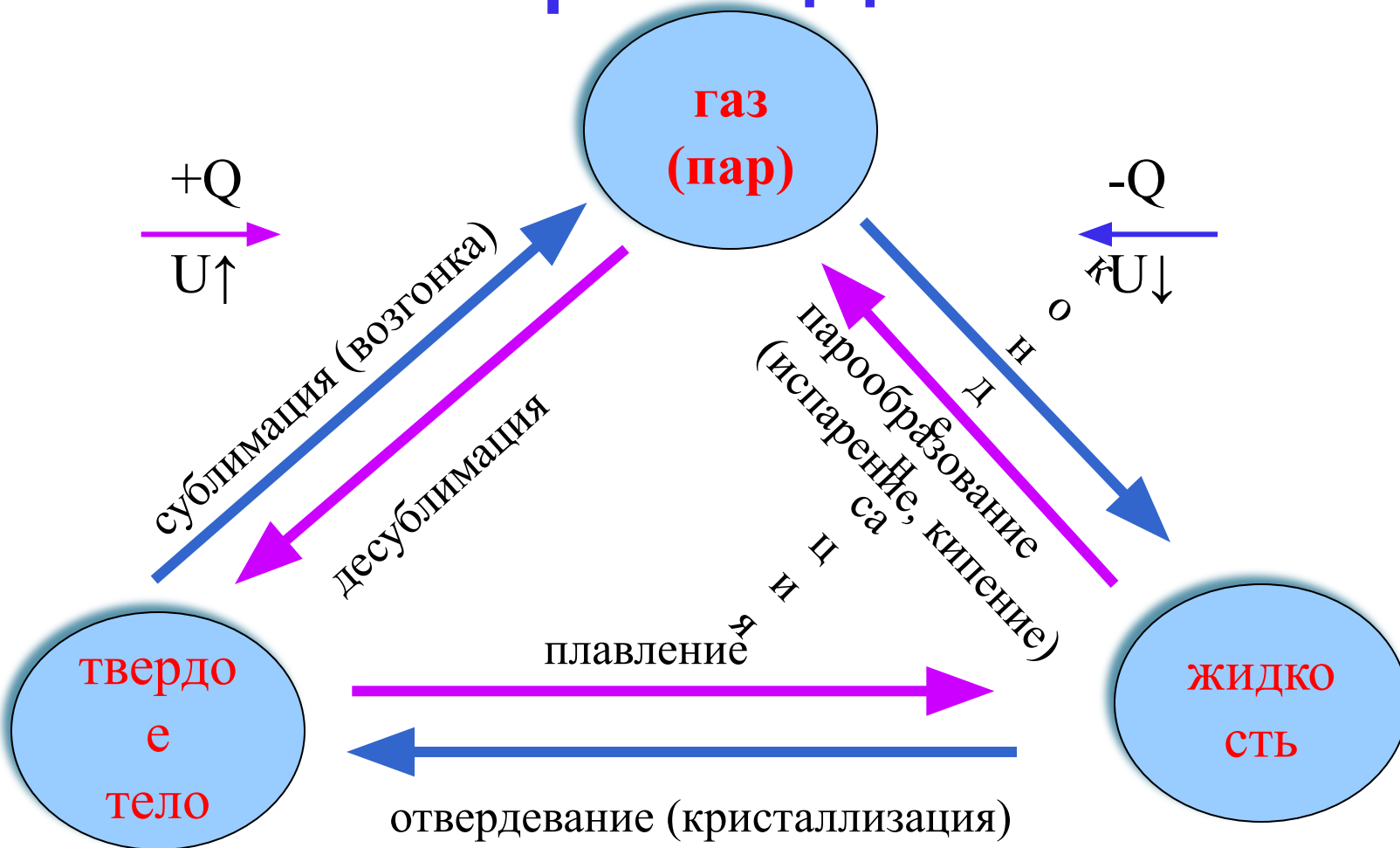
