

唐建军,邹原. $\text{TiO}_2\text{-Fe}^{3+}$ 可见光催化 $\text{H}_2\text{O}_2$ 降解阿特拉津的协同效应[J].环境科学学报,2013,33(3):736-741

### $\text{TiO}_2\text{-Fe}^{3+}$ 可见光催化 $\text{H}_2\text{O}_2$ 降解阿特拉津的协同效应

### The synergistic effects of atrazine degradation with $\text{H}_2\text{O}_2$ photocatalyzed by $\text{TiO}_2\text{-Fe}^{3+}$ under visible irradiation

关键词:  [\$\text{TiO}\_2\$](#)   [\$\text{Fe}^{3+}\$](#)  可见光催化 过氧化氢 协同效应 羟基自由基

基金项目: [广东省自然科学基金\(No.2409K3080018\)](#); [深圳市科技计划项目\(No.07K164D0\)](#)

作 者 单位

唐建军 1. 深圳职业技术学院 建筑与环境工程学院,深圳 518055;  
2. 深圳市工业节水与城市污水资源化技术重点实验室,深圳 518055

邹 原 深圳职业技术学院 建筑与环境工程学院,深圳 518055

**摘要:** 以内分泌干扰物阿特拉津为模型污染物,研究了 $\text{TiO}_2\text{-Fe}^{3+}$ 可见光催化 $\text{H}_2\text{O}_2$ 降解阿特拉津的协同效应。结果表明,在 $\text{H}_2\text{O}_2$ 存在条件下,金红石 $\text{TiO}_2$ 经可见光激发可持续稳定地产生 $\cdot\text{OH}$ 自由基,在 $\text{Fe}^{3+}$ 协同作用下, $\cdot\text{OH}$ 自由基生成量急剧增加; $\text{TiO}_2$ 能可见光催化 $\text{H}_2\text{O}_2$ 降解阿特拉津,金红石 $\text{TiO}_2$ 显示出较锐钛矿 $\text{TiO}_2$ 及混晶 $\text{TiO}_2$ ( $\text{TiO}_2$  P25)更高的催化活性,反应60 min,阿特拉津的降解率可达40%;以 $\text{Fe}^{3+}$ 协同 $\text{TiO}_2$ 可见光催化 $\text{H}_2\text{O}_2$ 降解阿特拉津时,反应效率显著加快,反应5 min即对阿特拉津的降解率达到100%,而金红石 $\text{TiO}_2$ 显示出更为明显的协同效应。

**Abstract:** The synergistic effects of atrazine degradation with  $\text{H}_2\text{O}_2$  photocatalyzed by  $\text{TiO}_2\text{-Fe}^{3+}$  were studied. The results indicated that  $\cdot\text{OH}$  radicals could be constantly produced by rutile  $\text{TiO}_2$  under visible irradiation with  $\text{H}_2\text{O}_2$  addition, and the generation of  $\cdot\text{OH}$  radicals increased sharply with the synergistic addition of  $\text{Fe}^{3+}$ . Atrazine could be degraded by  $\text{TiO}_2$  visible-light photocatalysis with  $\text{H}_2\text{O}_2$  addition. Rutile  $\text{TiO}_2$  exhibited a better photocatalytic activity than anatase and mixed crystal  $\text{TiO}_2$ ( $\text{TiO}_2$  P25), and its degradation ratio could be 40% after 60 minutes reaction. Synergistic degradation of atrazine with  $\text{H}_2\text{O}_2$  photocatalyzed by  $\text{TiO}_2\text{-Fe}^{3+}$  was evidently fast with complete degradation after 5 minutes reaction, and rutile  $\text{TiO}_2$  showed more evident synergistic effects.

**Key words:**  [\$\text{TiO}\_2\$](#)   [\$\text{Fe}^{3+}\$](#)  [visible light photocatalysis](#) [hydrogen peroxide](#) [synergistic effects](#) [hydroxyl free radical](#)

摘要点击次数: 223 全文下载次数: 219

[关闭](#) [下载PDF阅读器](#)

您是第2377767位访问者

主办单位: 中国科学院生态环境研究中心

单位地址: 北京市海淀区双清路18号 邮编: 100085

服务热线: 010-62941073 传真: 010-62941073 Email: [hjkxxb@rcees.ac.cn](mailto:hjkxxb@rcees.ac.cn)

本系统由北京勤云科技发展有限公司设计