QUESTÃO Nº: 30 – PROVA: TÉCNICO EM LABORATÓRIO / ÁREA: QUÍMICA

ARGUMENTAÇÃO APRESENTADA PELO(S) CANDIDATO(S):

Por meio de cálculos o candidato apresentou que a resposta correta é a alternativa B ($1,42.10^{-2}$) e não a alternativa A conforme consta no gabarito provisório.

FUNDAMENTAÇÃO:

Questão 30: Uma solução aquosa de ácido clórico com uma concentração comum de 1,2 $g.L^{-1}$, terá concentração molar de: (Massa molar: hidrogênio = 1,0 $g.mol^{-1}$; oxigênio = 16,0 $g.mol^{-1}$; cloro = 35,5 $g.mol^{-1}$).

Resolução:

Ácido clórico: $HClO_3$
Massa molar: 1+35,5+(3.16) = 84,5 g/mol
Concentração comum = concentração molar . massa molar
1,2 g/l = concentração molar . 84,5 g/mol
Concentração molar = 0,0142 molar ou $1,42.10^{-2}$

Logo, o candidato está correto em sua argumentação.

CONCLUSÃO:

( ) MANTER A QUESTÃO COMO DIVULGADA NO GABARITO.
(X) ALTERAR A RESPOSTA DA QUESTÃO. A RESPOSTA CORRETA É A LETRA ‘B’.
( ) ANULAR A QUESTÃO.