

Имеется два сосуда, заполненных идеальными газами: в первом сосуде находится кислород при температуре $47\text{ }^{\circ}\text{C}$, во втором — азот при температуре $164,5\text{ }^{\circ}\text{C}$. Определите, на какую величину среднеквадратичная скорость хаотического движения молекул азота больше среднеквадратичной скорости хаотического движения молекул кислорода. Ответ выразите в метрах в секунду и округлите до целого числа.