ชื่อเรื่องวิทยานิพนธ์

อิทธิพลของสารลดแรงตึงผิวต่ออุลตราไวโอเลตสเปกตรัมของ

สไตรีน

ชื่อผู้เขียน

นายวีระศักดิ์ โสภิตกิตติกุล

วิทยาศาสตรมหาบัณฑิต

สาขาวิชาเคมี

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์ :

ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. เรืองศรี วัฒเนสก์ ประธานกรรมการ อาจารย์ ดร. สุรศักดิ์ วัฒเนสก์ กรรมการ ผู้ช่วยศาสตร์จารย์ ดร. อรอนงค์ ปัญโญ กรรมการ

บทคัดย่อ

รวมทั้งของตัวทำละลายและเกลือที่เป็น ได้ศึกษาถึงอิทธิพลของสารลดแรงตึงผิว กลาง ที่มีต่ออุลตราไวโอเลตสเปกตรัมของสไตรีน โดยพิจารณาถึงอัตราส่วนของการดูดกลืน แสงที่พีค และฐานของพีคของเบนซีนอยด์แบนด์ที่เปลี่ยนแปลง เมื่อมีการเปลี่ยนแปลงสภาพ ทางไฟฟ้าซึ่งสามารถติดตามได้ โดยพิจารณาจากค่าคงที่ไดอิเล็กทริกหรือ ค่าการนำไฟฟ้าของ ตัวทำละลายหรือสารละลาย พบวาอัตราสวนของค่าการดูดกลืนแสงนี้จะลดลง เมื่อความเข้ม ของอุลตราไวโอเลตแบนด์ที่ถูกเหนี่ยวนำด้วยตัวทำละลายเพิ่มขึ้น นอกจากนั้นเมื่อสภาพ ความแรงทางไฟฟ้าเพิ่มขึ้น โดยเฉพาะที่อุณหภูมิสูง พบว่าความเข้มของแบนด์ดังกล่าวเพิ่ม มากขึ้นด้วย ปรากฏการณ์เช่นนี้ สามารถบอกถึงพฤติกรรมของสารลดแรงตึงผิวในสารละลายได้ สามารถตรวจพบความเข้มข้นวิกฤตของไมเชลล์ของโชเดียมโดเดคิลซัลเฟต ตัวอย่างเช่น เมื่อเกิดการเปลี่ยนแปลงความเข้มข้นของแบนด์ที่ถูกเหนี่ยวนำด้วยตัวทำ (เอสดีเอส) ในน้ำ ละลายของสไตรีน แต่ไม่พบการเกิดไมเชลล์ในสารละลายพอลิไวนิลแอลกอฮอล์ ซึ่งสอดคล้อง กับการหาค่าความเข้มข้นวิกฤตของไมเชลล์ด้วยวิธีอื่น ๆ เช่น วิธีวัดค่าการนำไฟฟ้าและวิธี วัดคาการดูดกลืนแสง ยิ่งกวานั้นยังพบวา ไม่เกิดไมเซลล์ของเอสดีเอสในเมธานอลและใน

เอธานอล ส่วนสารละลายสไตรีนในสารละลายเอสดีเอสในน้ำที่มีเกลือที่เป็นกลาง (เช่นโชเดียม คลอไรด์) ผสมอยู่ด้วย พบว่าความเข้มของอุลตราไวโอเลตแบนด์ที่ถูกเหนี่ยวนำด้วยตัวทำ ละลายของสไตรีนนี้เพิ่มขึ้น เฉพาะในช่วงความเข้มข้นที่เจือจางของเกลือ และส่งผลให้ความ เข้มข้นวิกฤตของไมเซลล์ของเอสดีเอสมีค่าลดลง แต่เกลือในปริมาณมากมีแนวโน้มจะทำให้เกิด ไมเซลล์แบบอื่น ๆ ที่ไม่ใช่ทรงกลม ซึ่งอาจเป็นแบบแท่งหรือแบบลาเมลลาร์ ขึ้นได้

Thesis Title

Effect of Surfactants on Ultraviolet Spectrum of Styrene

Author

Mr. Weerasak Sopitkittikul

M.S.

Chemistry

Examining Committee:

Assist. Prof. Dr. Ruangsri Watanesk

Chairman

Dr. Surasak Watanesk

Member

Assist. Prof. Dr. Orn-anong Panyo

Member

Abstract

The effects of surfactants including solvents and neutral salts on the ultraviolet spectrum of styrene were studied by considering the absorption ratio at the peak and the valley of benzenoid bands. These bands varied with the change of electrical environment that could be monitored through the dielectric constant and the conductance of the solvent or the solution. It was found that absorption ratio decreased as the intensity of UV solvent-induced band increased. In addition, when the electrical strength increased; especially at high temperature, the intensity of these bands turned out to be high as well. This effect indicates the behavior of surfactant in solution. For example, the critical micelle concentration (CMC) of sodium dodecyl sulphate (SDS) in water could be found when the intensity change of the solvent-induced band of styrene occurred, where the CMC of polyvinyl alcohol in water could not be noticed. The results of the appearance of the SDS-CMC in accord to the absorption ratio corresponded to those determined by other methods such as the conductance and UV absorption measurements. Moreover, it was also found that no micelle of SDS formed in methanol and ethanol. In case of a neutral salt (eg. sodium

chloride) containing solution of styrene in SDS, it was found that the increasing of the UV solvent-induced band intensity occurred only in the diluted salt solution. The addition of neutral salt also caused the CMC of SDS decrease, but the solution with high salt content tended to cause other forms of micelle, besides the spherical micelles, which might be in the form of rod and/or lamella.