

## お詫びと訂正

『2022年度 名城大学 薬学部』（初版 第1刷）において解答の訂正（英語, 化学）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 英語（2月1日試験）（73p, 74p）

○大問3. [12]

[解答]

誤 カ → 正 キ

○大問7. [36]

[解答]

誤 イ → 正 ウ

○大問7. [36] [出題者が求めたポイント]（以下の通り訂正）

[36] 結論を述べた、第8, 9段落の内容は、「ナノテクノロジーの潜在的有用性は大きく、研究も続けられている」とまとめられる。

### ●訂正内容：令和3年度 化学（2月1日試験）（83p, 74p）

○大問1. 問6

[解答]

誤 コ3 サ8 → 正 コ7 サ7

[解答のプロセス]（計算式数値修正）

$$H = 0.154 \times 2 \times 8.3 \times 10^3 \times (27 + 273) = 7.66 \times 10^5$$

○大問2. (1) (4)

[解答] (1) 誤 ア4 イ0 → 正 ア1 イ6

(4) 誤 ア4 イ0 → 正 キ1 ク0

〔解答のプロセス〕 (83 p)

大問2 (1) 最終行 (計算式修正)

$$\frac{\text{O}_2 \text{ の質量}}{\text{He の質量}} = \frac{n_C \times 32.0}{n_B \times 4.0} = \frac{2 \times 32.0}{4.0} = 16$$

〔解答のプロセス〕 (84 p)

大問2 (4) 左側下から3行目～5行目 (計算式5行目数値修正)

H<sub>2</sub>O について

$$\frac{\frac{8}{5} P_0 \times 2.0}{400} = \frac{P' \times 2.0}{300}$$
$$P' = \frac{6}{5} P_0$$

大問2 (4) 右側上から2行目～4行目 (計算式3行目・4行目数値修正)

生成した H<sub>2</sub>O の一部が凝縮する場合,

$$\frac{6}{5} P_0 > 3.6 \times 10^3$$
$$P_0 > 3.0 \times 10^3$$