

عنوان مقاله:

داده های تعادلی مایع - مایع برای سیستم چهارتایی به کمک حلال ترکیبی دردمای 303/15 کلوین

محل انتشار:

چهاردهمین کنگره ملی مهندسی شیمی ایران (سال: 1391)

تعداد صفحات اصل مقاله: 6

نویسندگان:

حمیدرضا حق نظرو - دانشجوی دانشگاه سمنان

محمدنادر لطف الهی - اعضا هیئت علمی دانشگاه سمنان

علی حقیقی اصل

خلاصه مقاله:

در این تحقیق توانایی حلال ترکیبی N- فرمیل مورفولین NFM با اتیلن گلیکول برای جداکردن تولوئن از مخلوط تولوئن و نرمال هپتان بررسی شده است و داده های تعادلی مایع برای سیستم چهارتایی N- فرمیل مورفولین + اتیلن گلیکول + تولوئن + نرمال هپتان دردمای 303/15 کلوین و فشاراتمسفریک به دست آمده است ضریب توزیع و ضریب گزینش پذیری که دو پارامتر مهم درانتخاب حلال میب اشد به کمک داده های آزمایشگاهی بدست آمده است و مشخص شد که در تمامی موارد حلال ترکیبی دارای ضریب گزینش پذیری خوبی می باشد و این حلال ترکیبی می تواند به عنوان جایگزین NFM خالص مورد استفاده قرار بگیرد به علت ارزان بودن اتیلن گلیکول نسبت به NFM این حلال ترکیبی می تواند بسته به شرایط عملیاتی به عنوان حلال جایگزین مورد استفاده قرارگیرد از داده های تعادلی بدست آمده برای بهینه سازی پارامترهای برهمکنش دوتایی معادلات UNIQUAC NRTL استفاده شده است.

کلمات کلیدی:

حلال، تعادلات مایع - مایع ، UNIQUAC NRTL

لینک ثابت مقاله در پایگاه سیویلیکا:

<https://civilica.com/doc/171727>

