Задания для подготовки к переводному экзамену и ЕГЭ

1. Аргон помещают в открытый сверху сосуд под лёгкий подвижный поршень и начинают охлаждать. Давление воздуха, окружающего сосуд, равно 10^5 Па. Начальный объём газа 9 л, начальная температура 450 К. Масса газа в сосуде остаётся неизменной. Трением между поршнем и стенками сосуда пренебречь.

Установите соответствие между физическими величинами, характеризующими аргон, и формулами, выражающими их зависимость от абсолютной температуры T газа в условиях данной задачи. К каждой позиции первого столбца подберите соответствующую позицию второго столбца и запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

ФИЗИЧЕСКАЯ ВЕЛИЧИНА	ФОРМУЛЫ	
A) объём газа $V(T)$	1) aT , $a = 2.10^{-5} \text{ m}^3/\text{K}$	
Б) внутренняя энергия газа $U(T)$	$(2) b/T, b = 4050 \text{ m}^3 \cdot \text{K}$	
	3) cT , $c = 20$ Дж/К	
	4) dT , $d = 3$ Дж/К	

Ответ:		
--------	--	--

- **2.** В бутылке объёмом V=1 л находится гелий при нормальном атмосферном давлении. Горлышко бутылки площадью S=2 см 2 заткнуто короткой пробкой, имеющей массу m=20 г. Если бутылка лежит горизонтально, то для того, чтобы медленно вытащить из её горлышка пробку, нужно приложить к пробке горизонтально направленную силу F=1 Н. Бутылку поставили на стол вертикально горлышком вверх. Какое количество теплоты нужно сообщить гелию в бутылке для того, чтобы он выдавил пробку из горлышка?
- **3.** Два одинаковых теплоизолированных сосуда соединены короткой трубкой с краном. Объём каждого сосуда V = 1 м³. В первом сосуде находится $v_1 = 1$ моль гелия при температуре $T_1 = 400$ K; во втором $v_2 = 3$ моль аргона при температуре T_2 . Кран открывают. После установления равновесного состояния давление в сосуде становится p = 5,4 кПа. Определите первоначальную температуру аргона T_2 .
- **4.** На рисунке представлен график зависимости температуры образца от времени при постоянной мощности теплоподвода к нему. Известно, что удельная теплота плавления вещества равна 210 кДж/кг и что в начальный момент наблюдения образец находился в твёрдом состоянии. Рассчитайте удельную теплоёмкость вещества образца в твёрдом состоянии.

