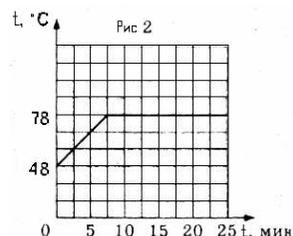
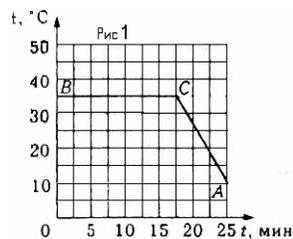


ТС-4. Испарение и конденсация

Вариант 1.

- Испарение происходит...
 - при любой температуре.
 - при температуре кипения.
- При увеличении температуры жидкости скорость испарения...
 - уменьшается.
 - увеличивается.
 - не изменяется.
- При наличии ветра испарение происходит...
 - быстрее.
 - медленнее.
- Образование пара при кипении происходит..., а при испарении...
 - на поверхности жидкости; внутри и на поверхности жидкости.
 - внутри жидкости; на поверхности жидкости.
 - внутри и на поверхности жидкости; на поверхности жидкости.
- Сравните внутренние энергии 1 кг стоградусного водяного пара и 1 кг воды при той же температуре.
 - Внутренние энергии равны.
 - Внутренняя энергия водяного пара больше.
 - Внутренняя энергия воды больше.
- Сколько энергии выделится при конденсации 200 г спирта, взятого при температуре 78°C ?
 - $0,18 \cdot 10^6$ Дж.
 - $2 \cdot 10^4$ Дж.
 - $3 \cdot 10^6$ Дж.
- Какое количество теплоты потребуется для обращения в пар 100 г эфира, имеющего температуру 5°C ?
 - 200010 Дж.
 - 17050 Дж.
 - 12090 Дж.
- На рисунке 1 представлен график охлаждения и конденсации жидкости. Какому процессу соответствует участок графика ВС?
 - Нагревание.
 - Охлаждение.
 - Конденсация.
- Для какого вещества представлен график нагревания и кипения (рис.2)?
 - Эфир.
 - Вода.
 - Спирт.
- Определите по графику (см. рис.2), какое количество теплоты потребуется для нагревания и обращения в пар 2 кг вещества.
 - 1950 кДж
 - 2500 кДж.
 - 500 кДж.



Вариант 2

- Если нет притока энергии к жидкости извне, испарение сопровождается... температуры жидкости.
 - понижением.
 - повышением.
- В процессе кипения температура жидкости...
 - увеличивается.
 - не изменяется.
 - уменьшается.
- При увеличении площади свободной поверхности жидкости скорость испарения...
 - не изменяется.
 - увеличивается.
 - уменьшается.
- При конденсации жидкости происходит... энергии
 - поглощение.
 - выделение.
- Удельная теплота парообразования эфира равна $4 \cdot 10^5$ Дж/кг. Это означает, что...
 - для обращения в пар $4 \cdot 10^5$ кг эфира потребуется 1 Дж энергии.
 - для обращения в пар 1 кг эфира при температуре кипения потребуется $4 \cdot 10^5$ Дж энергии.
 - для нагревания до температуры кипения и для обращения в пар 1 кг эфира потребуется $4 \cdot 10^5$ Дж энергии.
- Какое количество теплоты необходимо для обращения в пар 2 кг воды при температуре 100°C ?
 - $2 \cdot 10^6$ Дж.
 - $2,3 \cdot 10^5$ Дж.
 - $4,6 \cdot 10^6$ Дж.
- Сколько энергии выделится при конденсации 500 г спирта, имеющего температуру 88°C ?
 - 462,5 кДж.
 - 566 кДж.
 - 21456 Дж.
- На рисунке 3 представлен график нагревания и кипения жидкости. Какому процессу соответствует участок графика ВС?
 - Нагревание.
 - Кипение.
 - Конденсация.
- Для какого вещества представлен график охлаждения и конденсации (рис.4)?
 - Эфир.
 - Ртуть.
 - Вода.
- Определите по графику (см. рис.4), какое количество теплоты выделится при охлаждении и конденсации 50 г вещества.
 - 15000 Дж.
 - 500 Дж.
 - 22350 Дж.

