Тест по физике Изменение агрегатных состояний вещества за 9 класс

Готовые материалы для тестирования Тест по физике Изменение агрегатных состояний вещества за 9 класс с ответами

Вариант 1

- А1. При плавлении твердого тела температура:
- 1) не изменяется
- 2) увеличивается
- 3) уменьшается
- 4) увеличивается, но немного
- А2. В процессе кипения температура жидкости:
- 1) увеличивается
- 2) не изменяется
- 3) уменьшается
- 4) сначала увеличивается, а потом уменьшается
- **АЗ.** При сушке фруктов 0,8 кг влаги обращено в пар. Считая, что удельная теплота парообразования фруктовой влаги при температуре сушки равна $2,4\cdot\ 10^6$ Дж/кг , вычислите количество теплоты, необходимое для сушки фруктов.
- 1) 1,92 · 10³ кДж
- 2) 1,92 · 10⁶ кДж
- 3) $5.01 \cdot 10^4$ кДж
- 4) $3,42 \cdot 10^3$ кДж
- А4. Какая энергия вьделится при конденсации водяного пара

массой 100 г и температурой 100 °C в воду той же температуры?

- 1) 46 000 кДж
- 2) 230 кДж
- 3) 11 500 кДж
- 4) 1150 кДж
- **А5.** При сжигании сырых дров содержащаяся в них влага нагревается и превращается в пар. На сколько меньше энергии отдадут при сгорании сырые дрова массой 10 кг, если половину их массы составляет вода? Начальная температура воды, содержащейся в дровах, 0 °C.
- 1) на $8.0 \cdot 10^3$ кДж
- 2) на 2,0 · 10⁶ кДж
- 3) на $4,4 \cdot 10^3$ кДж
- 4) на $2,4 \cdot 10^4$ кДж
- **А6.** За ночь поверхность воды в озере покрылась льдом. При замерзании вода отдавала теплоту атмосферному воздуху или получала ее от него?
- 1) отдавала воздуху
- 2) получала от воздуха
- 3) не отдавала и не получала
- 4) отдавала воздуху и столько же получала от него
- **B1.** Какая энергия выделится при отвердевании 2,5 кг серебра, взятого при температуре плавления, и его дальнейшем охлаждении до 160 °C?
- **B2.** Какой будет окончательно установившаяся температура, если 500 г льда с температурой 0 °C погрузить в 4 л воды, имеющей температуру 30 °C?
- **C1.** Сколько дров надо сжечь в печке, имеющей КПД 40%, чтобы из 200 кг снега, взятого при температуре -10 °C, получить воду с температурой 20 °C?

С2. В кусок льда массой 100 г и температурой -10 °C, влили 1,5 кг расплавленного свинца при температуре плавления. Сколько воды обратилось в пар, если свинец остыл до температуры 27 °C?

Вариант 2

- А1. При увеличении температуры жидкости скорость испарения:
- 1) уменьшается
- 2) увеличивается
- 3) не изменяется
- 4) увеличивается, но немного
- А2. Явление превращения пара в жидкость называется:
- 1) конвекцией
- 2) конденсацией
- 3) излучением
- 4) испарением
- **АЗ.** Какая энергия требуется для превращения в пар воды массой 200 г, нагретой до температуры 100 °C?
- 1) 460 кДж
- 2) 190 кДж
- 3) 500 кДж
- 4) 340 кДж
- **А4.** Какая энергия выделится при конденсации водяного пара массой 5 кг, имеющего температуру 100 °C, в воду той же температуры?
- 1) 46 000 кДж
- 2) 4500 кДж
- 3) 230 кДж
- 4) 11 500 кДж
- **А5.** Какая энергия выделится при конденсации водяного пара массой 10 кг и температурой 100 °C при охлаждении получившейся

из него воды до температуры 75 °C?

- 1) $8.0 \cdot 10^3$ кДж
- 2) 2 · 10⁵ кДж
- 3) $1.8 \cdot 10^4$ кДж
- 4) $33,5 \cdot 10^5 \text{ кДж}$
- **Аб.** Тело массой m при постоянной температуре превращается из жидкого состояния в газообразное. Удельная теплота парообразования вещества r, удельная теплота плавления λ , удельная теплоемкость c. Сколько теплоты будет выделено или поглощено в этом процессе?
- 1) вьщелено *rm*
- 2) поглощено *rm*
- 3) выделено λm
- 4) поглощено λm
- **B1.** Какое количество теплоты потребуется для нагревания 1 г свинца, начальная температура которого равна 27 °C?
- **B2.** Какое количество теплоты необходимо для плавления 3 кг льда с начальной температурой -20 °C и нагревания образовавшейся воды до температуры кипения?
- **С1.** В сосуд с водой, имеющей температуру 0 °C, впустили 1 кг стоградусного водяного пара. Через некоторое время в сосуде установилась температура 20 °C. Определите массу воды, первоначально находившейся в сосуде.
- **С2.** Рассчитайте, с какой высоты должна упасть капля воды, чтобы при ударе полностью испариться? Начальная температура капли равна 20 °C. (Сопротивление среды и энергию, затраченную на разрушение поверхности капли, не учитывать.)

Ответы на тест по физике Изменение агрегатных состояний вещества Закон сохранения и превращения энергии в тепловых и механических процессах 9 класс

Вариант 1

- A1-1
- A2-2
- A3-1
- A4-2
- A5-3
- A6-1
- В1. 750 кДж
- B2. 18 °C
- С1. 22 кг
- С2. 9,74 г

Вариант 2

- A1-2
- A2-2
- A3-1
- A4-4
- A5-4
- A6-2
- В1. 67 Дж
- В2. 2,4 МДж
- С1. 31,4 кг
- С2. 263,6 км