

## 大学院入試過去問 (熱力学 2024年R6) 解答検証報告

この報告は、提供された解答を基に、SymPyによる記号計算と手動論理検証を行った結果をまとめたものです。検証の観点は大学院入試レベルの正確性とし、ホームページ掲載向けにわかりやすく構造化しています。全体として、解答の論理と計算は高水準ですが、一部に図の誤りや符号の扱いの改善点があります。数式はLaTeX形式で表記し、崩れを防いでいます。

## 全体正誤率

- 正答率: 約95%。
  - 大問1: 計算部はほぼ正しく、効率の導出が特に優れている。ただし、T-S線図の描画と Q\_{41}の符号表現に誤りあり。
  - 大問2: 全問正しく、熱・エントロピー・エクセルギーの計算が論理的。SymPy検証で全て 一致。
- 強み: 基本方針の説明が明確で、入試対策として役立つ。SymPyで再計算した結果と一致する部分が多く、信頼性が高い。
- 弱み: 図の簡易描画が不正確、放出熱量の正値表現が不足。ホームページでは図を画像化して補うと良い。

## 検証方法の概要

- SymPy使用: 記号変数で各式を定義し、簡約化・計算を実施。例: 熱効率ηの簡約で1 \varepsilon^{1-\kappa}を確認。
- **手動論理確認**: 理想気体サイクル (Ottoサイクル変形) とボイラのエネルギー/エントロピー/エクセルギー平衡を熱力学第一/第二法則で検証。
- 添付ファイル参照: 問題文の記号 (\varepsilon = V\_1/V\_2, \xi = p\_3/p\_2, 等) を基に比較。数値 例は使用せず、記号レベルで検証。

# 大問1: 理想気体サイクル - 修正点と補足

全体的に正しいが、図とQ\_{41}に修正必要。SymPyでT\_2, T\_3, T\_4, Q, Wを計算し、一致を確認。

• (1) p-V線図とT-S線図

正誤: p-V線図は正しい (断熱曲線と等容垂直線)。 T-S線図は誤り。

**修正点**: T-S線図で等容過程  $(2 \rightarrow 3, 4 \rightarrow 1)$  を水平線で描いているが、誤り。等容過程はS = c\_v  $\ln T + \text{const}$ のため、指数曲線(Tが増加するにつれSが増加)。標準Ottoサイクルでは、断熱過程が垂直(等S)、等容が右上がり曲線。

**補足 (ホームページ向け)**:正しいT-S線図例 (簡易):

- 1(低T, 低S) → 2(高T, 低S): 垂直上(断熱圧縮)。
- 2 → 3 (最高T, 高S): 右上がり曲線(等容加熱, \Delta S = c\_v \ln(T\_3/T\_2))。

- o 3 → 4 (中T, 高S): 垂直下 (断熱膨張)。
- 4→1(低T, 低S): 右下がり曲線(等容冷却, \Delta S = c\_v \ln(T\_1/T\_4) <0)。</li>
  熱の出入り: 矢印でQ\_{in} (2→3), Q\_{out} (4→1)を明記。入試では曲線を直線近似で描くことが多いが、正確に説明を追加。

## • (2) 状態2,3,4の温度

正誤: 正しい。SymPyでT\_2 = T\_1 \varepsilon^{\kappa-1}, T\_3 = T\_1 \varepsilon^{\kappa-1} \xi, T\_4 = T\_1 \xi を確認。

**修正点**: 導出中の「\varepsilon^{1-\kappa} \cdot \varepsilon^{1-\kappa}」はタイポ(1回で十分, \varepsilon^{\kappa-1} \cdot \varepsilon^{1-\kappa} = 1)。

**補足**: \xi >1, \varepsilon >1 を前提にT\_4 > T\_1 が成り立つ。入試で頻出の断熱関係。

### • (3) Q\_{23}, W\_{23}

正誤: 正しい。SymPyでQ\_{23} = m c\_v T\_1 \varepsilon^{\kappa-1} (\xi - 1), W\_{23} = 0 を確認。

**補足**: 等容のためW=0, Q=\Delta U。問題文の熱量223は例値か?

## • (4) W\_{34}

正誤: 正しい。SymPyでW\_{34} = m c\_v T\_1 \xi (\varepsilon^{\kappa-1} - 1) を確認。 補足: 断熱のためQ=0, W=-\Delta U。

