در درصد وزنی ۰/۱ و دماهای مختلف، ♦ مقدار اندازه گیری شده و — مدل ۹۴
- شکل ۵-۵- مقدار اندازه گیری شده و مدل کشش سطحی پلی وینیل پیرولیدن (K15) در اتانول در درصد وزنی ۰/۲ و دماهای مختلف، ■ مقدار اندازه گیری شده و — مدل ۹۴
- شکل ۵-۶- مقدار اندازه گیری شده و مدل کشش سطحی پلی وینیل پیرولیدن (K15) در اتانول در درصد وزنی ۰/۳ و دماهای مختلف، ■ مقدار اندازه گیری شده و — مدل ۹۵
- شکل ۵-۷- مقدار اندازه گیری شده و مدل کشش سطحی پلی وینیل پیرولیدن (K25) در آب در درصد وزنی ۰/۱ و دماهای مختلف، ■ مقدار اندازه گیری شده و — مدل ۹۵
- شکل ۵-۸- مقدار اندازه گیری شده و مدل کشش سطحی پلی وینیل پیرولیدن (K25) در آب در درصد وزنی ۰/۲ و دماهای مختلف، ♦ مقدار اندازه گیری شده و — مدل ۹۶
- شکل ۵-۹- مقدار اندازه گیری شده و مدل کشش سطحی پلی وینیل پیرولیدن (K25) در آب در درصد وزنی ۰/۳ و دماهای مختلف، ♦ مقدار اندازه گیری شده و — مدل ۹۶
- شکل ۵-۱۰- مقدار اندازه گیری شده و مدل کشش سطحی پلی وینیل پیرولیدن (K30) در آب در درصد وزنی ۰/۱ و دماهای مختلف، ♦ مقدار اندازه گیری شده و — مدل ۹۷
- شکل ۵-۱۱- مقدار اندازه گیری شده و مدل کشش سطحی پلی وینیل پیرولیدن (K30) در آب در درصد وزنی ۰/۲ و دماهای مختلف، ♦ مقدار اندازه گیری شده و — مدل ۹۷
- شکل ۵-۱۲- مقدار اندازه گیری شده و مدل کشش سطحی پلی وینیل پیرولیدن (K30) در آب در درصد وزنی ۰/۳ و دماهای مختلف، ♦ مقدار اندازه گیری شده و — مدل ۹۸
- شکل ۵-۱۳- مقدار اندازه گیری شده و مدل کشش سطحی پلی وینیل پیرولیدن (K30) در اتانول در درصد وزنی ۰/۱ و دماهای مختلف، ♦ مقدار اندازه گیری شده و — مدل ۹۸
- شکل ۵-۱۴- مقدار اندازه گیری شده و مدل کشش سطحی پلی وینیل پیرولیدن (K30) در اتانول در درصد وزنی ۰/۲ و دماهای مختلف، ♦ مقدار اندازه گیری شده و — مدل ۹۹
- شکل ۵-۱۵- اکتیویته آب در محلول پلی وینیل پیرولیدون (K15) و آب در دمای ۴۵ و ۵۵ درجه سانتیگراد (♦ مقدار تجربی و — مدل) ۱۰۵
- شکل ۵-۱۶- اکتیویته اتانول در محلول پلی وینیل پیرولیدون (K15) و اتانول در دمای ۴۵ و ۵۵ درجه سانتیگراد (♦ مقدار تجربی و — مدل) ۱۰۵
- شکل ۵-۱۷- اکتیویته آب در محلول پلی وینیل پیرولیدون (K25) و آب در دمای ۴۵ و ۵۵ درجه سانتیگراد (♦ مقدار تجربی و — مدل) ۱۰۶

شکل ۵-۱۸- اکتیویته اتانول در محلول پلی وینیل پیرولیدون (K25) و اتانول در دمای ۴۵ و ۵۵ درجه سانتیگراد (♦ مقدار تجربی و -مدل) ۱۰۶

شکل ۵-۱۹- اکتیویته آب در محلول پلی وینیل پیرولیدون (K30) و آب در دمای ۴۵ و ۵۵ درجه سانتیگراد (♦ مقدار تجربی و -مدل) ۱۰۷

شکل ۵-۲۰- اکتیویته اتانول در محلول پلی وینیل پیرولیدون (K30) و اتانول در دمای ۴۵ و ۵۵ درجه سانتیگراد (■ مقدار تجربی-مدل) ۱۰۷

