

Плавление и отвердевание вещества. Удельная теплота плавления

(§§ 13 и 15)

1. Нарисуйте схему возможных агрегатных превращений. Укажите названия процессов.

2. Плавление – процесс _____

3. Отвердевание – процесс _____

4. Плавление и отвердевание происходят при _____
температуре, которая называется температурой _____ ($t_{пл}$)

5. Когда тело нагреется до температуры плавления, то _____

Следовательно, вся энергия, которую получает кристаллическое тело после того как оно уже нагрето до $t_{пл}$, расходуется на _____

6. Удельная теплота плавления – физическая величина, которая показывает _____

Буквенное обозначение



Единица измерения в СИ



7. Продолжите фразу: « Удельная теплота плавления алюминия

$3,9 \cdot 10^5$ Дж/кг, это значит, что _____

8. как объяснить процесс отвердевания на основе учений о строении вещества?

9. Чтобы вычислить количество теплоты Q , _____

Формула:  где m - _____, в СИ измеряется в _____

λ - _____

_____, в СИ измеряется в _____

Из этой формулы можно определить, что



10. опыты показывают, что при отвердевании кристаллического вещества _____

_____ точно такое же количество теплоты, которое _____

при его плавлении.

11. Количество теплоты, выделяющееся при кристаллизации тела массой m , определяется по формуле:

