



## Ujian Akhir Semester 2008/2009

Matakuliah : Termodinamika

Departemen : Fisika FMIPA UI

Dosen/Asisten : Dr. Muhammad Hikam

Hari/Tanggal : Kamis, 19 April 2009

Jam : 07:30-09:10; Closed book

1. Jawablah dengan singkat dan jelas:

- Ketika didekat kipas angin (non AC) udara terasa lebih dingin, padahal gerakan udara semakin kencang, jelaskan! Hal ini seolah-olah pertentangan dengan kaidah termodinamika yang mengatakan apabila gerakan rata-rata partikel makin cepat maka suhu semakin tinggi.
- Jelaskan statistik Maxwell-Boltzmann, Bose-Einstein dan Fermi-Dirac!

2. Tunjukkan bahwa:

$$(a). P = NkT \left( \frac{\partial \ln Z}{\partial V} \right)_T \quad (\text{petunjuk: hubungkan dengan } F)$$

$$(b). \left( \frac{\partial G}{\partial T} \right)_P = -S$$

3. Dua partikel berada pada dua level energi (1 eV dan 2 eV) level yang lebih rendah mempunyai degenerasi tiga. Gunakan statistika kuantum.

- Hitunglah jumlah macrostate!
- Hitunglah probabilitas termodinamika untuk setiap macrostate!

4. Pada temperatur 6 K dan tekanan 19,7 atm  $\text{He}^4$  memiliki volume spesifik  $v = 2,64 \times 10^{-2} \text{ m}^3 \text{ kilomole}^{-1}$  ( $\text{He}^4$  bukan gas ideal). Kompresibilitas termal pada keadaan tersebut  $9,42 \times 10^{-8} \text{ m}^2 \text{ N}^{-1}$  dan koefisien ekspansi  $\beta = 5,35 \times 10^{-2} \text{ K}^{-1}$ . Bila  $c_v = 9950 \text{ J kilomole}^{-1} \text{ K}^{-1}$ :

(a) Carilah  $c_P$ !

$$(b) \text{ Hitunglah nilai } \left( \frac{\partial u}{\partial v} \right)_T !$$

(c). Hitung kecepatan *root-mean-square* molekul ( $\approx v_{rms}$ )

(d). Jarak bebas rata-rata

Formula/konstanta yang mungkin digunakan:

$$H = U + PV$$

Gas ideal monatomik:  $U = 3/2 NkT$

$$F = U - TS$$

$$C_P = T \left( \frac{\partial S}{\partial T} \right)_P ; \quad C_v = T \left( \frac{\partial S}{\partial T} \right)_v$$

$$G = U - TS + PV$$

$$k = 1,38 \times 10^{-23} \text{ SI} ; \quad N_A = 6,02 \times 10^{23}$$

$$TdS = dU + pdV.$$

$$l_m = \frac{1}{4\pi\sqrt{2}r^2 n_V}, \quad c_P - c_v = T \left( \frac{\partial P}{\partial T} \right)_v \left( \frac{\partial v}{\partial T} \right)_P$$

$$F = -NkT \ln Z$$

$$\kappa = -\frac{1}{V} \left( \frac{\partial V}{\partial P} \right)_T ; \quad \beta = \frac{1}{V} \left( \frac{\partial V}{\partial T} \right)_P ;$$