

ТЕСТ
Количество теплоты (2 вариант)

1. Количество теплоты, израсходованное на нагревание тела, зависит от:

- А) массы, объема и рода вещества;
- Б) изменения его температуры, плотности и рода вещества;
- В) массы тела и температуры;
- Г) рода вещества, его массы и изменения температуры.

2. Какой буквой обозначают удельную теплоемкость?

- А) q; Б) m; В) Q; Г) с.

3. В каких единицах измеряется удельная теплоемкость?

- А) $\text{Дж} / \text{кг}\cdot\text{град}$;
- Б) $\frac{\text{Дж}}{c}$;
- В) $\frac{\text{Дж}}{\text{кг}\cdot\text{град}}$;
- Г) Вт.

4. В какой из двух сосудов калориметра нужно налить воду для определения удельной теплоемкости?

- А) во внешний сосуд;
- Б) в промежуток между внутренним и внешним сосудами;
- В) во внутренний сосуд;
- Г) в любой из двух сосудов, второй не нужен.

5. При каком процессе количество теплоты рассчитывается по формуле $Q = cm(t_2 - t_1)$?

- А) при превращении жидкости в пар;
- Б) при плавлении;
- В) при сгорании топлива;
- Г) при нагревании тела в одном агрегатном состоянии.

6. Какое количество теплоты потребуется для нагревания латуни массой 1 г на 1°C?

Удельная теплоемкость латуни 380 Дж/кг°C.

- А) 1 Дж;
- Б) 0,38 Дж;
- В) 380 Дж;
- Г) 3,8 Дж.

7. Какое количество теплоты отдаёт окружающей среде медь массой 1 кг, охлаждаясь на 1°C? Удельная теплоемкость меди 380 Дж/кг°C.

- А) 1 Дж;
- Б) 380 Дж;
- В) 0,38 Дж;
- Г) 3,8 Дж.

8. На нагревание свинца массой 1 кг на 100°C расходуется количество теплоты, равное 13000 Дж. Определите удельную теплоемкость свинца.

- А) 13000 Дж/кг°C;
- Б) 13 Дж/кг°C;
- В) 130 Дж/кг°C.

9. Железный утюг массой 3 кг при включении в сеть нагрелся от 20°C до 120°C. Какое количество теплоты получил утюг? Удельная теплоемкость утюга 540 Дж/кг°C.

- А) 4,8 кДж;
- Б) 19 кДж;
- В) 162 кДж;
- Г) 2,2 кДж.