

ПЛАВЛЕНИЕ

Температура,
при которой
плавится
вещество,
называется
температурой
плавления этого
вещества

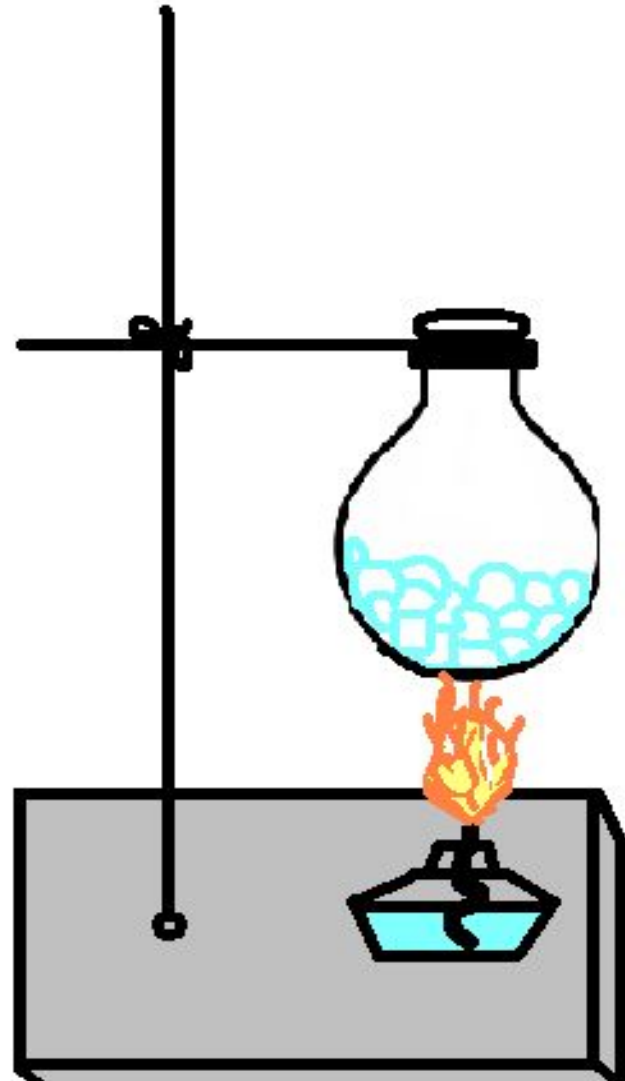
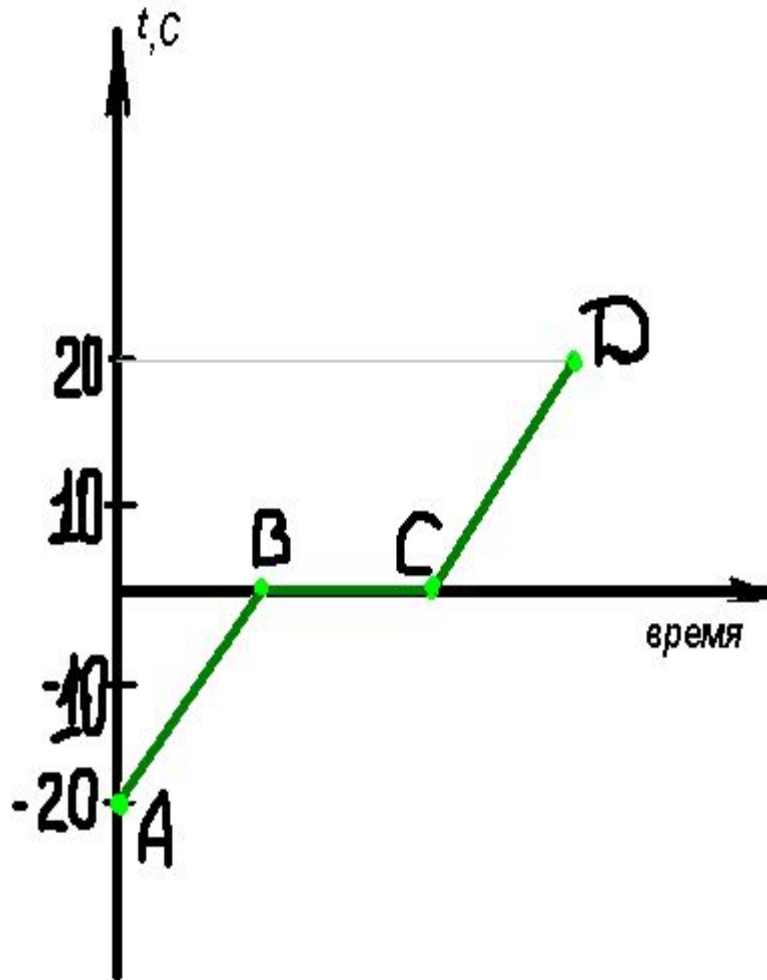


