



Тренировочный тест 4

Изменение агрегатных состояний вещества

При выполнении заданий в ответах под номером выполняемого вами задания поставьте знак «×» в клеточке, номер которой соответствует номеру выбранного вами ответа.

Вариант 1

1. Установите соответствие между физическими величинами и формулами для их расчёта.

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

ФИЗИЧЕСКИЕ ВЕЛИЧИНЫ

- А) удельная теплота плавления
Б) количество теплоты, необходимое для нагревания вещества в данном агрегатном состоянии
В) количество теплоты, необходимое для плавления вещества при температуре плавления

ФОРМУЛЫ

- 1) $\frac{Q}{m(t_2 - t_1)}$
2) $\frac{Q}{m}$
3) $cm(t_2 - t_1)$
4) λm
5) $\frac{Q}{cm}$

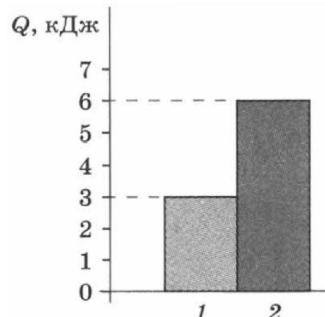
A	B	V

2. Удельная теплота плавления льда равна $3,3 \cdot 10^5 \frac{\text{Дж}}{\text{кг}}$. Это означает, что
1) в процессе плавления 1 кг льда при температуре плавления выделяется количество теплоты $3,3 \cdot 10^5 \text{ Дж}$

- 2) для плавления $3,3 \cdot 10^5$ кг льда при температуре плавления требуется количество теплоты 1 Дж
 3) в процессе плавления $3,3 \cdot 10^5$ кг льда при температуре плавления выделяется количество теплоты 1 Дж
 4) для плавления 1 кг льда при температуре плавления требуется количество теплоты $3,3 \cdot 10^5$ Дж

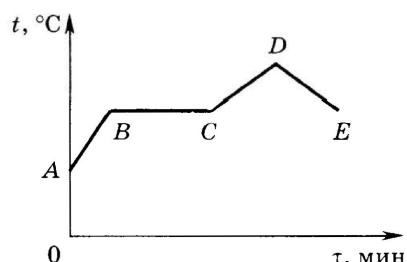
3. На диаграмме приведены значения количества теплоты, необходимого для превращения двух веществ одинаковой массы из жидкого состояния в газообразное при температуре кипения. Сравните удельную теплоту парообразования L_1 и L_2 этих веществ.

- 1) $L_1 = 0,5L_2$ 3) $L_1 = 1,5L_2$
 2) $L_1 = L_2$ 4) $L_1 = 2L_2$



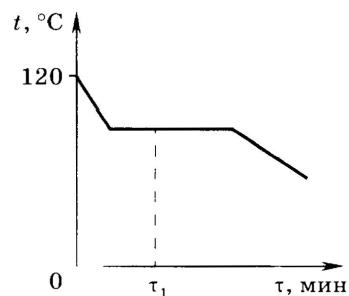
4. На рисунке приведён график зависимости температуры спирта от времени при его нагревании и последующем охлаждении. Первоначально спирт находился в жидком состоянии. Какой участок графика соответствует процессу кипения спирта?

- 1) AB 3) CD
 2) BC 4) DE



5. На рисунке приведён график зависимости температуры воды от времени. В начальный момент времени вода находилась в газообразном состоянии. В каком состоянии находится вода в момент времени τ_1 ?

- 1) только в газообразном
 2) только в жидком
 3) часть воды в жидком состоянии, часть — в газообразном
 4) часть воды в жидком состоянии, часть — в твёрдом



6. Чему равна масса куска олова, если на его нагревание от 32°C до температуры плавления и на последующее плавление было затрачено количество теплоты 21 кДж ? Температура плавления олова 232°C , удельная теплота плавления олова $59\,000 \frac{\text{Дж}}{\text{кг}}$, удельная теплоёмкость олова $230 \frac{\text{Дж}}{\text{кг} \cdot ^{\circ}\text{C}}$.

1) 0,2 кг

2) 0,36 кг

3) 0,40 кг

4) 0,46 кг

Ответы.

