# Estudo estrutural de sistemas microemulsionados com inibidores vegetais a base de *Anonna muricata L.* e *Anonna squamosa* L.

Henrique B. Gonçalves<sup>1</sup> UFS (<u>PG</u>), Cristian H. Iriart<sup>2</sup> (PQ) INIFTA, Víctor. H. V. Sarmento\*<sup>1</sup> UFS (PQ), Emmanoel. V. Costa<sup>1,2</sup> UFS (PQ). \*vhsarmento@gmail.com

<sup>1</sup>Departamento de Química, Universidade Federal de Sergipe, Itabaiana-SE. <sup>2</sup>Instituto de Investigaciones Fisicoquimicas aplicas y teóricas (INIFTA), La Plata, Argentina

Palavras Chave: Reologia, SAXS, muricata, squamosa

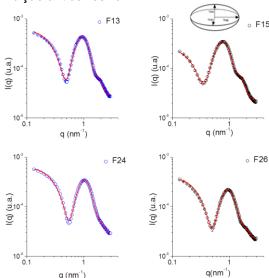
## Introdução

Corrosão é a deterioração espontânea de um material metálico ou não-metálico, por ação química ou eletroquímica do meio ambiente, aliado, ou não, a esforços mecânicos. No sentido de reduzir os efeitos da corrosão destaca-se o uso de agentes inibidores. Entretanto a maioria dos inibidores comerciais possui deposição moderada e detém elevada toxicidade. Dessa forma, esforços vêm sendo empregados visando a aquisição inibidores mais eficientes e ecologicamente viáveis, tais como os à base de vegetais que aliam custo e segurança humana e ambiental. A solubilização destes sistemas utilizando microemulsões (ME) potencializam suas propriedades anticorrosivas promovendo uma camada mais homogênea sobre o metal e aumentando o contato devido à área apresentada pelas microestruturas formadas. O presente trabalho tem por objetivo obter sistemas microemulsionados utilizando inibidores vegetais a base de extratos de A. muricata L. (Am) e A. squamosa L. (As), (Annonaceae) como fases oleosas (FO). A possível ação inibidora destes extratos é proveniente de alguns constituintes antioxidantes incluindo taninos e fitoquímicos Tween80 e etanol foram utilizados. flavonoides. respectivamente, como tensoativo e cotensoativo, e solução salina de NaCl 3,5% (meio corrosivo) como fase aguosa (FA). A formação das ME foram analisadas e comprovadas por SAXS e Reologia o que permitiu tais sistemas serem promissores inibidores de corrosão.

# Resultados e Discussão

Foram preparadas quatro (4) amostras variando a natureza da FO (Am e As) a 1% e a quantidade de FA (92 e 96%). As amostras foram nomeadas como F13(Am FO e 92% FA), F15 (Am FO e 96% FA), F24 (As FO e 92% FA) e F26 (As FO e 96% FA). Medidas reológicas mostraram que todas as amostras apresentaram comportamento newtoniano formação sugerindo de sistemas microemulsionados. Esta hipótese foi confirmada a partir do estudo estrutural por SAXS que mostrou o perfil similar de todas das curvas para todas as composições (Figura 1). A Figura mostra um pico alargado, típico de sistemas microemulsionados micelares com um máximo aproximadamente  $q = 1 \text{nm}^{-1}$  para todas as amostras. Informações estruturais quantitativas foram obtidas

a partir do modelo elipsoidal "core-shell" (Figura 1). O bom ajuste do modelo permitiu obter informações a respeito do Raio máximo (R<sub>max</sub>) e mínimo (R<sub>min</sub>) e consequentemente do tamanho das ME. Para todas as amostras o  $R_{\text{min}}$  apresentou valor em torno de 1.47 nm, já  $R_{\text{max}}$  aumentou com o aumento da quantidade de FA para ambas as ME (com Am e As) mostrando a influência da FA no tamanho. ME com apresentaram preparadas As tamanhos de  $R_{\text{max}}$  (5,06 e 6,35 nm) relação as ME com Am (4,35 e 6,06 nm) mostrando a influência da natureza da FO sobre o tamanho das ME. Medidas eletroquímicas serão realizadas para comprovar a influência do tamanho das ME nas propriedades de inibição anticorrosiva.



**Figura 1**. Curvas de SAXS para ME em função da FO e FA. As linhas representam o ajuste pelo modelo elipsoidal "core-shell" (desenho inserido).

#### Conclusões

ME a base de *A. muricata* L. e *A. squamosa* L. foram preparadas a partir de Tween como tensoativo e etanol como cotensoativo e solução salina como FA. A natureza do extrato e a quantidade de FA influenciaram no tamanho da ME. Medidas eletroquímicas serão realizadas para avaliar o efeito destes parâmetros sobre as propriedades de inibição corrosiva.

### **Agradecimentos**

UFS, CNPq e CAPES pelo apoio financeiro.

38ª Reunião Anual da Sociedade Brasileira de Química