

『大学入試でネラわれる 化学基礎・化学 超頻出テーマ99』 正誤表

このたびは弊社刊『大学入試でネラわれる 化学基礎・化学 超頻出テーマ99』第1刷（2019年1月26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：令和3年7月1日

ページ	行目	誤	正
21	Point3 「同位体」 1行目	中性子数 (=陽子数 + 中性子数)	質量数 (=陽子数 + 中性子数)
29	Point2 「電子親和力」 図	陽イオン	陰イオン
79	Point1 「体心立方格子」③ 4行目	$\sqrt{3} = 4r$	$\sqrt{3}a = 4r$
81	Point3 「金属結晶まとめ」 表中:密度	体心立方格子 $\frac{4M}{a^3 N_A}$ 面心立方格子 $\frac{2M}{a^3 N_A}$	体心立方格子 $\frac{2M}{a^3 N_A}$ 面心立方格子 $\frac{4M}{a^3 N_A}$
114	Point1 「鉛蓄電池」 (+)の反応式	$\text{PbO}_2 + \text{SO}_4^{2-} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \longrightarrow$ $\text{PbSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$	$\text{PbO}_2 + \text{SO}_4^{2-} + 4\text{H}^+ + 2\text{e}^- \longrightarrow$ $\text{PbSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$
133	気体 H_2 の製法	亜鉛に希硫酸を加える	亜鉛に希塩酸を加える
173	★ヨードホルム反応 点線枠にある構造式	$\text{CH}_3 - \underset{\text{O}}{\underset{\parallel}{\text{C}}} - \text{X}$	$\text{CH}_3 - \underset{\text{O}}{\underset{\parallel}{\text{C}}} - \text{X}$
203	「ちょっと発展」 けん化価 2行目	$\therefore s = \frac{3 \times 56 \times 10^{-3}}{M}$	$\therefore s = \frac{3 \times 56 \times 10^3}{M}$

以上