

diretamente em relação ao íon livre em solução aquosa. No caso do redizonato, o modo de respiração do anel de espécie A_{1g} apresenta intensificação comparável à dos modos Jahn-Teller ativos, mostrando que o mecanismo de intensificação é diferente daquele aceito para o íon livre. No caso do croconato de prata, chama a atenção o fato de a irradiação pelo laser produzir um material escuro que tem um espectro virtualmente idêntico ao do material de partida; uma possível interpretação tentativa proposta aqui envolve a formação de prata coloidal na superfície do sólido que daria origem a um efeito Raman intensificado por superfície.

(01) : M.Takahashi, K.Kaia e M.Ito in Chem.Phys.,35,293-306(1978).

(CNPq)

FQ-032 *

ESPECTROSCOPIA RAMAN RESSONANTE DO OXOBIS[DIETILCARBAMODITHIOATO](THF)IODO MOLIBDÊNIO (V)].

S. Andrade e P.S. Santos

Instituto de Química, Universidade de São Paulo, C.P. 20870
CEP 01498, São Paulo, SP.

Espécies de oxo-molibdênio tem despertado a atenção por sua habilidade em catalisar reações de transferência de átomos (1). Em particular o composto título, cuja estrutura está esquematizada na figura 1, foi investigado através de cristalografia de raios X (2), mas ainda não foi objeto de investigações objetivando atribuir seu espectro eletrônico. No presente trabalho a espectroscopia Raman ressonante foi utilizada com esse objetivo, sendo possível notar a presença de dois cromóforos. Assim temos a intensificação de modos associados ao estiramento Mo-S na região de $300-350\text{ cm}^{-1}$ quando a excitação está em ressonância com a transição eletrônica em 488 nm, enquanto que modos na região de $1100\text{ a }1150\text{ cm}^{-1}$ apresenta uma pré-ressonância com banda no UV-próximo, atribuída a transição interna do ligante. Essas bandas podem ser atribuídas a modos contendo caráter ν (C-C), ν (C-S) e eventualmente ν (Mo=O).

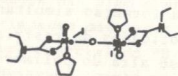


Fig. 1. Estrutura do $\text{Mo}_2\text{O}_3\text{I}_2(\text{dtc})_2(\text{THF})_2$.

- (1) R.H. Holm, Chem. Rev., 87 (1987) 1401.
- (2) Donald M. Baird, Arnold L. Rheingold, Scott D. Croll and A.T. DiCenso, Inorg. Chem., 25 (1986) 3458-3461.