

『大学入試 亀田和久の 無機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 無機化学が面白いほどわかる本』第1刷（2016年8月7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。

平成30年5月9日

ページ	行目	誤	正
117	下から2つ目の吹き出しの中	ジアンミン銀 (Ⅱ)	ジアンミン銀 (Ⅰ)
129	章イラストの説明文	金星では濃硫酸の雨が降っている。	金星には濃硫酸の雲が浮いていますが、実際には地上に雨は降りません。
134	下から3行目 酸化剤の反応式	$\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 4\text{e}^- \longrightarrow \text{O}_2 + 4\text{OH}^-$	$\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 4\text{e}^- \longrightarrow 4\text{OH}^-$
151	2行目 化学反応式 右辺の第1項	H_2O^+	H_3O^+
188	下から2行目	炭酸カルシウム Ca_2CO_3	炭酸カルシウム CaCO_3
189	上から2行目	$\text{CO}_3^{2+} + 2\text{H}^+ \longrightarrow$	$\text{CO}_3^{2-} + 2\text{H}^+ \longrightarrow$
215	上から6行目	反応式自体は間違いではありませんが、溶液が強酸性になることを考えて、以下の反応式に変更いたします。 $2\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Na}_2\text{SO}_3 \longrightarrow 2\text{NaHSO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2$	
216	1行目 吹き出しの中	SO_3^{2-} は H^+ を受け取っている	CO_3^{2-} は H^+ を受け取っている
225	酸性気体 H_2S の酸性乾燥剤	(酸化されるため)	(H_2S が酸化されるため)
231	一番下の先生のセリフ内	二酸化窒素は温水と反応すると～～	二酸化窒素は水と反応すると～～
241	上から7～8行目	鉛は硝酸には溶解するよ (NO_3^- が酸化剤になるから H_2 は発生しない)。	鉛は酸素の存在下なら酢酸に溶解するよ。
277	POINT! 内 上から2つ目のイオン反応式	$\text{Zn}(\text{OH})_2 + \text{OH}^- \rightleftharpoons$	$\text{Zn}(\text{OH})_2 + 2\text{OH}^- \rightleftharpoons$
297	小見出し、先生の解説の3行目	水酸化ナトリウム NaCl	塩化ナトリウム NaCl
299	1～4行目	(文章を以下の通り変更いたします) 食塩水の電気分解によって得られた水酸化ナトリウム NaOH や H_2 と Cl_2 の混合気体に点火し水を吸収させてつくった塩酸 HCl は工業用の原料としていろいろな方面に広く利用されているんだ。	
300	先生の解説の3行目	岩塩の水溶液を電気分解と	岩塩の水溶液の電気分解と
332	「高温水蒸気と加熱」の化学反応式	$3\text{Fe} + 4\text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2\text{Fe}_3\text{O}_4 + 4\text{H}_2$	$3\text{Fe} + 4\text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4 + 4\text{H}_2$
337	2行目	血赤色の $[\text{Fe}(\text{SCN})]^{+2}$ を含む	血赤色の $[\text{Fe}(\text{SCN})]^{2+}$ を含む
355	3行目	より硬くで丈夫だ。	より硬くて丈夫だ。
358	POINT! 内	クロム水素イオン	クロム酸水素イオン

以上