## 中国化学奥林匹克竞赛初赛讲义 勘误表

(第二次印刷)

王畅 林肃浩

2024-06-08 更新于 2025-06-21

本文档的最新版本可访问 https://cchobook.github.io/supplementary\_materials/errata2.pdf 下载.

以下页码等信息参照**浙江大学出版社 2024 年 6 月第二次印刷**之《中国化学奥林匹克竞赛初赛讲义》,ISBN 为 978-7-308-23901-1. 条目结尾为提供反馈的读者署名,若无署名则为作者自行订正.

旧版勘误:第一次印刷(https://cchobook.github.io/supplementary\_materia ls/errata1.pdf)

- ◆ 第 3 页, 例题 1.6 解答第 2 个方程式 原文 CH<sub>2</sub>O+MnO<sub>2</sub>+4 H<sup>+</sup> →→ CO<sub>2</sub>+2 Mn<sup>2+</sup>+3 H<sub>2</sub>O 更正 CH<sub>2</sub>O+2 MnO<sub>2</sub>+4 H<sup>+</sup> →→ CO<sub>2</sub>+2 Mn<sup>2+</sup>+3 H<sub>2</sub>O 匿名(利川市 第五中学)
- ◆第 302 页, 注记 原文 环丙酮和环己酮的羰基吸收前者波数小…… 更正 环丙酮和环己酮的羰基吸收前者波数大, 这是因为环丙酮环内张力大, 羰基碳于环内 C-C 键的 p 成分增加, C=O 键的 s 成分增加, 从而增强了 C=O 键. 匿名