

**PREPARAÇÃO DE VIDROS E VITROCERÂMICAS DE ÓXIDOS DE METAIS PESADOS CONTENDO PRATA: PROPRIEDADES ÓPTICAS, ESTRUTURAIS E ELETROQUÍMICAS**

**Bruna A. Bregadiolli**

Departamento de Física, Faculdade de Ciências, Universidade Estadual Paulista, Av. Eng. Luiz Edmundo Carrijo Coube, 14-01, 17033-360 Bauru – SP, Brasil

**Ernesto R. Souza e Fernando A. Sigoli**

Instituto de Química, Universidade Estadual de Campinas, Cidade Universitária Zeferino Vaz, CP 6154, 13083-970 Campinas – SP, Brasil

**José. M. A. Caiut**

Departamento de Química, Faculdade de Filosofia Ciências e Letras de Ribeirão Preto, Universidade de São Paulo, Av. Bandeirantes, 3900, 14040-901 Ribeirão Preto – SP, Brasil

**Mônica A. S. Alencar e Assis V. Benedetti**

Instituto de Química, Universidade Estadual Paulista, CP 355, 14801-970 Araraquara – SP, Brasil

**Marcelo Nalin\***

Departamento de Química, Universidade Federal de São Carlos, CP 676, 13565-970 São Carlos – SP, Brasil

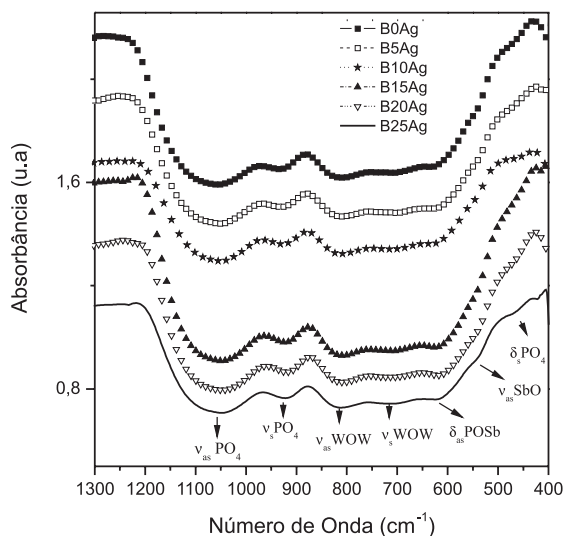


Figura 1S. Espectros obtidos na região do infravermelho para as amostras vítreas pulverizadas e dispersas em KBr

