|  |
| --- |
| **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.

 |