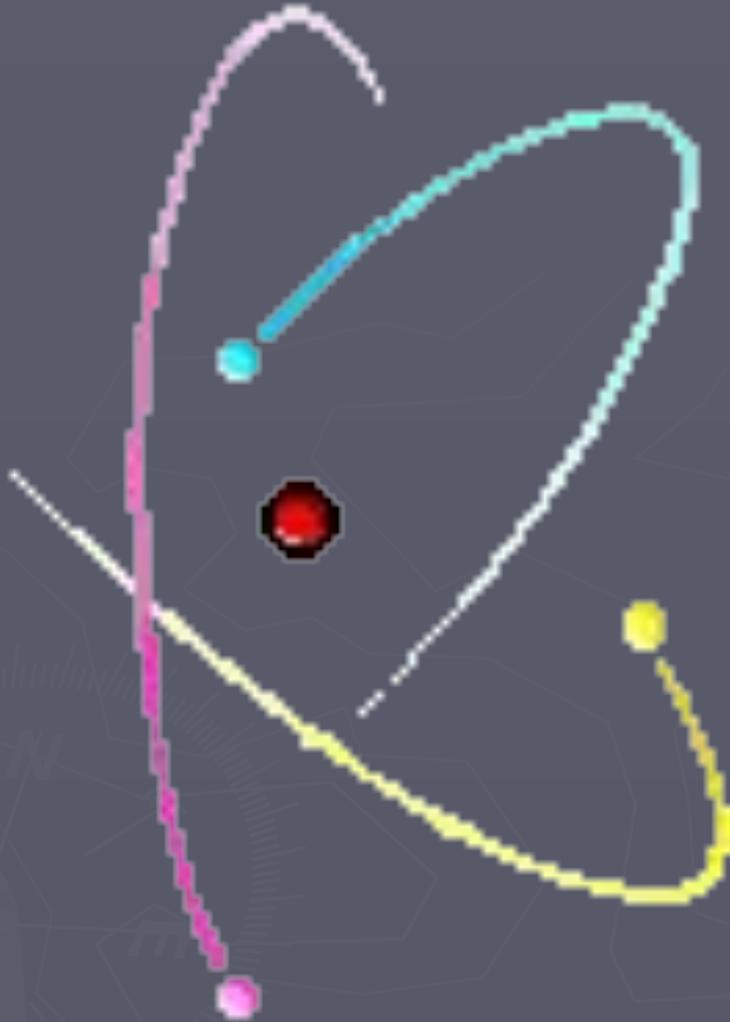


Плавлени

тел



Переход вещества из твёрдого состояния в жидкое называют плавлением.

Температура, при которой вещество плавится, называют температурой плавления вещества.

Температура плавления некоторых веществ, °С

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		

Переход вещества из жидкого состояния в твердое называют отвердеванием или кристаллизацией.

Температура, при которой вещество отвердевает (кристаллизуется), называют температурой отвердевания или кристаллизации.

