

「化学 - 基本の考え方を学ぶ (下)」第 1 版第 1 刷 正誤表

ページ	行	誤	正
前見返し 左	周期表	114 116	114 Fl フレロビウム 116 Lv リバモリウム
前見返し 左	周期表 Ge の 原子量	72.64	72.63
前見返し 左	周期表注	第 113 から 116 番元素, および第 118 番元素の	第 113,115,118 番元素の
前見返し 右	右から, 25 行目	florine	fluorine
前見返し 右	原子量表 追加		フレロビウム flerovium Fl 114 (289) リバモリウム livermorium Lv 116 (293)
437	下から 8 行目	ルシャトリエの法則	ルシャトリエの原理
449	下から 12 行目	重量モル濃度	質量モル濃度
492	下から 2 行目	CH ₂ COOH(aq)	CH ₃ COOH(aq)
502	3 行目	Ca ²⁺ (aq)	Cu ²⁺ (aq)
528	例題 18.4 1 行目	25 °C おける	25 °C における
528	例題 18.4 20 行目	25 °C おける	25 °C における
549	表 19.1 22 行目	→ Sn ²⁺ (s)	→ Sn ²⁺ (aq)
549	表 19.1 下から 12 行目	→ 2H ₂ O(aq)	→ 2H ₂ O
549	表 19.1 下から 5 行目	→ PbO ₂ (s) + 2H ₂ O	→ PbSO ₄ (s) + 2H ₂ O
621	下から 5 行目	ヨウ素-123	ヨウ素-125
621	図 21.17	Na ¹³¹ I	Na ¹²⁵ I
636	図 22.10 3 行目	ポリペプチド基	ポリペプチド鎖
付録 4	アルゴン 発見者	Lord Raleigh	Lord Rayleigh