

عنوان مقاله:

مطالعه شیمی فیزیکی اثر برهمکنش های حلال- حل شونده بر ثابت های تفکیک اسیدی فلاونون گلیکوزیدی هسپریدین در دماهای مختلف

محل انتشار:

چهارمین کنفرانس بین المللی نوآوری های اخیر در شیمی و مهندسی شیمی (سال: 1396)

تعداد صفحات اصل مقاله: 8

نویسندگان:

زهرا سلطان پور - گروه شیمی فیزیک، دانشکده شیمی، دانشگاه دامغان، دامغان، ایران

مرتضی جباری - استادیار دانشکده شیمی، دانشگاه دامغان، دامغان، ایران

سیداحمد نبوی امری - استادیار دانشکده شیمی، دانشگاه دامغان، دامغان، ایران

خلاصه مقاله:

فلاونوئیدها یک گروه از ترکیبات پلی فنلی هستند که با ویژگی های متنوع در ساختار شیمیایی، در همه گیاهان یافت می شوند. در این مطالعه، فرآیند تعادلی پروتوندار شدن فلاونوئید آنتی اکسیدانهسپریدین با بکارگیری همزمان دو روش pH متری و اسپکتروفتومتری UV-Vis در مخلوط هایدوجزی دی متیل سولفوکسید (DMSO) آب (50-90% درصد حجمی) با قدرت یونی ثابت 0/1 مولار و در محدوده دمایی 20 تا 40 درجه سلسیوس مورد بررسی قرار گرفته است. ثابت های پروتون دار شدن هسپریدین از طریق آنالیز داده های پتانسیواسپکتروسکوپی در محیط برنامه کامپیوتری STAR بهکمک روش رگرسیون غیر خطی حداقل مربعات بدست آمد. نتایج تجربی بدست آمده نشان میدهد که با افزایش دما در هر یک از ترکیب درصدهای مخلوط حلال، ثابت های پروتوندار شدن اینفلاونوئید کاهش می یابد در حالی که با افزایش درصد حجمی DMSO در هر یک از دماها، این مقادیر روندی صعودی دارند. این نتایج براساس برهمکنشهای حلال حل شونده مورد آنالیز قرار گرفته است.

کلمات کلیدی:

فلاونون گلیکوزیدی، هسپریدین، ثابت پروتوندار شدن، اثر دما، اثر حلال

لینک ثابت مقاله در پایگاه سیویلیکا:

<https://civilica.com/doc/675616>

