

125

AGENTES EXTRATORES DE SUBSTÂNCIAS HÚMICAS: TESTES FINAIS. *Juliana Gomes, Poliana Rosinha, Deborah P. Dick (orientadora).* (Departamento de Físico-Química, Instituto de Química, UFRGS).

Recentemente foi verificado pelo nosso grupo⁽¹⁾, que diferentemente da solução de NaOH 0,5N, a solução neutra de pirofosfato extraiu apenas ácidos fúlvicos (AF) em um solo oxidico (LAR), enquanto que no solo de mineralogia de carga permanente (BRU) foram extraídos tanto ácidos húmicos (AH) como os AF. A fim de complementar o estudo anterior, foram extraídas as substâncias húmicas (SH) com dois métodos: -I: solução de Na₄P₂O₇ 0,15 M (pH 7) seguida de NaOH 0,5N; -II: solução de NaOH 0,5N. Através da espectroscopia UV/Vis, foram determinados nos sobrenadantes (SH e AF) os teores de Carbono extraído pelo método do dicromato (580nm) e foi calculada a razão E₃₅₀/E₅₅₀. Na amostra BRU, o método I extraiu maior teor de SH do que o II, sendo que a etapa com pirofosfato contribuiu com 60% do rendimento. Este aumento foi tanto em AF como em AH. Na amostra LAR, o AF_{pirop.} apresentou E₃₅₀/E₅₅₀ em torno de 13,8 e semelhante ao valor obtido para AF_{NaOH}, indicando que não houve seletividade nas extrações. Na amostra BRU, a razão E₃₅₀/E₅₅₀ foi inferior em AF_{pirop.} quando comparada à obtida em AF_{NaOH}, sugerindo que o ácido fúlvico extraído com solução de pirofosfato apresentou maior massa molecular/condensação estrutural do que o extraído com NaOH. (1): Rosinha et al. (1996), VIII SIC. (FAPERGS, CNPq, PROPESQ/UFRGS).