

REAÇÃO DA CÂNFORA COM BOROIDRETO DE SÓDIO: UMA ESTRATÉGIA PARA O ESTUDO DA ESTEREOQUÍMICA DA REAÇÃO DE REDUÇÃO*

Péricles B. Alves*

Departamento de Química, Centro de Ciências Exatas e Tecnológicas, Universidade Federal de Sergipe, Cidade Universitária "Prof. José Aloísio de Campos", Av. Mal. Rondon, s/n, 49100-000 São Cristóvão - SE, Brasil

Maurício M. Victor

Departamento de Química Orgânica, Instituto de Química, Universidade Federal da Bahia, Campus de Ondina, 40170-290 Salvador - BA, Brasil

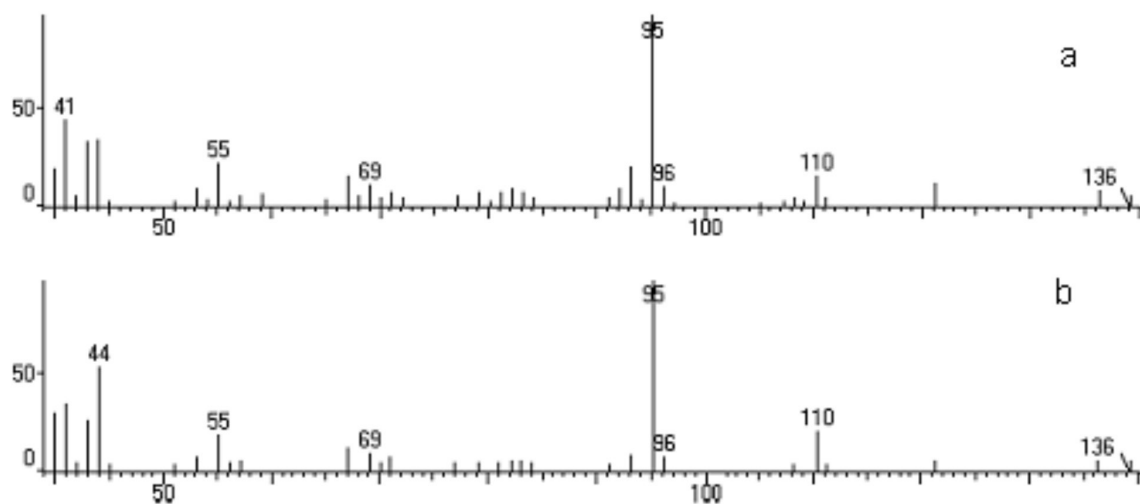


Figura 1S. Espectros de massas do isoborneol (a) e borneol (b)

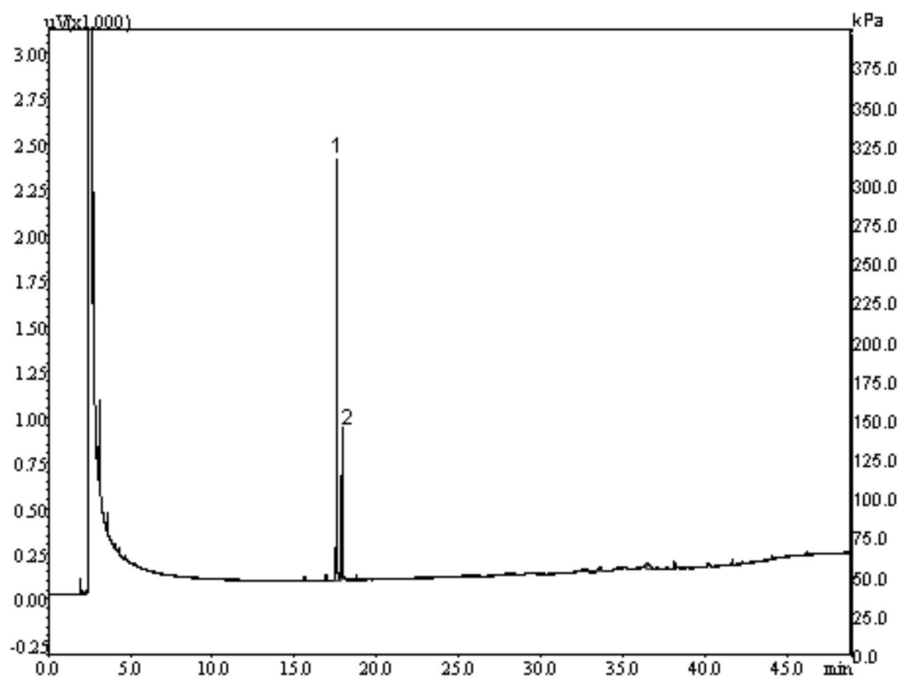


Figura 2S. Cromatograma da mistura isoborneol 1 (75,4%) e do borneol 2 (24,5%)

*e-mail: pericles@ufs.br

#Dedicado ao Prof. Hans Vietler pelos seus 70 anos e a sua importante contribuição à Química Brasileira.

