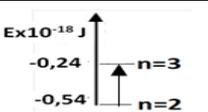


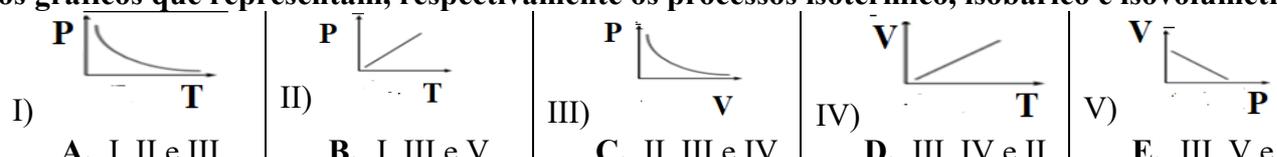
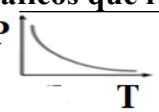
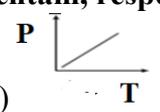
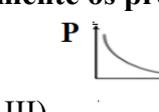
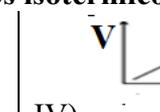
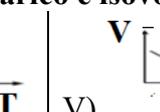
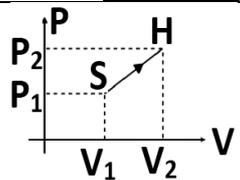
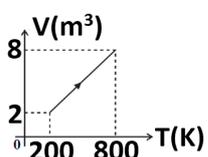
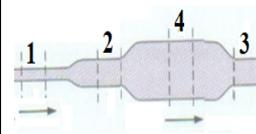
Disciplina 2:	FÍSICA I₂	Nº Questões:	40
Duração:	90 minutos	Alternativas por questão:	5
Ano:	2021		

INSTRUÇÕES

- Preencha as suas respostas na FOLHA DE RESPOSTAS que lhe foi fornecida no início desta prova. Não será aceite qualquer outra folha adicional, incluindo este enunciado.
- Na FOLHA DE RESPOSTAS, assinale a letra que corresponde à alternativa escolhida pintando completamente o interior do círculo por cima da letra. Por exemplo, pinte assim ●.
- A máquina de leitura óptica anula todas as questões com mais de uma resposta e/ou com borrões. Para evitar isto, preencha primeiro à lápis HB, e só depois, quando tiver certeza das respostas, à esferográfica (de cor azul ou preta).

Leia o texto com atenção e responda às questões que se seguem.

1.	Quais são os mecanismos de transmissão de calor? A. Convecção, contacto e condução. B. Dilatação, condução e fricção. C. Condução, radiação e convecção. D. Fricção, contacto e influência. E. Rarefação, radiação e dilatação.	
2.	Um líquido é aquecido através de uma fonte térmica que fornece 25 calorias por minuto. Observa-se que 100 g deste líquido se aquecem de 10 °C em 10 min. Qual é, em cal/ (g °C), o calor específico do líquido? A. 0,25 B. 0,40 C. 0,50 D. 2,50 E. 4,80	
3.	O pico da curva espectral de um corpo negro ocorre a uma frequência de $5,5 \cdot 10^{14}$ Hz. Qual é, em Kelvin, a temperatura desse corpo negro? ($c=3 \cdot 10^8$ m/s, $b=3 \cdot 10^{-3}$ SI) A. 4000 B. 5000 C. 5500 D. 6000 E. 6500	
4.	Os comprimentos de onda máximos respeitantes aos picos das curvas espectrais de dois corpos negros às temperaturas $T_1=800$ K e $T_2=3200$ K, são, respectivamente, λ_1 e λ_2 . Qual é a razão λ_1 / λ_2 ? A. 0,25 B. 0,50 C. 2 D. 3 E. 4	
5.	O gráfico mostra a curva espectral de um corpo negro. Qual é, em Kelvin, a temperatura a que ele se encontra? ($b = 3 \cdot 10^{-3}$ SI) A. 2000 B. 3000 C. 4000 D. 6000 E. 8000	
6.	Duas estrelas X e Y têm temperaturas superficiais de 6000 K e 3000 K, respectivamente. Qual é a relação entre as intensidades I_X e I_Y das radiações emitidas pelas estrelas X e Y? A. $I_X=2I_Y$ B. $I_X=16I_Y$ C. $I_X=32I_Y$ D. $I_X=64I_Y$ E. $I_X=256I_Y$	
7.	Qual das alternativas seguintes, apresenta apenas ondas exclusivamente electromagnéticas? A. Raios x, raios gama, ultravioleta. B. Infravermelho, ondas de rádio, som. C. Luz visível, ultravioleta, som. D. Ultravioleta, raios gama, infrassom. E. Ondas de rádio, infravermelho, ultrassom.	
8.	Qual das cores do espectro visível apresenta maior frequência? A. Vermelho B. Amarelo C. Verde D. Azul E. Violeta	
9.	Um laser emite um pulso de luz monocromático com duração de 6 ns, com frequência de $4 \cdot 10^{14}$ Hz e potência de 110 mW. Qual é o número de fótons contidos nesse pulso? ($h = 6,6 \times 10^{-34}$ J.s) A. $2,5 \cdot 10^9$ B. $2,5 \cdot 10^{12}$ C. $6,9 \cdot 10^{13}$ D. $2,5 \cdot 10^{14}$ E. $4,2 \cdot 10^{14}$	
10.	Qual é, em nanómetros, o comprimento de onda associado à energia envolvida na transição mostrada na figura? ($h = 6,6 \cdot 10^{-34}$ SI, $C = 3 \cdot 10^8$ m/s) A. 330 B. 440 C. 550 D. 660 E. 770	

