

عنوان مقاله:

توسعه مدل های انرژی فزونی گیس در پیش بینی رفتار ترمودینامیکی حلالیت و جداسازی اسیدهای آمینه در سیستم های دو فازی آبی پلیمر- پلیمر

محل انتشار:

چهارمین همایش ملی انرژی (سال: 1382)

تعداد صفحات اصل مقاله: 1

نویسنده:

زهره رنجبر ایرانی

خلاصه مقاله:

اسیدهای آمینه به عنوان کوچک ترین واحد س اختتامی پروتئین ها، آنزیم ها و بسیاری از مواد بیولوژیکی، از دیرباز توسط محققین علوم زیستی مورد توجه بوده اند، اما بررسی رفتار ترمودینامیکی آنها در محلول و مدل سازی آن از دیدگاه مهندسی شیمی و بیوتکنولوژی فقط در دو دهه اخیر مورد توجه قرار گرفته است. با توجه به اینکه مطالعه و شناخت رفتار اسیدهای آمینه در محلول های مختلف، کمک زیادی به شبیه سازی و پیش بینی رفتار سیستم های حاوی پروتئین ها و آنزیم ها و در نهایت جداسازی آنها خواهد نمود، در این تحقیق به بررسی رفتار ترمودینامیکی اسیدهای آمینه در محلول ها در چهار مقوله پرداخته شده است: در بررسی محلول های دو جزئی اسیدهای آمینه در آب، ضریب فعالیت و حلالیت اسید آمینه با استفاده از مدل های برد کوتاه انرژی فزونی گیس UNQUAC-NAR, UNQUAC, NRTL-NRF, NRTL در مدل NRTL-NRF, NRTL د ارای دقت بیش تری می باشد. در محلول های سه جزئی اسید آمینه + الکترولیت + آب، ضریب فعالیت متوسط یونی محلول با استفاده از مدل های ترکیبی مرکب از دو بخش برد کوتاه و برد بلند انجام شد. برای بخش برد کوتاه از مدل های برد کوتاه شامل NRTL-NRF, NRTL - NRF, NRTL شامل برد کوتاه استفاده گردید. ضمن برای سیستم سه جزئی توسعه و تعمیم داده شد. نتایج حاصل از آن بود (NRTL-NRF(E) آنکه مدل جدید که مدل های ترکیبی مرکب از مدل NRTL-NRF(E) د ارای دقت بالاتری می باشد. در بررسی رفت ار اسیدهای آمینه در سیستم دو فازی آبی PEG_DEX، دو مدل UNQUAC-NRF, UNQUAC به صورت چهار جزئی مورد استفاده قرار گرفت. نتایج حاصل نشان داد که خطای هر دو مدل در پیش بینی ضریب فعالیت اجزاء، تفاوت چندانی نداشته و مدل UNQUAC-NRF به میزان جزئی خطای کمتری نسبت به مدل UNQUAC دارد. پیش بینی ضریب تفکیک اسید آمینه نیز توسط هر دو مدل، دارای دقت نزدیک بهم بوده ولی باز هم مدل UNQUAC-NRF خطای نسبتاً کمتری دارد.

کلمات کلیدی:

لینک ثابت مقاله در پایگاه سیویلیکا:

<https://civilica.com/doc/18256>