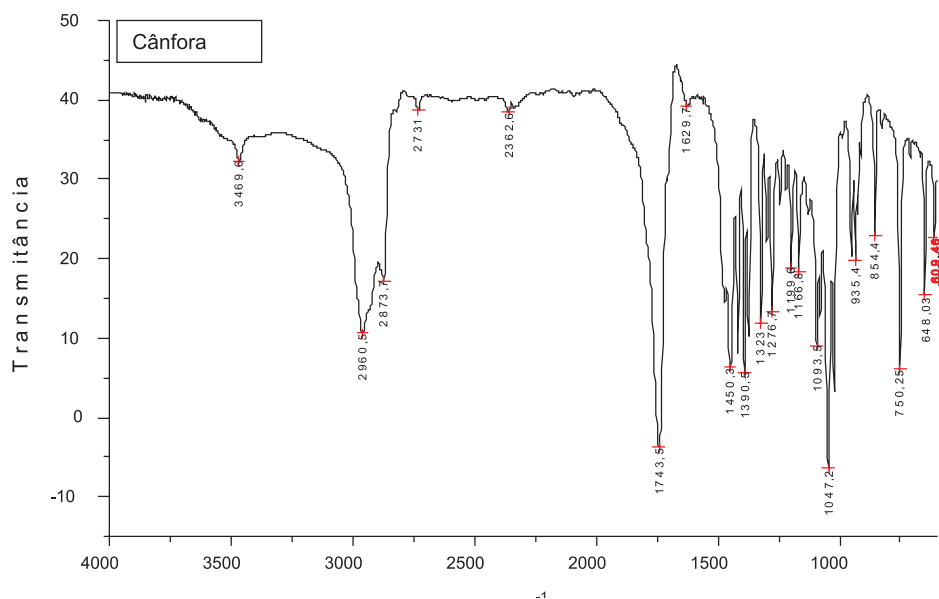


Figura 3S. Espectro na região do infravermelho da cânfora

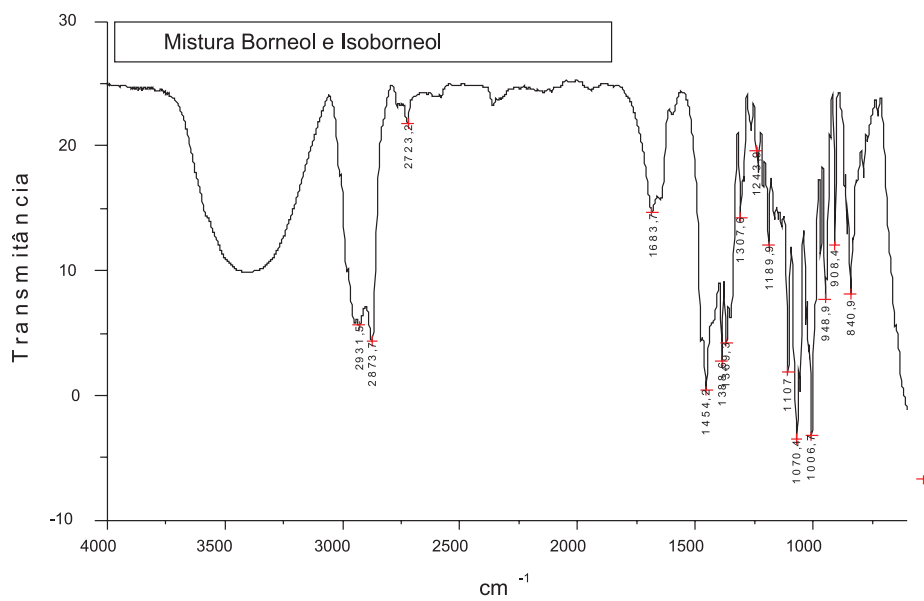


Figura 4S. Espectro na região do infravermelho do produto da redução da cânfora (mistura isoborneol e borneol)