



## ERRATA

Editor

---

### RESUMO

Esta errata corrige o artigo: <https://doi.org/10.20985/1980-5160.2018.v13n3.1373>

---



A versão do artigo “**Remoção de matéria orgânica natural em água para consumo humano por processo de Fenton Homogêneo**” publicado no volume 13, número 3, 2018 (Setembro), disponibilizada inicialmente continha erros em relação ao texto.

**Onde se lia:**

angela.scordeiro@gmail.com

**Leia-se:**

scangela@ensp.fiocruz.br

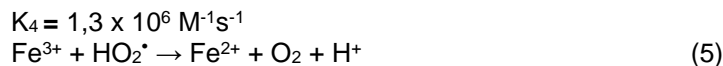
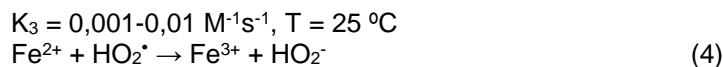
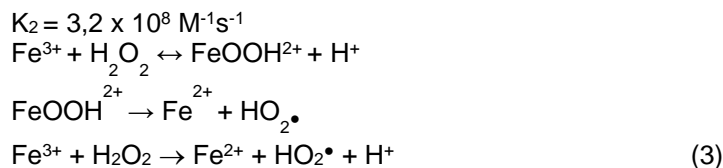
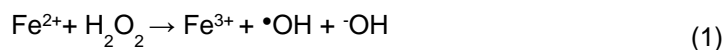
**Onde se lia:**

Entre os mais de 600 SPD já identificados, estão os trihalometanos (THM) e os ácidos haloacéticos (AHAs), que são os dois grupos encontrados em concentrações mais altas e comumente em águas potáveis em todo o mundo.

**Leia-se:**

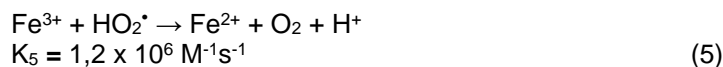
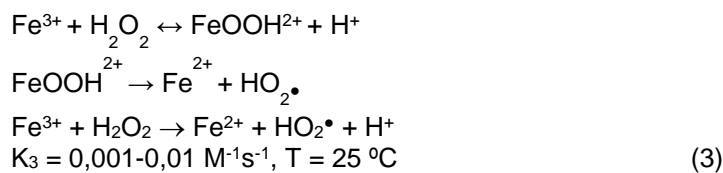
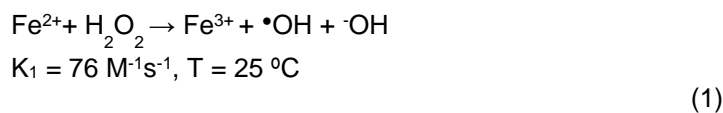
Entre os mais de 600 SPD já identificados, estão os trihalometanos (THM) e os ácidos haloacéticos (AHA), que são os dois grupos encontrados em concentrações mais altas e comumente em águas potáveis em todo o mundo.

**Onde se lia:**





**Leia-se:**



**Onde se lia:**

Segundo Heller et Padua (2010), muitas pesquisas têm mostrado que a reação do cloro com algumas substâncias, principalmente substâncias húmicas, leva à formação de THM, compostos organoclorados que podem causar problemas à saúde humana.

**Leia-se:**

Segundo Heller et Pádua (2010), muitas pesquisas têm mostrado que a reação do cloro com algumas substâncias, principalmente substâncias húmicas, leva à formação de THM, compostos organoclorados que podem causar problemas à saúde humana.

**Onde se lia:**

A população equivalente foi calculada tendo em conta um consumo de 200 L/hab);

**Leia-se:**

A população equivalente foi calculada tendo em conta um consumo de 200 L/hab.d);

**Onde se lia:**

Aguiar, A. et al. (2007), "Mecanismo e aplicações da reação de Fenton assistida por compostos fenólicos redutores de ferro", *Química Nova*, Vol. 30, No. 3, pp. 623-628.



Rice, E. W. et al. (2012) Standard Methods for Examination of Water & Wastewater (Standard Methods for the Examination of Water and Wastewater), 22 ed., American Public Health Association, American Water Works Association, Water Environment Federation, Washington.

