



**Тестовая работа по теме:  
«Плавление и отвердевание  
кристаллических тел».**



**Приступить**



# Результат теста

Верно: 14

Ошибки: 0

Отметка: 5

Время: 0 мин. 4 сек.

[ещё](#)

# Задание



1. Плавление – это ...

**а) ... таяние снега или льда.**

**б) ... разжижение вещества, когда оно получает теплоту.**

**в) ... переход при получении веществом энергии из твёрдого состояния в жидкое.**

# Задание



2. Температура, при которой вещество плавится, называется ...

**а) ... температурой перехода в жидкое состояние.**

**б) ... температурой плавления.**

**в) ... температурой таяния.**

# Задание



3. Температура плавления цинка  $420^{\circ}\text{C}$ . В каком состоянии находится этот металл, если его температура  $410^{\circ}\text{C}$  (№1)?  $430^{\circ}\text{C}$  (№2)?

а) №1 – твёрдом, №2 – жидком.

в) №1 и №2 – жидком.

б) №1 – жидком, №2 – твёрдом.

г) №1 и №2 – твёрдом.

# Задание



## 4. Отвердевание – это ...

**а) ... отдача веществом энергии и превращение в другое вещество.**

**б) ... переход вещества из жидкого состояния в твёрдое.**

**в) ... замерзание воды.**

# Задание



5. Температура плавления стали  $1500^{\circ}\text{C}$ . При какой температуре она отвердевает?

а) При температурах меньше  $1500^{\circ}\text{C}$ .

в) При температурах выше  $1500^{\circ}\text{C}$ .

б) При  $1500^{\circ}\text{C}$ .

г) При любой температуре, если отдаёт энергию.

# Задание



6. Как изменяется внутренняя энергия вещества при плавлении? При отвердевании?

**а) При плавлении уменьшается, при отвердевании увеличивается.**

**в) В том и другом случае возрастает.**

**б) Не изменяется.**

**г) При плавлении увеличивается, при отвердевании уменьшается.**



# Задание



7. Из какого металла – алюминия, меди или стали – нужно изготовить плавильный сосуд, чтобы расплавить в нём свинец?

**а) Из стали.**

**в) Из меди.**

**б) Из алюминия.**

**г) Из любого названного.**

# Задание



8. В сосуд с расплавленным алюминием упали цинковая и железная пластинки. Какая из них расплавится?

а) Цинковая.

в) Никакая.

б) Железная.

г) Обе.

# Задание



9. В каком состоянии будут находиться ртуть и натрий при комнатной температуре ( $20^{\circ}\text{C}$ )?

а) В твёрдом.

в) Ртуть в жидком, натрий в твёрдом.

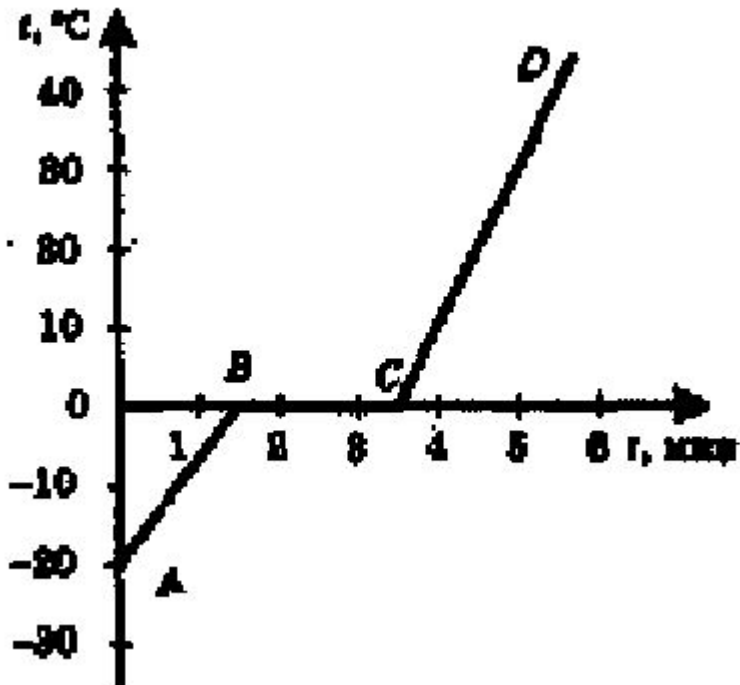
б) В жидком.

г) Ртуть в твёрдом, натрий в жидком.

# Задание



10. На рисунке изображён график нагревания и таяния снега и нагревания из него воды. Какой участок графика соответствует таянию снега? Сколько примерно времени оно длилось? До какой температуры нагрелась вода за 5 мин?



а) BC; 3,5 мин;  
30° C.

в) AB; 1,5 мин;  
30° C.

