ชื่อ.....

ชั้น..... เลขที่.....

แบบฝึกหัด



กรณีที่ปริมาณความร้อนทำให้สสารเปลี่ยนแปลงสถานะ

1) ความร้อนแฝง (latent heat) คือ.....

2) ความร้อนแฝงจำเพาะ (specific latent heat) คือ.....

ใช้สัญลักษณ์.....มีหน่วยเป็น.....

3) ความร้อนแฝงจำเพาะของสสารมี.....ประเภท คือ.....

.....

4) ความร้อนแฝงจำเพาะของการหลอมเหลว คือ.....

.....ใช้สัญลักษณ์.....

5) ความร้อนแฝงจำเพาะของการกลายเป็นไอ คือ.....

.....ใช้สัญลักษณ์.....

6) ถ้าทำให้ น้ำแข็งมวล 5 กรัม อุณหภูมิ 0 องศาเซลเซียส หลอมเหลวเป็นน้ำจนหมดที่ อุณหภูมิ 0 องศาเซลเซียสต้องใช้ปริมาณความร้อน.....แคลอรี

ตาราง ความร้อนแฝงจำเพาะของสาร

สาร	จุดหลอมเหลว (°C)	ความร้อนแฝงจำเพาะของการหลอมเหลว (cal/g)	จุดเดือด (°C)	ความร้อนแฝงจำเพาะของการกลายเป็นไอ (cal/g)
ออกซิเจน	-219	3.3	-183	51
ไนโตรเจน	-210	6.1	-196	48
เอทิลแอลกอฮอล์	-144	24.9	78	205
แอมโมเนีย	-75	108	-33	327
น้ำ	0	80	100	540
ตะกั่ว	327	5.9	1,750	208
เงิน	962	26	2,163	628
ทองแดง	1,083	32	2,300	1,211
เหล็ก	1,538	69.1	3,023	1,520

LIVEWORKSHEETS

6) สารแต่ละชนิด เมื่อมีมวลเท่ากัน สารใดใช้ความร้อนในการเปลี่ยนสถานะจากของแข็งเป็นของเหลวน้อยที่สุดและมากที่สุด ตามลำดับ

.....

7) สารแต่ละชนิด เมื่อมีมวลเท่ากัน สารใดใช้ความร้อนในการเปลี่ยนสถานะจากของเหลวเป็นแก๊สน้อยที่สุดและมากที่สุด ตามลำดับ

.....

8) การหลอมแท่งตะกั่ว 1 กรัม ที่อุณหภูมิ 327 องศาเซลเซียส เพื่อใช้เป็นส่วนผสมในการทำฟิวส์ ต้องการปริมาณความร้อนเท่าใดในการทำให้ตะกั่วเปลี่ยนสถานะเป็นของเหลวทั้งหมด

.....



ความร้อนแฝงจำเพาะของการหลอมเหลวของน้ำแข็ง
มีค่าเท่ากับ 80 cal/g
ความร้อนแฝงจำเพาะของการกลายเป็นไอของน้ำ
มีค่าเท่ากับ 540 cal/g

LIVEWORKSHEETS