6. CONCLUSÃO

Verificou-se que a presença de sódio resulta na diminuição da área específica, na eliminação dos microporos e dos poros de diâmetro elevado, sendo os últimos referentes aos polimolibdatos. Verificou-se também que a presença de sódio propicia o consumo das espécies dispersas de molibdênio, resultando na sua aglomeração, com formação de polimolibdatos. Com relação à acidez dos sólidos, verificou-se que a ação do Na é função da concentração superficial de Mo. No caso de baixa concentração de Mo, observou-se que o sódio promove a eliminação dos sítios de Brønsted e a formação de sítios fracos de Lewis; já para a concentração elevada, observou-se, além da formação de sítios fracos de Lewis, um aumento da concentração dos sítios de Brønsted. Assim, o Na altera de forma significativa a textura, a acidez e as espécies de Mo presentes nos catalisadores de Mo-SnO₂.