25.	Após 15 minutos de observação, a massa da amostra de um dado isótopo radioactivo sofre uma redução de 144 mg para 18 mg. Qual é, em minutos, o valor da meia-vida desse isótopo? A. 3 B. 4 C. 5 D. 6 E. 7																																								
26.	Certa massa de um gás ocupa um volume de 20 litros a 27°C e 600 mmHg de pressão. Qual é, em litros, o volume ocupado por essa mesma massa de gás a 47°C e 800 mmHg de pressão? A. 4 B. 6 C. 8 D. 12 E. 16																																								
27.	Os gráficos ilustram as transformações termodinâmicas de uma massa constante de um gás ideal. Quais os gráficos que representam, respectivamente os processos isotérmico, isobárico e isovolumétrico?  I)  II)  III)  IV)  V)  A. I, II e III. B. I, III e V C. II, III e IV D. III, IV e II E. III, V e II																																								
28.	Uma certa massa de gás ideal passa por uma transformação isobárica. Quais os pares de pontos, Temperatura (T) e volume (V) que podem representar esta transformação? <table border="1" style="display: inline-table; margin-right: 10px;"> <tr><td>A.</td><td><table border="1"><tr><th>T</th><th>V</th></tr><tr><td>4</td><td>2</td></tr><tr><td>8</td><td>3</td></tr></table></td><td>B.</td><td><table border="1"><tr><th>T</th><th>V</th></tr><tr><td>2</td><td>4</td></tr><tr><td>4</td><td>8</td></tr></table></td><td>C.</td><td><table border="1"><tr><th>T</th><th>V</th></tr><tr><td>5</td><td>2</td></tr><tr><td>8</td><td>1</td></tr></table></td><td>D.</td><td><table border="1"><tr><th>T</th><th>V</th></tr><tr><td>3</td><td>1</td></tr><tr><td>6</td><td>5</td></tr></table></td><td>E.</td><td><table border="1"><tr><th>T</th><th>V</th></tr><tr><td>1</td><td>7</td></tr><tr><td>2</td><td>8</td></tr></table></td></tr> </table>	A.	<table border="1"><tr><th>T</th><th>V</th></tr><tr><td>4</td><td>2</td></tr><tr><td>8</td><td>3</td></tr></table>	T	V	4	2	8	3	B.	<table border="1"><tr><th>T</th><th>V</th></tr><tr><td>2</td><td>4</td></tr><tr><td>4</td><td>8</td></tr></table>	T	V	2	4	4	8	C.	<table border="1"><tr><th>T</th><th>V</th></tr><tr><td>5</td><td>2</td></tr><tr><td>8</td><td>1</td></tr></table>	T	V	5	2	8	1	D.	<table border="1"><tr><th>T</th><th>V</th></tr><tr><td>3</td><td>1</td></tr><tr><td>6</td><td>5</td></tr></table>	T	V	3	1	6	5	E.	<table border="1"><tr><th>T</th><th>V</th></tr><tr><td>1</td><td>7</td></tr><tr><td>2</td><td>8</td></tr></table>	T	V	1	7	2	8
A.	<table border="1"><tr><th>T</th><th>V</th></tr><tr><td>4</td><td>2</td></tr><tr><td>8</td><td>3</td></tr></table>	T	V	4	2	8	3	B.	<table border="1"><tr><th>T</th><th>V</th></tr><tr><td>2</td><td>4</td></tr><tr><td>4</td><td>8</td></tr></table>	T	V	2	4	4	8	C.	<table border="1"><tr><th>T</th><th>V</th></tr><tr><td>5</td><td>2</td></tr><tr><td>8</td><td>1</td></tr></table>	T	V	5	2	8	1	D.	<table border="1"><tr><th>T</th><th>V</th></tr><tr><td>3</td><td>1</td></tr><tr><td>6</td><td>5</td></tr></table>	T	V	3	1	6	5	E.	<table border="1"><tr><th>T</th><th>V</th></tr><tr><td>1</td><td>7</td></tr><tr><td>2</td><td>8</td></tr></table>	T	V	1	7	2	8		
