

Deposição de Filmes BiFeO3 Utilizando Diferentes Solventes Através da Técnica Spray Pirólise

LACER

Cunha, G. R. ¹, Bergmann C. P ², Oliveira F. F ³.

- 1 Autor, Engenharia de Materiais, Universidade Federal do Rio Grande do Sul
- 2 Orientador
- 3 Coorientador

INTRODUÇÃO

Este trabalho descreve a preparação da ferrita de bismuto (BFO) através da técnica de *Spray* Pirólise, e tem como objetivo o estudo da influência dos parâmetros de distância do atomizador, da temperatura de deposição e do solvente usado na solução na morfologia do filme. As amostras foram depositadas com pressão do ar de 0,8bar e 40 ml de volume da solução. Foram variados a temperatura do substrato (200°C, 250°C, 300°C e 350°C), as distâncias do atomizador em 170 mm e 200 mm e o solvente entre água, etilenoglicol e mistura de butil carbitol e etanol na proporção de 1:1. A caracterização dos filmes e pós obtidos foi realizada utilizando análise térmica (TGA e SDTA), difração de raios x (DRX) e microscopia eletrônica de varredura (MEV).

OBJETIVOS

- Obter filmes finos de BiFeO_{3:}
- Caracterizar os filmes de acordo com os parâmetros de deposição.

MATERIAIS E MÉTODOS

Materiais:

Precursores: $Fe(NO_3)_3.9H_2O$, $Bi(NO_3)_3.5H_2O$

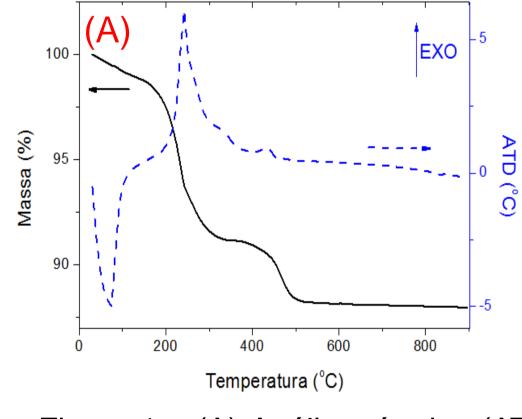
Solventes: Etanol + Butil Carbitol (1:1), água deionizada,

etilenoglicol

Ácido nítrico para ajustar o pH da solução

Metodologia:

- Preparação de solução com concentração 10⁻² M usando diferentes solventes;
- Deposição em substrato de titânio para obtenção de pó;
- Caracterização do pó: DRX, TGA, DTA;
- Tratamento térmico a 550°C por uma hora;
- Caracterização do pó tratado termicamente: DRX;
- Deposição em substrato de silício;
- Caracterização: MEV



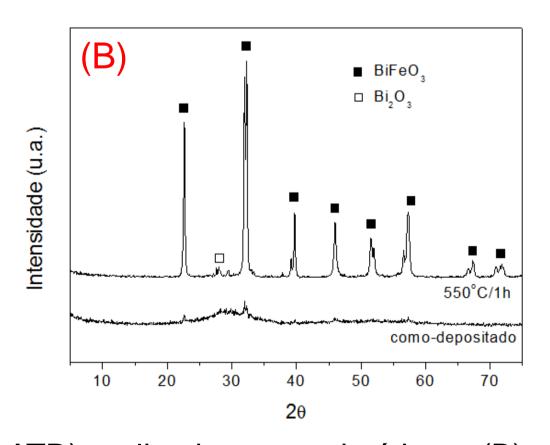
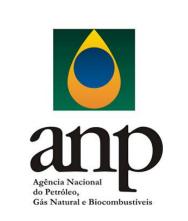


Figura 1 – (A) Análise térmica (ATG e ATD) realizada em ar sintético e (B) difratograma de raios-x do filme como-depositado a 200°C, utilizando etanol:butil carbitol (1:1) como solvente.