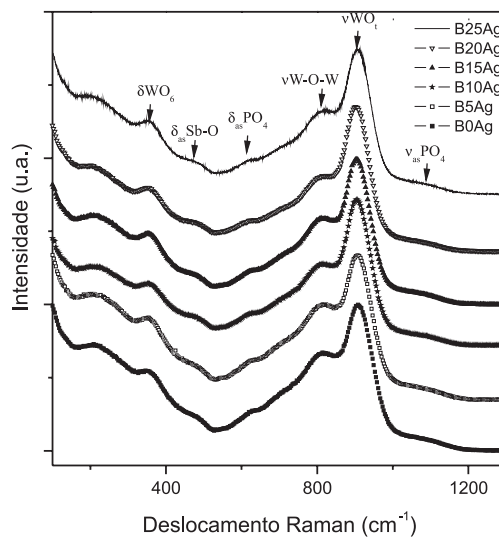


Figura 2S. Espectros micro Raman obtidos da superfície das amostras vítreas

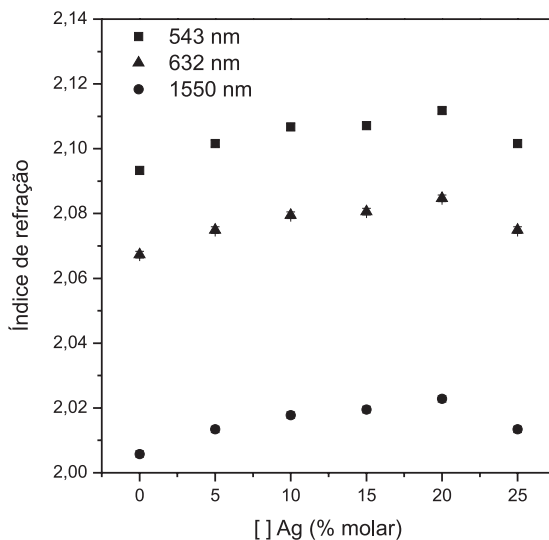
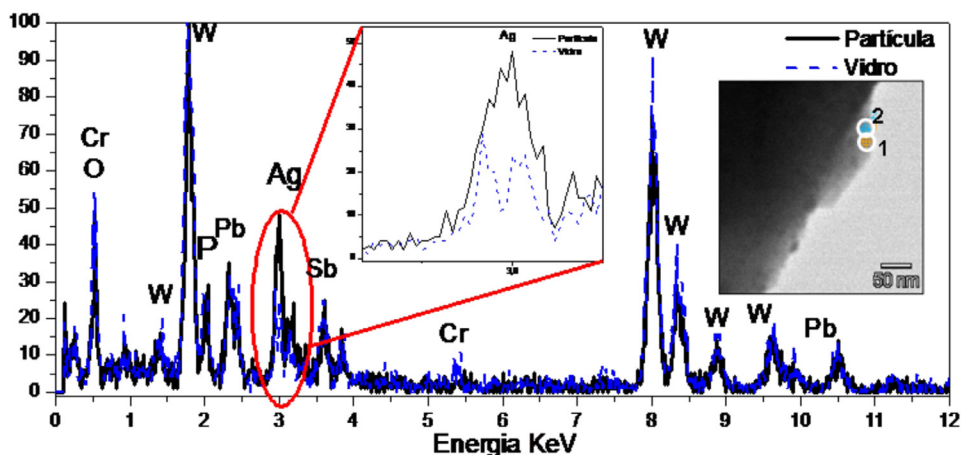
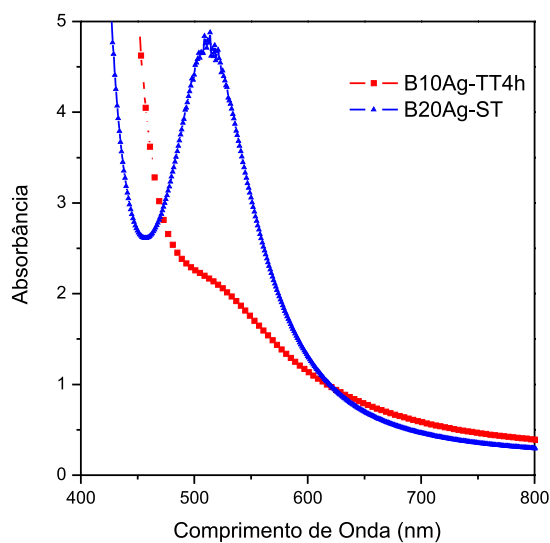


Figura 3S. Variação do índice de refração das amostras medido em três comprimentos de onda, em função da concentração de cloreto de prata

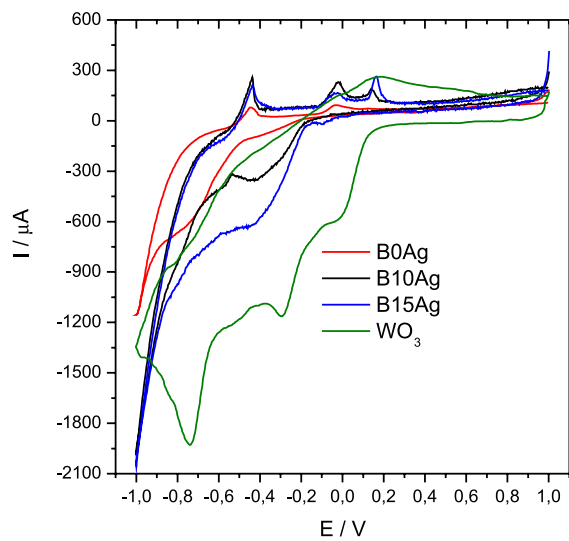
\*e-mail: mnalin@ufscar.br



**Figura 4S.** Espectros de microanálise química (EDS) obtidos em duas regiões distintas da amostra (como mostrado no inserto). Ponto 1 corresponde à região sobre a nanopartícula e ponto 2, a uma região onde não há evidência da existência de nanopartículas



**Figura 5S.** Comparação entre os espectros de absorção na região do visível para as amostras B20Ag e B10Ag sem tratamento e tratada termicamente a 470 °C durante 240 min



**Figura 6S.** Curvas de voltametria cíclica obtidas para as amostras B0Ag, B10Ag e B20Ag