

## 『行きたい大学に行くための基礎が身につく 高校一冊目の化学基礎』正誤表

このたびは、弊社刊『行きたい大学に行くための基礎が身につく 高校一冊目の化学基礎』の記述につき訂正箇所がございます。  
お詫びとともに訂正させていただきます。

最終更新日:2023年4月17日

| ページ   | 誤                      | 正  |
|-------|------------------------|--|
| p.134 | [強酸と強塩基]の枠内<br>代表的な強塩基 | 水酸化バリウム[Na(OH) <sub>2</sub> ]<br>水酸化バリウム[Ba(OH) <sub>2</sub> ]   |
| p.162 | [イオン化傾向の覚え方]<br>枠内     | K Ca Na Mg Al Zn Fe Ni Sn Na (H <sub>2</sub> ) Pb Hg Ag Pt Au<br>K Ca Na Mg Al Zn Fe Ni Sn Pb (H <sub>2</sub> ) Cu Hg Ag Pt Au |
| p.206 | 問13-5 ③の3行目            | このヨウ化カリウム水溶液の濃度は何mol/Lか。<br>この過酸化水素水の濃度は何mol/Lか。   |

以上