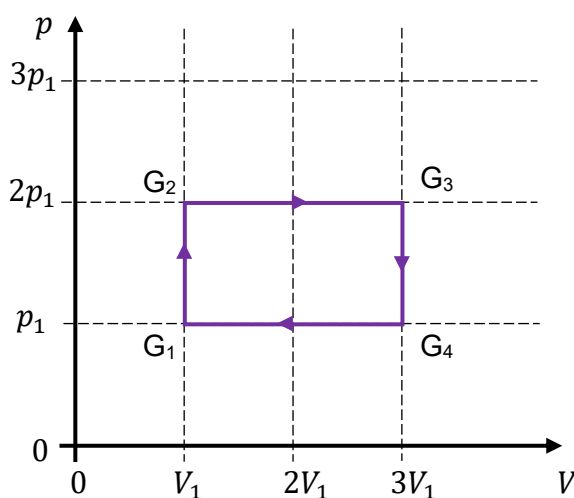


Ciepło molowe tego gazu przy stałej objętości wynosi $C_V = \frac{3}{2}R$, gdzie R jest stałą gazową.



W cyklu pracy silnika S gaz oddaje do chłodnicy ciepło równe (co do wartości bezwzględnej):

8.1.

0-1

A. $|Q_{pob}| = 13,5 \cdot p_1 V_1$

B. $|Q_{pob}| = 11,5 \cdot p_1 V_1$

c. $|Q_{pob}| = 7,5 \cdot p_1 V_1$

D. $|Q_{pob}| = 5,5 \cdot p_1 V_1$

Wskazówka: Wykorzystaj I zasadę termodynamiki i twierdzenie o obliczaniu pracy z wykresu.

[illegible]

Zadanie 8.2. (0–3)

Wyprowadź wzór pozwalający wyznaczyć $|\Delta U_{41}|$ – wartość bezwzględną zmiany energii wewnętrznej gazu w przemianie $G_4 \rightarrow G_1$ – tylko za pomocą wielkości: p_1 i V_1 . Zapisz odpowiednie równania i przekształcenia oraz podaj postać tego wzoru.

8.2.

0–1–
2–3