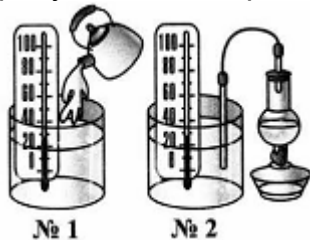


Тест по физике Удельная теплота парообразования и конденсации 8 класс

- Удельная теплота парообразования — это физическая величина, показывающая
 - сколько энергии требуется только на переход жидкости в пар
 - какое количество теплоты необходимо для превращения в пар 1 кг жидкости без изменения температуры
 - какое количество теплоты надо затратить на процесс перехода какой-либо массы жидкости в газообразное состояние
- В каком состоянии — парообразном или жидком — внутренняя энергия вещества при температуре кипения больше?
 - Парообразном
 - Жидком
 - В обоих состояниях внутренние энергии вещества одинаковы
- Удельная теплота парообразования эфира равна $0,4 \times 10^6$ Дж/кг. Сколько энергии надо ему передать, чтобы превратить при температуре кипения в пар 1 кг этой жидкости? 2 кг?
 - $0,4 \text{ В} \times 10^6$ Дж; $0,2 \times 10^6$ Дж
 - $0,2 \text{ В} \times 10^6$ Дж; $0,4 \times 10^6$ Дж
 - $0,4 \text{ В} \times 10^6$ Дж; $0,8 \times 10^6$ Дж
- Определите энергию, необходимую для превращения в пар 1 кг жидкого аммиака при температуре его кипения. Сколько энергии выделится во время его конденсации при этой температуре?
 - $1,4 \times 10^6$ Дж; 0 Дж
 - $1,4 \times 10^6$ Дж; $1,4 \times 10^6$ Дж
 - Для ответа недостаточно данных
- В каком из сосудов (№1 или №2) вода будет горячее, если температура вливаемого кипятка и пропускаемого пара, а также другие условия опыта одинаковы?



- №1
- №2
- Вода нагреется в этих сосудах одинаково

- По какой формуле вычисляют количество теплоты, необходимое для превращения в пар жидкости любой массы при температуре ее кипения?
 - $Q = \lambda m$
 - $Q = cm\Delta t$
 - $Q = qm$
 - $Q = Lm$
- Сколько энергии надо затратить, чтобы превратить в пар 1 кг воды, начальная температура которой 25°C ?
 - $2,6 \times 10^6$ Дж
 - $33,8 \times 10^6$ Дж
 - $54,5 \times 10^4$ Дж
 - $2,6 \times 10^4$ Дж
- В баке находится 30 кг воды при 20°C . Ее довели до кипения и выпарили 5 кг. Какое количество теплоты затратили на это?
 - $21,6 \times 10^4$ Дж
 - 216×10^4 Дж
 - $21,6 \times 10^6$ Дж
 - 216×10^6 Дж
- Колба содержит 500 г эфира при 0°C . Какое количество теплоты потребуется для его выкипания?
 - $2,4 \times 10^6$ Дж
 - $4,8 \times 10^6$ Дж
 - $4,8 \times 10^5$ Дж
 - $2,4 \times 10^5$ Дж
- На выпаривание жидкого аммиака израсходовано $12,6 \times 10^6$ Дж энергии. Какой массы порцию этого вещества превратили в пар?
 - 0,9 кг
 - 9 кг
 - 19 кг
 - 1,9 кг

Ответы на тест по физике Удельная теплота парообразования и конденсации

1-2

2-1

3-3

4-2

5-2

6-4

7-1

8-3

9-4

10-2