График зависимости температуры вещества от времени



- Участок **AB** описывает нагревание льда от **-20** до **0** градусов.
- На участке **BC** вся энергия тратится на разрушение кристаллической решетки льда: его молекулы перестраиваются таким образом, что вещ-во становится жидким. Средняя кинетическая энергия при этом остаётся неизменной. Неизменной поэтому оказывается и температура вещества.
- Участок **CD** описывает нагревание воды, образовавшейся после плавления льда. Получая энергию от нагревателя, молекулы воды начинают двигаться всё более и более интенсивно. Их средняя кинетическая энергия возрастает, и температура воды повышается.

Температура плавления некоторых веществ

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	3400
калий	63	золото	1064		

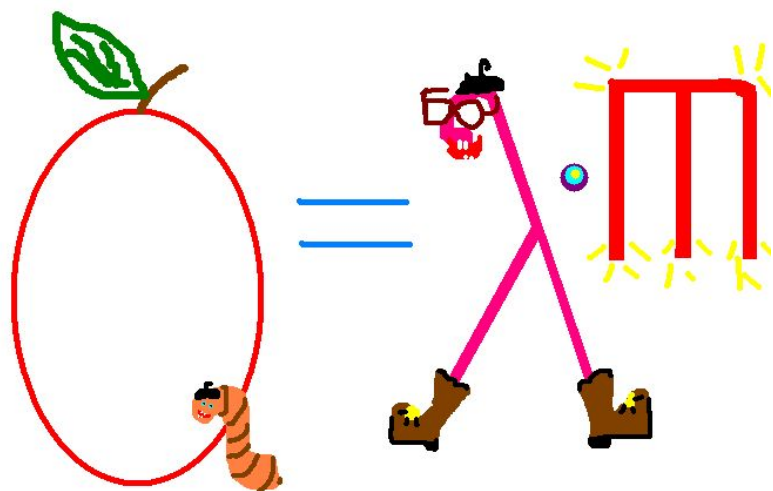
Удельная теплота плавления

УДЕЛЬНАЯ ТЕПЛОТА ПЛАВЛЕНИЯ

$$Q = m\lambda$$

Физическая величина, показывающая, какое количество теплоты необходимо для превращения 1 кг кристаллического вещества, взятого при температуре плавления, в жидкость той же температуры, называется удельной теплотой плавления

удельная теплота плавления



Чтобы найти количество теплоты, необходимое для плавления кристаллического тела произвольной массы, надо удельную теплоту плавления этого тела умножить на его массу

ЗАДАЧА

- Сколько энергии нужно затратить, чтобы расплавить кусок олова массой 200 г при температуре плавления ?
- В стакане плавают кусочки льда. Температура воды в стакане 0°C . Будет ли лёд таять или вода замерзать? Почему?

- Металлы, плавящиеся при температуре выше 1650°C , называют **тугоплавкими** (титан, хром, молибден и д.р.). Самой высокой температурой плавления среди них обладает **вольфрам** (около 3400°C)
- Тугоплавкие металлы и их соединения используют в качестве жаропрочных материалов в самолётостроении, ракетной и космической технике, атомной энергетике и т.д.

физика

плавление