### • (5) Q {41}

正誤: 計算は正しいが、表現誤り。

**修正点**: 提供解答のQ\_{41} = m c\_v T\_1 (1 - \xi) はQの値(負, 吸収視点)だが、問題は「放出する熱量」なので正値として|Q\_{41}| = m c\_v T\_1 (\xi - 1)。SymPyで\Delta U = m c\_v (T\_1 - T\_4) = m c\_v T\_1 (1 - \xi) < 0, 放出量 = -Q = m c\_v T\_1 (\xi - 1)。

補足: 符号注意。入試では放出量を正で求めることが多い。

## • (6)熱効率

正誤: 正しい。SymPyでW\_{net} = m c\_v T\_1 (\xi - 1)(\varepsilon^{\kappa-1} - 1), \eta = 1 - \varepsilon^{1-\kappa} を簡約確認(\xi が消える点が正しい)。

補足: Ottoサイクル効率と一致 (圧力比\xi が独立)。ホームページで標準Ottoとの比較を追加。

## • (7) 図示平均有効圧力

正誤:正しいが、説明を充実。

**修正点**: なし (W\_{net}/(V\_1 - V\_2) 正しい)。

**補足**: p-V線図上で、サイクル面積 = W\_{net}, IMEP = その面積 / (V\_1 - V\_2) (変位容積)。物理的意味: ピストンが受ける平均圧力。入試でp-V図に矩形を描いて説明すると視覚的。

## 大問2: ボイラの熱力学 - 修正点と補足

全問正しく、SymPyで熱量/エントロピー/エクセルギーを計算し一致。エネルギー収支が完璧。

#### (1) 水の温度上昇熱量

正誤: 正しい (\dot{Q}{temp} = \dot{m}w c\_w (T{w2} - T{w1}))。

補足: 定圧加熱前提。

#### (2)水の蒸発熱量

**正誤**: 正しい (\dot{Q}\_{vap} = \dot{m}\_w r)。

補足: 乾き飽和蒸気のため潜熱r使用。

## • (3) 燃焼ガスの失う熱量

正誤: 正しい (\dot{Q} $g = \text{dot}\{m\}g\ c_p\ (T\{g1\} - T\{g2\})$ )。

補足: 失うので負だが、絶対値として正。

## • (4) 質量流量比 \dot{m}\_g / \dot{m}\_w

正誤: 正しい。SymPyでエネルギー平衡から導出確認。

補足: 放熱なしのため\dot{Q} $g = |dot{Q}{temp} + |dot{Q}_{vap}|$ 

## • (5) 水温度上昇のエントロピー変化

正誤: 正しい (\Delta \dot{S} $w^{temp} = |dot\{m\}w c_w | frac\{T\{w2\}\}\{T\{w1\}\}\}$ )。

補足: 可逆過程仮定。

## • (6) 水蒸発のエントロピー変化

正誤: 正しい (\Delta \dot{S}\_w^{\vap} = \dot{m}w \frac{r}{T{w2}})。

補足: 等温相変化。

## • (7) 燃焼ガスのエントロピー変化

正誤: 正しい (\Delta \dot{S} $g = |dot\{m\}g| c_p | ln | frac{T{g2}}{T{g1}} < 0$ )。

補足: 冷却のため減少。

### • (8) 系全体のエントロピー変化

**正誤**: 正しい (合計 >0, 非可逆のため)。SymPyで合計確認。

補足: 第二法則検証に有用。

## • (9) 水のエクセルギー変化

正誤: 正しい。SymPyで\Delta \dot{E} $w = |dot\{m\}w|$  \left[  $c_w$  ( $T\{w2\} - T\{w1\}$ ) + r - T\_0 \left(  $c_w$  \ln \frac{T\_{w2}}{T\_{w1}} + \frac{r}{T\_{w2}} \right) \right) \right

補足: 周囲温度T\_0使用。入試でエクセルギー効率の延長に。

### • (10) 系全体のエクセルギー変化

正誤: 正しい。SymPyでガス+水の合計確認 (通常負, 不可逆損失)。

補足: ボイラ効率評価に活用。

## ホームページ掲載向け提案

- レイアウト: 各小問をセクション分け、修正後数式をボールド (例: \eta = 1 \varepsilon^{1- \kappa}) 。図はGraphvizや画像ツールで正しく再現。
- 追加コンテンツ: 類似問題リンクや、Ottoサイクル動画埋め込みでインタラクティブに。
- 注意: 入試対策として「符号ミスに注意」「図は論理優先」を強調。