

ЗМІНА АГРЕГАТНОГО СТАНУ РЕЧОВИНИ

1. Відгадайте назви процесів і запишіть процеси обернені до них.



Процес

Обернений процес



Процес

Обернений процес

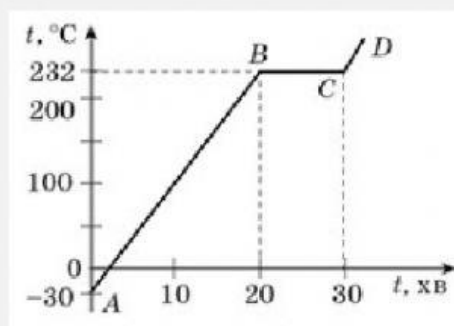


Процес

Обернений процес

2. Користуючись графіком, поданим на рисунку, дайте відповідь на запитання.

- 1) Для якого процесу побудовано графік?
- 2) Для якої речовини?
- 3) В якому стані перебуває речовина в точці В?
- 4) В якому стані перебуває речовина в точці С?
- 5) В якому стані перебуває речовина в точці D?
- 6) Якому процесу відповідає відрізок АВ?
- 7) Якому процесу відповідає відрізок ВС?



3. Установіть відповідність між процесом та формулою.

Нагрівання	
Плавлення	
Кипіння	

$$Q = \lambda m$$

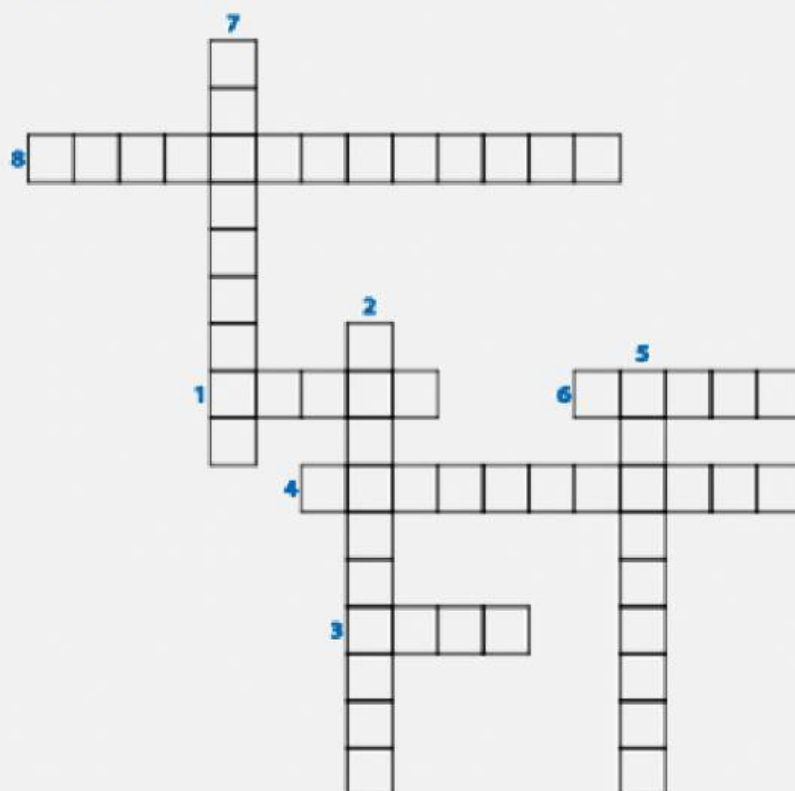
$$Q = cm\Delta t$$

$$Q = Lm$$

4. Надайте відповідь «Так чи Ні» на дані твердження.

1	Внутрішня енергія речовини під час переходу із рідкого стану в газоподібний (випаровування) зменшується.	Так	Ні
2	Швидкість випаровування не залежить від площі поверхні рідини.	Так	Ні
3	Внутрішня енергія речовини під час переходу з рідкого стану в твердий не змінюється.	Так	Ні
4	Швидкість випаровування речовини прямо пропорційно залежить від температури.	Так	Ні
5	Вода може не кипіти при температурі 100 °C.	Так	Ні

5. Розгадайте кросворд.



По вертикалі: 2. Посудина, яка перешкоджає теплообміну з навколишнім середовищем.. 5. Процес переходу речовини з кристалічного стану в рідкий.. 7. Прилад для вимірювання температури..

По горизонталі: 1. Сконденсована водяна пара, що міститься в атмосферному повітрі.. 3. Речовина, питома теплота плавлення якої дорівнює 210 кДж/кг.. 4. Процес переходу речовини згазоподібного стану в рідкий.. 6. Речовина, температура кипіння якої дорівнює 78 С.. 8. Процес, завдяки якому зникають калюжі..