

『大学入試 亀田和久の 理論化学が面白いほどわかる本』 正誤表

このたびは弊社刊『大学入試 亀田和久の 理論化学が面白いほどわかる本』第1刷（2013年12月27日発行）の記述につき誤りがありました。お詫びとともに訂正させていただきます。

最終更新日：2016年4月11日

ページ	行目	誤	正
50	下から3行目	元素を原子番号順に並べて 原子量順に並べて 価電子に (削除)	
69	イオン結合の化合物の組成式 (多原子イオンを含む例) 表	CaS_2O_4 (硫酸カルシウム)	CaSO_4 (硫酸カルシウム)
74	3行目 H-F F(+9)側の電子配置図	L殻の電子の数が一つ多いので、共有結合以外の電子をひとつ削除する	
136	下から2行目	プレnstテッド・ローリーの定義	プレnstテッド・ローリーの定義
178	確認問題 1(7)	$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_4$
178	解答 1(7)	+6	+3
182	上から10行目	(1) まず左辺に KMnO_4^- ,	(1) まず左辺に MnO_4^- ,
187	上から7行目	$\text{O}_3 + 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{I}^- \longrightarrow \text{I}_2 + 2\text{OH}^- + \text{O}_2$	$\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} + 2\text{I}^- \longrightarrow \text{I}_2 + 2\text{OH}^- + \text{O}_2$
207	一番下の図 Cu の上の枠囲み	イオン化傾向が小さい	イオン化傾向が小さい
404	上から2行目	$K_b = \frac{[\text{CH}_3\text{COOH}][\text{OH}]}{[\text{CH}_3\text{COOH}]} = \frac{[\text{OH}]^2}{[\text{CH}_3\text{COOH}]}$	$K_b = \frac{[\text{CH}_3\text{COOH}][\text{OH}]}{[\text{CH}_3\text{COO}^-]} = \frac{[\text{OH}]^2}{[\text{CH}_3\text{COO}^-]}$
404	上から3行目	よって $[\text{OH}]^2 = K_b[\text{CH}_3\text{COOH}]$ より	よって $[\text{OH}]^2 = K_b[\text{CH}_3\text{COO}^-]$ より
404	上から4行目	$[\text{OH}] = \sqrt{K_b \times [\text{CH}_3\text{COOH}]}$	$[\text{OH}] = \sqrt{K_b \times [\text{CH}_3\text{COO}^-]}$
416	上から3行目 ルビ	飽和溶液(ほうわすいよう)	飽和溶液(ほうわようえき)