**Categoria:( ) Pesquisa Original ( ) Pesquisa Bibliográfica ( )Extensão**

**ESTUDO FÍSICO-QUÍMICO DO RIO URUPÁ: pH E ALCALINIDADE**

Eduardo Vinícius Santos Oliveira1; Fernanda Dutra da Silva¹; Pâmela de Oliveira Silva¹ Diego Teotônio Gomes²

1 Técnico em Química e graduando em Farmácia. UNIJIPA. eduardoviniciussantosoliveira@gmail.com; 1 Tecnóloga em Gestão Ambiental e graduanda em Engenharia Ambiental. UNIJIPA. fernandadutras06@gmail.com; 1 Graduanda em Engenharia Ambiental. UNIJIPA. pamelanovo2015@gmail.com; 2 Professor Orientador. UNIJIPA. diego\_teotonio@hotmail.com

**Introdução:** O Conselho Nacional do Meio Ambiente (CONAMA) na Res. 357/2005 estabelece padrões de qualidade das águas. O potencial hidrogeniônico (pH) indica a concentração de H+, determinadas condições de pH favorecem desde a precipitação de metais pesados, bem como na interferência da solubilidade de nutrientes. A alcalinidade é a capacidade da água em neutralizar H+, esse parâmetro auxilia na correta dosagem de floculantes e na determinação das capacidades incrustantes e corrosivas da água. **Objetivo:** Este trabalho tem como objetivo avaliar a qualidade da água do Rio Urupá e compará-lo de acordo com o observado na Res. CONAMA 357/2005 para o enquadramento dos corpos de água doce (classe 3). **Métodos:** Os dados foram coletados em cinco pontos do rio Urupá ao longo do município de Ji-Paraná/RO. Em laboratório, para medição do pH foi utilizado o pHmetro e para alcalinidade foi realizada técnica de titulação através de solução padrão de carbonato de sódio, sendo que cada amostra analisada foi feita em triplicatas. **Resultados e discussão:** O pH analisado variou entre 6,17 e 7,13 para a média das triplicatas. Apesar do aumento gradativo no valor de pH ao longo dos pontos de coleta este ainda se manteve dentro dos padrões de 6,0 a 9,0 dito para as águas de classe 3. Já para a alcalinidade os valores das médias das triplicatas estavam entre 29 e 35,4. Para as águas naturais os valores de alcalinidade costumam variar na faixa de 30 a 500 mg/L de Carbonato de Cálcio (CaCO3), foi constatado que entre as amostras analisadas três possuíam um valor dentro dessa faixa, enquanto dois deles apresentaram um valor bem próximo disso. **Considerações finais:** Mesmo que as análises de pH e alcalinidade não sejam os únicos parâmetros que ditam a qualidade de um corpo hídrico, eles nos permitem ter uma concepção aproximada no que se diz respeito a sua classificação.

**OBS: O texto incluindo título, nome dos autores, descrição dos autores, introdução, metodologia, resultados, considerações finais, deverá conter entre 2300 a 2500 caracteres com espaços.**