

Questão 121

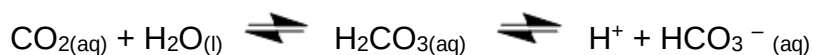
O dióxido de carbono passa para o estado sólido (gelo seco) a $-78\text{ }^{\circ}\text{C}$ e retorna ao estado gasoso à temperatura ambiente. O gás é facilmente solubilizado em água, capaz de absorver radiação infravermelha da superfície da terra e não conduz eletricidade. Ele é utilizado como matéria-prima para a fotossíntese até o limite de saturação. Após a fixação pelos organismos autotróficos, o gás retorna ao meio ambiente pela respiração aeróbica, fermentação, decomposição ou por resíduos industriais, queima de combustíveis fósseis e queimadas. Apesar da sua importância ecológica, seu excesso causa perturbações no equilíbrio ambiental.

Considerando as propriedades descritas, o aumento atmosférico da substância afetará os organismos aquáticos em razão da

- A redução do potencial hidrogeniônico da água.
- B restrição da aerobiose pelo excesso de poluentes.
- C diminuição da emissão de oxigênio pelos autótrofos.
- D limitação de transferência de energia entre os seres vivos.
- E retração dos oceanos pelo congelamento do gás nos polos.

ALTERNATIVA A

Ao se solubilizar o CO_2 na água tem-se o equilíbrio:



Que aumenta a quantidade de H^+ na água, diminuindo o pH.