

Обобщение материала
по теме: "Изменение
агрегатного состояния вещества"

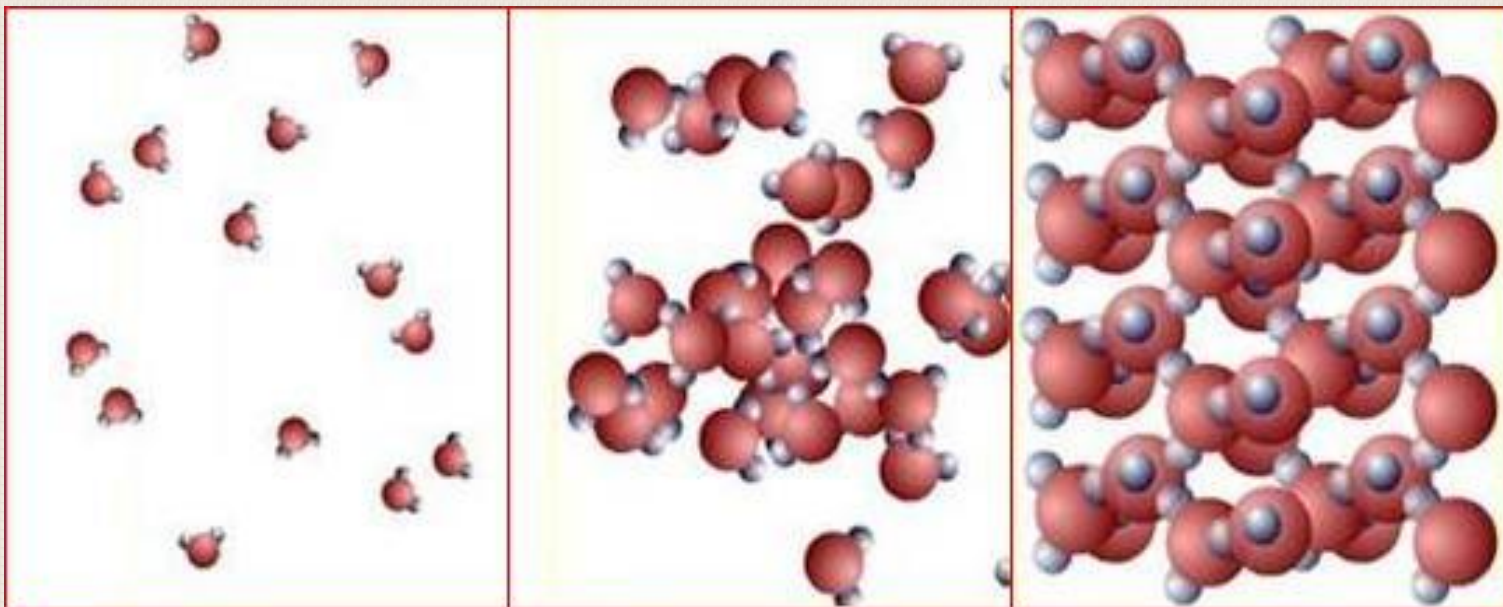


**Кто ничего не замечает,
Тот ничего не изучает,
Кто ничего не изучает,
Тот вечно хнычет и скучает.**



Знаю - незнаю

- - В каких агрегатных состояниях может находиться вещество?



Знаю - незнаю

- - Переход вещества из твёрдого состояния в жидкое называется...



Знаю - незнаю

- - Переход вещества из жидкого состояния в газообразное называется...



Знаю - незнаю

- - Переход вещества из газообразного состояния в жидкое называется...



Знаю - незнаю

- - Переход вещества из жидкого состояния в твёрдое называется...