فهرست جدول ها

صفحه	عنوان
۱۱	جدول ۱-۱- ثابت های آب و الکل
۳۸	جدول ۱-۳- تعیین مقدار ویسکوزیته

- جدول ۴-۳۴- ضرایب معادله (۴-۶) و میانگین درصد خطای نسبی و میانگین درصد مطلق و ضرایب هم بستگی برای محلول پلی وینیل پیرولیدن (K15) در اتانول در دماهای مختلف ۸۲
- جدول ۴-۳۵- ضرایب معادله (۴-۶) و میانگین درصد خطای نسبی و میانگین درصد مطلق و ضرایب هم بستگی برای محلول پلی وینیل پیرولیدن (K25) در آب در دماهای مختلف ۸۲
- جدول ۴-۳۶- ضرایب معادله (۴-۶) و میانگین درصد خطای نسبی و میانگین درصد مطلق و ضرایب هم بستگی برای محلول پلی وینیل پیرولیدن (K25) در اتانول در دماهای مختلف ۸۳
- جدول ۴-۳۷- ضرایب معادله (۴-۶) و میانگین درصد خطای نسبی و میانگین درصد مطلق و ضرایب هم بستگی برای محلول پلی وینیل پیرولیدن (K30) در آب در دماهای مختلف ۸۳
- جدول ۴-۳۸- ضرایب معادله (۴-۶) و میانگین درصد خطای نسبی و میانگین درصد مطلق و ضرایب هم بستگی برای محلول پلی وینیل پیرولیدن (K30) در اتانول در دماهای مختلف ۸۴
- جدول ۵-۱- میانگین درصد خطای مطلق بین مقدار اندازه گیری شده و مدل کشش سطحی پلی وینیل پیرولیدن (K15) در آب در غلظت های مختلف ۹۱
- جدول ۵-۲- میانگین درصد خطای مطلق بین مقدار اندازه گیری شده و مدل کشش سطحی پلی وینیل پیرولیدن (K15) در اتانول در غلظت های مختلف ۹۱
- جدول ۵-۳- میانگین درصد خطای مطلق بین مقدار اندازه گیری شده و مدل کشش سطحی پلی وینیل پیرولیدن (K25) در آب در غلظت های مختلف ۹۲
- جدول ۵-۴- میانگین درصد خطای مطلق بین مقدار اندازه گیری شده و مدل کشش سطحی پلی وینیل پیرولیدن (K30) در آب در غلظت های مختلف ۹۲
- جدول ۵-۵- میانگین درصد خطای مطلق بین مقدار اندازه گیری شده و مدل کشش سطحی پلی وینیل پیرولیدن (K30) در اتانول در غلظت های مختلف ۹۲
- جدول ۵-۶- مقدار اندازه گیری شده و مدل اکتیویته آب در محلول های آبی پلی وینیل پیرولیدن (K15) در دمای 45°C و درصد خطای مطلق ۱۰۲
- جدول ۵-۷- مقدار اندازه گیری شده و مدل اکتیویته آب در محلول های آبی پلی وینیل پیرولیدن (K15) در دمای 55°C و درصد خطای مطلق ۱۰۲
- جدول ۵-۸- اکتیویته اتانول در محلول های اتانول پلی وینیل پیرولیدن (K15) و مدل در دمای 45°C و درصد خطای مطلق ۱۰۲
- جدول ۵-۹- اکتیویته اتانول در محلول های اتانول پلی وینیل پیرولیدن (K15) و مدل در دمای 55°C و درصد خطای مطلق ۱۰۳
- جدول ۵-۱۰- اکتیویته آب در محلول های آبی پلی وینیل پیرولیدن (K25) و مدل در دمای 45°C و درصد خطای مطلق ۱۰۳
- جدول ۵-۱۱- اکتیویته آب در محلول های آبی پلی وینیل پیرولیدن (K25) و مدل در دمای 55°C و درصد خطای مطلق ۱۰۳
- جدول ۵-۱۲- اکتیویته اتانول در محلول های اتانول پلی وینیل پیرولیدن (K25) و مدل در دمای 45°C و درصد خطای مطلق ۱۰۳
- جدول ۵-۱۳- اکتیویته اتانول در محلول های اتانول پلی وینیل پیرولیدن (K25) و مدل در دمای 55°C و درصد خطای مطلق ۱۰۳
- جدول ۵-۱۴- اکتیویته آب در محلول های آبی پلی وینیل پیرولیدن (K30) و مدل در دمای 45°C و درصد خطای مطلق ۱۰۴
- جدول ۵-۱۵- اکتیویته آب در محلول های آبی پلی وینیل پیرولیدن (K30) و مدل در دمای 55°C و درصد خطای مطلق ۱۰۴
- جدول ۵-۱۶- اکتیویته اتانول در محلول های اتانول پلی وینیل پیرولیدن (K30) و مدل در دمای 45°C و درصد خطای مطلق ۱۰۴
- جدول ۵-۱۷- اکتیویته اتانول در محلول های اتانول پلی وینیل پیرولیدن (K30) و مدل در دمای 55°C و درصد خطای مطلق ۱۰۴

فهرست علائم و اختصارات

ΔH	آنتالپی
c_P	سانتی پواز
ΔG	انرژی گیبس
φ_1	کسر حجمی حلال
φ_2	کسر حجمی پلیمر

R	ثابت گازها
T	دمای مطلق
χ	پارامتر بر همکنش فلوری-هاگینز
a_1	اکتیویته حلال
a_2	اکتیویته پلیمر
v_1	حجم جزیی حلال
v_2	حجم جزیی پلیمر
g^E	انرژی گیبس اضافی
T_c	دمای بحرانی
P_c	فشار بحرانی
PVP	پلی وینیل پیرولیدین
w_i	جزء وزنی i
M_i	جرم مولکولی i
γ_i	ضریب اکتیویته جزء i
ϕ_i	ضریب فوگاسیته
P_s	پاسکال ثانیه
x_1	جزء جرمی حلال
x_2	جزء جرمی پلیمر
η	ویسکوزیته محلول پلیمری
Δv	اختلاف پتانسیل
M_s	جرم مولکولی حلال
K	ثابت کالیبراسیون
v	حجم مولی مخلوط مایع
v_1	حجم مولی حلال خالص
v_2	حجم مولی پلیمر خالص

