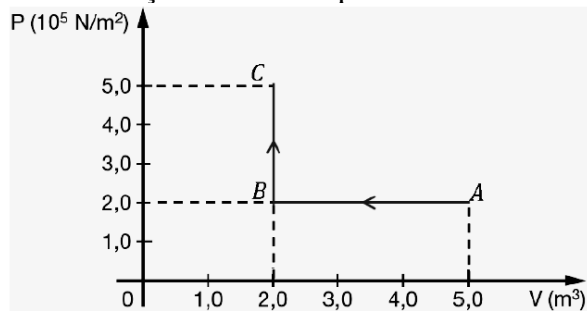


- 01 - (FUVEST SP)** O desenvolvimento de teorias científicas, geralmente, tem forte relação com contextos políticos, econômicos, sociais e culturais mais amplos. A evolução dos conceitos básicos da Termodinâmica ocorre, principalmente, no contexto
- da Idade Média.
 - das grandes navegações.
 - da Revolução Industrial.
 - do período entre as duas grandes guerras mundiais.
 - da Segunda Guerra Mundial.

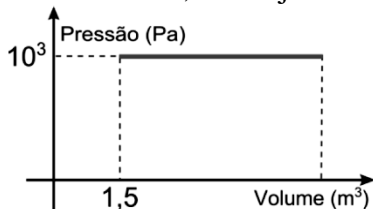
- 02 - (UECE)** Considere um gás ideal que sofre uma compressão pela realização de trabalho sobre o recipiente que o contém. Este trabalho tem a mesma unidade de medida de
- razão entre pressão e volume.
 - produto de pressão por temperatura.
 - razão entre temperatura e pressão.
 - produto de pressão por volume.

- 03 - (FPS PE)** Um mol de um gás monoatômico ideal sofre a transformação termodinâmica $A \rightarrow B \rightarrow C$, indicada no diagrama P-V da figura. Calcule o trabalho realizado pelo gás nesta transformação. Dê sua resposta em Joule.



- $+6,0 \times 10^5$ J
- $+15 \times 10^5$ J
- -15×10^5 J
- $-6,0 \times 10^5$ J
- $+10 \times 10^5$ J

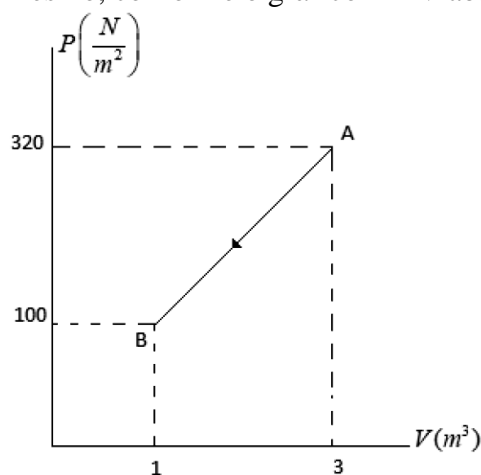
- 04 - (UEG GO)** O gráfico a seguir apresenta a expansão realizada por um gás ideal, ao triplicar o seu volume inicial. Durante esse processo, o gás ideal recebe $2,0 \times 10^3$ joules de calor.



Durante a expansão, a variação de energia interna, em joule, foi de

- 1.000
- 500
- +500
- 1.500
- 2.000

- 05 - (UNITAU SP)** Considere um processo termodinâmico que evolui de A até B, para o qual foram fornecidas 400 cal de calor e, simultaneamente, foi realizado trabalho sobre o mesmo, conforme o gráfico P x V abaixo.



É CORRETO afirmar que a energia interna do sistema, admitindo que $1 \text{ cal} = 4,2 \text{ J}$, teve uma variação de

- 2000 cal
- 500 cal
- 2000 J
- 500 J
- 50 cal

GABARITO:

- 1) Gab: C 2) Gab: D 3) Gab: D 4) Gab: A
5) Gab: B

XXXXXXXXXX