

017

UTILIZAÇÃO DA ESPECTROSCOPIA DE INFRAVERMELHO PARA A CARACTERIZAÇÃO DE ÁCIDOS HÚMICOS DO CARVÃO E DA TURFA. Ana Paula R. Salenave, Sílvia dos Santos Garcia, Lourival Francisco dos Santos Junior, André Jablonski* (Laboratório de Geoquímica Ambiental – Escola de Engenharia – UFRGS)

Com base na solubilidade ácido-base, que está diretamente relacionada com seu peso molecular e número de grupos ácidos, as substâncias húmicas se separam em três frações: Ácidos fúlvicos (AF), solúveis em meio ácido e básico, ácidos húmicos (AH), solúveis somente em meio básico e huminas (Hu) insolúveis em ambos os meios. Os AH e AF apresentam como características mais importantes além do estímulo a população microbiana, uma grande capacidade para formar complexos com metais e hidróxidos metálicos. Além de formar complexo argila-húmico também se complexa com produtos utilizados pelo homem como herbicidas e pesticidas. O objetivo deste trabalho foi caracterizar, através da Espectroscopia de Infravermelho os ácidos húmicos. Foram analisados os ácidos húmicos liofilizados extraídos do carvão e da Turfa do Rio Grande do Sul, obtidos a partir de substâncias húmicas extraídas com KOH 1M utilizando-se a razão amostra/extrator de 1/4. (JOSAPAR)