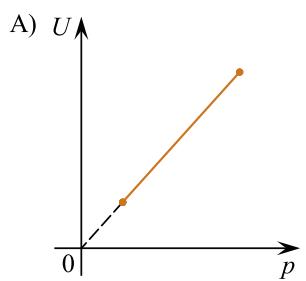


таблице изображены графики зависимостей внутренней энергии U идеального газа от его давления p , а также среднего значения квадрата скорости хаотического движения молекул идеального газа от его обратной плотности. В обоих случаях количество газа является постоянным. Установите соответствие между графиками и названиями термодинамических процессов, в которых участвует газ. К каждой позиции первого столбца подберите соответствующую позицию из второго столбца и запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

ГРАФИК

ТЕРМОДИНАМИЧЕСКИЙ ПРОЦЕСС



- 1) изотермический
- 2) изохорный
- 3) изобарный
- 4) адиабатный

