

عنوان مقاله:

مدلسازی تئوری حلالیت درسیال فوق بحرانی به وسیله معادلات حالت و قوانین اختلاط مختلف

محل انتشار:

اولین همایش ملی فناوری های نوین در شیمی و مهندسی شیمی (سال: 1392)

تعداد صفحات اصل مقاله: 10

نویسندگان:

سروش زرین آبادی - استادیار دانشگاه آزاد اسلامی واحد ماهشهر

شجاع الدین جهانبازی - دانشجوی کارشناسی ارشد

خلاصه مقاله:

باتوجه به مدل‌های مختلف تعادلات فازی در پیشگویی حلالیت مواد مختلف دردی اکسیدکربن فوق بحرانی در این کاربامعاده حالت پینگ رابینسون و اختلاط Wong-Sandler

Sandler, Huron-Vidat, Wan der Waals I, Wan der waals, Panagiotopoulos and Reid, Brenneke and Ecker, حلالیت سه

ماده 2-methyl-N-phenylacetamide، 4-methyl-N-phenylacetamide، Ibuprofen، phenylacetamide) با برنامه متلب مدل و مورد بررسی قرار گرفت که باتوجه به نمودارهای پیوست درسه دمای ثابت با فشارها مختلف مشخص گردید قانون اختلاط Wong-Sandler کمترین خطا را دارد باتوجه به صحت بهتر این مدل نسبت به بقیه مدلها در خصوص پیش بینی حلالیت مواد جامد و قطبی علت را میتوان اثر پارامتر ضریب فعالیت و انرژی آزاد گیبس اضافی در این قانون دانست با کمک مدل پیشرفته UNIFAC که با ترکیب درصد موضعی برهمکنش بین مولکولها را بهتر از مدل‌های اختلاط تصادفی مانند ون لار و مارگولس در نظر گیرد و با بررسی نتایج مدلها در نمودارهای پیوست مشخص گردید که قانون اختلاط Wong-Sandler از نظر همه خطای کمتری دارد و مدلی مناسب برای پیشگویی حلالیت و همپوشانی آنها دارد کلیه داده های آزمایشگاهی از مقالات پیوست استخراج شده است

کلمات کلیدی:

حلالیت/مدلسازی/معادلات حالت/سیال فوق بحرانی/قوانین اختلاط

لینک ثابت مقاله در پایگاه سیویلیکا:

<https://civilica.com/doc/212193>