Badawy, M. I. et al. (2012), "Minimization of the formation of disinfection by-products", *Chemosphere*, Vol. 89, No. 3, pp. 235–240.

Brasil (2007), Fundação Nacional de Saúde. Potenciais Fatores de risco à saúde decorrentes da presença de subprodutos de cloração na água utilizada para consumo humano, Funasa, Brasília, DF.

Brasil (2011), Ministério da Saúde, Portaria nº 2914 de 12 de dezembro de 2011, dispõe sobre os procedimentos de controle e de vigilância da qualidade da água para consumo humano e seu padrão de potabilidade, Ministério da Saúde, Brasília.

Burbano, A. A. et al. (2005), "Oxidation kinetics and effect of pH on the degradation of MTBE with Fenton reagent", *Water Research*, Vol. 39, No. 1, pp. 107–118.

De Julio, M. et al. (2006), "Emprego do reagente de Fenton como agente coagulante na remoção de substâncias húmicas de água por meio da flotação por ar dissolvido e filtração", *Engenharia Sanitária e Ambiental*, Vol. 11, No. 3, pp. 260-268.

Dezotti, M.; Bila, D. M.; Azevedo, E. B. (2008), *Processos e técnicas para o controle ambiental de efluentes líquidos*, E-papers, Rio de Janeiro.

Fabris, R. et al. (2008), "Comparison of NOM character in selected Australian and Norwegian drinking waters", *Water Research*, Vol. 42, No. 15, pp. 4188–4196.

Fairbanks, M. (2017), *H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> - Celulose garante expansão da oferta de peróxido de hidrogênio enquanto despontam novos usos*, *Química.com.br*, available at: <https://www.quimica.com.br/h2o2-celulose-garante-expansao-da-oferta-de-peroxido-de-hidrogenio-enquanto-despontam-novos-usos/>

Freire, R. S. et al. (2000), "Novas tendências para o tratamento de resíduos industriais contendo espécies organocloradas", *Química Nova*, Vol. 23, No. 4, pp. 504–511.

Heller, L.; Pádua, V. L. (Orgs) (2010), Abastecimento de água para consumo humano, 2 ed., Ed. UFMG, Belo Horizonte.

Jacangelo, J. G. et al. (1995), "Selected processes for removing NOM: An overview", *Journal American Water Works Association*, Vol. 87, No. 1, pp. 64–77.

Sargentini Junior, E. et al. (2001) "Substâncias húmicas aquáticas: fracionamento molecular e caracterização de rearranjos internos após complexação com íons metálicos", *Química Nova*, pp. 339–344, Vol. 24, No. 3, pp. 339-344, available at: <http://dx.doi.org/10.1590/S0100-40422001000300010>.

Kang, Y. W.; Hwang, K. Y. (2000), "Effects of reaction conditions on the oxidation efficiency in the Fenton process", *Water Research*, Vol. 34, No. 10, pp. 2786–2790, available at: [https://doi.org/10.1016/S0043-1354\(99\)00388-7](https://doi.org/10.1016/S0043-1354(99)00388-7).

Krasner, S. W. et al. (2006), "Occurrence of a New Generation of Disinfection By-Products", *Environmental science & technology*, Vol. 40, No. 23, pp. 7175–7185.

Latifoglu, A. (2003), "Formation of Trihalomethanes by the Disinfection of Drinking Water", *Indoor and Built Environment*, Vol. 12, No. 6, pp. 413-417.

Lucinda, C.; Seixas, R. (2016), "Prevenção Ótima de Cartéis: o caso dos peróxidos no Brasil", pp. 1–21.



Matilainen, A. et al. (2011), "An overview of the methods used in the characterisation of natural organic matter (NOM) in relation to drinking water treatment", *Chemosphere*, Vol. 83, No. 11, pp. 1431–1442.

Matilainen, A.; Sillanpää, M. (2010), "Removal of natural organic matter from drinking water by advanced oxidation processes", *Chemosphere*, Vol. 80, No. 4, pp. 351–365.

Matilainen, A.; Vepsäläinen, M.; Sillanpää, M. (2010), "Natural organic matter removal by coagulation during drinking water treatment: A review", *Advances in Colloid and Interface Science*, Vol. 159, No. 2, pp. 189–197.

