#### Prova scritta\_16 Giugno 2023

Cognome e Nome	 
J	
matricola n	

## E' necessario selezionare una delle tre opzioni:

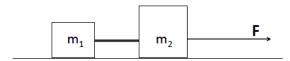
□ Svolgo l'intera prova poiché non ho preso parte o non ho superato il primo parziale del 5/5/2023 (tempo a
disposizione: 2 ore).
☐ Ho superato il parziale del 5/5/2023 e svolgo il 2° parziale (solo esercizi 3 e 4; tempo a disposizione: 1 ora)

□ Svolgo l'intera prova, rinunciando al voto sufficiente ( $\geq$  16/30) preso nel primo parziale del 5/5/2023 (tempo a disposizione: 2 ore).

#### **ESERCIZIO 1**

Due blocchi collegati ad una fune di massa trascurabile sono trascinati da una forza orizzontale  $\mathbf{F}$ , come mostrato in Figura. Il modulo di F=86.0 N,  $m_1=14.0$  kg,  $m_2=18.0$  kg e il coefficiente d'attrito dinamico fra ciascun blocco e la superficie  $\mu_d=0.10$ .

- 1) Disegnare un diagramma di corpo libero per ciascun blocco.
- 2) Determinare il modulo della accelerazione dei due blocchi e della tensione del filo.



#### **ESERCIZIO 2**

Ad un istante di tempo t = 0, una pallina viene lanciata dal suolo verso l'alto; essa raggiunge un'altezza H = 30 m e poi ricade.

3) Determinare la velocità iniziale della pallina e l'istante di tempo in cui giunge al suolo (si consiglia di fare un grafico della posizione della pallina nel tempo).

#### **ESERCIZIO 3**

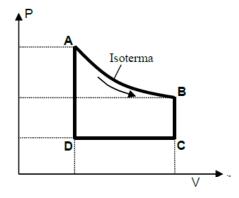
Il piombo ha una temperatura di fusione di 320°C mentre il suo calore latente di fusione vale  $L_f = 25 \times 10^3 \, J / kg$ . Una sfera di piombo di 5 kg si trova a temperatura ambiente T = 20 °C.

4) Quanto calore le devo fornire affinché fonda completamente? [calore specifico piombo c = 128 J / (kg · K)].

### **ESERCIZIO 4**

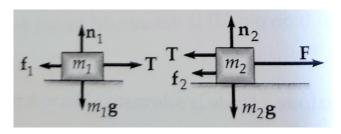
Una mole di gas ideale biatomico esegue le quattro trasformazioni AB, BC, CD, DA indicate in figura. L'isoterma si sviluppa a 600 K. Il volume  $V_A$  = 0.01  $m^3$  e il volume  $V_B$  = 0.03  $m^3$ . La temperatura  $T_C$  = 500 K.

- 5) Determinare i parametri pressione, volume e temperatura nei punti A, B, C, D.
- 6) Calcolare il lavoro totale fatto dal gas e il rendimento del ciclo.



# Soluzione prova scritta 16 Giugno 2023

## **ESERCIZIO 1 (versione A)**



$$R = \frac{(68.0 - 11.8 - 17.6)N}{(12.0 + 18.0)kg} = 1.28 \text{ m/s}^{2}$$

$$\int T = m_{2}e + f_{1}$$

$$R = 1.28 \text{ m/s}^{2}$$

$$T = (12.0 kg)(1.28 \text{ m/s}^{2}) + 11.8 N = 27.3 N$$

# Risultati per compito versione B

 $(F = 86.0 \text{ N}, m_1 = 14 \text{ kg})$ 

 $a = 1.71 \text{ m/s}^2$ T = 37.7 N

## **ESERCIZIO 2 (versione A)**

$$\frac{1}{2} m v_{i}^{2} = mgH$$

$$\nabla_{i} = \sqrt{2gH} = (2 \times 9.8 \text{ m/s}^{2} \times 20 \text{ m})^{1/2} = 19.8 \text{ m/s}$$

