

Приложение №1:

Проверочная работа по теме «Плавление»

1 вариант

1. Какое количество теплоты нужно затратить для того, чтобы расплавить 500 г олова, взятого при температуре плавления?
2. Постройте график процесса. Рассчитайте энергию, затраченную на процесс, если масса взятого вещества 2 кг.
лед при $t = -15^{\circ}\text{C} \rightarrow$ вода при $t = 0^{\circ}\text{C}$

Проверочная работа по теме «Плавление»

2 вариант

1. Сколько энергии выделится при кристаллизации свинцовой пластины массой 730 г, при температуре плавления?
2. Постройте график процесса. Рассчитайте энергию, затраченную на процесс, если масса взятого вещества 3 кг.
лед при $t = -10^{\circ}\text{C} \rightarrow$ вода при $t = 0^{\circ}\text{C}$

Проверочная работа по теме «Плавление»

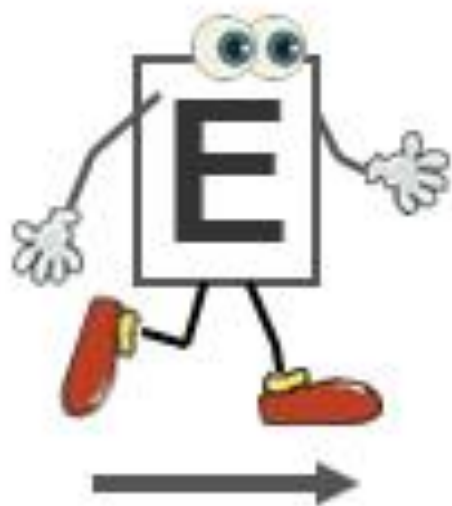
3 вариант

1. Сколько энергии выделится при кристаллизации серебряной пластины массой 10 г, при температуре плавления?
2. Постройте график процесса. Рассчитайте энергию, затраченную на процесс, если масса взятого вещества 4 кг.
лед при $t = -20^{\circ}\text{C} \rightarrow$ вода при $t = 0^{\circ}\text{C}$

Проверочная работа по теме «Плавление»

4 вариант

1. Какое количество теплоты нужно затратить для того, чтобы расплавить 800 г золота, взятого при температуре плавления?
2. Постройте график процесса. Рассчитайте энергию, затраченную на процесс, если масса взятого вещества 5 кг.
лед при $t = -5^{\circ}\text{C} \rightarrow$ вода при $t = 0^{\circ}\text{C}$



КИПЕНИЕ

Задание на урок №17. 8 класс ФГОС.

1. Работа с учебником.

Составление интеллект – карты. Помощник.



Приложение №4

Закрепление материала.

Решение задач.

1. Как надо понимать, что удельная теплота конденсации аммиака равна $1,4 \cdot 10^6$ Дж/кг?
2. Какое количество теплоты требуется для обращения воды массой 150 г в пар при температуре 100 °С?
3. Какое количество энергии нужно затратить, чтобы испарить воду массой 5 кг, взятую при температуре 0 °С?

3. Беседа по вопросам:

1. Какие явления наблюдаются в жидкости перед тем, как она начинает кипеть?
2. Какие силы действуют на пузырьки воздуха, наполненные паром, когда они находятся внутри жидкости?
3. Что такое кипение?
4. Что называют температурой кипения?
5. Что называют удельной теплотой парообразования?
6. Изменяется ли температура кипения с изменением внешнего давления? Как?
7. Как определить количество теплоты при парообразовании и конденсации?
8. В каком состоянии внутренняя энергия больше при температуре кипения?

Приложение №5

Домашнее задание

1. Заполните второй столбик.

2. Сравните два процесса: Испарение и кипение

- В чем сходство процессов?

- Где происходит парообразование?

- При какой температуре происходит парообразование?

- Что происходит с температурой жидкости при испарении и кипении?

- От чего зависит скорость протекания процессов испарения и кипения?

ИСПАРЕНИЕ	КИПЕНИЕ
Процесс парообразования	
Парообразование происходит с поверхности жидкости	
Происходит при любой температуре	
Температура понижается	
Рода жидкости, температуры жидкости, площади поверхности, наличие ветра.	