Murray, C. A.; Parsons, S. A. (2004), "Removal of NOM from drinking water: Fenton's and photo-Fenton's processes", *Chemosphere*, Vol. 54, No. 7, pp. 1017–1023.

Nogueira, R. F. P. et al. (2007), "Fundamentos e aplicações ambientais dos processos Fenton e foto-Fenton", *Química Nova*, Vol. 30, No. 2, pp. 400-408.

Richter, C. A. (2009), *Água: Métodos e tecnologia de tratamento*, 2 ed., Blucher, São Paulo.

Rossin, A. C. (1987), "Desinfecção", in Azevedo Netto, J. M. (Ed.), *Técnica de abastecimento de água*, CETESB/ASCETESB, São Paulo, pp. 275–302.

Singer, P.C. (2006), "DBPs in drinking water: additional scientific and policy considerations for public health protection", *Journal American Water Works Association*, Vol. 98, No. 10, pp. 73–80.

Światlik, J. et al. (2004), "Reactivity of natural organic matter fractions with chlorine dioxide and ozone", *Water Research*, Vol. 38, No. 3, pp. 547–558.

Thurman, E. M. (1985), "Aquatic humic substances", in *Organic Geochemistry of Natural Waters*, Springer, Netherlands, pp. 273–361.

United States Environmental Protection Agency - US EPA (2006), *National primary drinking water regulations: Stage 2 disinfectants and disinfection byproducts rule*, *Federal Registration*.

Uyguner, C. S.; Bekbolet, M. (2005), "A comparative study on the photocatalytic degradation of humic substances of various origins", *Desalination*, Vol. 176, No. 1–3, pp. 167–176.

Wei, Q.-s.; Feng, C.-h.; Wang, D.-s.; Shi, B.-y.; Zhang, L.-t.; Wei, Q.; Tang, H.-x. (2008) "Seasonal variations of chemical and physical characteristics of dissolved organic matter and trihalomethane precursors in a reservoir: a case study", *Journal of Hazardous Materials*, Vol. 150, No. 2, pp. 257–264.

#### **Leia-se:**

Aguiar, A. et al. (2007), "Mecanismo e aplicações da reação de Fenton assistida por compostos fenólicos redutores de ferro", *Química Nova*, Vol. 30, No. 3, pp. 623-628.

Badawy, M. I. et al. (2012), "Minimization of the formation of disinfection by-products", *Chemosphere*, Vol. 89, No. 3, pp. 235–240.

Brasil (2007), Fundação Nacional de Saúde. Potenciais Fatores de risco à saúde decorrentes da presença de subprodutos de cloração na água utilizada para consumo humano, Funasa, Brasília, DF.

Brasil (2011), Ministério da Saúde, Portaria nº 2914 de 12 de dezembro de 2011, dispõe sobre os procedimentos de controle e de vigilância da qualidade da água para consumo humano e seu padrão de potabilidade, Ministério da Saúde, Brasília.



Burbano, A. A. et al. (2005), "Oxidation kinetics and effect of pH on the degradation of MTBE with Fenton reagent", *Water Research*, Vol. 39, No. 1, pp. 107–118.

De Julio, M. et al. (2006), "Emprego do reagente de Fenton como agente coagulante na remoção de substâncias húmicas de água por meio da flotação por ar dissolvido e filtração", *Engenharia Sanitária e Ambiental*, Vol. 11, No. 3, pp. 260-268.

Dezotti, M.; Bila, D. M.; Azevedo, E. B. (2008), *Processos e técnicas para o controle ambiental de efluentes líquidos*, E-papers, Rio de Janeiro.

Fabris, R. et al. (2008), "Comparison of NOM character in selected Australian and Norwegian drinking waters", *Water Research*, Vol. 42, No. 15, pp. 4188–4196.

Fairbanks, M. (2017), *H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> - Celulose garante expansão da oferta de peróxido de hidrogênio enquanto despontam novos usos*, *Química.com.br*, available at: <https://www.quimica.com.br/h2o2-celulose-garante-expansao-da-oferta-de-peroxido-de-hidrogenio-enquanto-despontam-novos-usos/>

Freire, R. S. et al. (2000), "Novas tendências para o tratamento de resíduos industriais contendo espécies organocloradas", *Química Nova*, Vol. 23, No. 4, pp. 504–511.

