

Associação Catarinense das Fundações Educacionais – ACAFE
Concurso: Vestibular de Inverno – 21/06/09

PARECER DOS RECURSOS

DISCIPLINA: Química

QUESTÃO:

34) A água potável contém muitas substâncias dissolvidas, principalmente sais minerais.

Uma amostra de água doce de uma fonte subterrânea (aquífero), após análise em laboratório químico, apresentou a seguinte composição em g/L de sais de sódio:

<i>Cloreto de sódio</i>	<i>0,0104</i>
<i>Nitrato de sódio</i>	<i>0,0132</i>
<i>Fluoreto de sódio</i>	<i>0,0002</i>
<i>Bicarbonato de sódio</i>	<i>0,0152</i>

Quantos **miligramas** de sais de sódio serão ingeridos se for consumido um litro dessa água?

A ⇒ 0,39

B ⇒ 0,0039

C ⇒ 3,9

D ⇒ **39**

PARECER:

O questionamento não procede. No enunciado foram fornecidos resultados de análises laboratoriais de sais de sódio presente na água do aquífero.

E a pergunta é referente à quantificação fornecida e disponibilizada na tabela do enunciado. Portanto, a resposta correta em mg/L é 39, conforme divulgado. A resposta correta é a alternativa “D”.

DECISÃO DA BANCA ELABORADORA: **Manter o gabarito**