Підготовка до контрольної роботи № 2
з теми «Зміна агрегатного стану речовини. Теплові двигуни»

1. Процес переходу речовини з рідкого стану в газоподібний.

Кристалізація

Пароутворення

Плавлення

Конденсація

2. Питома теплота плавлення речовини вимірюється

$\frac{\text{Дж}}{\text{кг}\cdot{}^\circ\text{C}}$; Дж; $\frac{\text{Дж}}{\text{кг}}$; %;

3. За якою формулою обчислюють кількість теплоти, яка виділиться в ході повного згоряння палива?

$Q = \lambda m$ $Q = rm$ $Q = qm$ $Q = cm\Delta t$

4. Чому, поки рідина не кипить, бульбашки пари, піднімаючись вгору, зменшуються і зникають?

5. Скільки енергії необхідно витратити для перетворення в рідкий стан 3 кг парафіну, взятого за температури плавлення?

Відповідь: Дж

6. Яку кількість спирту можна перетворити в пару, якщо надати спирту 2,7 МДж тепла. Початкова температура спирту 78 °С.

Відповідь: кг

7. Яка кількість теплоти потрібна для нагрівання і плавлення 250 г свинцю, початкова температура якого 27 °С?

Відповідь: Дж

8. На нагрівнику із ККД 45% в залізній каструлі масою 1,5 кг необхідно довести до кипіння 2 л спирту, що має температуру 25 °С. Визначте витрати природного газу на нагрівання спирту й каструлі.

LIVEWORKSHEETS

Відповідь: ______ кг

LIVEWORKSHEETS