CITY COLLEGE

Internal Examination 2021-22 Physics (Gen) CBCS Semester- III

Paper: GE3 (Thermal Physics and Statistical Mechanics)

Time: I hour Full Marks: 20

যে কোন দশটি প্রশ্নের উত্তর দাওঃ-

[50 × \(\) = \(\) \(\)

- ১। তাপগতিবিদ্যার প্রথম সূত্রটি বিবৃত ও ব্যাখ্যা কর।
- ২। তাপগতীয় সংস্থা কি ?
- ৩। এক মোল আদর্শ গ্যাসের দুটি আপেক্ষিক তাপের অন্তরফল নির্ণয় কর।
- ৪। সমোষ্ণ লেখ অপেক্ষা রুদ্ধতাপ লেখ বেশি খাড়া হয় কেন ?
- ৫। সমোষ্ণ প্রক্রিয়ায় কোন আদর্শ গ্যাস কর্তৃক কৃতকার্যের পরিমাণ নির্ণয় কর ।
- ৬। আবর্ত প্রক্রিয়া কি ?
- ৭। প্রত্যাবর্তক প্রক্রিয়ার একটি ব্যাখ্যাসহ উদাহরণ দাও ।
- ৮। এনট্রপি কি ?
- ৯। জুল টমসন প্রক্রিয়া কি ?
- ১০।বোস-আইনস্টাইন পরিসংখ্যান এর মূল স্বীকার্য গুলি কি কি ?
- ১১। আণুবীক্ষণিক ও চাক্ষুষ অবস্থা বলতে কি বোঝ ?
- ১২। B-E এবং F-D পরিসংখ্যান এর মধ্যে তুলনা কর ।
- ১৩। কোয়ান্টাম পরিসংখ্যান এর প্রয়জনিয়াতা কি?
- ১৪। তাপগতীয় সম্ভাবনা ও এনট্রপির মধ্যে সম্পর্কটি নিরূপণ কর ।
- ১৫। একটি গ্যাস এর পৃথক ভাবে শনাক্তসাধ্য দুটি একই রকমের কণা k তম শক্তি স্তরে অবস্থান করে। M-B পরিসংখ্যান অনুসারে k তম শক্তি স্তরে তিনটি কোয়ান্টাম স্তর আছে। সম্ভাব্য আণুবীক্ষণিক স্তর এর সংখ্যা নির্ণয় কর ।

(English Version)

Answer any ten questions from the following: [10×2 = 20]

- I. State and explain the first law of thermodynamics?
- 2. What is thermodynamic system?
- 3. For one mole ideal gas find the difference between the two specific heats.
- 4. Why adiabatic curves are steeper than isothermal curves?
- 5. Find the work done by an ideal gas during an isothermal process.
- 6. What is cyclic process?
- 7. Give one example of reversible process with explanation.
- 8. Define entropy.
- 9. What is Joule-Thomson process?
- 10. What are the basic postulates of Bose-Einstein statistics?
- II. Explain macrostate and microstate.
- 12. Compare the B-E and F-D statistics.
- 13. What is the need of quantum statistics?
- 14. Deduce the relation between thermodynamic probability and entropy.
- 15. A gas has two distinguishable identical particles in k th energy level in which there are three quantum states according to M-B statistics. Find the possible number of microstates.