

## Uwagi do rozwiązań zadań domowych 2017/18

### ROK AKADEMICKI 2017/2018

#### Zad. nr 8 [2018.01.18]

Przemiana nie była izochorą. Wykładnik politropy można było obliczyć z równania

$$\frac{T_2}{T_1} = \left( \frac{p_2}{p_1} \right)^{\frac{z-1}{z}}$$

#### Zad. nr 6 [2017.12.29]

Końcową temperaturę przemiany można było obliczyć z zależności

$$\Delta S_{1-2} = mc_p \ln \frac{T_2}{T_1}$$

#### Zad. nr 5 [2017.12.29]

W rozważanym przypadku energia układu jest równa energii wewnętrznej gazu. Natomiast energia gazu wpływającego ze zbiornika jest równa jego entalpii.

#### Zad. nr 4 [2017.12.29]

Temperatura na końcu procesu jest równa temperaturze początkowej. Przyrost entropii podczas procesu można było obliczyć z zależności

$$\Delta S_{1-2} = mR \ln \frac{V_2}{V_1}$$

#### Zad. nr 2 [2017.10.15]

Przemiany zachodzącej w zbiornikach nie można potraktować jako równowagowej przemiany izotermicznej układu zamkniętego.