**Lista exercícios: interface atmosfera - água**

1. Qual gás é mais solúvel, dióxido de enxofre ou formaldeído? É possível responder a essa questão com segurança, mesmo que na tabela fornecida, as respectivas constantes de Henry (KH) estejam em temperaturas diferentes?
2. Dê a concentração de oxigênio dissolvido quando saturado num lago de água doce a 10oC nas unidades mL/L, mg/L, µmol/L.
3. Você encontrou a concentração de oxigênio dissolvido de 7,27 mg/L na água do mar de salinidade 34 (ou 34%o), na temperatura de 20oC. Qual sua porcentagem de saturação?
4. Em um lago de água doce, na temperatura de 16oC você encentrou uma concentração de O2 dissolvido de 8,22 mg/L. Qual a porcentagem de saturação de oxigênio?
5. A concentração de O2 dissolvido encontrada num lago de água doce a 22oC foi de 245 µmol/L. Qual a porcentagem de saturação?
6. Calcule a concentração de equilíbrio de CO2 dissolvido na água do mar (S= 35) a 20oC na concentração atmosférica de 415 ppm.
7. Calcule a concentração de equilíbrio de CO2 dissolvido na água doce a 20oC na concentração atmosférica de 415 ppm e compare esse valor com aquele calculado para a água do mar.
8. Se a concentração de CO2 dobrar até o fim deste século, quanto irá dissolver na água do mar a 20oC?

Vocês irão precisar consultar a tabela de equilíbrio atmosférico normal de oxigênio durante o teste.

As questões deverão ser resolvidas à mão num papel, e uma foto deverá ser anexada.