• La risposta corretta è la (c). In particolare, questa può essere fatta derivare dalla Legge di Stevino:

$$p = p_0 + \int \rho(z) g \, dz$$

considerando molto piccola la densità ρ del gas (essendo rarefatto) e considerando che esso si estenda per un'altezza limitata (essendo prossimo alla superficie terrestre) per cui l'integrale è svolto su un intervallo di z limitato. Infatti, in tali condizioni il valore dell'integrale è trascurabile e $p \simeq p_0$.

- 8. Una particella percorre un'orbita circolare con un moto circolare con momento angolare L. Se la frequenza del moto raddoppia e l'energia cinetica viene dimezzata, il modulo del momento angolare diventa: ...[1 pt]
 - Il momento angolare della particella è in modulo:

$$L = mR^2\omega$$

dove m è la massa della particella, R è il raggio dell'orbita circolare, ω la velocità angolare.

• L'energia cinetica è invece:

$$E = \frac{1}{2}mv^2 = \frac{1}{2}m(\omega R)^2 = \frac{1}{2}mR^2\omega^2$$

da cui:

$$L = \frac{2E_K}{\omega}$$

• Se consideriamo, come scritto nel testo della domanda:

$$\omega' = 2\omega$$
 $E_K' = \frac{1}{2}E_K$

allora:

$$L' = \frac{2E'_K}{\omega} = \frac{2 \cdot \frac{1}{2}E_K}{2\omega} = \frac{1}{4} \cdot \frac{2E'_K}{\omega} = \frac{1}{4}L$$

Form 3 - Domande a risposta aperta [tot. 8 pt]

Una massa m=0.5 kg legata ad una fune ideale può ruotare su un piano orizzontale privo di attrito descrivendo una circonferenza di raggio R=10 cm. La massa viene posta in rotazione da ferma all'istante t=0 con accelerazione angolare costante $\alpha=3$ rad/s².

- 1. Sapendo che la fune può sopportare una tensione massima $T_{\rm MAX}=10~{
 m N}$ prima di spezzarsi, si calcoli l'istante in cui la fune si spezza. [4 pt]
 - In presenza di un'accelerazione angolare α costante e se $\omega = 0$ in t = 0, la velocità angolare in funzione del tempo è descritta da:

$$\omega(t) = \alpha t$$

• L'accelerazione centripeta della massa m è:

$$a_C = \omega^2 R = \alpha^2 t^2 R$$

ullet La tensione T della fune svolge il ruolo di forza centripeta:

$$T \equiv F_c = ma_C = m\alpha^2 t^2 R$$

 $\bullet\,$ La tensione $T_{\rm MAX}$ è raggiunta perciò in un istante t_r che soddisfa:

$$T_{\text{MAX}} = m\alpha^2 t_r^2 R$$

$$t_r = \frac{1}{\alpha} \cdot \sqrt{\frac{T_{\text{MAX}}}{mR}} = \frac{1}{3} \cdot \sqrt{\frac{10}{0.5 \cdot 0.1}} \text{ s} = 4.71 \text{ s}$$

È questo l'istante in cui la fune si spezza.

- 2. Si calcoli il modulo della velocità in tale istante. [2 pt]
 - \bullet Il modulo della velocità della massa m, che sta compiendo un moto circolare, è:

$$|\vec{v}| = |\vec{\omega} \times \vec{r}| = \omega(t_r) \cdot R = \alpha t_r \cdot R = \alpha \cdot \frac{1}{\alpha} \cdot \sqrt{\frac{T_{\text{MAX}}}{mR}} \cdot R$$
$$|\vec{v}| = \sqrt{\frac{T_{\text{MAX}}R}{m}} = \sqrt{\frac{10 \cdot 0.1}{0.5}} \text{ m/s} \approx 1.4 \text{ m/s}$$

- 3. Si calcoli il modulo dell'accelerazione in tale istante. [2 pt]
 - Per calcolare il modulo dell'accelerazione dobbiamo ricordare che, poiché la massa in moto non uniforme, il vettore accelerazione è la somma di una componente normale (centripeta) e di una componente tangenziale. L'accelerazione centripeta è stata calcolata al punto precedente e all'istante t_r vale:

$$a_C = \alpha^2 t_r^2 R = \alpha^2 \cdot \frac{T_{\text{MAX}}}{\alpha^2 m R} \cdot R = \frac{T_{\text{MAX}}}{m}$$

