

# Síntese de material híbrido contendo nanopartículas de níquel usando organossilano como agente estabilizante

Laboratório de Sólidos e Superfícies

www.iq.ufrgs.br//ss

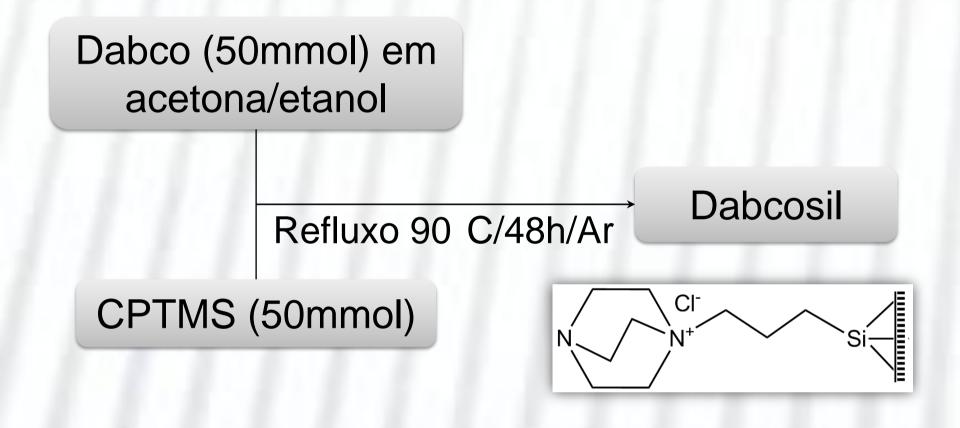
Munique R. Pereira (IC), Matheus Z. Krolow (PG), Tania H. Costa (PQ) LSS - Laboratório de Sólidos e Superfícies, Instituto de Química, UFRGS.

## **INTRODUÇÃO**

A utilização de nanopartículas metálicas tem atraído muito interesse atualmente, sendo o principal desafio a estabilização adequada das nanopartículas. Nesse aspecto, alguns autores tem sugerido a utilização de organossilano ou líquidos iônicos como agentes de estabilização. O nosso Grupo de Pesquisa tem desenvolvido a uma década organosilanos iônicos e já demonstrou que é possível usá-los como estabilizadores de nanopartículas de metais nobres como ouro e prata. Esses sistemas apresentam a vantagem de servir como precursores no método solgel de síntese. Assim, o objetivo deste trabalho é a síntese e estabilização de nanopartículas metálicas de níquel, utilizando-se um organossilano iônicos.

#### PROCEDIMENTO EXPERIMENTAL

# Síntese do organossilano (dabcosil)



## Síntese das nanopartículas

Todas as amostras foram sintetizadas a partir de uma solução precursora de Ni(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> em etilenoglicol a 5 10<sup>-3</sup> mol L<sup>-1</sup> e reduzidas com NaBH<sub>4</sub>.

**Tabela 1**. Amostras sintetizadas e seus respectivos agentes estabilizantes

| Amostra | Estabilizante |
|---------|---------------|
| 15A     | PVP           |
| 15AOH   | PVP           |
| 15B     | PVP/Dabcosil  |
| 15BOH   | PVP/Dabcosil  |
| 15C     | Dabcosil      |

As amostras terminadas em OH receberam 100µL de NaOH a 1 mol L<sup>-1</sup>.

#### Caracterização

As amostras sintetizadas foram avaliadas por espectroscopia na região do UV-Vis, na faixa de 250 a 600 nm.

### **RESULTADOS E DISCUSSÃO**

Na Fig.1 são mostradas fotografias das soluções contendo nanopartículas de Ni após 5 min e 36 h da adição do agente redutor dos íons Ni<sup>2+</sup>. Pode-se observar que após 5 min, todos os frascos apresentaram uma solução preta, típica das nanopartículas metálicas. Após 36 h, apenas as amostras 15AOH e 15BOH continuaram com a dispersão com algum nível de estabilização.

