# Nanoestruturas caroço@casca: PVG/xTiO2@yCeO2 e PVG/xCeO2@yTiO2

Deleon Nascimento Correa<sup>1</sup> (PG), Diogo Burigo Almeida<sup>2</sup> (PG), Italo Odone Mazali<sup>1,\*</sup> (PQ)

Palavras Chave: confinamento quântico, nanopartículas caroço-casca, vidro poroso Vycor.

### Introdução

0 desenho е síntese de materiais а nanoestruturados, com propriedades funcionais moduladas, passam pelo controle de três parâmetros: tamanho, morfologia e estruturação. O parâmetro hierarquia estrutural, trabalhada na escala de tamanho nanométrico, reflete um sistema multicomponente e multifásico, arranjado de maneira a exibir efeitos sinérgicos, apresentando funções ou propriedades específicas decorrentes estruturação. As nanopartículas desta caroço@casca (NCC) representam sistemas hierarquicamente estruturados, as quais constituem emergente e ativa área dentro da Nanociência, por apresentarem propriedades físicas e fenômenos químico/biológicos Α diferenciados. extensa variedade de NCC passíveis de síntese constitui uma plataforma, que nas perspectivas do presente trabalho permite a obtenção de nanomateriais com funcionalidades diversas, em consequência das múltiplas possibilidades de combinações caroço@casca e diâmetro/espessura. Este trabalho destaca o estudo da obtenção e caracterização das NCC TiO<sub>2</sub>@CeO<sub>2</sub> e CeO<sub>2</sub>@TiO<sub>2</sub> disperso em vidro poroso Vycor (PVG), preparado via técnica de decomposição de precursores metalorgânicos.

#### Resultados e Discussão

O PVG foi usado como suporte para a síntese das NCC. decomposição compostos dos metalorgânicos, Ti(OnPr)<sub>2</sub>(Hex)<sub>2</sub> e Ce(Hex)<sub>3</sub>, ambos 0,75 molL<sup>-1</sup>, impregnados no PVG por 24 h foi realizada a 750°C e 600 por 8h, respectivamente, sob atmosfera ambiente, sendo removidas do forno a 100 °C e a massa monitorada para observação do no sistema, constituindo a ganho de massa metodologia de ciclos de impregnaçãodecomposição (CID) alternados. As amostras  $PVG/xTiO_2@yCeO_2$  e  $PVG/xCeO_2@yTiO_2$  (x =3, 5, 7 e y = 3, 5 e 7 CID) foram obtidas e caracterizadas pelas espectroscopias Raman e de refletância difusa (DRS - Kubelka-Munk) e por TEM e HRTEM. Foi implementada a aplicação do Modelo da Aproximação da Massa Efetiva1 (MAME) relacionando os deslocamentos blue shift dos espectros eletrônicos como uma função do tamanho de cristalito composto pelo caroço de TiO2A (anatásio). O Modelo do Confinamento de Fônons<sup>2</sup> 32ª Reunião Anual da Sociedade Brasileira de Química

(MCF), o qual descreve os modos vibracionais no espectro Raman, T<sub>2a</sub> do CeO<sub>2</sub>, sofre um red shift em função da diminuição do tamanho de cristalito enquanto o modo vibracional  $E_g$  do  $TiO_2^A$  sofre um deslocamento blue shif dependentes da diminuição da espessura da casca ou do caroço. A NCC PVG/3TiO<sub>2</sub>@3CeO<sub>2</sub> apresentou tamanho cristalito de 6,9 nm, com um caroço de TiO<sub>2</sub><sup>A</sup> de 4,7 nm (Raman/MCF, TEM e DRS/MAME) e uma casca de CeO<sub>2</sub> inseridos pelos 3 CID do precursor de cério (PVG/3CeO<sub>2</sub> constitui 4,1 nm pelo Raman/MCF) nucleando sobre o caroço PVG/3TiO2. Observou-se que o sistema PVG/5CeO2@3TiO2 constituiu uma borda de absorção em torno 3,23 eV, sendo uma evidência qualitativa da formação da NCC, pois, se as nanopartículas PVG/5CeO2 não estivessem sido encapadas, ver-se-ia uma borda de absorção correspondendo a PVG/5CeO2 em torno de 3,17 eV. O sistema  $PVG/xCeO_2@yTiO_2$  (x = 3, 5 e 7 e y = 3, 5 e 7) foi estudado por espectroscopia Raman. resultados mostraram deslocamentos sistemáticos da banda  $E_g$  do  $TiO_2^A$  dependentes da espessura da casca e a estabilização da banda  $T_{2a}$ do CeO<sub>2</sub> no caroço. Estudos espectroscópicos Raman sobre o sistema  $PVG/xTiO_2@yCeO_2$  (x = 3, 5 e 7 e y = 3, 5 e 7) demonstraram a formação de bandas muitos deslocadas, quando o CeO2 se encontra na casca. As evidencias espectroscópicas sugeriram que quando o CeO2 se encontra no caroço os defeitos de rede são estabilizados pelo TiO<sub>2</sub><sup>A</sup> ancorando em sua superfície, entretanto, quando o CeO2 encontra-se na casca, os defeitos são maximizados e detectados no espectro Raman.

#### Conclusões

A metodologia CID alternado permitiu a obtenção das nanoestruturas NCC PVG/xTiO $_2$ @yCeO $_2$  e PVG/xCeO $_2$ @yTiO $_2$  (x =3, 5, 7 e y = 3, 5 e 7 CID) e a os métodos de caracterização adotados permitiu a demonstração da elevada hierarquia estrutural dos sistemas nanoestruturados.

## Agradecimentos

**CAPES** 

<sup>&</sup>lt;sup>1</sup> Instituto de Química, CP: 6154, Universidade Estadual de Campinas – UNICAMP, CEP: 13083-970, Campinas, SP, Brasil, \*mazali@igm.unicamp.br.

<sup>&</sup>lt;sup>2</sup> Instituto de Física Gleb Wataghin, Universidade Estadual de Campinas – UNICAMP.

<sup>&</sup>lt;sup>1</sup> Brus, L., J. Chem. Phys., 1984, v. 80, n. 9, 4403-4409.

<sup>&</sup>lt;sup>2</sup>Richter H., Wang Z. P., Ley, L., Solid State Commum., **1981**, v. 39, p. 625.