

CARGO: RESIDENTE EM ENGENHARIA AMBIENTAL

Questão 01

Questão 02______



RESPOSTA ESPERADA FINAL DA PROVA DISCURSIVA

Processo Seletivo para ingresso no Programa de Residência no âmbito do Ministério Público do Estado de Goiás

A turbidez ocorre devido a presença de sólidos (partículas) em suspensão na água. Estes sólidos em
suspensão dificultam a penetração da luz solar na coluna d'água, prejudicando a fotossíntese das algas e
plantas aquáticas. A redução da fotossíntese impacta diretamente na produção primária, base da cadeia
alimentar aquática, levando à diminuição da disponibilidade de alimento para os consumidores primários,
como herbívoros e zooplanctôn. Essa escassez de alimento se propaga ao longo da cadeia, afetando os
consumidores secundários e terciários, como peixes, aves aquáticas e mamíferos marinhos. Ainda, estes
sólidos podem obstruir as brânquias dos peixes e outros organismos aquáticos, dificultando a respiração.
Essa dificuldade pode levar ao estresse, à redução da atividade locomotora e até mesmo à morte dos
organismos.

A forma predominante de nitrogênio amoniacal em águas superficiais, seja amônia (NH3) ou íon amônio (NH4+) apresenta uma relação intrínseca com o pH de acordo com a reação química NH $_3$ + H $^+$ \rightleftharpoons NH $_4$ $^+$ + H $_2$ O. Com o aumento do pH, a concentração de H $^+$ diminui, deslocando o equilíbrio para a esquerda, favorecendo a formação de NH $_3$. Já em ambientes ácidos (pH baixo), a abundância de H $^+$ impulsiona a formação de NH $_4$ $^+$. A forma NH4+ (íon amônio), é menos tóxica do que a amônia gasosa (NH3) para a vida aquática.