

TERMODINAMICA 1 - 3° Scientifico

Soluzioni esercitazione

nome e cognome: _____

data: _____

svolgi un problema per facciata del foglio protocollo; scrivi e semplifica sempre le unità di misura [2 punti per problema]

1. Un corpo di massa $m=1\text{kg}$ scende da una altezza $h=1\text{m}$ mettendo in moto un mulinello di Joule immerso in 5kg di acqua

A) calcola quante volte dovrebbe scendere la massa m perché la temperatura dell'acqua all'interno del mulinello aumenti di 1°C

→ per aumentare la temperatura di 1kg di acqua di 1°C sono necessari 4186J , quindi per aumentare la temperatura di 5kg di acqua di $0,5^\circ\text{C}$ sono necessari $5 \cdot 0,5 \cdot 4186\text{J} = 10465\text{J}$; ogni volta che il peso cade produce $U = mgh = 1\text{kg} \cdot 9,8\text{m/s}^2 \cdot 1\text{m} = 9,8\text{J}$, quindi occorre far cadere il peso per $10465\text{J}/9,8\text{J} = 1068$ volte

2. In un piccolo recipiente di plastica del volume di 50ml è contenuto un gas perfetto alla pressione atmosferica a la temperatura di 18°C

A) calcola quante moli di gas perfetto sono contenute nel recipiente →

$$n = \frac{PV}{RT} = \frac{101300 \text{ Pa} \cdot 50 \cdot 10^{-6} \text{ m}^3}{8,31 \text{ J} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{K}^{-1} \cdot 291 \text{ K}} = 2,093 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$$

B) calcola quante particelle di gas sono contenute nel recipiente →

$$\text{numero particelle} = n \cdot N_A = 2,093 \cdot 10^{-3} \text{ mol} \cdot 6,022 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1} = 1,26 \cdot 10^{21}$$

3. Il gas contenuto nel recipiente di cui si parla al punto precedente, che chiameremo stato A, viene portato mediante una trasformazione isocora al doppio della pressione allo stato B

A) calcola la Temperatura del gas allo stato B

$$\rightarrow T_B = T_A \frac{P_B}{P_A} = 291\text{K} \frac{2P_A}{P_A} = 582\text{K}$$

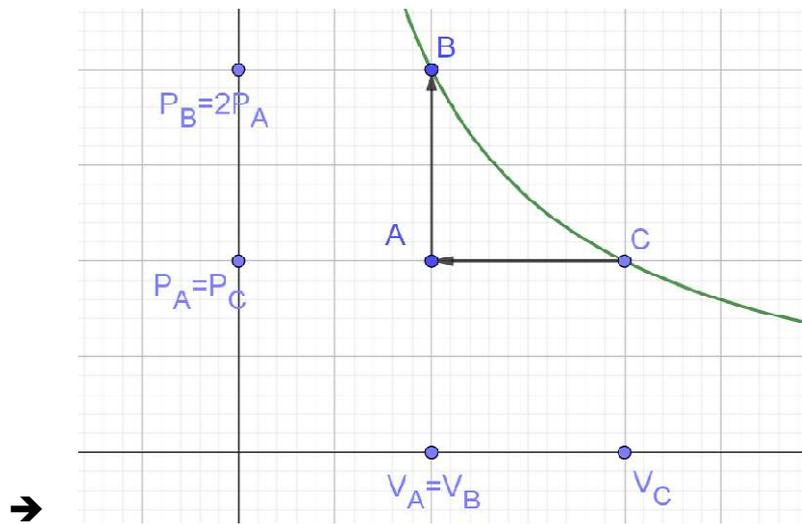
B) lo stesso gas, mediante una trasformazione ISOTERMA viene fatto espandere fino allo stato C in modo che la pressione in C sia uguale alla pressione di 1atm , calcola il

$$\text{volume nello stato C} \rightarrow V_C = V_B \frac{P_B}{P_C} = 50 \cdot 10^{-6} \text{ m}^3 \frac{2P_A}{P_A} = 100 \cdot 10^{-6} \text{ m}^3$$

C) lo stesso gas viene ora portato allo stato D mediante una trasformazione ISOBARA in modo che la temperatura in C sia $T_C=291\text{K}$, calcola il volume nello stato D →

$$V_D = V_C \frac{T_D}{T_C} = 100 \cdot 10^{-6} \text{ m}^3 \frac{291\text{K}}{582\text{K}} = 50 \cdot 10^{-6} \text{ m}^3$$

D) coincidenze? → rappresento nel piano PV le tre trasformazioni descritte e osservo che lo stato D coincide con lo stato A in tutti i valori di T, P, V



4. Un palloncino contiene 1 mole elio alla temperatura di 18°C e alla pressione atmosferica standard di 101325Pa
- A) calcola il suo volume $\rightarrow 0,0238\text{m}^3$
- B) calcola il numero di particelle di gas perfetto che il palloncino contiene \rightarrow un numero di Avogadro di particelle
- C) calcola la densità dell'elio contenuto nel palloncino (1 molecola di elio è composta da 2 protoni, 2 neutroni e 2 elettroni) $\rightarrow d=0,1789\text{ kg/m}^3$