

**51.** A fórmula de um sal é constituída de 25,82% de potássio, 52,90% de bromo e 21,20% de oxigênio, em valores aproximados. O nome desse composto é

- A) perbromato de potássio.
- B) bromito de potássio.
- C) hipobromito de potássio.
- D) bromato de potássio.

Assunto: Cálculos Químicos / Nomenclatura de Sais

A questão teria de informar se os percentuais dados, para cada elemento, são para as massas, para os números de átomos ou para os números de mols. Ao admitimos que os percentuais dados são para as massas, teremos:

$$\left. \begin{array}{l} \text{K} \left\{ \frac{25,82}{39} = 0,66 \div 0,66 = 1 \right. \\ \text{Br} \left\{ \frac{52,90}{80} = 0,74 \div 0,66 = 1,1 = 1 \right. \\ \text{O} \left\{ \frac{21,20}{16} = 1,35 \div 0,66 = 2 \right. \end{array} \right\} \begin{array}{l} \text{Fórmula mínima} \\ \hline \text{KBrO}_2 \\ \text{(bromito de potássio)} \end{array}$$

Item: B