

コンパクト分析化学 正誤表 (第1刷)

頁	行	誤	正
7		式(1-6)を次のように訂正	
		$\frac{[\text{H}^+]^2[\text{S}^{2-}]}{[\text{H}_2\text{S}]} = 1.1 \times 10^{-22} (\text{mol dm}^{-3})^2$	
		$[\text{S}^{2-}] = \frac{[\text{H}_2\text{S}]}{[\text{H}^+]^2} \times 1.1 \times 10^{-22} \quad (1-6)$	
11	図 1.2	縦軸に p[Al] を追加	
12		12 行の式を次のように訂正	
		$\text{Fe}(\text{OH})_3 + 3 \text{HNO}_3 \rightleftharpoons \text{Fe}^{3+} + 3 \text{NO}_3^- + 3 \text{H}_2\text{O}$	
19	11 行	5) 族金属イオン	5) II 族金属イオン
35	5 行	$K_w = 1.0 \times 10^{-14} \text{ mol dm}^{-3}$	$K_w = 1.0 \times 10^{-14} (\text{mol dm}^{-3})^2$
		下 4 行	
		一酸性塩基 (B ⁺) の H ⁺ の結合定数…	
		一酸性塩基 (B ⁺) との H ⁺ の結合定数…	
76		式(4-9)	
		$\mu = A \pm \frac{t \cdot V^{1/2}}{n^{1/2}}$	
77	1 行	(95%は 99%)	(95%または 99%)
82	13 行	振技し,	振盪し,
95		式(6-6)	
		$K_w = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+][\text{OH}^-]}{[\text{H}_2\text{O}]}$	$K_w = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+][\text{OH}^-]}{[\text{H}_2\text{O}]^2}$