L'accelerazione tangenziale è pari a:

$$a_T = \alpha R$$

Perciò:

$$|\vec{a}| = \sqrt{|\vec{a}_C|^2 + |\vec{a}_T|^2} = \sqrt{\frac{T_{\text{MAX}}^2}{m^2} + \alpha^2 R^2}$$

$$|\vec{a}| = \sqrt{\frac{10^2}{0.5^2} + 3^2 \cdot 0.01^2} \text{ m/s}^2 \simeq 20 \text{ m/s}^2$$

Form 4 - Domande a risposta aperta [tot. 8 pt]

Una mole di gas perfetto monoatomico viene riscaldato a volume costante da uno stato iniziale di equilibrio (A) fino alla temperatura T(B) = 300 K. In seguito a tale trasformazione l'entropia del gas aumenta di $\Delta S = 0.5$ J/K. Successivamente, tramite una trasformazione isoterma reversibile, il gas torna alla pressione iniziale p(A) nello stato di equilibrio finale C.

1. Si calcoli il valore assunto dalla temperatura del gas nello stato iniziale A. [4 pt]

• La variazione di entropia nella trasformazione A→B può essere calcolata come integrale di Clausius su una isocora reversibile che congiunga gli stessi stati iniziale e finale:

$$\Delta S = \int_{rev} \frac{\delta Q}{T} = \int_{T_A}^{T_B} \frac{n \, c_V \, dT}{T} = \int_{T_A}^{T_B} \frac{3}{2} nR \, \frac{dT}{T} = \frac{3}{2} nR \, \ln \frac{T_B}{T_A}$$

• Dall'equazione precedente si ricava perciò:

$$\begin{split} \frac{T_B}{T_A} &= e^{\frac{2}{3} \cdot \frac{\Delta S}{nR}} \\ T_A &= T_B \cdot e^{-\frac{2}{3} \cdot \frac{\Delta S}{nR}} \\ T_A &= 300 \text{ K} \cdot e^{-\frac{2}{3} \cdot \frac{0.5}{1.8.31}} \simeq 288 \text{ K} \end{split}$$

- 2. Si ricavi l'espressione del lavoro compiuto dal gas durante l'espansione, in funzione delle variabili di stato del gas negli stati A e B. [2 pt]
 - Il lavoro termodinamico in una trasformazione quasistatica da B a C è pari a:

$$\mathcal{L} = \int_{V_B}^{V_C} p \, dV$$

Ora p = nRT/V dove T è costante essendo la trasformazione isoterma:

$$\mathcal{L} = \int_{V_B}^{V_C} nRT \, \frac{dV}{V} = nRT \, \ln \frac{V_C}{V_B}$$

• La temperatura a cui avviene l'isoterma è la temperatura dello stato B, cioè $T=T_B$. Inoltre, dalla legge di Boyle, $V_C/V_B=p_B/p_C$. Possiamo scrivere perciò:

$$\mathcal{L} = nRT_B \ln \frac{p_B}{p_C}$$

• Sappiamo poi che la pressione nello state finale C è uguale a quella dello stato iniziale A:

$$\mathcal{L} = nRT_B \, \ln \frac{p_B}{p_A}$$

- 3. Si calcoli il valore di tale lavoro espresso in joule. [2 pt]
 - Applicando la legge di Gay-Lussac alla trasformazione isocora tra A e B:

$$\frac{p_B}{p_A} = \frac{T_B}{T_A}$$

da cui:

$$\mathcal{L} = nRT_B \ln \frac{T_B}{T_A}$$

• Possiamo osservare dai passaggi svolti nel punto 1 che:

$$\Delta S = \frac{3}{2} nR \ln \frac{T_B}{T_A} \qquad \rightarrow \qquad \ln \frac{T_B}{T_A} = \frac{2}{3} \cdot \frac{\Delta S}{nR}$$

Concludiamo allora:

$$\mathcal{L} = nRT_B \cdot \frac{2}{3} \cdot \frac{\Delta S}{nR} = \frac{2}{3}T_B \Delta S$$
$$\mathcal{L} = \frac{2}{3} \cdot 300 \cdot 0.5 \text{ J} = 100 \text{ J}$$