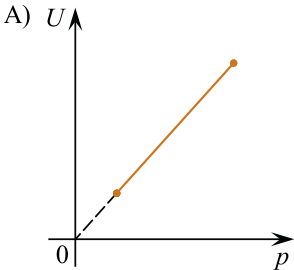
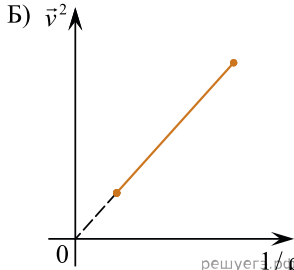


таблице изображены графики зависимостей внутренней энергии U идеального газа от его давления p , а также среднего значения квадрата скорости хаотического движения молекул идеального газа от его обратной плотности. В обоих случаях количество газа является постоянным. Установите соответствие между графиками 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
<p>А) </p>	<p>1) изотермический 2) изохорный 3) изобарный 4) адиабатный</p>
<p>Б) </p>	