

常见漂白剂及其应用 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

[https://www.100test.com/kao\\_ti2020/104/2021\\_2022\\_\\_E5\\_B8\\_B8\\_E8\\_A7\\_81\\_E6\\_BC\\_82\\_E7\\_c65\\_104391.htm](https://www.100test.com/kao_ti2020/104/2021_2022__E5_B8_B8_E8_A7_81_E6_BC_82_E7_c65_104391.htm)

常见漂白剂 漂白原理及用途 HClO HClO有强氧化性，常用于自来水消毒

。Ca(ClO)<sub>2</sub> Ca(ClO)<sub>2</sub>与CO<sub>2</sub>、水生成HClO而呈漂白性，常用于衣服、织物的漂白Na<sub>2</sub>O<sub>2</sub> Na<sub>2</sub>O<sub>2</sub>有强氧化性，常用于织物、丝绸、麦秆等漂白O<sub>3</sub> O<sub>3</sub>有极强的漂白性，常用于消毒

。H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>有强氧化性，3%的双氧水常用于医疗消毒

。SO<sub>2</sub>化合性漂白，与有机色素结合成无色的物质，新物质分解后颜色会复原。木炭或活性炭物理吸附性漂白，可以做脱色剂，除臭剂，去味剂，防毒面具的滤毒罐等。来源

：www.examda.com 100Test 下载频道开通，各类考试题目直接下载。详细请访问 [www.100test.com](http://www.100test.com)