

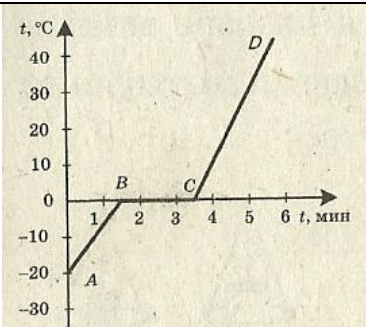
Дата \_\_\_\_\_ Фамилия Имя \_\_\_\_\_

## Тест 8.09\_ Плавление и отвердевание кристаллических тел.

№1	<b>Плавление – это ...</b>		
а	<input type="checkbox"/>	а. Таяние снега или льда	
б	<input type="checkbox"/>	б. Разжижение вещества, когда оно получает теплоту	
в	<input type="checkbox"/>	в. Переход при получении веществом энергии из твердого состояния в жидкое	
г	<input type="checkbox"/>	г. Среди ответов нет верного	
№2	<b>Температура, при которой вещество плавится, называется ...</b>		
а	<input type="checkbox"/>	а. Температурой перехода в жидкое состояние	
б	<input type="checkbox"/>	б. Температура плавления	
в	<input type="checkbox"/>	в. Температурой таяния	
г	<input type="checkbox"/>	г. Среди ответов нет верного	
№3	<b>Температура плавления цинка 420<sup>0</sup>С. В каком состоянии находится этот металл, если его температура 410<sup>0</sup>С (№1), 430<sup>0</sup>С (№2)?</b>		
а	<input type="checkbox"/>	а. №1 – в твёрдом, №2 – в жидком	
б	<input type="checkbox"/>	б. №1 – в жидком, №2 – в твёрдом	
в	<input type="checkbox"/>	в. №1 и №2 – в жидком	
г	<input type="checkbox"/>	г. №1 и №2 – в твёрдом	
№4	<b>Отвердевание – это ...</b>		
а	<input type="checkbox"/>	а. Отдача веществом энергии и превращение в другое вещество	
б	<input type="checkbox"/>	б. Переход вещества из жидкого состояния в твердое	
в	<input type="checkbox"/>	в. Замерзание воды	
г	<input type="checkbox"/>	г. Среди ответов нет верного	
№5	<b>Как изменяется внутренняя энергия вещества при плавлении? При отвердевании?</b>		
а	<input type="checkbox"/>	а. При плавлении уменьшается, при отвердевании увеличивается	
б	<input type="checkbox"/>	б. Не изменяется	
в	<input type="checkbox"/>	в. И в том и в другом случае возрастает	
г	<input type="checkbox"/>	г. При плавлении увеличивается, при отвердевании уменьшается	
№6	<b>Температура плавления стали 1500<sup>0</sup>С. При какой температуре она отвердевает?</b>		
а	<input type="checkbox"/>	а. При температуре ниже 1500 <sup>0</sup> С	
б	<input type="checkbox"/>	б. При 1500 <sup>0</sup> С	
в	<input type="checkbox"/>	в. При температуре выше 1500 <sup>0</sup> С	
г	<input type="checkbox"/>	г. При любой температуре, если отдаёт энергию	
№7	<b>Из какого металла – алюминия, меди или стали – нужно изготовить плавильный сосуд, чтобы расплавить им свинец?</b>		
а	<input type="checkbox"/>	а. Из алюминия	
б	<input type="checkbox"/>	б. Из меди	
в	<input type="checkbox"/>	в. Из стали	
г	<input type="checkbox"/>	г. Из любого названного	
№8	<b>В сосуд с расплавленным алюминием упали цинковая и железная пластинки. Какая из них расплавится?</b>		
а	<input type="checkbox"/>	а. Цинковая	
б	<input type="checkbox"/>	б. Железная	
в	<input type="checkbox"/>	в. Никакая	
г	<input type="checkbox"/>	г. Обе	
№9	<b>В каком состоянии будет находиться ртуть и натрий при комнатной температуре (20<sup>0</sup>С)?</b>		
а	<input type="checkbox"/>	а. Оба в твёрдом	
б	<input type="checkbox"/>	б. Оба в жидком	
в	<input type="checkbox"/>	в. Ртуть в жидком, натрий в твердом	
г	<input type="checkbox"/>	г. Ртуть в твёрдом, натрий в жидком	

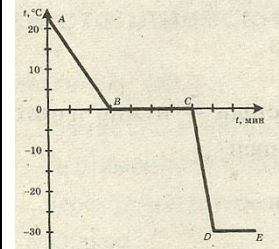
№10 На рисунке изображен график нагревания и таяния снега и нагревания полученной из него воды. Какой участок графика соответствует таянию снега? Сколько примерно времени оно длилось? До какой температуры нагрелась вода за 5 мин?

а. ВС; 3,5 мин; 30°C  
 б. ВС; 2 мин; 30°C  
 в. АВ; 1,5 мин; 30°C  
 г. ВС; 3,5 мин; 40°C



№11 Воду из комнаты с температурой 25°C вынесли на 30-ти-градусный мороз, где она превратилась в лёд. График изменения температуры воды и льда показан на рисунке. Какой его участок соответствует отвердеванию воды? О чём свидетельствует участок DE?

а. ВС; о достижении льдом температуры окружающего воздуха и прекращении ее изменения  
 б. АВ; о выравнивании температур льда и воздуха  
 в. CD; о том, что температура льда стала равной 30°C  
 г. Среди ответов нет верного



№12 Что происходит с температурой вещества во время его плавления?

а. Она понижается  
 б. Повышается  
 в. Остаётся постоянной  
 г. Для разных веществ по-разному

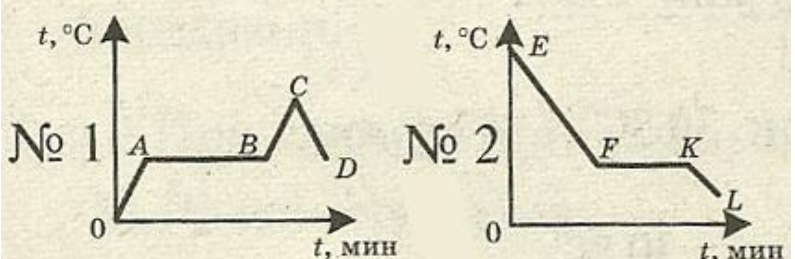
№13 Какой из приведенных графиков изменения температуры вещества соответствует процессу его отвердевания, какой нагреванию без перехода в другое агрегатное состояние?

а. №3; №1  
 б. №2; №3  
 в. №1; №2  
 г. №2; №1



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

а. АВ  
 б. FK  
 в. EF  
 г. CD



Температуры плавления некоторых веществ, °C					
Водород	- 259	Натрий	98	Медь	1085
Кислород	- 219	Олово	232	Чугун	1200
Азот	- 210	Свинец	327	Сталь	1500
Спирт	- 114	Янтарь	360	Железо	1539
Ртуть	- 39	Цинк	420	Платина	1772
Лёд	0	Алюминий	660	Осмий	3045
Цезий	29	Серебро	962	Вольфрам	3387
Калий	63	Золото	1064		