

Тест по физике
Агрегатные состояния вещества Парообразование
для 8 класса

1 вариант

- A1.** Явление превращения пара в жидкость называется
- 1) кристаллизация
 - 2) конденсация
 - 3) парообразование
 - 4) конвекция
- A2.** Интенсивный переход жидкости в пар, происходящий с образованием пузырьков пара по всему объёму жидкости при определённой температуре, называется
- 1) испарением
 - 2) кипением
 - 3) конденсацией
 - 4) конвекцией
- A3.** С увеличением температуры скорость испарения жидкости
- 1) увеличивается
 - 2) уменьшается
 - 3) не изменяется
 - 4) может как увеличиваться, так и уменьшаться
- A4.** Пар не является насыщенным, если
- 1) число молекул, вылетающих из жидкости, равно количеству молекул, влетающих обратно в жидкость
 - 2) пар находится в динамическом равновесии со своей жидкостью
 - 3) масса жидкости в закрытом сосуде остаётся постоянной
 - 4) может происходить дальнейшее испарение жидкости
- A5.** Относительная влажность воздуха зависит
- 1) от температуры кипения жидкости в воздухе
 - 2) от плотности водяного пара, содержащегося в воздухе
 - 3) от объёма помещения
 - 4) от плотности воздуха
- A6.** Удельная теплота парообразования спирта $9 \cdot 10^5$ Дж/кг. При превращении 10 кг паров спирта, находящихся при температуре кипения 78°C , в жидкое состояние, выделяется количество тепла
- 1) $9 \cdot 10^7$ Дж
 - 2) $0,9 \cdot 10^6$ Дж
 - 3) $18 \cdot 10^6$ Дж
 - 4) $9 \cdot 10^6$ Дж
- A7.** Плотность водяного пара в комнате при температуре 20°C равна $13,6 \text{ г/м}^3$, плотность насыщенного пара при температуре 20°C равна 17 г/м^3 . Относительная влажность воздуха в этом помещении составляет
- 1) 40 %
 - 2) 60 %
 - 3) 80 %
 - 4) 100 %

Тест по физике
Агрегатные состояния вещества Парообразование
для 8 класса

2 вариант

- A1.** Явление превращения жидкости в пар называется
- 1) кристаллизация
 - 2) конденсация
 - 3) парообразование
 - 4) конвекция
- A2.** Переход жидкости в пар, происходящий с поверхности жидкости при любой температуре, называется
- 1) испарением
 - 2) кипением
 - 3) конденсацией
 - 4) конвекцией
- A3.** Во время кипения жидкости её температура
- 1) увеличивается
 - 2) уменьшается
 - 3) не изменяется
 - 4) может как увеличиваться, так и уменьшаться
- A4.** Пар находится в динамическом равновесии с жидкостью, если
- 1) число молекул, вылетающих из жидкости, равно количеству молекул, влетающих обратно в жидкость
 - 2) число испаряющихся молекул превышает число молекул, влетающих в жидкость
 - 3) число молекул, влетающих в жидкость, превышает число испарившихся молекул
 - 4) число испарившихся молекул постоянно увеличивается
- A5.** Температура, при которой пар становится насыщенным, называется
- 1) точкой росы
 - 2) температурой кипения
 - 3) температурой плавления
 - 4) точкой кристаллизации
- A6.** Удельная теплота парообразования воды $2,3 \cdot 10^6$ Дж/кг. Для испарения воды, находящейся при температуре 100°C , понадобилось 1610 кДж теплоты. Масса испарившейся воды равна
- 1) 370 г
 - 2) 700 г
 - 3) 1,4 кг
 - 4) 1,6 кг
- A7.** Плотность водяного пара в комнате при температуре 20°C равна 17 г/м^3 , плотность насыщенного пара при температуре 20°C равна 17 г/м^3 . Относительная влажность воздуха в этом помещении составляет
- 1) 40 %
 - 2) 60 %
 - 3) 80 %
 - 4) 100 %

*Ответы на тест по физике
Агрегатные состояния вещества Парообразование для 8 класса*

1 вариант

A1-2

A2-2

A3-1

A4-4

A5-2

A6-4

A7-3

2 вариант

A1-3

A2-1

A3-3

A4-1

A5-1

A6-2

A7-4