## Контрольна робота № 2 з теми «Зміна агрегатного стану речовини. Теплові двигуни» 1 варіант

- 1. Процес переходу речовини з рідкого стану в газоподібний. (1 бал)
- а) Кристалізація
- б) Пароутворення
- в) Плавлення
- г) Конденсація
- 2. Питома теплота плавлення речовини вимірюється (1 бал)
- a)  $\frac{\mathcal{L}^{\mathsf{x}}}{\mathsf{x}_{\mathsf{C}} \cdot \mathsf{C}}$ ;
- б) Дж;
- B)  $\frac{1}{\sqrt{x}}$ ;
- г) %;
- 3. За якою формулою обчислюють кількість теплоти, яка виділиться в ході повного згоряння палива? (1 бал)
- a)  $Q = \lambda m$

- б) Q = rm в) Q = qm г)  $Q = cm\Delta t$
- 4. Чому, поки рідина не кипить, бульбашки пари, піднімаючись вгору, зменшуються і зникають? (1 бал)
- 5. Скільки енергії необхідно витратити для перетворення в рідкий стан 3 кг парафіну, взятого за температури плавлення? (2 бали)
- 6. Яку кількість спирту можна перетворити в пару, якщо надати спирту 2,7 МДж тепла. Початкова температура спирту 78 °С. (1 бал)
- 7. Яка кількість теплоти потрібна для нагрівання і плавлення 250 г свинцю, початкова температура якого 27 °C? (2 бали)
- 8. На нагрівнику із ККД 45% в залізній каструлі масою 1,5 кг необхідно довести до кипіння 2 л спирту, що має температуру 25 °C. Визначте витрати природного газу на нагрівання спирту й каструлі. (З бали)

## Контрольна робота № 2 з теми «Зміна агрегатного стану речовини. Теплові двигуни» 2 варіант

- 1. Процес переходу речовини з твердого стану в рідкий. (1 бал)
- а) Кристалізація
- б) Пароутворення
- в) Плавлення
- г) Конденсація
- 2. Питома теплота пароутворення вимірюється (1 бал)
- a)  $\frac{\mathcal{L}^{\mathsf{x}}}{\mathsf{x}_{\mathsf{C}} \cdot \mathsf{C}}$ ;
- б) Дж;
- B)  $\frac{\text{Дж}}{\text{кг}}$ ;
- г) %;
- 3. За якою формулою обчислюють кількість теплоти, яка виділяється під час кристалізації речовини? (1 бал)
- a)  $Q = \lambda m$

- б) Q = rm в) Q = qm г)  $Q = cm\Delta t$
- 4. Чому лід не відразу тане, якщо його внести з морозу в натоплену кімнату? (1 бал)
- 5. Яка кількість теплоти необхідна для перетворення ефіру масою 15 кг у пару? Ефір взято за температури кипіння. (2 бали)
- 6. Скільки кам'яного вугілля потрібно спалити, щоб виділилося 5,4 МДж теплоти? (1 бал)
- 7. Яка енергія виділилася при кристалізації та охолодженні до 35 °C залізної заготовки масою 80 кг? (2 бали)
- 8. У резервуарі нагрівача знаходиться 800 г гасу. Скільки води можна нагріти в алюмінієвій каструлі масою 12 кг цією кількістю гасу від 10 до 100 °C, якщо на нагрівання витрачається 40% енергії, що виділяється? (З бали)

## Контрольна робота № 2 з теми «Зміна агрегатного стану речовини. Теплові двигуни» 3 варіант

- 1. Процес переходу речовини з рідкого стану у твердий кристалічний. (1 бал)
- а) Кристалізація
- б) Пароутворення
- в) Плавлення
- г) Конденсація
- 2. Питома теплота згорання палива вимірюється (1 бал)
- a)  $\frac{\mathcal{L}^{\mathsf{x}}}{\mathsf{x}_{\mathsf{C}} \cdot \mathsf{C}}$ ;
- б) Дж;
- $B)\frac{\pi}{\kappa_{r}};$
- г) %;
- 3. За якою формулою обчислюють кількість теплоти, яка виділяється під час конденсації пари? (1 бал)
- a)  $Q = \lambda m$

- б) Q = rm в) Q = qm г)  $Q = cm\Delta t$
- 4. Чому кипляча в чайнику вода відразу ж перестає кипіти, як тільки чайник знімають з вогню? (1 бал)
- 5. Яка кількість теплоти виділиться при спалюванні 4 кг торфу? (2 бали)
- 6. Для плавлення шматка металу масою 1,5 кг, взятого при температурі плавлення, потрібно 405 кДж тепла. Знайдіть питому теплоту плавлення металу. (1 бал)
- 7. Водяну пару масою 20 г взято при температурі 100 °C. Яка кількість теплоти виділиться при конденсації і подальшому охолодженні води до 18 °C? (2 бали)
- 8. Визначте потужність двигуна автомобіля, якщо витрати бензину становлять 38 л на 100 км шляху за умови, що середня швидкість руху дорівнює 36 км/год. ККД двигуна — 38 %. (3 бали)

## Контрольна робота № 2 з теми «Зміна агрегатного стану речовини. Теплові двигуни» 4 варіант

- 1. Процес переходу речовини з газоподібного стану в рідкий (1 бал)
- а) Кристалізація
- б) Пароутворення
- в) Плавлення
- г) Конденсація
- 2. Коефіцієнт корисної дії нагрівника вимірюється (1 бал)
- a)  $\frac{\mathcal{L}^{\mathsf{x}}}{\mathsf{x}_{\mathsf{C}} \cdot \mathsf{C}}$ ;
- б) Дж;
- $B)\frac{\dot{A}_{xr}}{\dot{x}_{r}};$
- г) %;
- 3. За якою формулою обчислюють кількість теплоти, яка необхідна для плавлення речовини? (1 бал)
- a)  $Q = \lambda m$

- б) Q = rm в) Q = qm г)  $Q = cm\Delta t$
- 4. Чому в зимовий час у людини волосся під час перебування на вулиці покриваються інієм? (1 бал)
- 5. Яка кількість теплоти виділяється в навколишнє середовище при кристалізації 6 кг заліза, взятого при температурі плавлення? (2 бали)
- 6. При згорянні 7 кг якогось виду палива виділилося 294 МДж енергії. Яке паливо згоріло? (1 бал)
- 7. Сприт масою 500 г, що має температуру 50 °C, нагріли до температури кипіння та перетворили на пару. Скільки енергії витратили на весь процес? (2 бали)
- 8. Автомобіль пройшов 120 км. Двигун автомобіля розвивав середню потужність 40 кВт і витратив 21 л бензину. З якою середньою швидкістю рухався автомобіль, якщо ККД його двигуна становить 30%? (З бали)