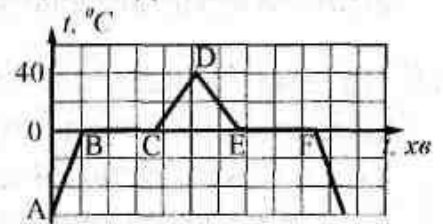


- 1.(1) Яке із співвідношень використовують під час процесу кристалізації?
- а) $Q = cm\Delta t$; б) $Q = \lambda m$; в) $\Delta t = t_2 - t_1$; г) $c = \frac{Q}{m\Delta t}$.
- 2.(1) Температуру, за якої тверда кристалічна речовина переходить у рідкий стан, називають температурою...
- а) ...кипіння; б) ...плавлення; в) ...кристалізації; г) ...нагрівання.
- 3.(1) Порівняти температуру плавлення льоду t_1 і температуру замерзання води t_2 за однакового атмосферного тиску.
- а) $t_1 > t_2$; б) $t_1 < t_2$; в) $t_1 = t_2$.
- 4.(1) Як змінюється маса води під час кристалізації?
- а) збільшується; б) зменшується; в) не змінюється.
- 5.(1) Питома теплота плавлення заліза 270 кДж/кг. Це означає, що за температури плавлення для плавлення залізної деталі масою...
- а) ...270 кг необхідно 270 кДж енергії;
 б) ...270 кг необхідно 1 кДж енергії;
 в) ...1 кг необхідно 270 кДж енергії.

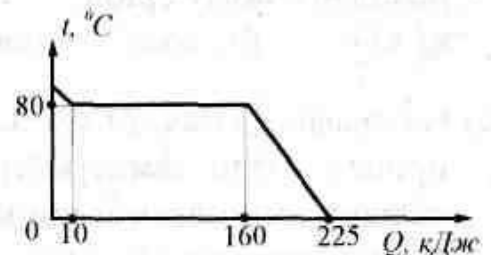


Мал. 1

На графіку (мал. 1) схематично зображено процес зміни температури льоду та води з часом.

- 6.(1) Яка ділянка графіка відповідає процесу плавлення льоду?
- 7.(2) Яка ділянка графіка відповідає процесу, під час якого температура речовини не змінюється, а внутрішня енергія збільшується?
- а) АВ; б) ВС; в) CD; г) DE; д) EF.
- 8.(2) Температури кристалізації чавуну, міді, олова, цинку та алюмінію відповідно становлять: 1150 °С, 1083 °С, 232 °С, 420 °С, 660 °С. Яку з нижче наведених речовин не можна розплавити у мідній посудині?
- а) олово; б) алюміній; в) цинк; г) чавун.

- 9.(2) На графіку (мал. 2) схематично зображено процес зміни температури нафталіну. Як і на скільки змінилася його внутрішня енергія під час процесу кристалізації?



Мал. 2

