**Тест**

**Изменение агрегатных состояний вещества**

**1 вариант**

|  |  |
| --- | --- |
| 1. **Плавление – это…**   **А…** таяние снега или льда.  **Б**… разжижение вещества, когда оно получает теплоту.  **В**. ..переход при получении веществом энергии из твердого состояния в жидкое.  **2**. **Температура, при которой вещество отвердевает, называется …**  **А.** температурой перехода в твердое состояние  **Б.** температурой отвердевания.  **В.** температурой кристаллизации.  **3. Как изменяется внутренняя энергия вещества при плавлении?**  **А.** уменьшается **Б.** увеличивается  **В**. не изменяется  **4. Что происходит с температурой вещества при его кристаллизации?**  **А.** понижается **Б.** повышается **В.** не изменяется  **5. Конденсация – это…**  **А.** охлаждение пара до его полного превращения в жидкость.  **Б.** ..переход пара в другое состояние.  **В. ..**превращение пара в жидкость при температуре кипения**.** | **6. При какой температуре происходит испарение?**  **А.** при определенной для каждой жидкости  **Б.** при температуре кипения  **В.** при любой  **7. Удельная теплота плавления – это физическая величина, показывающая…**  **А.**  какое количество теплоты необходимо сообщить  кристаллическому телу массой 1 кг, чтобы при температуре плавления полностью перевести его в жидкое состояние.  **Б.** какое количество теплоты необходимо для расплавления данного вещества  **В.** какое количество теплоты необходимо для расплавления 1 кг данного вещества.  **8.** Какое количество энергии требуется для обращения воды массой 150 г в пар при нормальном атмосферном давлении и температуре 1000С? Удельная теплота парообразования воды 2250 кДж/кг.  **А.** 33 кДж **Б.** 3,38 кДж **В.** 3,38 МДж **Г.** 338 кДж.  **9.** Кусок льда массой 500 г находится при температуре  -20 °С. Какое количество теплоты нужно ему сообщить, чтобы он пол­ностью расплавился? Удельная теплота плавления льда 340 кДж/кг, удельная теплоёмкость  2100  **А.** 190 кДж **Б.** 20 кДж **В.** 170 кДж  **Г.** 190 МДж |

**Тест**

**Изменение агрегатных состояний вещества**

**2 вариант**

|  |  |
| --- | --- |
| 1. **Отвердевание - это…**   **А….** отдача веществом энергии и превращение в другое вещество  **Б….**переход вещества из жидкого состояния в твердое  **В**. …замерзание воды  **2**. **Температура, при которой вещество плавится, называется** …  **А**. .. температурой перехода в жидкое состояние  **Б**. .. температурой плавления  **В**… температурой таяния  **3. Как изменяется внутренняя энергия вещества при отвердевании?**  **А.** уменьшается **Б**. увеличивается **В**. не изменяется  **4. Что происходит с температурой вещества при его плавлении**  **А.** понижается **Б**. повышается **В**. не изменяется  **5. Парообразование – это…**  **А. ..**нагревание жидкости до ее полного превращения в пар  **Б.** ..переход жидкости в другое состояние  **В**. ..превращение жидкости в пар  **6. При какой температуре происходит конденсация пара?**  **А**. при определенной для каждой жидкости  **В.** при отрицательной  **Г.** при любой | **7.**  **Удельной теплотой парообразования называется физическая величина, показывающая …**  **А.**  какое количество теплоты необходимо, чтобы обратить жидкость массой 1 кг в пар.  **Б**. какое количество теплоты необходимо, чтобы сконденсировать 1 кг пара в воду.  **В.** какое количество теплоты необходимо, чтобы обратить всю жидкость в пар  **8.** Какое количество теплоты надо затратить на выкипание 15 кг эфира при температуре кипения? Удельная теплота парообразования эфира 356 кДж/кг.  **А.** 1,4 МДж **Б.** 210 МДж **В.** 5,34 МДж  **9.** Сколько энергии нужно затратить, чтобы перевести в жидкое состояние 25 кг железа, температура которого  539°С? Температура плавления железа 15390С, удельная теплоёмкость 460 ., удельная теплота плавления  270 кДж/кг.  **А.** 18250 кДж **Б.** 6,75 МДж В. 1,15 МДж. |