T	V																																								
4	2																																								
8	3																																								
T	V																																								
2	4																																								
4	8																																								
T	V																																								
5	2																																								
8	1																																								
T	V																																								
3	1																																								
6	5																																								
T	V																																								
1	7																																								
2	8																																								
29.	O gráfico da pressão (P) em função do volume (V) representa a transformação gasosa SH sofrida por uma determinada amostra de gás ideal. Sabe-se que $V_2=2V_1$ e $P_2=2P_1$. Qual é o trabalho realizado pelo gás, em função de P_1 e V_1? A. $0,5P_1V_1$ B. P_1V_1 C. $1,5P_1V_1$ D. $2P_1V_1$ E. $4P_1V_1$ 																																								
30.	Um gás a uma pressão de 1,5 MPa sofre uma transformação isobárica até que seu volume passe de 100 litros para 200 litros. Qual é, em quilojoules, o trabalho realizado pelo gás nesta transformação? A. 1,5 B. 15 C. 150 D. 170 E. 180																																								
31.	A figura mostra a variação do volume de um gás perfeito, em função da temperatura, numa transformação isobárica de 5Pa. Sabendo-se que o gás recebeu 600J na forma de calor, qual é, em Joule, a variação da energia interna do gás? A. 200 B. 370 C. 450 D. 570 E. 600 																																								
32.	A água de massa específica $\rho = 10^3 \text{ kg/m}^3$, escoava através de um tubo horizontal representado na figura. No ponto 1, a pressão manométrica vale 12 kPa e a velocidade é de 6 m/s. Qual é, em kPa, a pressão manométrica no ponto 2, onde a velocidade é de 4m/s? A. 12 B. 14 C. 16 D. 20 E. 22 																																								
33.	No tubo representado, se as secções 2 e 3 têm o mesmo diâmetro. Como estão relacionadas as pressões do fluido nos pontos 1,2,3 e 4? A. $P_1=P_2=P_3=P_4$ B. $P_1>P_2>P_3>P_4$ C. $P_1<P_2<P_3<P_4$ D. $P_1<P_2=P_3>P_4$ E. $P_1<P_2=P_3<P_4$ 																																								
34.	Em uma cultura irrigada por um cano que tem área de secção recta de 100 cm ² , passa água com uma vazão de 7200 litros por hora. Qual é, em m/s, a velocidade de escoamento da água nesse cano? A. 0,02 B. 0,2 C. 2 D. 20 E. 200																																								
35.	Em um escoamento, na secção circular de um tubo horizontal, a velocidade do fluido é de 2 m/s. Qual é, em m/s, a velocidade do fluido numa secção do estrangulamento do tubo, se o seu diâmetro reduz-se à metade? A. 3 B. 4 C. 6 D. 8 E. 9																																								
36.	Um bloco de massa m, preso na extremidade de uma mola, oscila com um período $T=0,25\text{s}$. Qual será, em unidades SI, o novo valor do período das oscilações, se a massa do pêndulo for aumentada dezasseis vezes? A. 1 B. 2 C. 3 D. 4 E. 5																																								

