# Modificação Química da Superfície da Montmorilonita através de Descarga Elétrica de Alta Tensão em Atmosfera Úmida de SO<sub>2</sub>.

Luís O. B. Benetoli (PQ)<sup>1</sup>, Rafael B. Recco (IC)<sup>1\*</sup>, Alfredo A. Muxel (PG)<sup>2</sup>, Nito A. Debacher (PQ)<sup>1</sup>, email: rafael brognoli@hotmail.com

<sup>1</sup>Laboratório 214 e LABINC<sup>2</sup>, Departamento de Química, Centro de Ciências Físicas e Matemáticas (CFM), Universidade Federal de Santa Catarina (UFSC), Florianópolis, SC, Brasil.

Palavras Chave: origem da vida, montmorilonita, descargas elétricas, plasma frio, dióxido de enxofre.

## Introdução

Diversos cenários para a evolução molecular na Terra já foram propostos e muita atenção é dada aos sistemas onde argilas atuariam como catalisadores da evolução molecular. Miller foi o primeiro a provar que descargas elétricas de alta tensão favorecem a síntese de biomoléculas essenciais ao surgimento da vida. Nesse trabalho, foi estudada a modificação química da superfície da montmorilonita (mont) utilizando descarga elétrica de alta tensão sobre a superfície da água em uma atmosfera de SO<sub>2</sub>. O sistema simula a atividade de raios num lago. As amostras foram analisadas por espectroscopia de infravermelho (FT-IR).

## Resultados e Discussão

O esquema experimental utilizado é mostrado na figura 1. Esse sistema já foi descrito em trabalhos anteriores. Resumidamente, um reator de plasma frio tipo ponta-plano foi empregado e as descargas elétricas foram geradas entre a superfície líquida e a ponta do eletrodo de alta tensão. As condições experimentais aplicadas foram: fluxo de  $SO_2 = 0,1$  Lmin<sup>-1</sup>; P = 60 W; gap de descarga = 10 mm;  $V_{H2O} = 50$  mL;  $m_{argila} = 1$  g; t = 1h. Após o tempo de tratamento (t), a fase sólida foi filtrada, seca em estufa (40 °C) e levada para as análises de FT-IR.

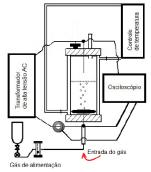
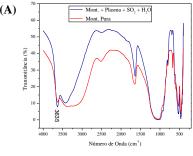
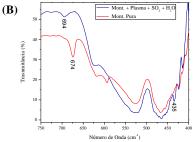


Figura 1. Sistema experimental utilizado.

A figura 2 mostra os espectros FT-IR obtidos para a amostra pura de mont e a modificada. Após o tratamento, foi observado a presença de um pico em 435 cm<sup>-1</sup> indicando que o grupo funcional dissulfeto (fig 2B) foi inserido na matriz sólida.<sup>4</sup> O pico observado em 694 cm<sup>-1</sup> (fig 2B) corrobora a hipótese





**Figura 2.** Espectro FT-IR da amostra de montmorilonita pura (vermelho) e modificada por plasma frio (azul) (A) e ampliação da região espectral de 750 a 400 cm<sup>-1</sup> (B).

da inserção do enxofre na estrutura mineral, visto que, a deformação angular da ligação Si-H (694 cm<sup>-1</sup>) foi deslocada devido a presença do novo grupo funcional eletronegativo. Nota-se (fig 2A) também que a banda característica do O-H (~4000 a 2620 cm<sup>-1</sup>) sofreu um estreitamento após o tratamento, indicando que a quantidade de O-H livre (3635 cm<sup>-1</sup>) aumentou, provavelmente devido à presença dos átomos de enxofre (fig 2A).

### Conclusões

O espectro FT-IR mostrou que o enxofre foi inserido na superfície da mont via tratamento úmido por plasma frio de SO<sub>2</sub>. A formação de uma camada orgânica sobre a superfície de argilo-minerais pode ter tido papel fundamental na evolução de sistemas moleculares mais complexos, tais quais lipídios, ácidos nucléicos, etc.

#### Agradecimentos

A CAPES e ao CNPq pela concessão de bolsas. Ao Prof Dimas A. M. Zaia (UEL) pela amostra de mont.

<sup>1</sup>Bernal, J. D.; Londres: Routledge e Keagan Paul, **1951**. <sup>2</sup>Miller, S. L.; *Science*, **1953**, *117*, 528. <sup>3</sup>Benetoli et al; *J. Braz. Chem. Soc.*, **2011**, *22*, 1669. <sup>4</sup>Silverstein et al, 7<sup>a</sup> ed., Editora LTC: Rio de Janeiro, **2010**.