|  |
| --- |
| **Агрегатные состояния вещества. Плавление и отвердевание**  **Вариант 1**   1. Опишите молекулярное строение твердых тел. 2. Плавление – это 3. Какое количество теплоты потребуется, чтобы расплавить олово массой 240 г, взятого при температуре плавления. Удельную теплоту плавления принять равной 0,59∙105 Дж/кг. 4. Сколько энергии будет затрачено для расплавления свинца массой 10 кг, взятого при температуре 27 0С? Температура плавления свинца 327 0С, удельная теплота плавления 0,25∙105Дж/кг. |
| 1. Определите по графику температуру плавления нафталина. Какой участок графика соответствует плавлению. Сколько времени шло нагревание нафталина в твердом состоянии? |
| **Агрегатные состояния вещества. Плавление и отвердевание**  **Вариант 2**   1. Опишите молекулярное строение жидкостей. 2. Отвердевание – это 3. Лед массой 3 кг при температуре 0 0С растаял. Сколько энергии при этом было затрачено? Удельную теплоту плавления принять равной 3,4∙105 Дж/кг 4. Какое количество теплоты затрачено на расплавление 1 т железа, взятого при температуре 10 0С? Температура плавления железа 1539 0С, удельная теплота плавления 2,7∙105Дж/кг. |
| 1. Определите по графику, какому агрегатному состоянию свинца соответствует участок АВ. Какова температура плавления свинца? Сколько по времени шло изменение   агрегатного состояния свинца? |

|  |
| --- |
| **Агрегатные состояния вещества. Плавление и отвердевание**  **Вариант 3**   1. Опишите молекулярное строение газов. 2. Температура плавления – это 3. Какое количество теплоты потребуется, чтобы расплавить алюминий массой 25 кг, взятый при температуре плавления. Удельную теплоту плавления принять равной 3,9∙105 Дж/кг. 4. Свинец массой 12 кг, взятый при начальной температуре 20 0С, полностью расплавился. Какое количество теплоты при этом было затрачено. Температура плавления 327 0С, удельная теплота плавления 0,25∙105Дж/кг. |
| 1. Определите по графику, какой участок графика соответствует таянию снега, сколько времени оно длилось, до какой температуры нагрелась вода за 5 мин. |
|  |
| **Агрегатные состояния вещества. Плавление и отвердевание**  **Вариант 4**   1. Что происходит с молекулами вещества при его переходе из одного агрегатного состояния в другое? 2. Температура отвердевания – это 3. Кусок алюминия массой 10 кг полностью расплавили. Какое количество теплоты при этом затратили? Удельную теплоту плавления принять равной 3,9∙105 Дж/кг. 4. Для приготовления чая турист положил в котелок лед массой 2 кг при температуре 0 0С. Какое количество теплоты необходимо для превращения этого льда в кипяток при 100 0С? Удельную теплоту плавления принять равной 3,4∙105 Дж/кг. |
| 1. Определите по графику, какой участок графика соответствует отвердеванию воды, сколько времени оно длилось, если единичный отрезок соответствует 5 мин, какова конечная температура льда. |

|  |
| --- |
| **Агрегатные состояния вещества. Плавление и отвердевание**  **Вариант 5**   1. Опишите молекулярное строение твердых тел. 2. Отвердевание – это 3. Какое количество теплоты потребуется, чтобы расплавить алюминий массой 25 кг, взятый при температуре плавления. Удельную теплоту плавления принять равной 3,9∙105 Дж/кг. 4. Для приготовления чая турист положил в котелок лед массой 2 кг при температуре 0 0С. Какое количество теплоты необходимо для превращения этого льда в кипяток при 100 0С? Удельную теплоту плавления принять равной 3,4∙105 Дж/кг. 5. Определите по графику температуру плавления нафталина. Какой участок графика соответствует плавлению. Сколько времени шло нагревание нафталина в твердом состоянии? |
| **Агрегатные состояния вещества. Плавление и отвердевание**  **Вариант 6**   1. Опишите молекулярное строение жидкостей. 2. Температура плавления – это 3. Кусок алюминия массой 10 кг полностью расплавили. Какое количество теплоты при этом затратили? Удельную теплоту плавления принять равной 3,9∙105 Дж/кг. 4. Сколько энергии будет затрачено для расплавления свинца массой 10 кг, взятого при температуре 27 0С? Температура плавления свинца 327 0С, удельная теплота плавления 0,25∙105Дж/кг. 5. Определите по графику, какому агрегатному состоянию свинца соответствует участок АВ. Какова температура плавления свинца? Сколько по времени шло изменение агрегатного состояния свинца? |

|  |
| --- |
| **Агрегатные состояния вещества. Плавление и отвердевание**  **Вариант 7**   1. Опишите молекулярное строение газов. 2. Температура отвердевания – это 3. Какое количество теплоты потребуется, чтобы расплавить олово массой 240 г, взятого при температуре плавления. Удельную теплоту плавления принять равной 0,59∙105 Дж/кг. 4. Какое количество теплоты затрачено на расплавление 1 т железа, взятого при температуре 10 0С? Температура плавления железа 1539 0С, удельная теплота плавления 2,7∙105Дж/кг. 5. Определите по графику: какой участок графика соотвтствует таянию снега, сколько времени оно длилось, до какой температуры нагрелась вода за 5 мин. |
| **Агрегатные состояния вещества. Плавление и отвердевание**  **Вариант 8**   1. Что происходит с молекулами вещества при его переходе из одного агрегатного состояния в другое? 2. Плавление – это 3. Лед массой 3 кг при температуре 0 0С растаял. Сколько энергии при этом было затрачено? Удельную теплоту плавления принять равной 3,4∙105 Дж/кг 4. Свинец массой 12 кг, взятый при начальной температуре 20 0С, полностью расплавился. Какое количество теплоты при этом было затрачено. Температура плавления 327 0С, удельная теплота плавления 0,25∙105Дж/кг. 5. Определите по графику, какой участок графика соответствует отвердеванию воды, сколько времени оно длилось, если единичный отрезок соответствует 5 мин, какова конечная температура льда. |