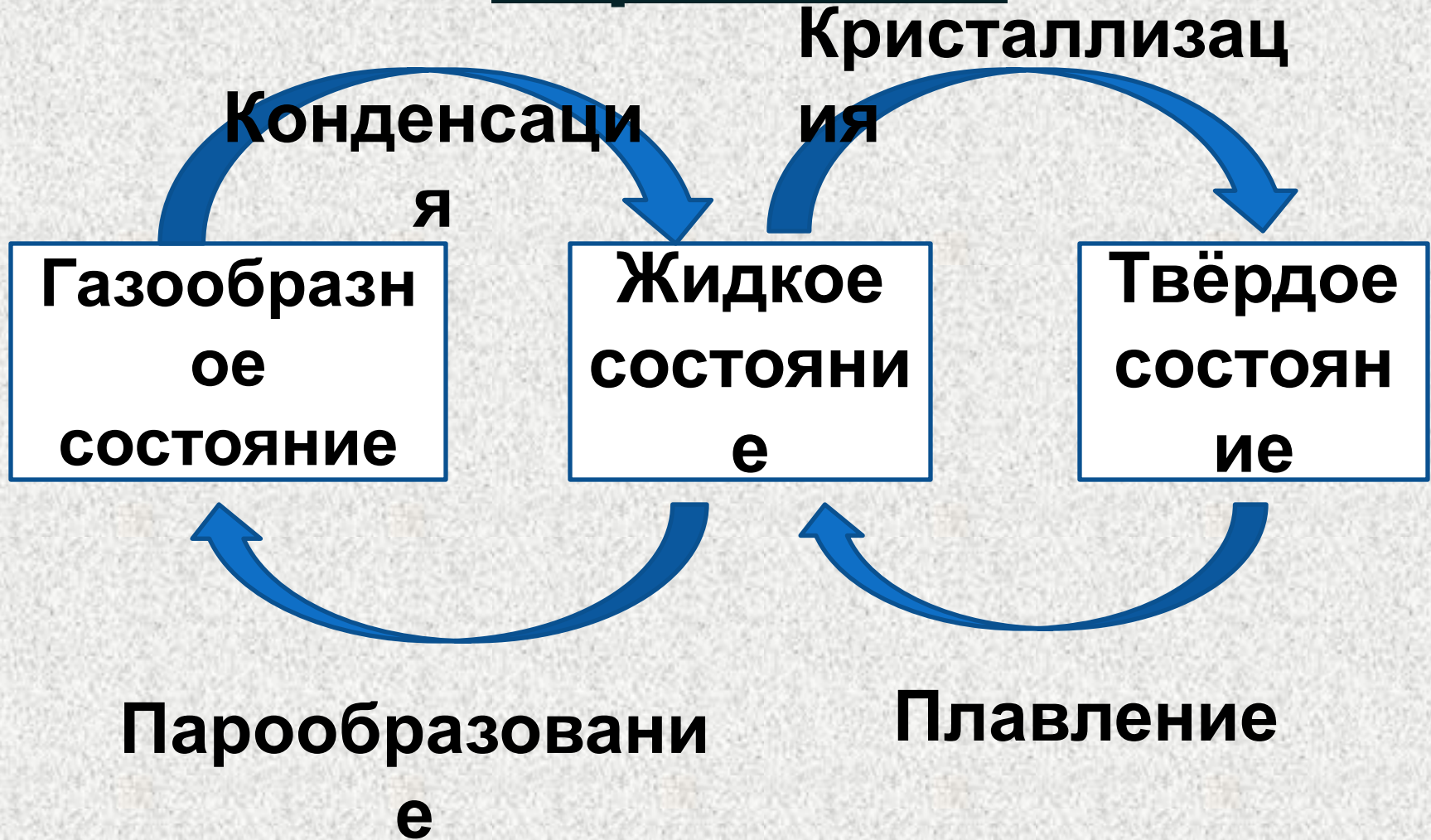
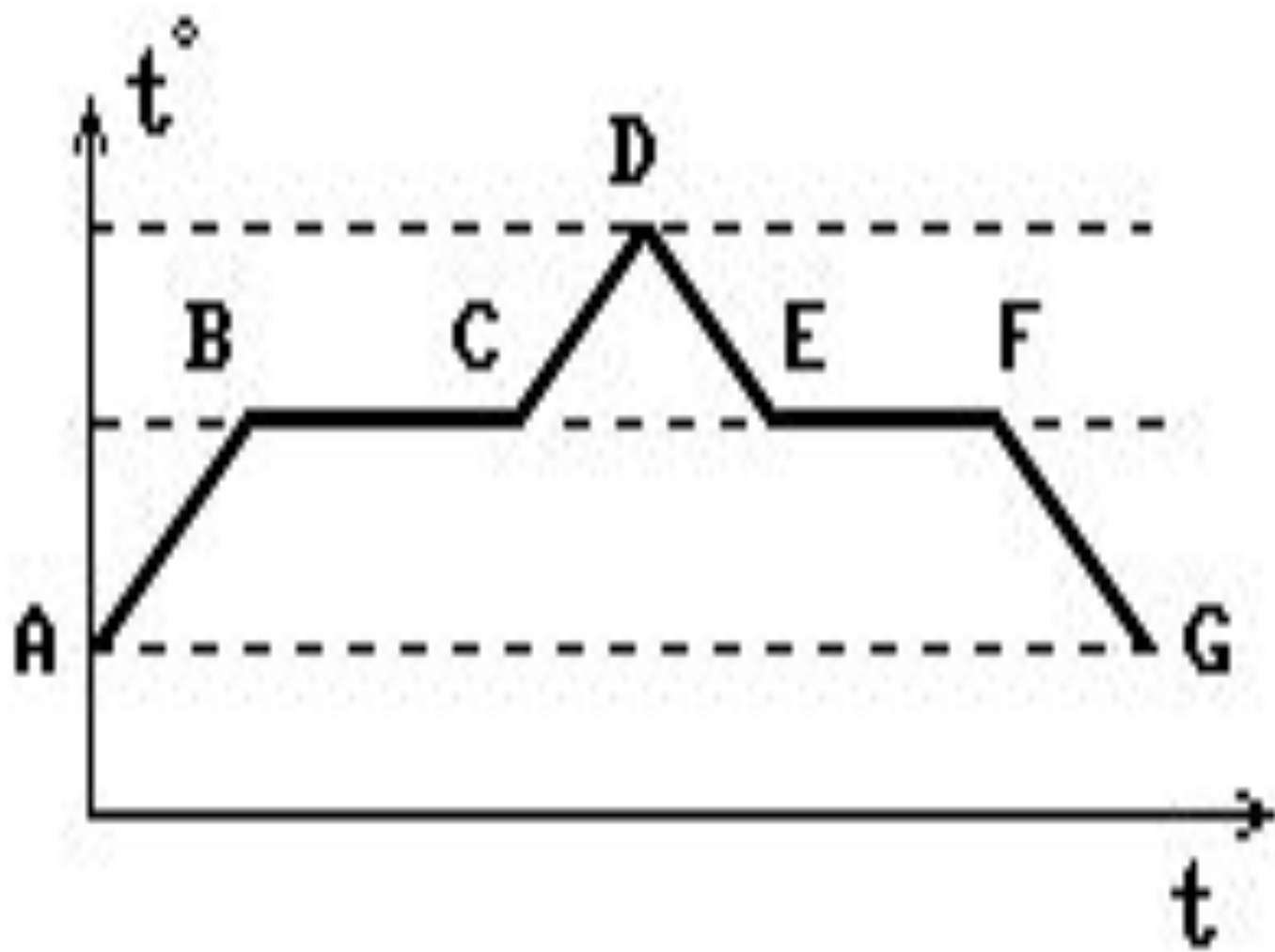


