



QUÍMICA

APLICADA A TRATAMENTO DE ÁGUAS E EFLUENTES

por Marlon Vieira

AUTOAVALIAÇÃO #1

RESPOSTAS

RESPOSTAS

Questão-1

No anexo 9 da 888 encontramos o VMP para THM total expresso na unidade mg/L e com apenas um algarismo significativo: **0,1 mg/L**. Portanto, é razoável considerar que os resultados de análise deste parâmetro devem ser expressos também com apenas uma casa decimal. Convertendo a unidade do resultado temos:

143,1 µg/L = 0,1431 mg/L, que pelas regras comuns de arredondamento fica **0,1 mg/L**. Desta forma, os algarismos destacados em vermelho são não significativos, de acordo com o VMP da portaria.

Questão-2

Sendo a fórmula da água **H₂O**, com cada um dos três oxigênios são possíveis as seguintes combinações:

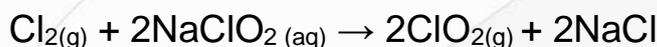
H₂O D₂O T₂O HDO HTO DTO x 3 = 18 moléculas

Questão-3

Sistema CGS → $\mu = \frac{\text{dina.s}}{\text{cm}^2}$ e $\rho = \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}$

$V = \frac{\mu}{\rho} = \frac{\text{dina.s}}{\text{cm}^2} \times \frac{\text{cm}^3}{\text{g}} = \frac{\text{dina.s.cm}}{\text{g}}$ como $\text{dina} = \text{g} \cdot \frac{\text{cm}}{\text{s}^2}$, temos: $\frac{\text{g.cm.s}^{-2}}{\text{g}} = \frac{\text{cm}}{\text{s}^2}$

Questão-4



71g 181g 135g 117g

71kg 181kg 135kkg 117kg

x 3620kg **y**

$$x = \frac{3620 \cdot 135}{181} = 2700 \text{ kg de ClO}_2 \quad y = \frac{3620 \cdot 71}{181} = 1420 \text{ kg Cl}_2$$



SAIBA MAIS:

UCCW.COM.BR