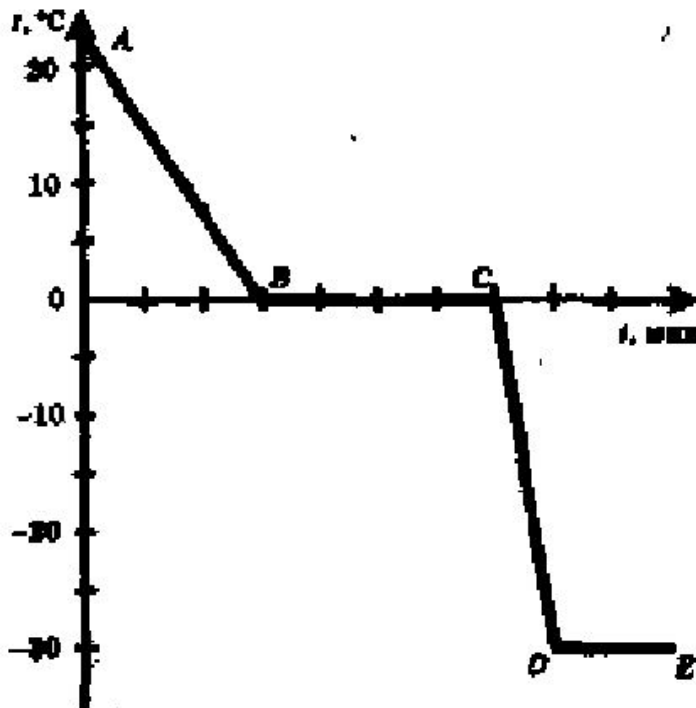
б) BC; 2 мин;  
30° C.

г) BC; 3,5 мин;  
40° C.

# Задание



11. Воду из комнаты с температурой 25 С вынесли на 30 – градусный мороз, где она превратилась в лёд. График изменения её температуры и льда показан на рисунке. Какой его участок соответствует отвердеванию воды? О чём свидетельствует участок DE?



а) BC; о достижении льдом окружающей температуры и прекращения её изменения.

б) AB; о выравнивании температуры льда и воздуха.

в) CD; о том, что температура льда стала равной 30° С.

# Задание



12. Что происходит с температурой во время его плавления?

**а) Понижается.**

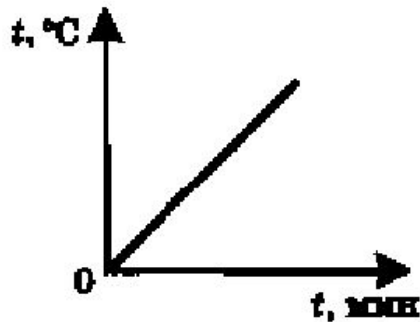
**б) Повышается.**

**в) Остаётся постоянной.**

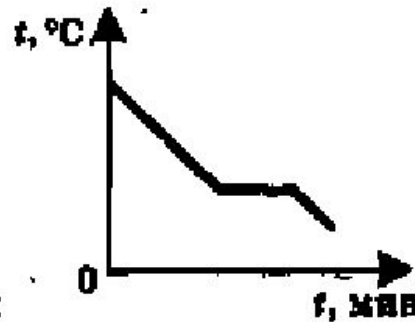
# Задание



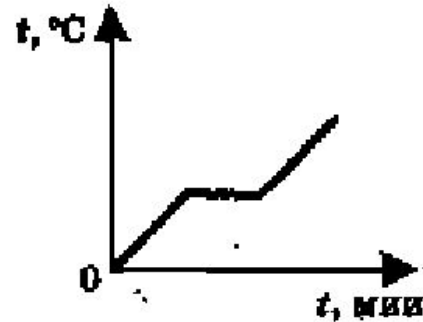
13. Какой из приведённых графиков изменения температуры вещества соответствует процессу его отвердевания, какой нагреванию без перехода в другое агрегатное состояние?



№ 1



№ 2



№ 3

а) №3;  
№1.

б) №1;  
№2.

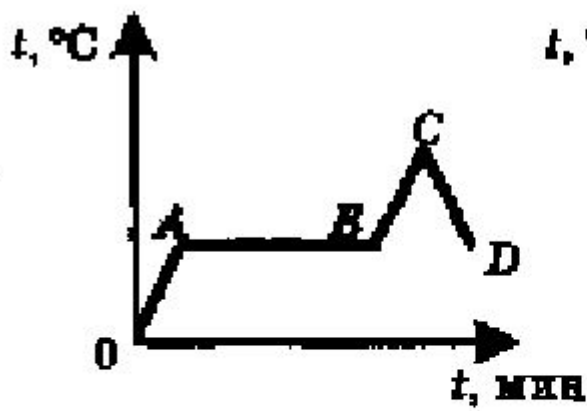
в) №2;  
№3.

г) №2;  
№1.

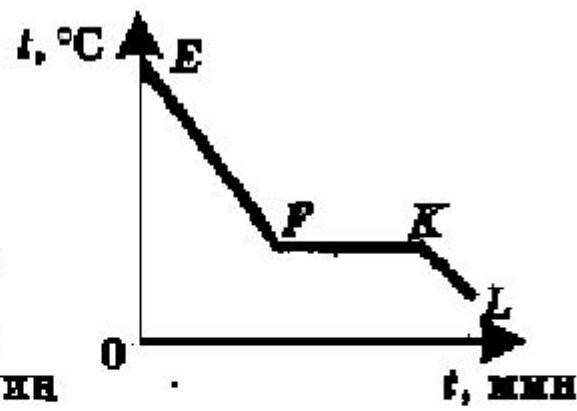
# Задание



14. Какой участок изображённых здесь графиков №1 и №2 изменения температуры вещества соответствует его отвердеванию?



№ 1



№ 2

а) FK.

в) EF.

б) AB.

г) CD.



## Ключи к тесту:

|         |   |   |   |   |   |   |   |   |   |    |    |    |    |    |
|---------|---|---|---|---|---|---|---|---|---|----|----|----|----|----|
| Задание | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 |
| Отв.    | в | б | а | б | б | г | г | а | в | б  | а  | в  | г  | б  |

Литература: Чеботарёва А.В. Тесты по физике. 8 класс. Издательство Экзамен.2010 г.  
Шаблон: Кощеев М.М. «Погорельская СОШ».