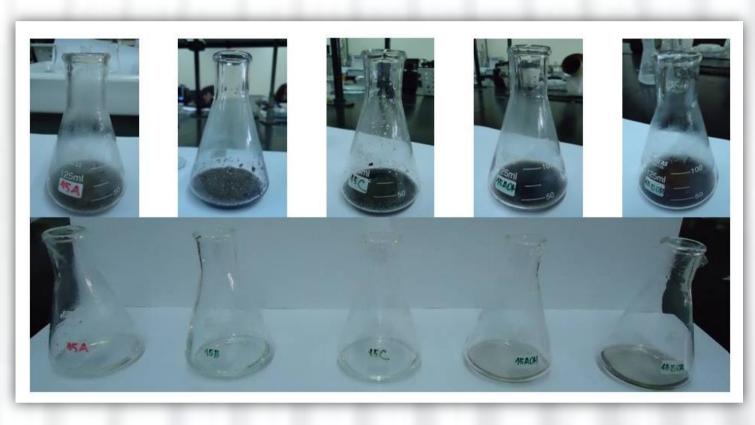


Figura 1. Fotografia das amostras após 5 min (acima) e 36 h (abaixo) da adição de NaBH₄.

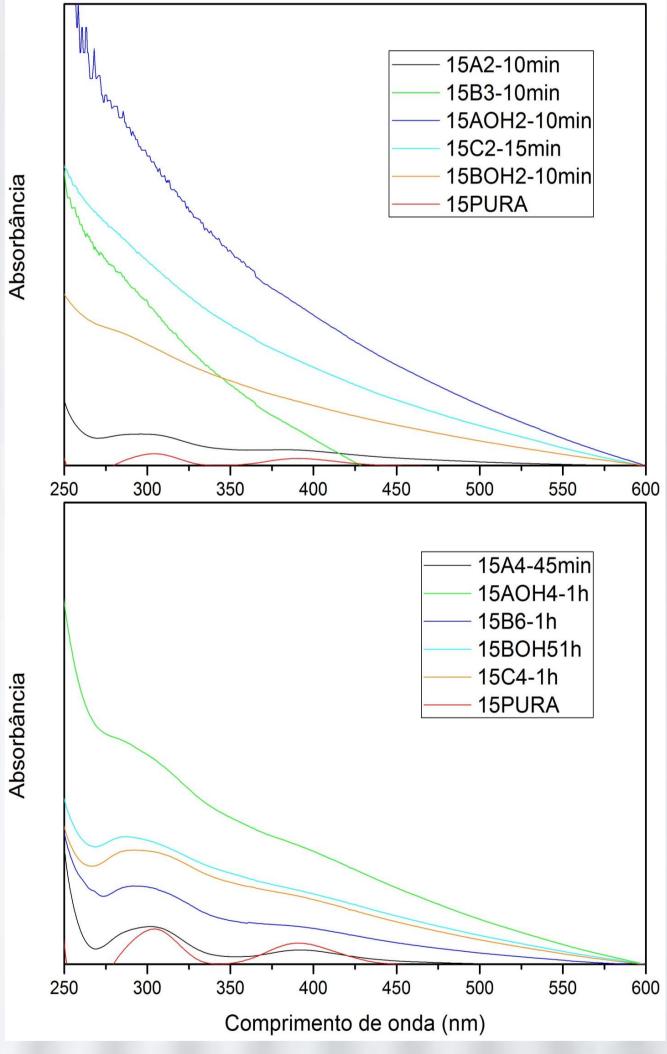


Figura 2. Espectros de UV-Vis das amostras sintetizadas.

Na Fig. 2 podem ser vistos os espectros de UV-Vis que comprovam que após 1 h as nanopartículas se decompuseram em grande parte das amostras. Porém, nota-se que as amostras contendo traços de NaOH apresentaram maior capacidade de estabilização das nanopartículas, tanto na presença de PVP quanto de Dabcosil como estabilizantes.

### **AGRADECIMENTOS**



