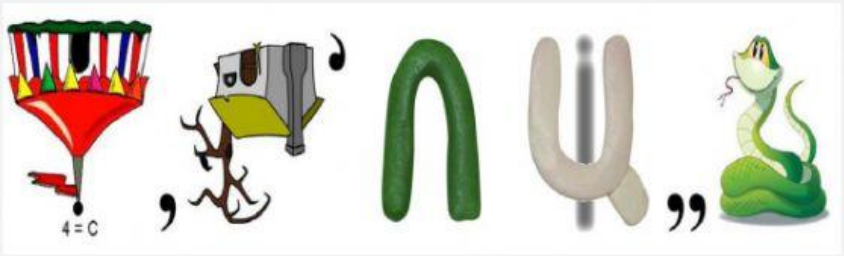
ЗМІНА АГРЕГАТНОГО СТАНУ РЕЧОВИНИ

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?

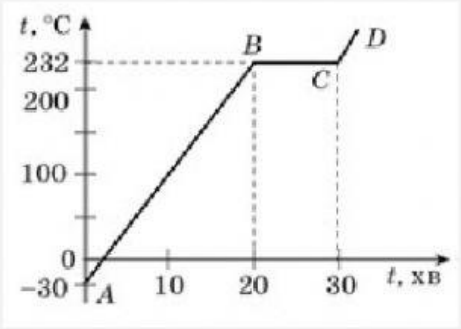
3) В якому стані перебуває речовина в точці B?

4) В якому стані перебуває речовина в точці C?

5) В якому стані перебуває речовина в точці D?

6) Якому процесу відповідає відрізок AB?

7) Якому процесу відповідає відрізок BC?



3. ***Установіть відповідність між процесом та формулою.***

Нагрівання	
Плавлення	
Кипіння	

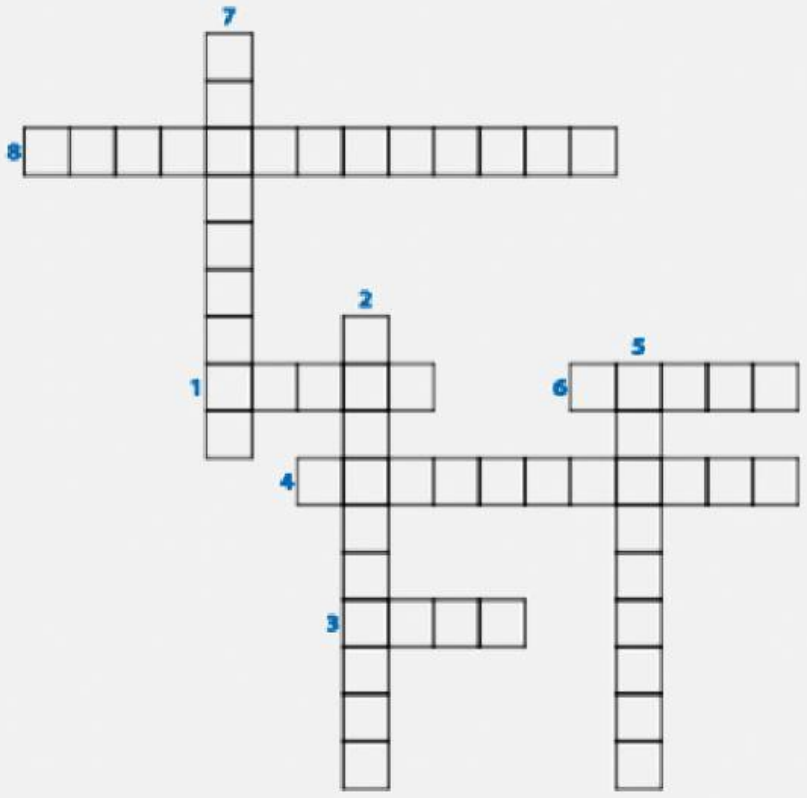
LIVEWORKSHEETS

$Q = \lambda m$	$Q = cm\triangle t$	$Q = Lm$

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 ^{0}C.	Так	Ні

5. Розгадайте кросворд.



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..

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

LIVEWORKSHEETS