

### Errata – 2º dia – Questão 40

40) No tratamento da água de uma piscina, realizou-se a cloração através da adição diária de solução aquosa de hipoclorito de sódio,  $\text{NaClO}_{(aq)}$  a 15% (n/v) na proporção de 30 mL/m<sup>3</sup>. Sobre as substâncias envolvidas e o processo do qual participam, assinale o que for **correto**.

- 01. O hipoclorito de sódio é um sal solúvel em água que se dissocia facilmente.
- 02. O hipoclorito de sódio é derivado de um ácido fraco (ácido hipocloroso) e de uma base forte (hidróxido de sódio).
- 04. A dissociação do hipoclorito de sódio, em meio aquoso, pode ser representada como:  $\text{NaClO}_{(aq)} \rightarrow \text{Na}^+_{(aq)} + \text{ClO}^-_{(aq)}$ .
- 08. Em meio aquoso, parte dos íons hipoclorito sofre hidrólise, reconstituindo o ácido hipocloroso.
- 16. A adição diária de hipoclorito de sódio por m<sup>3</sup> corresponde a 4,5 g desse sal.

RESPOSTA

### Errata – 2º dia – Questão 40

40) No tratamento da água de uma piscina, realizou-se a cloração através da adição diária de solução aquosa de hipoclorito de sódio,  $\text{NaClO}_{(aq)}$  a 15% (n/v) na proporção de 30 mL/m<sup>3</sup>. Sobre as substâncias envolvidas e o processo do qual participam, assinale o que for **correto**.

- 01. O hipoclorito de sódio é um sal solúvel em água que se dissocia facilmente.
- 02. O hipoclorito de sódio é derivado de um ácido fraco (ácido hipocloroso) e de uma base forte (hidróxido de sódio).
- 04. A dissociação do hipoclorito de sódio, em meio aquoso, pode ser representada como:  $\text{NaClO}_{(aq)} \rightarrow \text{Na}^+_{(aq)} + \text{ClO}^-_{(aq)}$ .
- 08. Em meio aquoso, parte dos íons hipoclorito sofre hidrólise, reconstituindo o ácido hipocloroso.
- 16. A adição diária de hipoclorito de sódio por m<sup>3</sup> corresponde a 4,5 g desse sal.

RESPOSTA

### Errata – 2º dia – Questão 40

40) No tratamento da água de uma piscina, realizou-se a cloração através da adição diária de solução aquosa de hipoclorito de sódio,  $\text{NaClO}_{(aq)}$  a 15% (n/v) na proporção de 30 mL/m<sup>3</sup>. Sobre as substâncias envolvidas e o processo do qual participam, assinale o que for **correto**.

- 01. O hipoclorito de sódio é um sal solúvel em água que se dissocia facilmente.
- 02. O hipoclorito de sódio é derivado de um ácido fraco (ácido hipocloroso) e de uma base forte (hidróxido de sódio).
- 04. A dissociação do hipoclorito de sódio, em meio aquoso, pode ser representada como:  $\text{NaClO}_{(aq)} \rightarrow \text{Na}^+_{(aq)} + \text{ClO}^-_{(aq)}$ .
- 08. Em meio aquoso, parte dos íons hipoclorito sofre hidrólise, reconstituindo o ácido hipocloroso.
- 16. A adição diária de hipoclorito de sódio por m<sup>3</sup> corresponde a 4,5 g desse sal.

RESPOSTA

### Errata – 2º dia – Questão 40

40) No tratamento da água de uma piscina, realizou-se a cloração através da adição diária de solução aquosa de hipoclorito de sódio,  $\text{NaClO}_{(aq)}$  a 15% (n/v) na proporção de 30 mL/m<sup>3</sup>. Sobre as substâncias envolvidas e o processo do qual participam, assinale o que for **correto**.

- 01. O hipoclorito de sódio é um sal solúvel em água que se dissocia facilmente.
- 02. O hipoclorito de sódio é derivado de um ácido fraco (ácido hipocloroso) e de uma base forte (hidróxido de sódio).
- 04. A dissociação do hipoclorito de sódio, em meio aquoso, pode ser representada como:  $\text{NaClO}_{(aq)} \rightarrow \text{Na}^+_{(aq)} + \text{ClO}^-_{(aq)}$ .
- 08. Em meio aquoso, parte dos íons hipoclorito sofre hidrólise, reconstituindo o ácido hipocloroso.
- 16. A adição diária de hipoclorito de sódio por m<sup>3</sup> corresponde a 4,5 g desse sal.

RESPOSTA