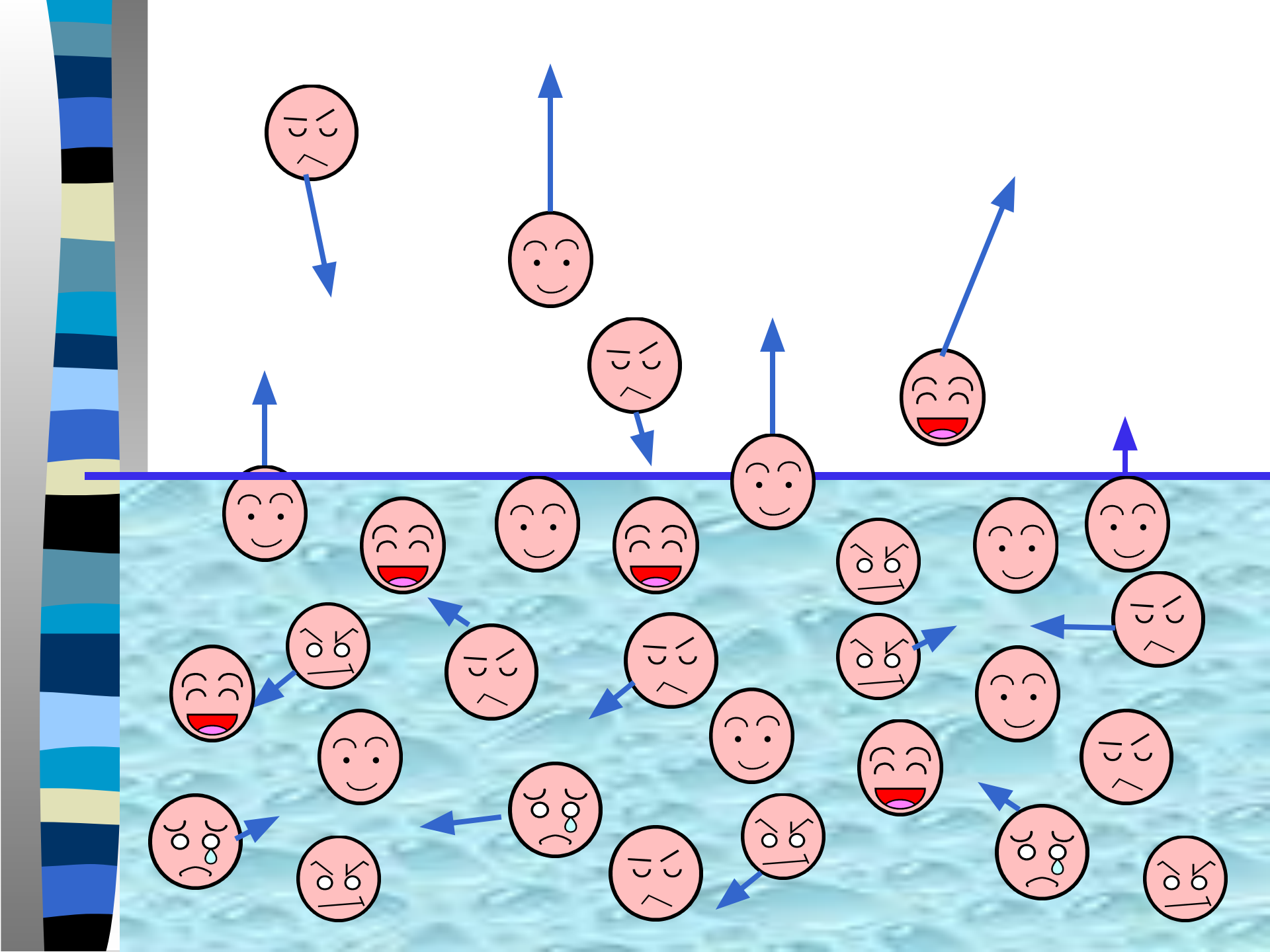