Номера заданий

	1	2	3	4	5	6
1	<input type="checkbox"/>					
2	<input type="checkbox"/>					
3	<input type="checkbox"/>					
4	<input type="checkbox"/>					



Самооценка



Оценка учителя

Вариант 2

1. Установите соответствие между физическими величинами и формулами для их расчёта.

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

ФИЗИЧЕСКИЕ ВЕЛИЧИНЫ

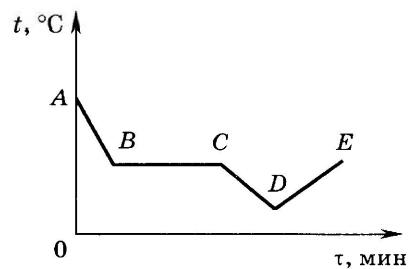
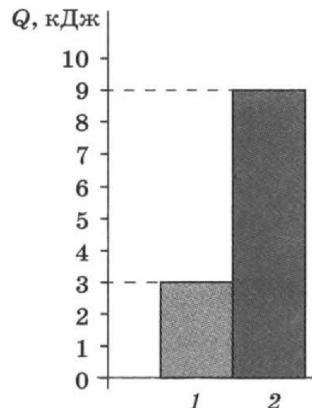
- А) удельная теплота плавления
- Б) удельная теплоёмкость вещества
- В) удельная теплота сгорания топлива

ФОРМУЛЫ

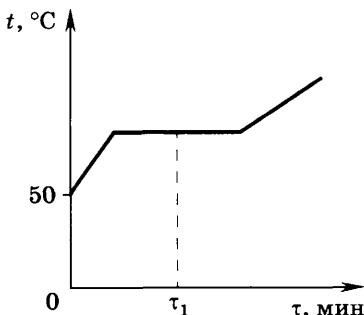
- 1) $\frac{Q}{m(t_2 - t_1)}$
- 2) $\frac{Q}{m}$
- 3) $\frac{Q}{cm}$
- 4) λm
- 5) qm

A	Б	В

2. Удельная теплота плавления льда равна $3,3 \cdot 10^5 \frac{\text{Дж}}{\text{кг}}$. Это означает, что при температуре 0°C
- в процессе кристаллизации $3,3 \cdot 10^5$ кг воды выделяется количество теплоты 1 Дж
 - для кристаллизации 1 кг воды требуется количество теплоты $3,3 \cdot 10^5$ Дж
 - в процессе кристаллизации 1 кг воды выделяется количество теплоты $3,3 \cdot 10^5$ Дж
 - для кристаллизации $3,3 \cdot 10^5$ кг воды требуется количество теплоты 1 Дж
3. На диаграмме приведены значения количества теплоты, необходимого для превращения двух веществ одинаковой массы из жидкого состояния в газообразное при температуре кипения. Сравните удельную теплоту парообразования L_1 и L_2 этих веществ.
- $L_2 = 0,3L_1$
 - $L_2 = L_1$
 - $L_2 = 1,5L_1$
 - $L_2 = 3L_1$
4. На рисунке приведён график зависимости температуры спирта от времени при его охлаждении и последующем нагревании. Первоначально спирт находился в газообразном состоянии. Какой участок графика соответствует процессу конденсации спирта?
- AB
 - BC
 - CD
 - DE



5. На рисунке приведён график зависимости температуры воды от времени. Начальная температура воды 50°C . В каком состоянии находится вода в момент времени τ_1 ?



- 1) только в газообразном
- 2) только в жидком
- 3) часть воды в жидком состоянии, часть — в газообразном
- 4) часть воды в жидком состоянии, часть — в твёрдом

6. Какое количество теплоты необходимо затратить на нагревание куска олова массой $0,2\text{ кг}$ от 32°C до температуры плавления и на последующее его плавление? Температура плавления олова 232°C , удельная теплота плавления олова $59\,000 \frac{\text{Дж}}{\text{кг}}$,

удельная теплоёмкость олова $230 \frac{\text{Дж}}{\text{кг} \cdot ^{\circ}\text{C}}$.

- 1) $21\,000\text{ Дж}$
- 2) $11\,800\text{ Дж}$
- 3) $10\,672\text{ Дж}$
- 4) 9200 Дж

Ответы.

Номера вариантов ответов	Номера заданий					
	1	2	3	4	5	6
1	<input type="checkbox"/>					
2		<input type="checkbox"/>				
3		<input type="checkbox"/>				
4		<input type="checkbox"/>				

Самооценка Оценка учителя