

O Caulim é um minério utilizado na indústria do papel. Uma das características mais importantes que define esta aplicação é a alvura. Sua determinação é através da reflectância difusa de luz de um determinado comprimento de onda comparado com uma medida padrão de alvura 100%. A presença de óxidos de ferro e de titânio contribuem para a absorção da luz, diminuindo a alvura. O objetivo do trabalho é estabelecer um método de análise química por absorção atômica que determine as quantidades dos referidos óxidos no caulim. Serão utilizadas amostras de caulim provenientes da empresa CADAM e padrões de caulim do IPT. O método consiste em transformar, através de uma fusão alcalina, uma amostra sólida do minério em uma solução possível de ser analisada. num aparelho de absorção atômica. A amostra é inicialmente tratada com tetraborato de sódio mais carbonato de sódio e colocada em forno mufla a 1050oC. Após esfriar é transferida para um copo de Bécker com ácido clorídrico 1:1 quente (para dissolução da massa fundida) e avolumada adequadamente para leitura no aparelho. Assim, espera-se correlacionar a alvura do minério bruto com a quantidade dos óxidos existentes na amostra bruta. (CNPq, FAPERGS).