

## 1章 問題解答

### 予習

1.

(1) 141.632 → 142(大きい数値の桁), (2) 3.1309 → 3.13(3桁)

2.

(1) 24.882 → 24.9(3桁), (2) 8.862 → 8.86(3桁)

#### ・数値計算における注意事項

数値の丸め方は、次のようにする (JIS Z8401)。所要の桁数より1桁下位の数値が5以外の場合には従来どおり4捨5入し、5の場合には1桁上の数値が奇数なら切り上げ、偶数か0なら切り捨てる。しかし所要の桁数より下位が2桁以上ある場合には1桁上の数値が偶数か0であっても、下位2桁目以下の数値が0以外ならば切り上げる。小数点以下2桁までに丸める場合は、次の例のようになる

23.1052 → 23.11

23.1050 → 23.10

頼実正弘編「化学系研究実験の基礎」, pp. 15-17, 培風館(1989)

### 演習問題 A

1-A1

エタンはメチル基2個の線形分子なので、その軸をX軸とすると、Y軸とZ軸に対して回転運動をする。また、並進運動は、X, Y, Z軸に対して考えられるので、自由度5の運動エネルギーに相当する内部エネルギーを有する。通常、原子間結合の振動・伸縮のエネルギーは小さい。

1-A2

$$\begin{aligned} R &= pV/nT = 1013.25\text{hPa} \times 22.414 \times 10^{-3}\text{m}^3 / (1\text{mol} \times 273.15\text{K}) \\ &= 8.314\text{J} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{K}^{-1} \end{aligned}$$

一方、 $1\text{L} = 1\text{dm}^3$ となるので、次式を得る。

$$R = 1\text{atm} \times 22.414\text{L} / (1\text{mol} \times 273.15\text{K}) = 0.08206\text{L} \cdot \text{atm} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{K}^{-1} \quad [\text{答}]$$

1-A3

物質の出入りとエネルギー(熱・仕事)の出入りで判断する。

- (1) 孤立系：容器内の物質を系とすると、断熱材で物質が遮蔽されていて、またエネルギーの出入りもない。
- (2) 閉鎖系：部屋の中の空気を系に選ぶと、熱の出入りはあるが(この場合、熱が加えられている)、物質の出入りはない。

(3)開放系：やかん中の水を系とすると、やかんが沸騰している状態では、熱が外界から供給されていて、やかんの口やふたの隙間から水蒸気(物質)が外界へ流出している。

#### 1-A4

重力加速度  $g = 9.81\text{m} \cdot \text{s}^{-2}$  として、次の結果を得る。

$$\text{力 } F = mg = 60.0\text{kg} \times 9.81\text{m} \cdot \text{s}^{-2} = 589 \text{ N}$$

$$\text{圧力 } p = F/A = 589\text{N}/(400 \times 10^{-4}) \text{m}^2 = 1.47 \times 10^4 \text{Pa} = 14.7\text{kPa}$$

大気圧  $101.3\text{kPa}$  と比較すると、 $14.7/101.3 = 0.145$  倍になり、かなり小さいことがわかる。

#### 1-A5

定常流れ系エネルギー収支式を第1法則(エネルギー保存則)より求めると、次のようになる。

$$\begin{aligned} & \text{系の入口で流体が有するエネルギー} + \text{外界と系の間でのエネルギーのやり取り} \\ & = \text{系の出口で流体が有するエネルギー} \end{aligned} \quad (1)$$

流入口を1で表し流出口を2として、この収支式を図1-5に適用すると、式1-7および式1-8を用いて、次のようになる。

$$U_1 + \frac{1}{2}m\bar{u}_1^2 + mgZ_1 + mp_1v_1 + Q - W_s = U_2 + \frac{1}{2}m\bar{u}_2^2 + mgZ_2 + mp_2v_2 \quad (2)$$

ただし、熱は外界から系へ加えられているので正(+)であり、仕事は系から外界へ与えているので負(-)号を付してある。これを整理すると、次式1-9が得られる。

$$\Delta U = U_2 - U_1 = \frac{1}{2}m\Delta\bar{u}^2 + m g \Delta Z + m \Delta(pv) + Q - W_s \quad (3)$$

ここで、変化量については、それぞれ次式で示される。

$$\frac{1}{2}m\Delta\bar{u}^2 = \frac{1}{2}m(\bar{u}_1^2 - \bar{u}_2^2) \quad (4)$$

$$m g \Delta Z = mg(Z_1 - Z_2) \quad (5)$$

$$m \Delta(pv) = m(p_1v_1 - p_2v_2) \quad (6)$$

### 演習問題 B

#### 1-B1

例題1-9と同様に、充分時間がたつと熱平衡により、いずれ物体AとBの温度は等しくなる。その温度を $\theta[^\circ\text{C}]$ として、式1-1を適用すると次式となる(AとBの間でやり取りされる熱量 $Q$ は等しい)。

$$\begin{aligned} Q &= m_A c_A (70 - \theta) = m_B c_B (\theta - 25) \\ &= 500\text{g} \times 0.70 \text{J} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{g}^{-1} \times (70 - \theta) = 1000\text{g} \times 0.40 \text{J} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{g}^{-1} \times (\theta - 25) \end{aligned}$$

したがって、 $\theta = 46^\circ\text{C}$ となり、両物体の温度は、いずれも $46^\circ\text{C}$ となる。

### 1-B2

エネルギー収支式 1-9 を適用する。着目する 2 点(1:水槽水面と 2:水面より 0.500 m 下の側面)では、温度と圧力が等しいので、 $\Delta U = 0$  および  $\Delta(pv) = 0$  となる。また、熱と仕事の授受はないので  $Q = W_s = 0$  となり、 $m\Delta \bar{u}^2/2 + m g \Delta Z = 0$  が得られる。上記の 2 点 1 と 2 に着目すると、 $\Delta \bar{u}^2 = \bar{u}_1^2 - \bar{u}_2^2$ 、 $\Delta Z = Z_1 - Z_2$  になる。水面での流速が  $\bar{u}_1 = 0$  であり、水槽の底を基準とすると、 $Z_1 = 1.000\text{m}$ 、 $Z_2 = 0.500\text{m}$  になるので、以下の流出速度  $\bar{u}_2$  が得られる。

$$\bar{u}_2 = \sqrt{2g(Z_1 - Z_2)} = \sqrt{2 \times 9.807\text{m} \cdot \text{s}^{-2}(1.000\text{m} - 0.500\text{m})} = 3.13\text{m} \cdot \text{s}^{-1} \quad [\text{答}]$$