

Total number of printed pages-7

(Thermal Physics and Statistical Mechanics)

I am Musing:

Time : Three hours

The figures in the margin indicate full marks for the questions.

Answer either in English or in Assamese.

(c) State first law of thermodynamics.

তাপগতিব প্রথম সূত্রটো লিখা।

(d) Speed of 8 particles in m/s are 0, 1.0, 2.0, 3.0, 4.0, 5.0, 6.0 and 7.0. Find the r.m.s speed.

यदि 8 टो कलाव अंति m/s एककत तर्फे 0, 1.0
2.0, 3.0, 4.0, 5.0, 6.0 आवू 7.0 हय, तेहु
सिहत्र r.m.s अंति किमान हवा।

(e) What is degree of freedom ?

ଅନୁଷ୍ଠାନର ମାତ୍ରା କି? T . audit

卷之三

f) What is a black body ?

(g) What is the difference between

gas and ideal gas?

ফটন গেছ আৰু আদৰ্শ গেছুৰ পাৰ্থক্য কি?

Answer the following questions : $2 \times 4 = 8$

ତଳେ ପ୍ରଶ୍ନାବୋବର ଉତ୍ତର ଲିଖି ॥

(c) Explain zeroth law of thermodynamics

ESTIMATES OF THE NUMBER OF VARIOUS SPECIES

ବୋଶ ନିର୍ଗୟ କରା ।

3 (Sem - 3 / CBCS) BHV HC / BC / C 3

(b) Derive Clausius-Clapeyron equation.
ক্লায়েসিয়াস-ক্লেপেরন সমীকরণটো নির্ণয় কৰা।

(c) Establish the relation between entropy and thermodynamic probability.
এনট্রপি আৰু তাপগতিক সম্ভাৱিতাৰ মাজৰ সম্পর্ক পঢ়িয়া কৰা।

(d) Derive an expression of mean free path.
গড় মুক্ত পথৰ প্ৰকাৰ বাণি উলিঙ্গো।

(e) Establish the relation between C_p and C_v .
 C_p আৰু C_v ৰ মাজত সমষ্টি প্ৰতিষ্ঠা কৰা।

4. Answer **any three** questions from the following :
তলত দিয়াৰেৰ পৰা যিকেনেলা তিনিটা প্ৰশ্নৰ উত্তৰ কৰা :

(a) What do you mean by reversible and irreversible process ? State and prove Carnot's theorem.
পৰিবহণীয় আৰু অপৰিবহণীয় প্ৰক্ৰিয়া বিলিলে কি বৰ্জা ?
কাৰ্নটৰ উপস্থানটো লিখা আৰু প্ৰমাণ কৰা।

10x3=30

3 (Sem-3/CBSCS) PHY HG/RC/G 4 ডিস্ট্ৰিবিউশন (১৫-১৬৩৩)

(b) Derive the general expression for Maxwell's thermodynamical relation.
Using this relation find Maxwell's first and second thermodynamical relation.
নোট
6+4=10

বেজুৰেৰ তাপ-গতিক সম্পর্কসমূহৰ মূল প্ৰকাৰ বাণি নিৰ্ণয় কৰা। এই প্ৰকাৰ বাণিৰ পৰা মেঝেৰেৱ প্ৰথম আৰু দ্বিতীয় তাপগতিক সমষ্টিটো নিৰ্ণয় কৰা।

(c) State the law of equipartition of energy.
Establish the relation between ratio of specific heats and degree of freedom.
Using this relation find the values of ratio of specific heats in case of monoatomic gas and diatomic gas.
1+5+4=10

শক্তিৰ সম বচনৰ সূত্ৰটো লিখা। আপেক্ষিক তাপৰ অনুপাত আৰু ঘৃণ্ণণৰ মাজৰ সম্বন্ধটো প্ৰতিষ্ঠা কৰা। এই সমৰক্ষটো দ্বাৰাৰ কৰি এক গৰুবাণাণবিক গেছ আৰু দ্বিপৰাণাণবিক গৈছেৰ আপেক্ষিক তাপৰ অনুপাত নিৰ্ণয় কৰা।

(d) State Stefan-Boltzmann law. Derive Stefan-Boltzmann law from Planck's law.
নোট
2+8=10

3 (Sem-3/CBSCS) PHY HG/RC/G 5 ডিস্ট্ৰিবিউশন (১৫-১৬৩৩)

Contd...
ACC NO. : 202832 LIBRARY & OFFICE

বেজুৰেৰ তাপগতিক সম্পর্ক ব্যৱহাৰ কৰি দেখুওৰা বেশী হ'ব।

(a) $\left(\frac{\partial C_V}{\partial V}\right)_T = T \left(\frac{\partial^2 S}{\partial V \partial T} \right)_V = T \left(\frac{\partial^2 P}{\partial T^2} \right)_V$

(b) $\left(\frac{\partial C_P}{\partial P}\right)_T = T \left(\frac{\partial^2 S}{\partial P \partial T} \right)_P = -T \left(\frac{\partial^2 V}{\partial T^2} \right)_P$

2+8=10

পৰিবহণ পৰিবহণীয় আৰু অনুমত এটাৰ বাবে সামৰণ প্ৰকাৰ বাণি পঢ়িয়া পতিষ্ঠা কৰা।

(f) Using Maxwell's thermodynamical relations, show that $\text{monoatomic } 5+5=10$
নোট
01+4+5
মুভুজ মুভুজ
নোট
01+8+5
তাৰিখ
তাৰিখ

(a) $\left(\frac{\partial C_V}{\partial V}\right)_T = T \left(\frac{\partial^2 S}{\partial V \partial T} \right)_V = T \left(\frac{\partial^2 P}{\partial T^2} \right)_V$

(b) $\left(\frac{\partial C_P}{\partial P}\right)_T = T \left(\frac{\partial^2 S}{\partial P \partial T} \right)_P = -T \left(\frac{\partial^2 V}{\partial T^2} \right)_P$

3 (Sem-3/CBSCS) PHY HG/RC/G 6 ডিস্ট্ৰিবিউশন (১৫-১৬৩৩)

3500