Heller, L.; Pádua, V. L. (Orgs) (2010), *Abastecimento de água para consumo humano*, 2 ed., Ed. UFMG, Belo Horizonte.

Jacangelo, J. G. et al. (1995), "Selected processes for removing NOM: An overview", *Journal American Water Works Association*, Vol. 87, No. 1, pp. 64–77.

Kang, Y. W.; Hwang, K. Y. (2000), "Effects of reaction conditions on the oxidation efficiency in the Fenton process", *Water Research*, Vol. 34, No. 10, pp. 2786–2790, available at: [https://doi.org/10.1016/S0043-1354\(99\)00388-7](https://doi.org/10.1016/S0043-1354(99)00388-7).

Krasner, S. W. et al. (2006), "Occurrence of a New Generation of Disinfection By-Products", *Environmental science & technology*, Vol. 40, No. 23, pp. 7175–7185.

Latifoglu, A. (2003), "Formation of Trihalomethanes by the Disinfection of Drinking Water", *Indoor and Built Environment*, Vol. 12, No. 6, pp. 413-417.

Lucinda, C.; Seixas, R. (2016), "Prevenção Ótima de Cartéis: o caso dos peróxidos no Brasil", pp. 1–21.

Matilainen, A. et al. (2011), "An overview of the methods used in the characterisation of natural organic matter (NOM) in relation to drinking water treatment", *Chemosphere*, Vol. 83, No. 11, pp. 1431–1442.

Matilainen, A.; Sillanpää, M. (2010), "Removal of natural organic matter from drinking water by advanced oxidation processes", *Chemosphere*, Vol. 80, No. 4, pp. 351–365.

Matilainen, A.; Vepsäläinen, M.; Sillanpää, M. (2010), "Natural organic matter removal by coagulation during drinking water treatment: A review", *Advances in Colloid and Interface Science*, Vol. 159, No. 2, pp. 189–197.

Murray, C. A.; Parsons, S. A. (2004), "Removal of NOM from drinking water: Fenton's and photo-Fenton's processes", *Chemosphere*, Vol. 54, No. 7, pp. 1017–1023.

Nogueira, R. F. P. et al. (2007), "Fundamentos e aplicações ambientais dos processos Fenton e foto-Fenton", *Química Nova*, Vol. 30, No. 2, pp. 400-408.

Rice, E. W. et al. (2012) *Standard Methods for the Examination of Water and Wastewater*, 22 ed., American Public Health Association, American Water Works Association, Water Environment Federation, Washington.



Richter, C. A. (2009), *Água: Métodos e tecnologia de tratamento*, 2 ed., Blucher, São Paulo.

Rossin, A. C. (1987), "Desinfecção", in Azevedo Netto, J. M. (Ed.), *Técnica de abastecimento de água*, CETESB/ASCETESB, São Paulo, pp. 275–302.

Sargentini Junior, E. *et al.* (2001) "Substâncias húmicas aquáticas: fracionamento molecular e caracterização de rearranjos internos após complexação com íons metálicos", *Química Nova*, pp. 339–344, Vol. 24, No. 3, pp. 339-344, available at: <http://dx.doi.org/10.1590/S0100-40422001000300010>.

Singer, P.C. (2006), "DBPs in drinking water: additional scientific and policy considerations for public health protection", *Journal American Water Works Association*, Vol. 98, No. 10, pp. 73–80.

Świetlik, J. *et al.* (2004), "Reactivity of natural organic matter fractions with chlorine dioxide and ozone", *Water Research*, Vol. 38, No. 3, pp. 547–558.

Thurman, E. M. (1985), "Aquatic humic substances", in *Organic Geochemistry of Natural Waters*, Springer, Netherlands, pp. 273–361.

United States Environmental Protection Agency - US EPA (2006), *National primary drinking water regulations: Stage 2 disinfectants and disinfection byproducts rule, Federal Registration*.

Uyguner, C. S.; Bekbolet, M. (2005), "A comparative study on the photocatalytic degradation of humic substances of various origins", *Desalination*, Vol. 176, No. 1–3, pp. 167–176.

Wei, Q.-s. *et al.* (2008), "Seasonal variations of chemical and physical characteristics of dissolved organic matter and trihalomethane precursors in a reservoir: a case study", *Journal of Hazardous Materials*, Vol. 150, No. 2, pp. 257–264.