

本文中に誤りがありました。読者の皆様に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。

●21 ページ 問6 ウの問題文

【誤】～、毒物又は劇物を販売の目的で**購入**することができる。

【正】～、毒物又は劇物を販売の目的で**輸入**することができる。

●21 ページ 解答 問1

【誤】(3) **2** 【正】(3) **4**

●93 ページ 問7 問題文の差し替え

【誤】100kPa、10°Cの条件で10Lの体積を占める気体を50kPa、20°Cの状態にしたとき、この気体の占める体積として、最も適当なものはどれか。(福井)

1 : 18L    2 : 21L    3 : 24L    4 : 27L    5 : 30L

【正】酸素0.32gを27°Cで500mLの容器に入れた、この容器内の圧力は何Paか。ただし気体定数Rは $8.3 \times 10^3 \text{ Pa} \cdot \text{L} / \text{K} \cdot \text{mol}$ とする。原子量については次のとおりとする。(福井)

H=1、N=14、O=16、Na=23、S=32、Cl=35、Ca=40

1  $1.0 \times 10^4$     2  $2.0 \times 10^4$     3  $3.0 \times 10^4$     4  $4.0 \times 10^4$     5  $5.0 \times 10^4$

●93 ページ 解答 問7の差し替え

【誤】2 質量が一定なのでボイル・シャルルの法則  $PV/T = P'V'/T'$  に代入。 $100 \times 10 / (273+10) = 50 \times V' / (273+20)$   $V' = 100 \times 10 / (273+10) / 50 \times (273+20)$   $V = 20.7 \approx 21\text{L}$ 。

【正】5 酸素  $\text{O}_2$  の分子量  $16+16=32$ 。酸素0.32gは0.01mol ( $0.32 \div 32$ )。気体の状態方程式  $PV = nRT$  の公式に代入。 $P \times 0.5\text{L} = 0.01\text{mol} \times 8.3 \times 10^3 \text{ Pa} \cdot \text{L} / \text{K} \cdot \text{mol} \times (273+27)$ 。 $P = 0.01 \times 8.3 \times 1000 \times 300 \div 0.5 = 49800 \approx 5.0 \times 10^4 \text{ Pa}$ 。

●121 ページ 解答 問6

【誤】**4** 【正】**3**

●129 ページ 問3 2行目

【誤】 $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$  【正】 $\text{C}_n\text{H}_{n-2n+2}$

●129 ページ 問3 3行目

【誤】 $\text{C}_n\text{H}_{2n}$  【正】 $\text{C}_n\text{H}_{n-2n}$

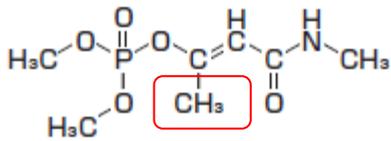
●138 ページ 一酸化鉛

【誤】**毒物** 【正】**劇物**

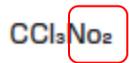
●283 ページ 問 43 図 2、3

【誤】

2

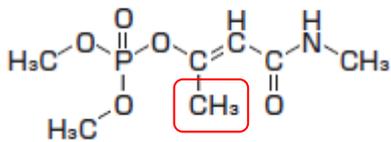


3

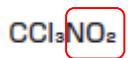


【正】

2



3



●284 ページ 問 44 4

【誤】 土壤燻蒸気 【正】 土壤燻蒸剤

●302 ページ 問 79

【誤】 2-ジフェニルアセチル-13-インダンジオン 【別名：ダイファシノン】

【正】 2-ジフェニルアセチル-1,3-インダンジオン 【別名：ダイファシノン】

●309 ページ 問 36

【誤】 1 【正】 3

●309 ページ 問 37

【誤】 4 【正】 1

●309 ページ 問 59

【誤】 1 【正】 2

●312 ページ 問 58

【誤】 4 【正】 1