

QUÍMICA**ERRATA QUESTÃO 003**

A tabela a seguir fornece os valores de solubilidade do cloreto de sódio e do hidróxido de sódio, em água, a diferentes temperaturas.

Soluto	Solubilidade (g de soluto / 100 g de H ₂ O)			
	0 °C	20 °C	50 °C	100 °C
NaCl _(S)	35,7	36,0	37,0	39,8
NaOH _(S)	42,0	109,0	145,0	347,0

A partir dos seus conhecimentos e das informações fornecidas julgue os itens em verdadeiro ou falso corrigindo os falsos:

Item original na questão:

(32) Adicionando-se 145g de hidróxido de sódio a 100g de água, a 20°C, obtém-se um sistema bifásico, que, após aquecido a temperaturas acima de 50°C, apresenta-se monofásico insaturado.

Item corrigido:

(32) Adicionando-se 145g de hidróxido de sódio a 100g de água, a 20°C, obtém-se um sistema bifásico, que, após aquecido a 50°C, apresenta-se monofásico insaturado.

Com o item corrigido a resposta se mantém:

(32) Falso, realmente a 20 °C a solubilidade é inferior a massa inserida formando um sistema bifásico. Além disso, aquecendo a 50 °C forma-se um sistema monofásico, no entanto a solução formada é saturada e não insaturada como diz a questão.