Испарение и конденсация



Схема фазовых переходов



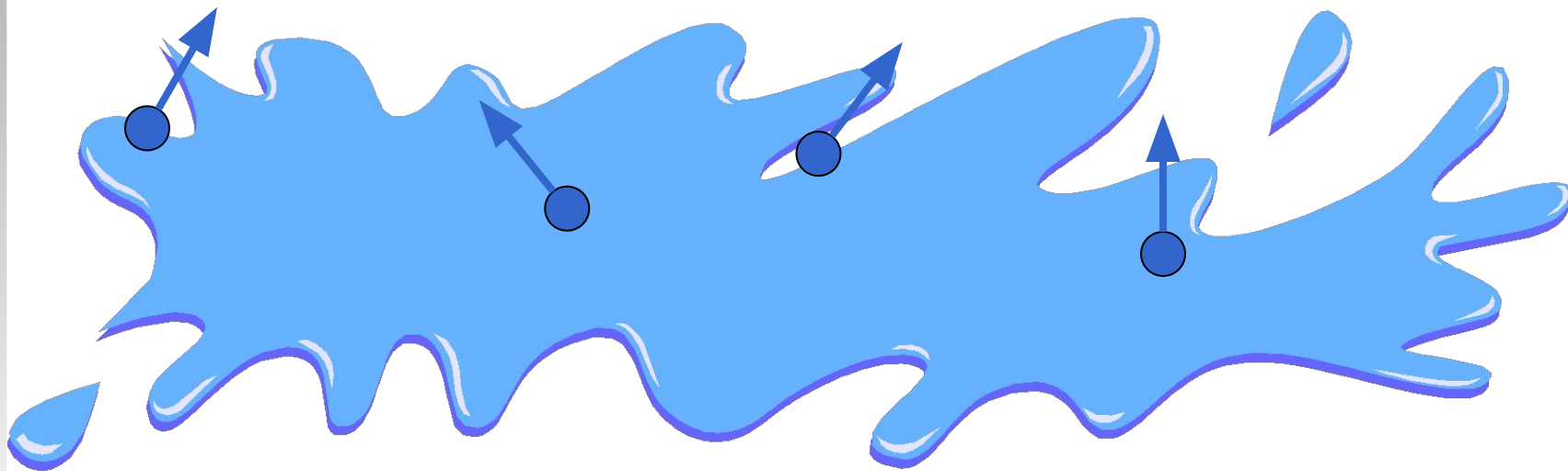


Испарение

– парообразование, происходящее с поверхности жидкости.

Сопровождается поглощением тепла

(происходит при любой температуре)





Интенсивность

(скорость) испарения

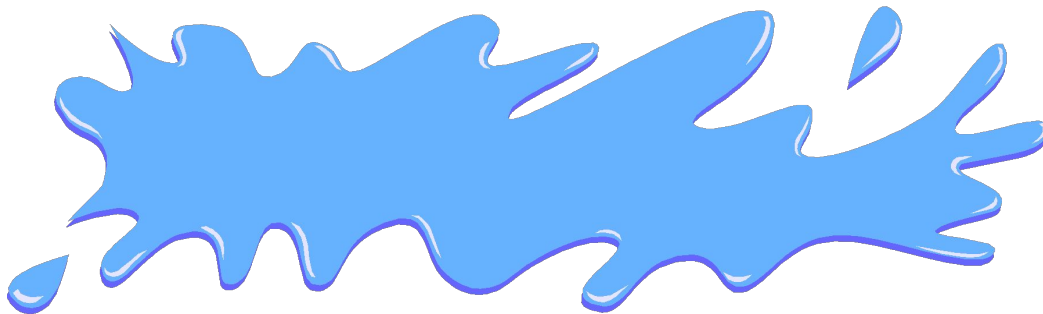
зависит от:

