

O método mais comum e eficiente usado para extrair substâncias húmicas (SH) emprega solução de NaOH 0,5N sob atmosfera inerte. Visando estabelecer um método alternativo mais brando foi testada a sequência de agentes extratores -HCl 0,5N- Na₄P₂O₇ 0,15 M- NaOH 0,5N- em três amostras: lodo orgânico (LO-1), latossolo roxo (LR-1) e solo brunizem (BR-1). Os teores de Fe, Al, Si e Ca extraídos em cada etapa foram determinados por EAA e os resultados comparados com o procedimento convencional (HCl 0,5N-NaOH 0,5N). Em LO-1 e BR-1 a solução de Na₄P₂O₇ extraiu cerca de 50% das SH extraíveis, e o rendimento total foi superior ao verificado com o método convencional. A extração de Fe e Al em níveis relevantes com pirofosfato em BR-1 indica que a solubilização de SH ocorreu devido ao rompimento de pontes catiônicas entre a molécula orgânica e o mineral e moléculas orgânicas entre si. Já em LO-1, os resultados sugerem que a SH desta amostra é intrinsecamente mais suscetível ao efeito dispersante do íon Na⁺. Em LR-1, o pré-tratamento com pirofosfato aumentou apenas o rendimento da extração com NaOH. Infere-se portanto que os mecanismos de retenção de SH dependem da composição mineral do solo. (CNPq/FAPERGS)