Варіант 1.

1. У якої температурної шкали 0 градусів відповідає температурі танення льоду, а 100 градусів – температурі кипіння води?

 а) Цельсія б) Реомюра в) Кельвіна.

 2. Тіло виконує роботу. У цьому випадку його внутрішня енергія…

 а) не змінюється б) зменшується в) збільшується.

 3. Одиницею вимірювання кількості теплоти в системі СІ є…

 а) Дж/кГ.оС б) Дж в) Дж/К.

4. У сталевому чайнику масою 0,8 кг міститься холодна вода масою 1,5 кг за температури 10 °С. Яка кількість теплоти знадобиться для нагрівання води до 100°С.

5. У холодну воду масою 8 кг, температура 5 °С, долили 6 кг гарячої води. Якою була температура гарячої води, якщо температура суміші стала 35 °С.

6. Для нагрівання 100 г деякої речовини на 1°С було затрачено 90 Дж. Що це за речовина? Визначити питому теплоємність речовини.

Варіант 2.

1. На якій температурній шкалі відсутні від’ємні температури?

 а) Цельсія б) Реомюра в) Кельвіна.

 2. Під час охолодження тіла його внутрішня енергія…

 а) не змінюєт б) зменшується в) збільшується.

 3. Одиницею вимірювання питомої теплоємності речовини в системі СІ є…

 а) Дж/кг.оС б) Дж/кг в) Дж/К.

4. У залізний котел, що має масу 10 кг, налили 30 кг води. Яку кількість теплоти потрібно передати котлу з водою, щоб нагріти їх на 90 °С?

5. У холодну воду масою 1,5 кг, температурою 20 °С, вливають гарячу воду, температурою 100 °С. Яка маса гарячої води, якщо температура суміші 35°С?

6. Яку масу води можна нагріти від 15°С до кипіння, якщо їй передати 178,5 кДж теплоти?

Варіант 1.

1. У якої температурної шкали 0 градусів відповідає температурі танення льоду, а 100 градусів – температурі кипіння води?

 а) Цельсія б) Реомюра в) Кельвіна.

 2. Тіло виконує роботу. У цьому випадку його внутрішня енергія…

 а) не змінюється б) зменшується в) збільшується.

 3. Одиницею вимірювання кількості теплоти в системі СІ є…

 а) Дж/кГ.оС б) Дж в) Дж/К.

4. У сталевому чайнику масою 0,8 кг міститься холодна вода масою 1,5 кг за температури 10 °С. Яка кількість теплоти знадобиться для нагрівання води до 100°С.

5. У холодну воду масою 8 кг, температура 5 °С, долили 6 кг гарячої води. Якою була температура гарячої води, якщо температура суміші стала 35 °С.

6. Для нагрівання 100 г деякої речовини на 1°С було затрачено 90 Дж. Що це за речовина? Визначити питому теплоємність речовини.

Варіант 2.

1. На якій температурній шкалі відсутні від’ємні температури?

 а) Цельсія б) Реомюра в) Кельвіна.

 2. Під час охолодження тіла його внутрішня енергія…

 а) не змінюєт б) зменшується в) збільшується.

 3. Одиницею вимірювання питомої теплоємності речовини в системі СІ є…

 а) Дж/кг.оС б) Дж/кг в) Дж/К.

4. У залізний котел, що має масу 10 кг, налили 30 кг води. Яку кількість теплоти потрібно передати котлу з водою, щоб нагріти їх на 90 °С?

5. У холодну воду масою 1,5 кг, температурою 20 °С, вливають гарячу воду, температурою 100 °С. Яка маса гарячої води, якщо температура суміші 35°С?

6. Яку масу води можна нагріти від 15°С до кипіння, якщо їй передати 178,5 кДж теплоти?