

# 中国化学奥林匹克竞赛初赛讲义

## 部分习题补充分析

王畅

林肃浩

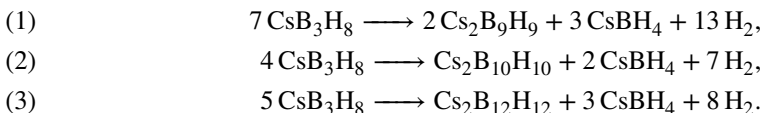
2023-07-18

更新于 2024-03-31

本文档的最新版本可访问 [https://cchobook.github.io/supplementary\\_materials/selected\\_solutions.pdf](https://cchobook.github.io/supplementary_materials/selected_solutions.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。

◇ **习题 1.3** 待配平的方程式有  $6 - 3 = 3$  个自由度。为方便配平可设置所有的 H 的氧化数均为 0，则  $\text{CsBH}_4$  为还原产物， $\text{Cs}_2\text{B}_n\text{H}_n$  为氧化产物 ( $n = 9, 10, 12$ )。由此配平三组方程式



三式相加就得到答案<sup>1</sup>。

◇ **习题 6.34** 由于在合成路线的后续才引入 CsF，故 **X** 中无 Cs，因此应当是 **A** 的二元氟化物（不能完全排除有 Xe 的可能，但先从简单情况考虑）。于是 **X** 是  $\text{AF}_n$ ，然后尝试  $n = 1, 2, \dots$ ，以及  $\omega(\text{F}) = 0.2244$  或者  $1 - 0.2244$  的两种可能，可给出表 1。

表中唯有 197 的数值对应合理元素以及合理价态的化合物  $\text{AuF}_3$ 。进一步这说明该路线试图合成 Au 的高价态化合物，利用一样的方法可做出 **Z** 为  $\text{CsAuF}_6$ 。**Y** 的推理是简单的，因各元素质量分数均已经给出，故直接计算就可给出原子比  $\text{Xe} : \text{Au} : \text{F} = 9 : 8 : 102$ ，这恰好可以写为  $8 \text{AuF}_6 \cdot 9 \text{XeF}_6$ 。此可以视为原题 **Y** 的正确答案<sup>2</sup>。不过事实上原题数据有误。原题干误将 Xe 的质量分数标注为 **A** 的，按

<sup>1</sup>关于最小系数的论证细节如下。最终方程式的一般形式为  $a(1) + b(2) + c(3)$ 。后者中  $\text{Cs}_2\text{B}_{10}\text{H}_{10}$  和  $\text{Cs}_2\text{B}_{12}\text{H}_{12}$  的计量数为正整数表明  $b, c$  均为正整数，但  $7a + 4b + 5c, 2a + b + c, 3a + 2b + 3c, 13a + 7b + 8c$  也为正整数，所以  $7a, 2a, 3a, 13a$  亦均为整数。因为  $\text{gcd}(7, 2, 3, 13) = 1$ ，所以  $a$  也只能是整数。从而最小系数解恰为  $a = b = c = 1$ ，即  $(1) + (2) + (3)$ 。

<sup>2</sup>但  $\text{AuF}_6$  是未知的化合物，由此可以断定题目条件不正确。

$1 - 0.2244/n$	<b>A</b> 的原子量	$0.2244/n$	<b>A</b> 的原子量
1	5.5	1	65.7
2	11.0	2	131
3	16.5	3	197
4	22.0	4	263
5	27.5	5	328
6	33.0	6	394
7	38.5	7	460
8	44.0	8	525

表 1: 习题 6.34 的列表分析

$\omega(\text{Xe}) = 0.3355$  即可给出原子比  $\text{Xe} : \text{Au} : \text{F} = 2 : 1 : 17$ , 故真实的 **Y** 是  $2 \text{XeF}_6 \cdot \text{AuF}_5$ , 即  $[\text{Xe}_2\text{F}_{11}][\text{AuF}_6]$ . 方程式请读者自己补全.

本题是基于当年 Bartlett 研究稀有气体化学的贡献 [LB72].

### 参考文献

[LB72] K. Leary and N. Bartlett. “A new oxidation state of gold: the preparation and some properties of  $[\text{AuF}_6]^-$  salts”. 刊于: *J. Chem. Soc., Chem. Commun.* (15 1972), pp. 903–904 (引用于 p.2).