Обобщение по теме «Агрегатные состояния вещества»

Автор: учитель физики Есина М.И.

Составьте схему фазовых переходов





Заполни

таблицу

Выделение энергии Поглощение энергии

Выделение энергии	Поглощение энергии

Заполни

таблицу

Выделение энергии Поглощение энергии

Охлаждение

Нагревание

Кристаллизация

Плавление

Конденсация

Парообразование

Установите

соответствия

Величина	Обозначение	Единица измерения
Уд. теплота плавления	λ	Дж/кг
Количество теплоты	Q	Дж
Уд. теплота парообразования	L	Дж/кг
Температура	t	$^{\circ}\text{C}$
Масса	m	кг
Уд. теплоёмкость	c	Дж/кг $^{\circ}\text{C}$
Объём	V	м^3
Плотность	ρ	кг/ м^3
Относительная	φ	%

Работа с психрометрической

ПСИХРОМЕТРИЧЕСКАЯ ТАБЛИЦА

t сух. терм.	Разность показаний сухого и влажного термометров								
	0	1	2	3	4	5	6	7	8
°C									
15	100	90	80	71	61	52	44	36	27
16	100	90	81	71	62	54	45	37	30
17	100	90	81	72	64	55	47	39	32
18	100	91	82	73	64	56	48	41	34
19	100	91	82	74	65	58	50	43	35
20	100	91	83	74	66	59	51	44	37
21	100	91	83	75	67	60	52	46	39
22	100	92	83	76	68	61	54	47	40
23	100	92	84	76	69	61	55	48	42
24	100	92	84	77	69	62	56	49	43
25	100	92	84	77	70	63	57	50	44

Исправь ошибки, перемещая различные объекты.

Нагревание

Кипение

Плавление

Относительная влажность



$$Q = \lambda m$$

$$Q = cm\Delta t$$

$$Q = Lm$$

$$\varphi = \frac{\rho}{\rho_0} \times 100\%$$

Лестница успеха

