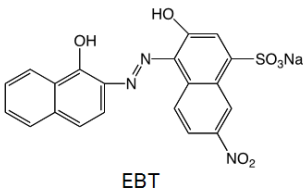


『基礎から学ぶ分析化学（第1刷，第2刷）』正誤表

《★マークは，第2刷では修正済》

	誤	正
P.15 図 1.4★	Z. Fresenius, <i>Anal. Chem.</i> ,	<i>Fresenius'Z. Anal. Chem.</i> ,
P.40 表 3.2★	アミド硫酸(H ₂ NSO ₂)	アミド硫酸(H ₃ NSO ₃)
P.48 7行目★	[A] = 0.50 mol L ⁻¹	[A] = 0.500 mol L ⁻¹
P.49 8行目	ギブズ	ギブズ
P.62 9行目★	…濃度平衡定数 K_a を求めよ.	…濃度平衡定数 K_{eq} を求めよ.
P.66 問題 4-7★	(式 i) NH ₄ ⁻	NH ₄ ⁺
P.73 4行目★	付表 1	付表 2
P.76 13行目	[H+]	[H ⁺]
P.90 下から2行目★	= 14 - 1/2 (C _{A2} - K _{b1})	= 14 - 1/2 log (C _{A2} - K _{b1})
P.93 コラム 1行目★	… (問題 5-9) は, …	… (問題 5-10) は, …
P.111 表 6.4★	キシノールオレンジ	キシレノールオレンジ
P.111 図 6.10★	(左上) EBT の構造	 <p style="text-align: center;">EBT</p>
P.118, 7行目★	イオンの電荷	イオンの電荷数
P.118, 11行目★	その電荷	その電荷数
P.136 7行目	= 1.19 V と求められる.	= 1.19 V と求められる.
P.141 問題 7-6★	[I ⁻] / [I ₂]	[I ⁻] ² / [I ₂]
P.144 式(8.7)	$K_{sp} = [M^{n+}]^m [X^{m-}]^n$	$K_{sp} = [M^{n+}]^m [X^{m-}]^n$
P.153 図 8.5★	グラフ差し替え (次ページ参照)	
同 1行目★	…の溶液では pH 4.8…	…の溶液では pH 5.1…
同 5行目★	$K_{sp} = 2.0 \times 10^{-33} \text{ (mol L}^{-1}\text{)}^4$	$K_{sp} = 2.0 \times 10^{-32} \text{ (mol L}^{-1}\text{)}^4$
P.154 1行目★	pH 約 5.2	pH 約 5.6
P.156 2行目★	$S = [\text{Ba}^{2+}] = \left\{ K_{sp} \left(\frac{1 + [\text{H}^+]}{K_{a2}} \right) \right\}^{\frac{1}{2}}$	$S = [\text{Ba}^{2+}] = \left\{ K_{sp} \left(1 + \frac{[\text{H}^+]}{K_{a2}} \right) \right\}^{\frac{1}{2}}$
P.182 図 9.11	MA _n の分配定数 $K_{D, HA} =$	MA _n の分配定数 $K_{D, M} =$
P.208 図 10.10 内	クローン力に基づく	クーロン力に基づく
P.214 付表 3★	(Co ²⁺ の log β ₂) 2.67	(Co ²⁺ の log β ₂) 3.67
P.219 付表 5★	Ca(OH) ₂ の行を削除し, 「Zn(OH) ₂ 1.20×10 ⁻¹⁷ 白」を追加	
P.222 4-4★	$\gamma_{\text{Na}^+} = 0.92_6$	$\gamma_{\text{Na}^+} = 0.91_6$
P.222 4-5★	正: (イオン強度は削除) $\gamma_{\text{NO}_3^-} = 0.94$, $a_{\text{NO}_3^-} = 2.8 \times 10^{-3}$	
P.223 5-3	正: (a) pH8.45 (c) pH12.67 (d) pH8.34	

P.223 6-5★	$3.8 \times 10^{-4} \text{ mol L}^{-1}$	$2.3 \times 10^{-3} \text{ mol L}^{-1}$
P.224 6-7★	$K_{\text{CaEDTA}} = 10^{10.1}$	$K'_{\text{CaEDTA}} = 10^{10.2}$
P.224 8-2	2.0	4.0
P.224 8-6★	…pH は 9.43	…pH は 9.93

以上、謹んで訂正いたします (2017.6.1)

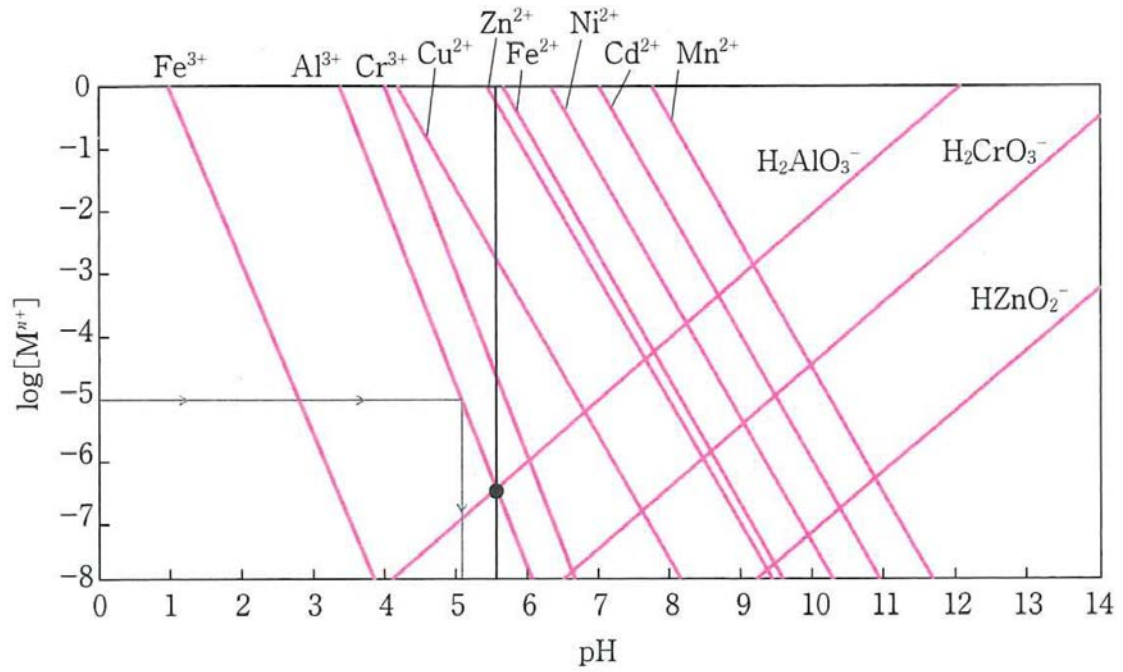


図8.5 さまざまな金属水酸化物沈殿の溶解度と pH の関係