Удельная теплота плавления измеряется в:

1. 
$$\frac{Дж}{K\Gamma \times {}^{\circ}C}$$
 2.  $\frac{Дж}{K\Gamma}$  3.  $Дж$  4.  $\frac{Дж}{{}^{\circ}C}$ 

# Удельная теплота парообразования это:

- 1) Количество теплоты, соответствующее внутренней энергии пара
- 2) Количество теплоты, требуемое для нагревания одного килограмма пара
- 3) Количество теплоты, требуемое для перехода из жидкого состояния в газообразное
- 4) Количество теплоты, требуемое на то, чтобы один килограмм жидкости полностью перевести в газообразное состояние
- 5) Количество теплоты, требуемое на то, чтобы один килограмм жидкости, находящейся при температуре плавления полностью перевести в газообразное состояние

# Выберете два верных утверждения:

- 1) Парообразование происходит при постоянной температуре, которая не меняется на протяжении всего процесса
- 2) При парообразовании выделяется энергия
- 3) Чем меньше удельная теплота плавления, тем меньше понадобится энергии на то, чтобы перевести тело из твердого состояния в жидкое
- 4) Если удельная теплота плавления меньше, чем удельная теплота парообразования, значит, тело быстрее переходит из твердого состояния в жидкое, чем из жидкого в газообразное

Какое количество теплоты потребуется для плавления двух килограммов парафина?

Удельная теплота плавления первого вещества вдвое больше, чем удельная теплота плавления второго. Что быстрее расплавится при температуре плавления: килограмм первого вещества или два килограмма второго вещества?

- 1) Килограмм первого вещества
- 2) Два килограмма второго вещества
- 3) Одинаково быстро
- 4) На вопрос ответить нельзя

Две емкости до краев наполнены одинаковой жидкостью. На парообразование вещества из первой емкости ушло вдвое больше энергии. Значит:

- 1) Первая емкость вдвое больше
- 2) Вторая емкость вдвое больше
- 3) Неизвестно, поскольку емкость характеризует объём, а не массу
- 4) Удельная теплоёмкость вещества в первой емкости вдвое больше

### Выделяется или поглощается энергия при конденсации:

- 1) Поглощается
- 2) Выделяется
- 3) В зависимости от вещества
- 4) Нет верного ответа

При конденсации первого вещества выделилось в 10 раз больше энергии, чем при конденсации второго вещества. Масса второго вещества была вдвое меньше, чем масса первого. Чему равно отношение удельной теплоты парообразования первого вещества к удельной теплоте парообразования второго вещества?

На сколько этапов делится процесс перехода из твердого состояния в газообразное?

- 1) на 3
- 2) на 4
- 3) на 2
- 4) Ha 5

При кристаллизации воды выделилось 1020 кДж. Сколько килограммов воды кристаллизовалось?