

TEM 3.11

3.11

Calcule a variação de entropia de uma mole de um gás ideal, quando este se expande isotermicamente para duas vezes o seu volume.

TEM 3.11

3.11

Calcule a variação de entropia de uma mole de um gás ideal, quando este se expande isotermicamente para duas vezes o seu volume.

- Variação de entropia $\Delta S = \int_i^f \frac{\Delta Q}{T}$
- Expansão isotermica $T = \text{cte} \Rightarrow \Delta U = 0$
- $\Delta U = \int \Delta Q - \int P dV$
- Eq. estado gás ideal $\Rightarrow P = f(V)$

$$\int_V^{2V} \frac{\Delta Q}{T} = \dots$$