

4

OBJETIVOS

En la teoría de micelas mezcladas es habitual enfocar la atención en las interacciones electrostáticas entre grupos polares, mientras que no se ha considerado demasiado a la interacción estérica, con el estudio principal dirigido a la geometría del grupo hidrofóbico.

Uno de los objetivos de esta tesis es explorar el uso de jabones insaturados como componentes de una mezcla catiónica y dos mezclas aniónicas, a fin de obtener sistemas micelares estables en agua, los cuales podrían tener interesantes aplicaciones prácticas, ya que las mezclas de surfactantes diferentes pueden tener propiedades diferentes a las de la suma de las de los componentes puros.

La atención se dirige a clarificar la información sobre el efecto de la presencia del doble enlace del surfactante aniónico sobre el comportamiento de sistemas mezclados, con la finalidad de incluir estos efectos en las teorías actuales sobre microestructuras mezcladas, ya que estos sistemas cobran mucho interés en lo que se refiere a la teoría de interacciones hidrofílicas, hidrofóbicas e iónicas en coloides de agregación.

Se analiza además el efecto de la diferencia de longitud de la cadena hidrocarbonada entre los componentes homólogos de una mezcla, para ello se estudian sistemas mezclados con una diferencia de longitud entre cadenas hidrocarbonadas de entre 1 y 6 átomos de carbono.
