

Одноатомный идеальный газ в количестве  $\nu$  моль помещают в герметично закрытый сосуд объема  $V_0$  и начинают нагревать. Начальное давление газа  $p_0$ . Масса газа в сосуде остается неизменной.  $R$  — универсальная газовая постоянная. Установите соответствие между физическими величинами, характеризующими газ, и формулами, выражающими их зависимость от абсолютной температуры  $T$  газа в условиях данной задачи.

ФИЗИЧЕСКАЯ ВЕЛИЧИНА	ЗНАЧЕНИЕ (В СИ)
А) давление газа $p(T)$	1) $\frac{\nu RT}{p_0}$
Б) внутренняя энергия газа $U(T)$	2) $\frac{3\nu RT}{2}$
	3) $\frac{\nu RT}{V_0}$
	4) $\frac{2\nu RT}{3}$

К каждой позиции первого столбца подберите соответствующую позицию из второго столбца и запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б