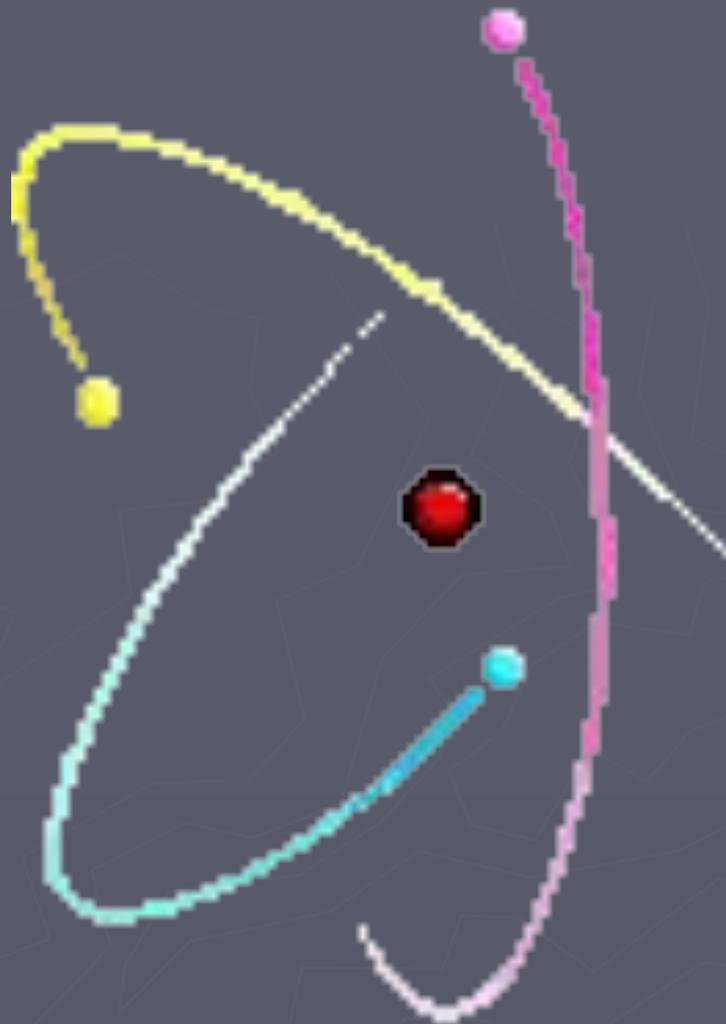
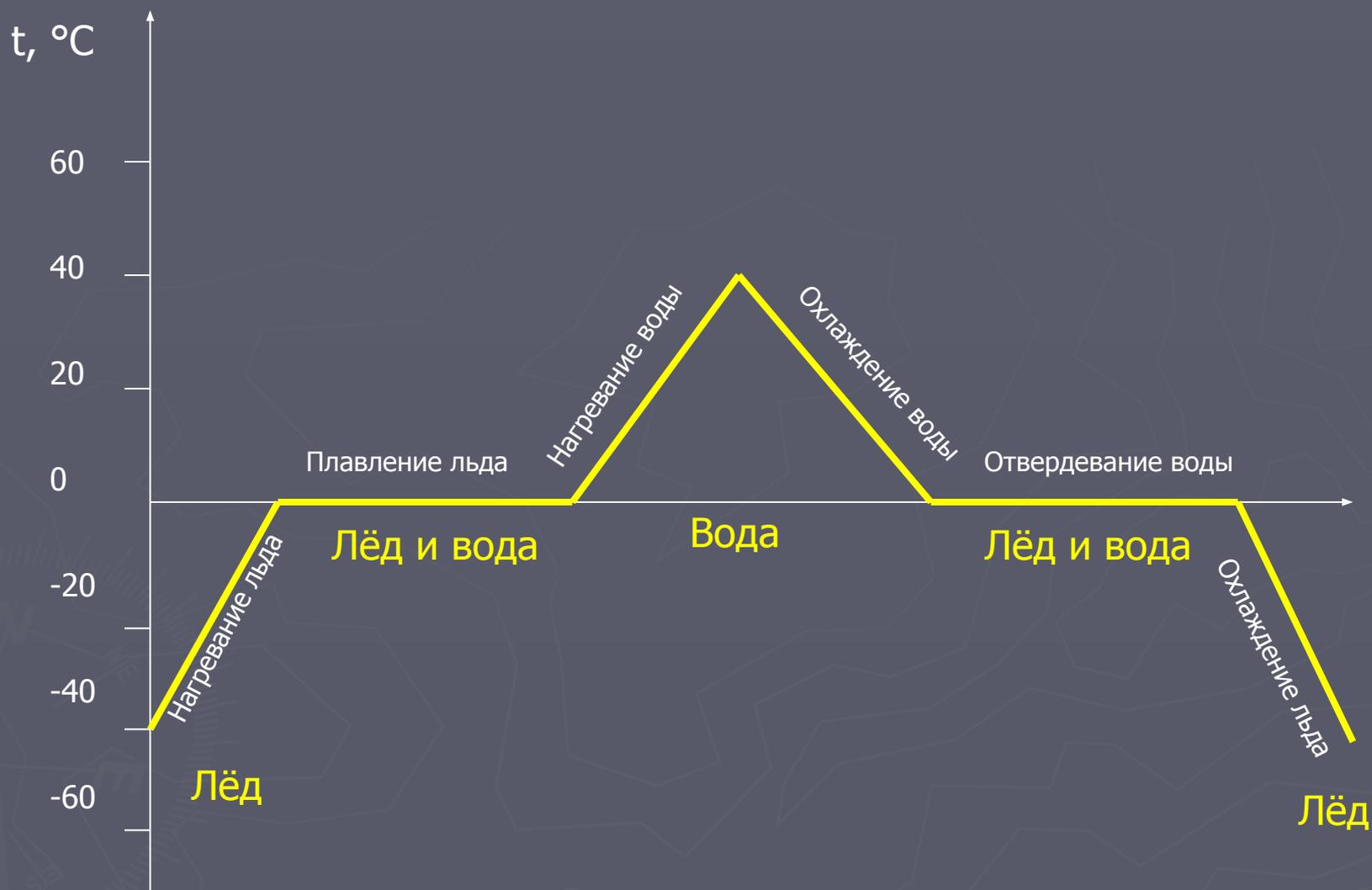


График плавления и отвердевания кристаллических тел.



Удельная теплота плавления

Физическая величина, показывающая, какое количество теплоты необходимо сообщить кристаллическому телу массой 1 кг, чтобы при температуре плавления полностью перевести его в жидкое состояние, называется удельной теплотой плавления.

Обозначение: λ .

Единица измерения – Дж/кг.

$$Q = \lambda m$$