## Programa Institucional de Bolsas de Iniciação Científica

24 a 26 outubro de 2012

Pró-Reitoria de Pesquisa - Pibic/CNPq Prò-Reitoria de Graduação-SAE/ Unicamp



## E0730

## ESTUDO DE SAIS COMPLEXOS FORMADOS POR COPOLÍMEROS E SURFATANTES PARA O PREPARO DE EMULSÕES

Marcelo Thiago Carniato Rodrigues (Bolsista SAE/UNICAMP) e Prof. Dr. Watson Loh (Orientador), Instituto de Química - IQ, UNICAMP

Este estudo faz parte de uma linha de pesquisa do nosso grupo que envolve a obtenção de sais complexos solúveis em água formados pelo surfatante catiônico, hexadeciltrimetilamônio C<sub>16</sub>TA<sup>+</sup>, e pelo copolímero aniônico, poli(metacrilato-co-metacrilato etoxilado), P(MA-MAEO<sub>n</sub>) x:y, em que, n é o número de unidades de etileno glicol e x:y é a proporção entre MA:MAEO<sub>n</sub>. Foi observado que os sais complexos C<sub>16</sub>TAP(MA-MAEO<sub>n</sub>)x:y são solúveis em água a temperatura ambiente, mas separam de fase com aquecimento. Estas propriedades estão sendo exploradas no presente estudo para o preparo de emulsões. O copolímero foi sintetizado por reação radicalar de ácido metacrílico com metacrilato de poli (etileno glicol metil éter) e caracterizado como sendo o P(MA-MAEO<sub>24</sub>)61:39. Uma solução aquosa do copolímero foi titulada com C<sub>16</sub>TAOH para o preparo do sal complexo. Medidas de tensão superficial indicaram que o C<sub>16</sub>TAP(MA-MAEO<sub>24</sub>)61:39 é um composto capaz de reduzir a tensão superficial da água a cerca de 40 mN m<sup>-1</sup>. Medidas de tensão interfacial destas soluções com óleo mineral estão sendo realizadas a diferentes temperaturas. Com base nos resultados, usaremos o sal complexo no preparo de emulsões pelo método PIT (phase inversion temperature). As emulsões serão caracterizadas por espalhamento de luz. Polímero - Surfatante - Autoassociação