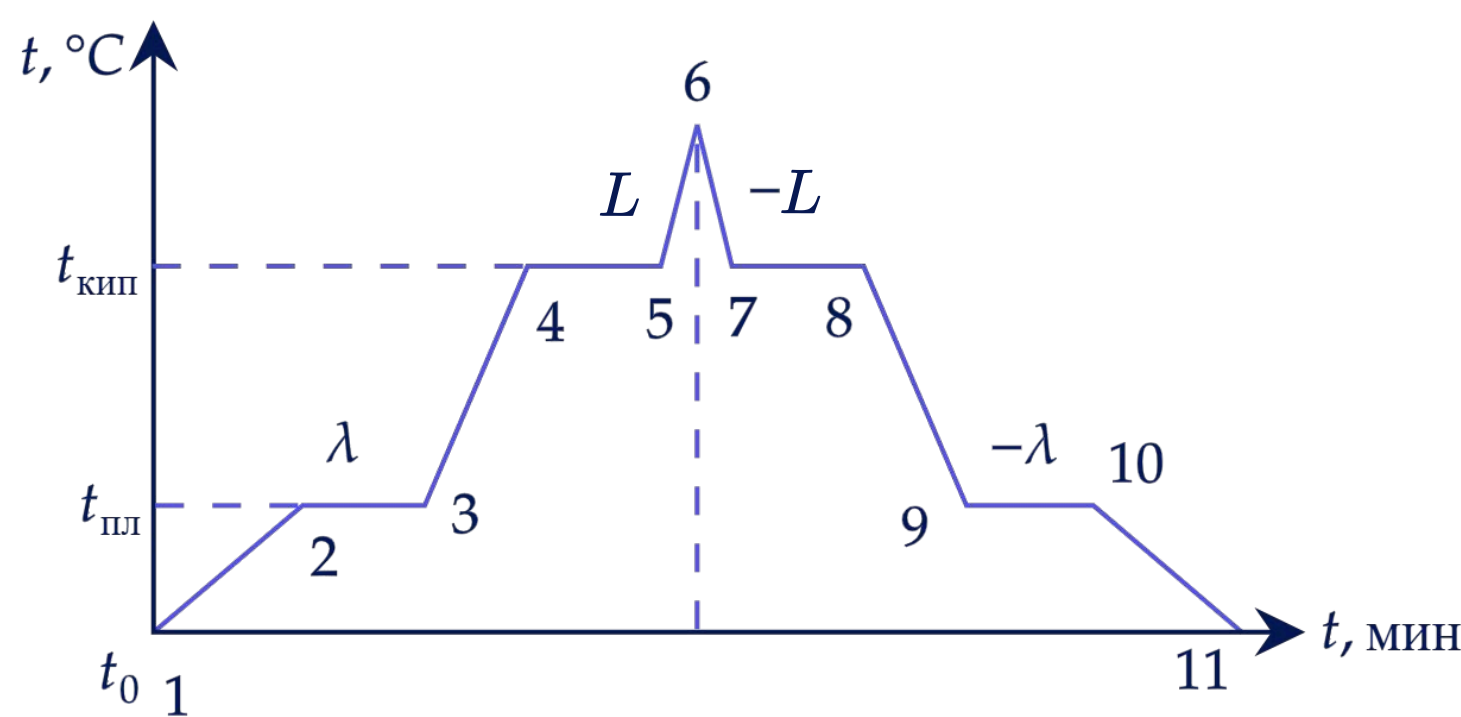


ГРАФИЧЕСКОЕ ПРЕДСТАВЛЕНИЕ ТЕПЛОВЫХ ПРОЦЕССОВ

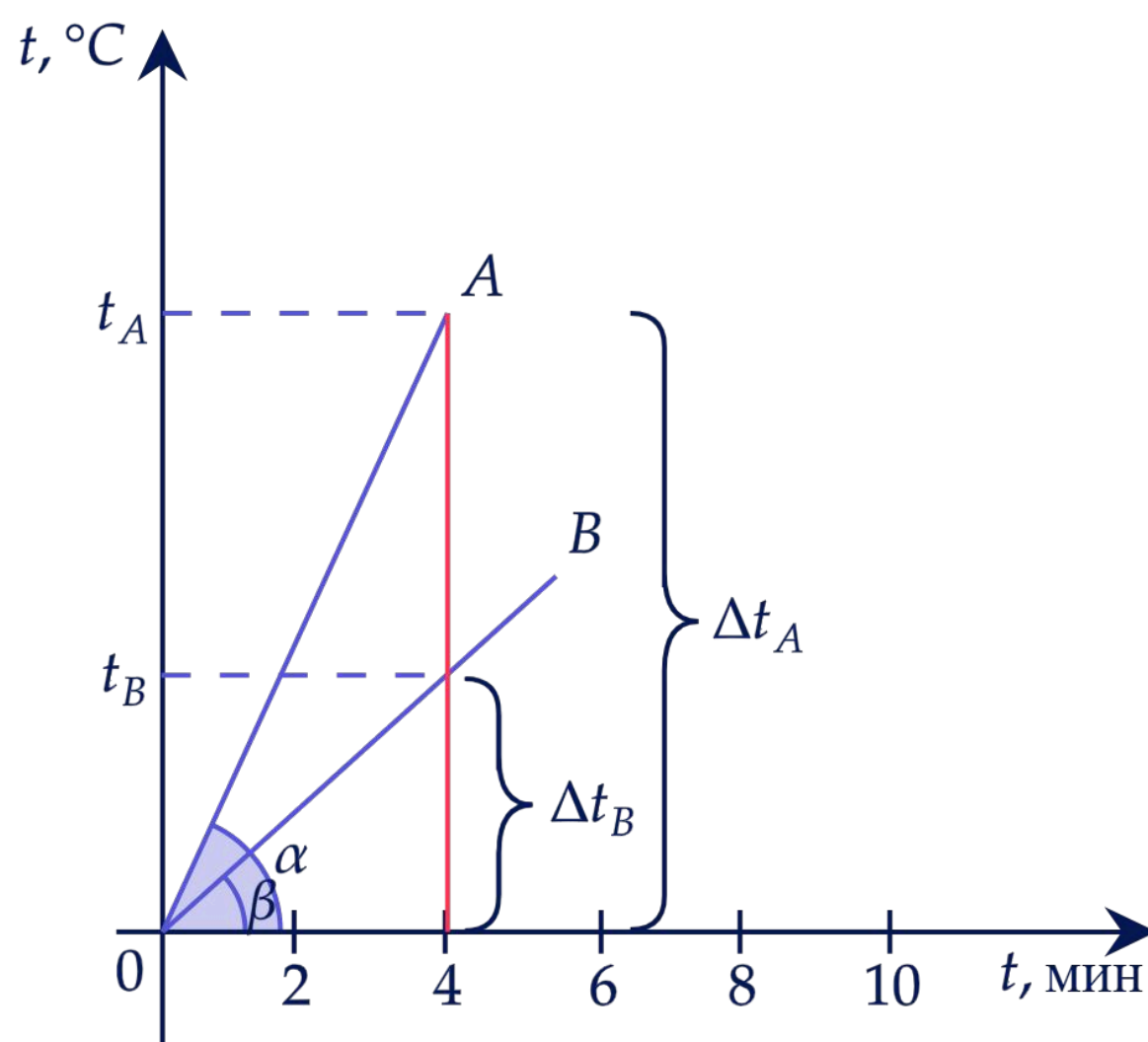
Все фазовые переходы (плавление/кристаллизация, парообразование/конденсация), а также процессы нагревания и охлаждения вещества можно отобразить графически. Ниже представлен график фазовых переходов вещества вещества массой 1 кг.



Опишем процессы, изображённые на графике 1–6

Тело получает Q ($Q > 0$) Внутренняя энергия U растёт	Номер процесса	Что происходит
	1-2	Нагревание твердого тела $t \uparrow$
	2-3	Плавление при температуре плавления ($t_{пл}$) В т. 2 - твердое состояние В т. 3 - жидкое состояние $t_{пл} = \text{const}$ $v_{\text{мол}} = \text{const}$ $E_{\text{кин}} = \text{const}$
	3-4	Нагревание жидкости $t \uparrow$
	4-5	Кипение при температуре кипения ($t_{кип}$) В т. 4 — жидкое состояние В т. 5 — газообразное состояние $t_{кип} = \text{const}$ $v_{\text{мол}} = \text{const}$ $E_{\text{кин}} = \text{const}$
	5-6	Нагревание пара $t \uparrow$

АНАЛИЗ ГРАФИКОВ

$$Q = c_A \downarrow m \Delta t_A \uparrow \text{ и } Q = c_B \uparrow m \Delta t_B \downarrow$$


 t.me/fizikaoge