

無機化合物の構造を決める —— X 線回折の原理を理解する

正誤表

2016-9-12

(赤字：2018-9-2 更新)

p. 17, 7 行目. 波の経路が波長の整数倍 → 波の経路が波長の 差の 整数倍

p. 36, 下から 5 行目. $x=h, y=k, \underline{x=z}$ となり, → $x=h, y=k, \underline{z=l}$ となり,

p. 41, 式(2.14). 最後の項 $l\underline{a}c^* a^* \cos\beta^* \rightarrow l\underline{h}c^* a^* \cos\beta^*$

p. 59, 図 3.2 のキャプション. 式(2.4) → 式(3.4)

p. 65, 表 3.1 の最下行. $f_a^*(x) f_b(x) dx \rightarrow f_a^*(x) f_a(x) dx$

p. 84, 数式 (1 次元) の右辺. $f(s)g(x-s)dt \rightarrow f(s)g(x-s)ds$

p. 84, 数式 (3 次元) の右辺. $f(\underline{r})g(\underline{r}-s)d\underline{v}_s \rightarrow f(\underline{s})g(\underline{r}-s)d\underline{v}_s$

p. 85, 3 行目. 国語 の点数 → 英語 の点数

p. 79, 下から 6~5 行目. $F_o(\underline{o})$ は全電子 密度 を → $F_o(\underline{o})$ は全電子数 を

p. 92, 12 行目. 全電子 密度 と → 全電子数 と

p. 94, 3 行目. のイオン も載せられているが → も載せられているが

p. 102, 3~5 行目. 2つの 金属 原子を屈曲して架橋している酸素原子の場合, 図 3.21 のように 結合に 関与する 3 原子のつくる三角形の平面に垂直な方向に

→ 2つの原子を屈曲して架橋している酸素原子の場合, 図 3.21 のように 酸素原子が結合する 2 原子を結ぶ線分の垂直 2 等分面内で

p. 113, 1~2 行目. どの回折も同じだけ吸収されるので補正の必要はない。

→ どの回折でも結晶内での X 線の通る経路の差はあまり大きくない。

p. 135, 4 行目. 最も 次数の対称軸 → 最高 次数の対称軸

p. 139, 4 行目. その間の角度 を → 2 回軸と 3 回軸のなす角 を

p. 164, 7 行目. 3 回反軸 → 3 回回 反軸

p. 165, 表 4.6 の六方晶系 (広義) の行. 以下のように罫線を加える。

晶系	ラウエクラス	
(途中省略)		
六方晶系 (広義)	3, 3	3m, 32, 3m
	6/m, 6, 6	6/mmm, 622, 6mm, 62m

p. 174, 下から 9 行目. 記号うち → 記号のうち

以上