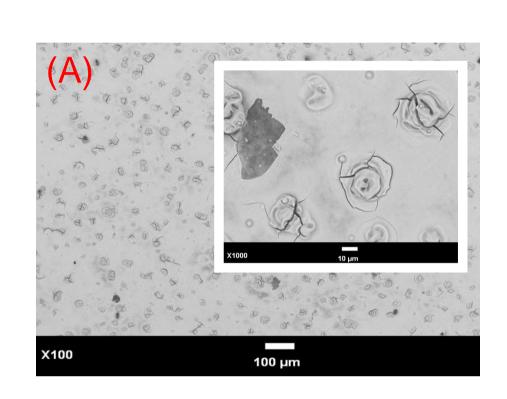
Verifica-se a presença de quatro regiões de perda de massa, sendo a primeira até 190°C, referente a evaporação da água adsorvida ao material. Na segunda região, na faixa entre 200°C e 500°C, nota-se três reações exotérmicas diferentes, indicando a decomposição de compostos orgânicos provindos dos solventes, sendo segundo pico devido a compostos provenientes dos percursores metálicos (nitratos) e o terceiro pode ser atribuído a água ligada quimicamente. A análise por DRX mostra que o pó como-depositado apresenta fase amorfa, e depois de tratado termicamente mostra picos cristalinos de BiFeO₃ com estrutura romboédrica.

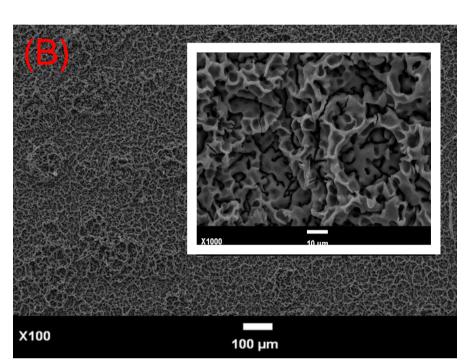
AGRADECIMENTOS





RESULTADOS E DISCUSSÃO





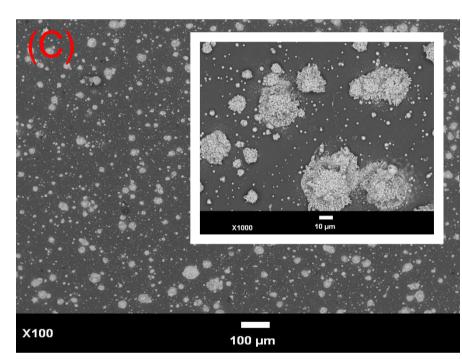


Figura 2 – Imagem por MEV da superfície do filme comodepositado a 200 °C e distância de 170mm utilizando: (A) etanol:butil carbitol, (B) etilenoglicol e (C) água deionizada como solvente com aumentos de X100 e X1000.

Em (A) ocorre a formação de um filme homogêneo sobre o substrato de silício com a presença de trincas próximas as regiões com textura aparentemente rugosa, já a mudança do solvente em (B) promove a obtenção de um filme que apresenta alta porosidade. Usando água como solvente é verificada a formação de ilhas com dimensões variando de 10–30 µm. Além da morfologia mencionada, existe a formação de partículas sobre o substrato.

CONCLUSÃO

Foi possível a obtenção de filmes de BiFeO₃ através da técnica de *spray* pirólise, utilizando nitrato de bismuto pentahidratado e nitrato de ferro nonahidratado com os solventes escolhidos. O filme como-depositado apresentou fase amorfa. Com o tratamento térmico a 550°C, obteve-se a fase romboédrica do BiFeO₃. Além disso, verificou-se a presença de uma fase secundária de óxido de bismuto. Usando a mistura etanol: butil carbitol ocorre a formação de um filme denso e homogêneo, já com a utilização de etilenoglicol o filme apresenta alta porosidade. Com o emprego de água como solvente, foi observada a formação de ilhas na superfície do filme.

