

中国化学奥林匹克竞赛初赛讲义

勘误表

王畅

林肃浩

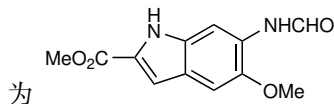
2023-09-11

本文档的最新版本可访问 https://cchobook.github.io/supplementary_materials/errata.pdf 下载.

以下页码等信息参照浙江大学出版社 2023 年 6 月出版之《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.

- ◇ 第 65 页, 习题 4.37 问题之 2 [ONS09] 原文 但含 B 和 P 的某个同族元素的键 更正 但含某两个同族元素之间的键 钟天扬 (北师大实验中学)
- ◇ 第 85 页, 例题 6.2 第 3 行 原文 得到配酸 C 更正 得到二元配酸 C
- ◇ 第 91 页, 例题 6.14 第 1 行 原文 亚磷酸 (H_3PO_2) 更正 次磷酸 (H_3PO_2)
- ◇ 第 98 页, 习题 6.34 第二行 原文 $\omega(\text{A})$ 更正 $\omega(\text{Xe})$ 钟天扬 (北师大实验中学)
- ◇ 第 109 页, 倒数第二段第一句话 原文 最高全充满……导带. 更正 最高全充满的一群分子轨道称为满带, 最高有电子填充的一群分子轨道称为价带, …… , 价带之后 (含价带) 未填满或空的能带称为导带.
- ◇ 第 109 页, 倒数第一段第一句话 原文 填满电子的能级……部分重叠 更正 或者填满的价带和导带有部分重叠 (如下图), 或者价带就是导带 (如上图的 Li)
- ◇ 第 119 页, 例 7.17 第一句话 原文 镉离子填入所有的八面体空隙 更正 镉离子按层交替地填入一半的八面体空隙 钟天扬 (北师大实验中学)
- ◇ 第 141 页, 例 8.6 第一式 原文 $-\sum_{i=1}^n \frac{nRT}{V_0+n_0\Delta V} \Delta V$ 更正 $-\sum_{i=1}^n \frac{nRT}{V_0+i\Delta V} \Delta V$
- ◇ 第 188 页, 例题 10.19 原文 N/A 更正 本题两小问应加题号

◇ 第 271 页, 习题 11.103 原文 合成路线第一行最后一个产物绘制有误 更正 应



◇ 第 331 页氧族元素问 26 原文 连二亚硫酸盐…… 更正 连二硫酸盐…… 匿名

◇ 第 357 页, 习题 4.30 答案之 2 原文 $\text{Ni}(\text{PET}_3)_3\text{Cl}_2$ 中 Ni 为平面四方结构……填充两个电子. 更正 $\text{Ni}(\text{PET}_3)_3\text{Cl}_2$ 中 Ni 为平面三角形结构, d 轨道分裂为 3 组, 其中 d_{xy} , d_{yz} 简并且能量最低, d_{z^2} 居中, $d_{x^2-y^2}$, d_{xy} 简并且能量最高. Ni 为 d^8 电子构型, 除了最高的简并能级各填充一个电子之外, 其余轨道都填充两个电子¹. 钟天扬 (北师大实验中学)

◇ 第 369 页, 习题 6.25 答案之 3 原文 $2\text{TlO}_2 + 8\text{HCl} \longrightarrow 2\text{TlCl} + 3\text{Cl}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$ 更正 $4\text{TlO}_2 + 4\text{HCl} \longrightarrow 4\text{TlCl} + 3\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ 钟天扬 (北师大实验中学)

◇ 第 369 页, 习题 6.26 答案之 2 原文 SF_5 、 F_2 、 SF_4 、 SF_6 更正 SF_5 、 Cl_2 、 SF_4 、 SF_6 钟天扬 (北师大实验中学)

◇ 第 369 页, 习题 6.32 答案之 2 原文 $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$ 更正 $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ 钟天扬 (北师大实验中学)

参考文献

[ONS09] E. Otten, R. C. Neu, and D. W. Stephan. “Complexation of nitrous oxide by frustrated Lewis pairs”. 刊于: *Journal of the American Chemical Society* 131.29 (2009), pp. 9918–9919 (引用于 p. 1).

¹注: 若按 $\text{Ni}(\text{PET})_3\text{Cl}_2$ 处理, 则为三角双锥构型, d 轨道分裂为 3 组“211”型式, d_{z^2} 能量最高.