



بخشی از ترجمه مقاله

عنوان فارسی مقاله :

اندازه گیری ضرایب فعالیت در رقت بینهایت حل شونده های آلی و آب در
مایع یونی 1-بوتیل-1-متیل پیرولیدینیوم تری سیانو متانید

عنوان انگلیسی مقاله :

Measurements of activity coefficients at infinite dilution for
organic solutes and water in the ionic liquid
1-butyl-1-methylpyrrolidinium tricyanomethanide



توجه !

این فایل تنها قسمتی از ترجمه میباشد. برای تهیه مقاله ترجمه شده کامل
با فرمت ورد (قابل ویرایش) همراه با نسخه انگلیسی مقاله، [اینجا](#) کلیک نمایید.



بخشی از ترجمه مقاله

5. Conclusions

In this work, the ability of the ionic liquid 1-butyl-1-methylpyrrolidinium tricyanomethanide to act as an entrainer in the liquid-liquid extraction of aromatic hydrocarbons from aliphatic hydrocarbons, or cycloalkanes as well as extraction of sulfur compounds or nitrogen compounds from aliphatic hydrocarbons was analysed. To achieve this aim, the activity coefficients at infinite dilution were examined through the gas-liquid chromatography measurements for 62 solutes and water in [BMPYR][TCM] at six temperatures. The data were compared to published results for the ionic liquids with the same cation and different anions.

The thermodynamic functions at infinite dilution, the partial molar excess Gibbs free energies with respective enthalpic and entropic contributions and the gas-liquid partition coefficients for the same solutes were discussed.

5. نتیجه گیری

در این مقاله توانایی مایع یونی 1-بوتیل-1-متیل پیرولیدینیوم تری سیانومتانید بعنوان یک پوشگر در استخراج مایع-مایع هیدروکربنهای آروماتیک از هیدروکربنهای آلیفاتیک یا از سیکلوآلکانها همانند استخراج ترکیبات گوگردی و نیتروژنی از هیدروکربنهای آلیفاتیک مورد بررسی قرار گرفت. برای رسیدن به این هدف ضرایب فعالیت در رقت بینهایت از طریق محاسبات کروماتوگرافی گاز-مایع برای 62 حلشونده و آب در مایع یونی [BMPYR][TCM] در شش دما اندازه گیری شدند. نتایج محاسبه شده در این پژوهش با مقادیر بدست آمده از نتایج کارهای قبلی که در آنها مایع یونی حاوی کاتیون $[BMPYR]^+$ با آنیونهای مختلف میباشد مورد مقایسه قرار گرفتند. توابع ترمودینامیکی در رقت بینهایت، انرژی آزاد گیبس مازاد مولی جزئی به ترتیب با محتوای آنتالپی و انتروپی مربوط به آن و ضریب تقسیم گاز-مایع برای چند حلشونده مورد بحث و بررسی قرار گرفتند.



توجه!

این فایل تنها قسمتی از ترجمه میباشد. برای تهیه مقاله ترجمه شده کامل با فرمت

ورد (قابل ویرایش) همراه با نسخه انگلیسی مقاله، [اینجا](#) کلیک نمایید.

برای جستجوی جدیدترین مقالات ترجمه شده، [اینجا](#) کلیک نمایید.