

Проверочная работа по физике
Изменения агрегатного состояния вещества
8 класс

1. Реки и озёра зимой замерзают. Этот процесс называют:
 - 1) сублимацией
 - 2) плавлением
 - 3) конденсацией
 - 4) кристаллизацией
2. Вода испарилась и превратилась в пар. При этом:
 - 1) изменился размер молекул воды
 - 2) изменилась температура молекул воды
 - 3) изменилось взаимное расположение молекул воды
 - 4) изменился состав молекул воды
3. Утром на траве появилась роса. Это означает, что произошла:
 - 1) конденсация водяного пара
 - 2) десублимация водяного пара
 - 3) кристаллизация водяного пара
 - 4) возгонка водяного пара
4. Причиной появления запахов, которыми обладают твёрдые тела,
 - 1) сублимация
 - 2) десублимация
 - 3) конденсация
 - 4) парообразование
5. При плавлении кристаллического тела вся получаемая энергия тратится на:
 - 1) разрушение кристаллической решётки
 - 2) увеличение температуры тела
 - 3) формирование кристаллической решётки
 - 4) уменьшение кинетической энергии молекул
6. При плавлении кристаллического тела его внутренняя энергия:
 - 1) не изменяется
 - 2) увеличивается
 - 3) уменьшается
 - 4) зависит от вещества, из которого оно состоит
7. В алюминиевом сосуде можно расплавить:
 - 1) железо
 - 2) свинец
 - 3) медь
 - 4) серебро
8. Удельная теплота плавления олова 59 кДж/кг. Это означает, что:
 - 1) для плавления 59 кг олова, взятого при температуре плавления, необходимо затратить 1 кДж энергии
 - 2) для нагревания и плавления 1 кг олова необходимо сообщить ему 59 кДж энергии
 - 3) для плавления 1 кг олова, взятого при температуре плавления, необходимо затратить 59 кДж энергии
 - 4) для плавления 59 г олова, взятого при температуре плавления, необходимо затратить 59 Дж энергии
9. Чтобы расплавить алюминий массой 2 кг, взятый при температуре плавления, нужно затратить:
 - 1) 780 кДж энергии
 - 2) 390 кДж энергии
 - 3) 170 кДж энергии
 - 4) 540 кДж энергии
10. Алюминиевый и медный бруски массой 1 кг каждый нагреты до температур их плавления. Для плавления алюминиевого бруска требуется:
 - 1) большее количество теплоты, чем для плавления медного
 - 2) меньшее количество теплоты, чем для плавления медного
 - 3) такое же количество теплоты, как и для плавления медного
11. При плавлении аморфных тел их температура:
 - 1) непрерывно увеличивается
 - 2) остаётся постоянной в течение всего процесса плавления
 - 3) сначала увеличивается, а затем уменьшается
 - 4) постепенно уменьшается

- 12.** Чтобы остудить быстрее горячий чай, необходимо:
- 1) перелить его из чашки в блюдце
 - 2) перелить его из чашки в термос
 - 3) закрыть чашку крышкой
 - 4) поставить чашку на деревянную подставку
- 13.** В атмосфере образуются облака. В результате этого явления внутренняя энергия водяного пара в облаке:
- 1) увеличивается
 - 2) уменьшается
 - 3) не изменяется
 - 4) становится равной нулю
- 14.** При охлаждении жидкости, находящейся в закрытом сосуде, плотность насыщенного пара над поверхностью жидкости:
- 1) увеличивается
 - 2) уменьшается
 - 3) не изменяется
 - 4) становится равной нулю
- 15.** В процессе кипения жидкости её температура:
- 1) постоянно увеличивается
 - 2) не изменяется
 - 3) становится равной $100\text{ }^{\circ}\text{C}$
 - 4) уменьшается
- 16.** Кастрюля-скороварка при приготовлении пищи герметично закрывается. Это приводит к тому, что температура кипящей воды становится:
- 1) больше $100\text{ }^{\circ}\text{C}$
 - 2) меньше $100\text{ }^{\circ}\text{C}$
 - 3) равна $100\text{ }^{\circ}\text{C}$
- 17.** Для того чтобы кипящая вода массой 1 кг превратилась в пар, ей следует сообщить:
- 1) $2,3 \cdot 10^6\text{ Дж}$ энергии
 - 2) $4,2 \cdot 10^3\text{ Дж}$ энергии
 - 3) $3,4 \cdot 10^5\text{ Дж}$ энергии
 - 4) 100 Дж энергии
- 18.** Внутренняя энергия 1 кг пара:
- 1) больше, чем внутренняя энергия 1 кг воды при той же температуре
 - 2) меньше, чем внутренняя энергия 1 кг воды при той же температуре
 - 3) равна внутренней энергии 1 кг воды при той же температуре
- 19.** При конденсации 10 г водяного пара, имеющего температуру $100\text{ }^{\circ}\text{C}$, выделилось:
- 1) $2,3 \cdot 10^4\text{ Дж}$
 - 2) $2,3 \cdot 10^5\text{ Дж}$
 - 3) $2,3 \cdot 10^6\text{ Дж}$
 - 4) $2,3 \cdot 10^3\text{ Дж}$
- 20.** Если сообщить кипящей воде количество теплоты, равное 575 кДж , то можно превратить в пар воду массой:
- 1) 25 г
 - 2) 250 г
 - 3) $2,5\text{ кг}$
 - 4) 25 кг
- 21.** Абсолютная влажность воздуха, который в объёме 25 м^3 содержит 100 г водяного пара, равна:
- 1) 4 г/м^3
 - 2) 4 \%
 - 3) $2,5\text{ кг/м}^3$
 - 4) 25 \%
- 22.** Давление содержащегося в воздухе водяного пара равно $11,2\text{ мм рт. ст.}$ Относительная влажность воздуха при температуре $25\text{ }^{\circ}\text{C}$ равна:
- 1) 48 \%
 - 2) 49 \%
 - 3) 50 \%
 - 4) 51 \%
- 23.** Ягоды, вынутые из холодильника и имеющие температуру $+2\text{ }^{\circ}\text{C}$, «запотели». Это значит, что давление водяного пара в окружающем воздухе не превышает:
- 1) $5,3\text{ мм рт. ст.}$
 - 2) $6,4\text{ мм рт. ст.}$
 - 3) $5,6\text{ мм рт. ст.}$
 - 4) $2,3\text{ мм рт. ст.}$
- 24.** Температура воздуха в комнате $25\text{ }^{\circ}\text{C}$. Разность показаний сухого и влажного термометров равна $6\text{ }^{\circ}\text{C}$. Влажный термометр показывает температуру:
- 1) $6\text{ }^{\circ}\text{C}$
 - 2) $19\text{ }^{\circ}\text{C}$
 - 3) $25\text{ }^{\circ}\text{C}$
 - 4) $31\text{ }^{\circ}\text{C}$

*Ответы на проверочную работу по физике
Изменения агрегатного состояния вещества
8 класс*

1-4
2-3
3-1
4-1
5-1
6-2
7-2
8-3
9-1
10-1
11-1
12-1
13-2
14-2
15-2
16-1
17-1
18-1
19-1
20-2
21-1
22-1
23-1
24-2