Estudo Comparativo de Precursores Utilizados na Síntese de Óxido Misto de Titânio e Zircônio pelo Método Sol-Gel.

Eiwalt Rodolfo Hanzl^{1*} (PG), Flávio Maron Vichi¹ (PQ). E-mail: eiwalt@hotmail.com

Palavras Chave: Processo sol-gel, TiO2 Zircônio, surfactantes, área superficial.

Introdução

O TiO_2 é um dos mais estudados compostos para uso na fotocatálise, eletroquímica e outros setores. O ZrO_2 possui estabilidade química superior, resistência mecânica e capacidade de troca iônica, características favoráveis para aplicações no enrijecimento cerâmico, no recobrimento de barreira térmica, na eletrônica em geral e em sensores de oxigênio. Sua estrutura mesoporosa pode ser utilizada em catálises ácidas e há o uso potencial em células fotoelétricas. Esta pesquisa busca sintetizar um óxido misto que combine as qualidades das duas substâncias.

A partir da proporção molar proposta por Kitazawa', buscou-se uma nova rota para sintetizadar amostras de TiO₂/Zr utilizando-se como precursores os alcóxidos n-butóxido de titânio, n-butóxido de zircônio, nas proporções 8:2 e 9:1; o ácido nítrico; o ácido clorídrico e os surfactantes (surf) BRIJ 700, BRIJ 98 e Pluronic P123.

Resultados e Dis cussão

A área superficial das amostras foi determinada pelas isotermas de adsorção-dessorção de N2 (método BET): Utilizando-se a proporção de alcóxidos 8:2 e ácido nítrico a área superficial obtida foi: Surf BRIJ 700 as = 514 m^2/g ; Surf P123 as = 579 m²g; **Surf BRIJ 98** as = 530 m²/g. Para a proporção 9:1 com ácido nítrico e BRIJ 98 as = 393 m²/g. Para aproporção 8:2 com ácido clorídrico a área superficial foi: **Surf BRIJ 700** as = 146 m²/g; **Surf P123** as = $154 \text{ m}^2/\text{g}$. A figura 1 mostra a isoterma de adsorção de nitrogênio da amostra 8:2 Ti/Zr, denominada amostra 2C. Trata-se de uma isoterma do tipo IV, segundo a IUPAC. característica de materiais mesoporosos. Optou-se por adotar a proporção 8:2 como padrão para as outras amostras, devido à grande diferença na área superficial. As áreas superficiais obtidas são consideradas elevadas, visto que o TiO2 comercial (Degussa) possui valor entre 50 e 75 m²/g, e o Solaronix, vendido para ser utilizado em células solares possui valor por volta de 120 m²/g.

A seguir foram feitas análise de difratometria de raios-X, método do pó (figura 2). Percebe-se que o óxido obtido utilizando-se o ácido nítrico é o que apresenta muito menor cristalinidade e uma área superficial muito mais elevada.

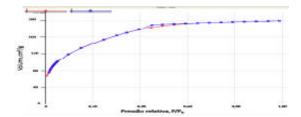


Fig. 1: Isoterma de adsorção de nitrogênio para a amostra 2 C.

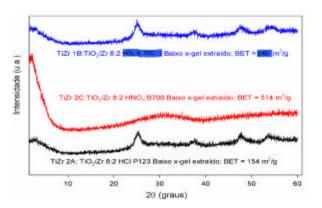


Fig. 2: Difratograma de amostras Ti/Zr.

Conclusões

O uso de HNO₃ leva a áreas superficiais cerca de 3 vezes maiores do que quando se utiliza HCl (amostra 1B as = 146 m²/g e 2 C = 514 m²/g). A proporção 8:2 com HNO₃ e Pluronic P123 produziu o composto de maior área superficial. A cristalinidade dos compostos é baixa, sendo que a amostra TiZr 2C, que apresenta a maior área superficial, mostra um pico em baixo ângulo, sugerindo a existência de mesoestrutura, além de ter a menor cristalinidade.

Agradecimentos

Conselho Nacional de Desenvolvimento Científico e Tecnológico – CNPa, pela bolsa fornecida.

¹ Instituto de Química –USP; Av. Prof. Lineu Prestes, 748, Butantã, São Paulo, SP.

Sociedade Brasileira de Química (SBQ)

¹ Kitazawa, N.; Sagaguchi, K.; Aono, M.; Watanabe, Y.; *J. of Materials Sci.* **2003**, 38, 3069.