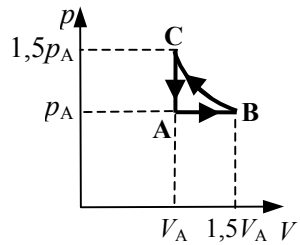
<table>
<tr><th colspan="2">Zadanie</th><th>Punktowane elementy odpowiedzi</th><th colspan="2">Liczba punktów</th></tr>
<tr><td rowspan="11">Zadanie 2</td><td rowspan="2">2.1</td><td>Podanie prawidłowych nazw przemian:
A – B – przemiana izobaryczna,
B – C – przemiana izotermiczna,
C – A – przemiana izochoryczna.
Trzy poprawne odpowiedzi – 2 pkt,
Dwie poprawne odpowiedzi – 1 pkt,
Mniej niż dwie poprawne odpowiedzi – 0 pkt.</td><td>2</td><td rowspan="2">2</td></tr>
<tr><td></td></tr>
<tr><td rowspan="2">2.2</td><td>Skorzystanie z równania $\frac{pV}{T} = nR$ i uzyskanie wyrażenia $T = \frac{pV}{nR}$.</td><td>1</td><td rowspan="2">2</td></tr>
<tr><td>Obliczenie temperatury gazu w stanie A; $T \approx 481$ K.</td><td>1</td></tr>
<tr><td rowspan="2">2.3</td><td><table><tr><td>etap cyklu</td><td>ciepło</td><td>praca</td></tr><tr><td>A – B</td><td>gaz pobiera ciepło</td><td>gaz wykonuje pracę</td></tr><tr><td>B – C</td><td>gaz oddaje ciepło</td><td>praca wykonana jest nad gazem</td></tr></table>Cztery poprawne wypełnione pola tabeli – 2 p,
Trzy poprawne wypełnione pola tabeli – 1p,
Dwa lub mniej poprawnie wypełnionych pól – 0 p.</td><td>2</td><td>2</td></tr>
<tr><td rowspan="2">2.4</td><td>Skorzystanie z wykresu i ustalenie $\Delta V = 0{,}5 V_A$.</td><td>1</td><td rowspan="2">2</td></tr>
<tr><td>Obliczenie pracy w przemianie A – B $W = 2 \cdot 10^3$ J.</td><td>1</td></tr>
<tr><td rowspan="5">2.5</td><td>
</td><td></td><td rowspan="5">4</td></tr>
<tr><td>Prawidłowe „wyskalowanie osi” (1,5 p_A i 1,5 V_A).</td><td>1</td></tr>
<tr><td>Naszkicowanie prawidłowego wykresu dla przemian A–B i C–A.</td><td>1</td></tr>
<tr><td>Narysowanie prawidłowego kształtu „hiperboli” dla przemiany B – C.</td><td>1</td></tr>
<tr><td>Prawidłowe oznaczenie punktów B i C.</td><td>1</td></tr>
<tr><td colspan="3">Razem za zadanie</td><td colspan="2">12</td></tr>
</table>