

MEC - Mestrado Integrado em Engenharia Civil

LEGM - Licenciatura Bolonha em Engenharia Geológica e de Minas

TERMODINÂMICA E ESTRUTURA DA MATÉRIA 2012 - 2013

Simulação de exame, 26 de Março de 2013

I - Questões teóricas (3 valores)

1 – A lei zero da termodinâmica permite-nos definir:

- a) Temperatura
- b) Equilíbrio Térmico
- c) Energia Interna

2 – O calor é:

- a) O conteúdo energético de um objeto
- b) Uma propriedade dos sistemas relacionada com a sua temperatura
- c) A energia transferida entre sistemas por causa de diferença de temperaturas

3 – Um gás ideal com uma pressão de $2 \times 10^5 \text{ Pa}$ e um volume de 5 cm^3 sofre um processo isotérmico. As condições no estado final poderiam ser:

- a) uma pressão de $1 \times 10^5 \text{ Pa}$ e um volume de 10 cm^3
- b) uma pressão de $5 \times 10^5 \text{ Pa}$ e um volume de 1 cm^3
- c) uma pressão de $5 \times 10^5 \text{ Pa}$ e um volume de 10 cm^3

4 – Um processo adiabático de um gás ideal é representado no diagrama p-V por:

- a) uma recta horizontal
- b) uma recta vertical
- c) uma curva do tipo $pV^n, n > 1$

5 – Um gás real é alterado lentamente do estado 1 para o estado 2 sem que haja transferência de trabalho. Este processo terá de ser:

- a) Isocórico
- b) Isotérmico
- c) Isobárico

6 – A diferença de entropia $\Delta S = S_2 - S_1$ entre o estado 1 para um estado 2 pode ser calculada por $\Delta S = \int \frac{dQ}{T}$ se

- a) O processo for isotérmico
- b) O processo for reversível
- c) Se calcularmos primeiro o trabalho

II - Questão (7 valores)

Um termoacumulador contém 200 L de água a 100 kPa e 20 °C. Uma resistência elétrica fornece 40 MJ de trabalho de forma a aumentar a temperatura da água até aos 60 °C. Assuma que a temperatura ambiente é 20°C e que a água permanece no estado líquido ao longo do processo. Assuma ainda que o termoacumulador não está bem isolado.

Nota: $C_{\text{água}}(20^{\circ}\text{C}) = 4,182\text{kJ/kg}^{\circ}\text{C}$ $\rho_{\text{água}}(20^{\circ}\text{C}) = 0,998\text{ kg/L}$

- Calcule a transferência de calor entre termoacumulador e o exterior **(2 valores)**.
- Calcule a variação de entropia no termoacumulador **(1 valor)**.
- Calcule a variação de entropia no universo e verifique se o processo é possível **(2 valores)**.
- Sabendo que a radiação média solar do local é de 1,8 kWh/m²/dia, e assumindo que o termoacumulador está bem isolado, verifique quantos m² de painéis são necessários para aquecer a água diariamente **(2 valores)**.