

## お詫びと訂正

『2022年度 川崎医科大学 医学部』（初版、第2版）において化学の解答の訂正がございます。深くお詫び申し上げますとともに、下記のとおり、訂正させていただきます。

### ●訂正内容：令和3年度 化学（72p, 73p）

○第2問 ソタチ

〔解答〕

誤 500 → 正 053

〔解答のプロセス〕（以下の通り訂正）

(8)1) 求める溶液の凝固点降下度を  $t(^{\circ}\text{C})$  とすると、

$$5.53 - t = 5.12 \times \frac{\frac{132}{264}}{\frac{512}{1000}} \quad \therefore t = 5.00(^{\circ}\text{C})$$

よって、凝固点は  $0.53^{\circ}\text{C}$