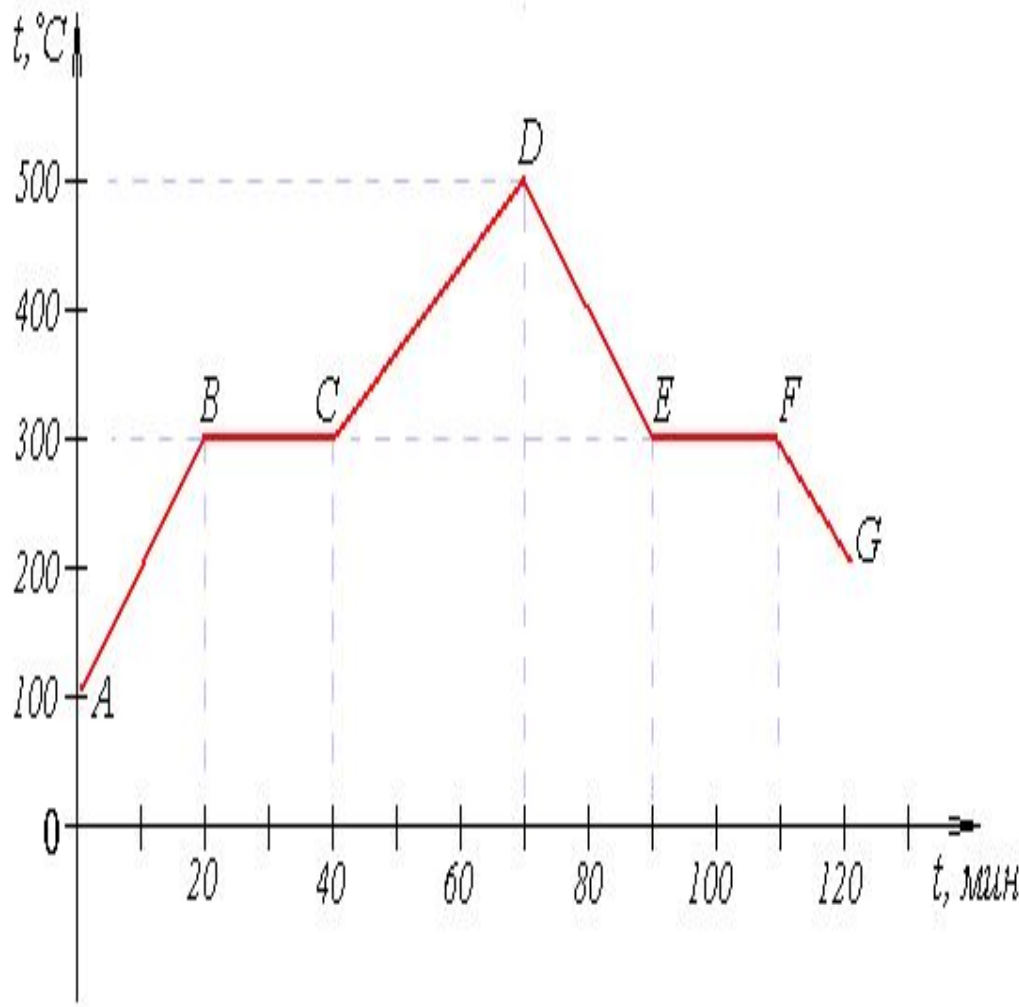


Знаю - незнаю

- - При плавлении внутренняя энергия вещества ...



Читаем график



- - начальная температура вещества....
- - при какой температуре вещество плавилось?
- - время плавления...
- - в каком состоянии находится вещество в т.Д?
- - максимальная температура нагревания вещества..
- - как вы считаете, какое это вещество?

Лови ошибку

- Количество теплоты при нагревании (охлаждении)

$$Q = q \cdot m \cdot (t_{\text{к}} - t_{\text{н}})$$

- Количество теплоты, выделяющееся при сгорании топлива

$$Q = \lambda \cdot m$$

- Количество теплоты при плавлении вещества

$$Q = c \cdot m$$

- Количество теплоты при кипении

$$Q =$$

- [q] Дж/кг - удельная теплота парообразования;
- [λ] Дж·кг· - удельная теплота плавления;
- [L] Дж/кг·°C - удельная теплоёмкость вещества;

Шпаргалка

№ п/п	Название процесса	Что происходит	Формула, описывающая процесс	График процесса	Обозн., назв., осн.ед. изм., характ физ. вел-ны
1.	а) нагревание	Вещество: а) нагревается	$Q = cm(t_2 - t_1)$		с – удельная теплоемкость [Дж/кг · °С]
	б) охлаждение	б) остывает			
2.	а) плавление	Вещество переходит: а) из Т → Ж	$Q = \lambda m$		λ – удельная теплота плавления [Дж/кг]
	б) кристаллизация	б) из Ж → Т			
3.	а) парообразование	Вещество переходит: а) из Ж → Г	$Q = Lm$		L – удельная теплота парообразования [Дж/кг]
	б) конденсация	б) из Г → Ж			
4.	Сгорание	Топливо сгорает.	$Q = qm$		q – удельная теплота сгорания топлива [Дж/кг]

Желаю всем хорошего
настроения!

