*Плавление и кристаллизация.*

**1**

Фазовые переходы:

Газ

Жидкость

Твердое

1

2

3

4

6

5

1 – плав­ле­ние;

2 – кри­стал­ли­за­ция;

3 – па­ро­об­ра­зо­ва­ние: ис­па­ре­ние или ки­пе­ние;

4 – кон­ден­са­ция;

5 – суб­ли­ма­ция (воз­гон­ка);

6 – де­суб­ли­ма­ция.

**2**



График плавления/кристаллизации для H2O

При процессе плавления вся поглощаемая энергия идет на превращение твердого тела в жидкость, и поэтому температура при этом не увеличивается.

Q которое пошло на плавление равно Q, которое выделиться затем при кристаллизации.

**3**

$$λ$$

$$Q$$

$$m$$

$Q$ – количество теплоты, Дж;

$m$ – масса тела, кг;

$λ$ – удельная теплота плавления, Дж/кг.

$$Q=λm$$

Удельная теплота плавления – количество теплоты, кот. нужно сообщить телу массой 1 кг при температуре плавления для того, чтобы полностью его расплавить.

***Домашнее задание:*** §9,10; рассм. пример реш. задач стр.44; Упр. 8 (1-5).