$$\frac{9}{9} = \frac{9}{9} + v_{i}t + \frac{1}{2}et^{2}$$

$$0 = \sqrt{2gt^{2}} + v_{i}t + \frac{1}{2}et^{2}$$

$$\frac{1}{2}gt^{2} - v_{i}t = 0 \qquad gt^{2} - 2v_{i}t = 0$$

$$t (gt - 2v_{i}) = 0 \qquad t = 0$$

$$ft - 2v_{i} = 0 \qquad t = 0$$

$$\frac{2}{9} + \frac{2}{9} = 0$$

$$\frac{1}{9} = 0$$

$$\frac{1$$

# Risultati per compito versione B

$$(H = 30 m)$$

$$v_i = 24.2 \text{ m/s}$$
  
 $t = 4.94 \text{ s}$ 

L'esercizio era risolvibile in modi diversi, anche utilizzando solo le leggi della cinematica. Tutti i modi che hanno portato al risultato corretto sono stati considerati validi.

## **ESERCIZIO 3 (versione A)**

Il calore necessario per portare il piombo da 20°C a 320 °C è dato da  $Q_1 = c \cdot m \cdot \Delta T$ , ossia  $Q_1 = 128 \cdot 3 \cdot 300 = 1.15 \times 10^5 J$ .

Per fondere il piombo dobbiamo fornire il calore  $Q_2 = L_f \cdot m = 25\ 000 \cdot 3 = 0.75 \times 10^5\ J.$ 

In totale, il calore necessario è Q =  $Q_1 + Q_2 = 1.9 \times 10^5 J$ .

# Risultato per compito versione B

$$(m = 5 kg)$$

$$Q = 3.17 \times 10^5 J$$

## **ESERCIZIO 4**

	P (10 <sup>5</sup> Pa)	V (m³)	Т (К)
Α	5	0.01	600
В	1.6	0.03	600
С	1.4	0.03	500
D	1.4	0.01	167

$$P_{A} = \frac{\mu R T_{A}}{V_{A}} = \frac{8.31 \text{L}}{J \text{lmol} \, \text{k}} \times 600 \, \text{k}$$

$$= 5 \times 10^{5} \, \text{Pe}$$

$$P_{B} = \frac{\mu R T_{B}}{V_{B}} = 16 \times 10^{5} \, \text{Pe}$$

$$P_{C} = \frac{\mu R T_{C}}{V_{C}} = 1.4 \times 10^{5} \, \text{Pe}$$

$$T_{D} = \frac{P_{D} V_{D}}{\mu R} = 167 \, \text{K}$$

$$|W_{A3}| = |\mu R T \, \ln\left(\frac{V_{B}}{V_{A}}\right) = |1 \text{mol} \times 8.31 \text{L} \, \text{J/kmol} \times 8.600 \, \text{k}} \times \ln\left(\frac{0.03}{0.01}\right)| = 5480 \, \text{J}$$

$$|W_{CO}| = |P_{C}(V_{D} - V_{C})| = |4.4 \times 10^{5} \, \text{Re} \times (0.01 - 0.03) \, \text{m}$$

$$= 2780 \, \text{J}$$

	ΔE <sub>int</sub>	Q	W (sul gas)	W (dal gas)
AB isoterma	0	+	-	+
BC isocora	-	-	0	0
CD isobara	-	-	+	-
DA isocora	+	+	0	0

$$|X_{A3}| = |uRTu(\frac{V_B}{V_A}) = |uud \times 8.314 \text{ J/kmsl} \times 8.600 \text{ k} \times |u(\frac{0.03}{0.01})| = 5480 \text{ J}$$

$$|X_{A3}| = |P_e(V_b - V_e)| = |1.4 \times 10^5 \text{ Re} \times (0.01 - 0.03) \frac{1}{4}$$

$$= 2780 \text{ J}$$

$$Q_{ASS} = Q_{AB} + Q_{DA}$$

$$Q_{AB} = |W_{AB}| = 5480 \text{ J}$$

$$Q_{DA} = m C_V (T_A - T_D) = 1 \text{ and } \times \frac{5}{2} \times 8314 \text{ J/aulh}$$

$$\times (600 - 167) k = 9000 \text{ J}$$

$$e = \frac{W_{TOT}}{Q_{ASS}} = \frac{2400 \text{ J}}{(5480 + 9000) \text{J}}$$

$$= 0.49$$