- Рода жидкости
- Температуры жидкости
- Площади поверхности жидкости
- От скорости движения воздуха над поверхностью жидкости

От рода жидкости

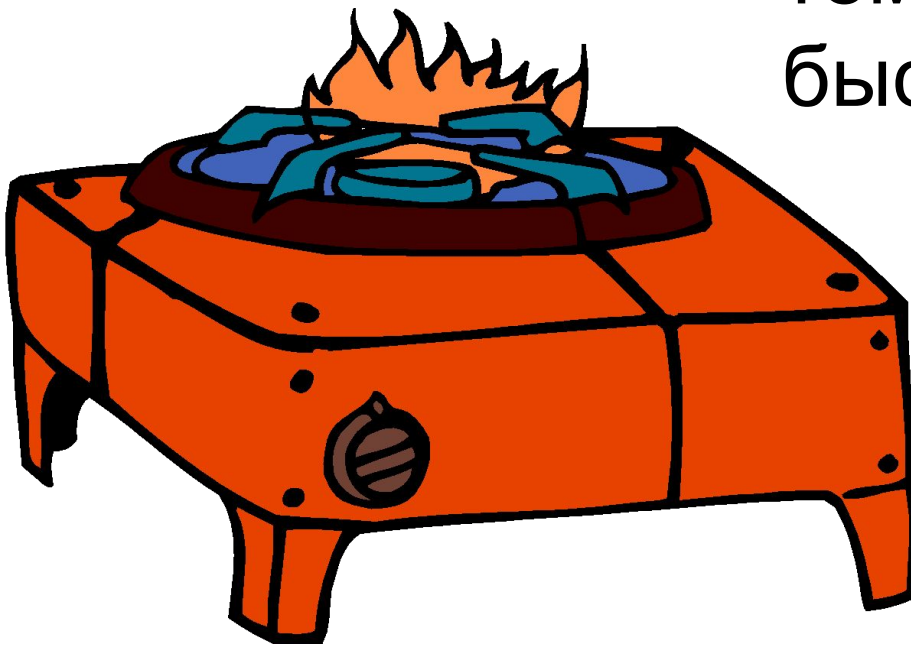


- Различные вещества испаряются по-разному



От температуры ЖИДКОСТИ :

- Чем выше температура, тем быстрее испарение



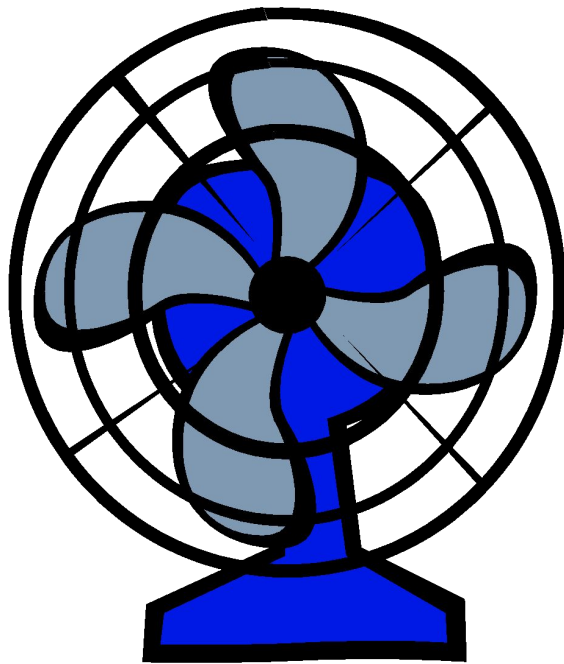
От площади поверхности жидкости

- Чем больше площадь поверхности, тем быстрее испарение



От скорости удаления паров от поверхности жидкости

- Чем выше скорость движения воздуха над поверхностью жидкости, тем быстрее испарение



Конденсация –

явление превращения пара в жидкость.
Сопровождается выделением тепла

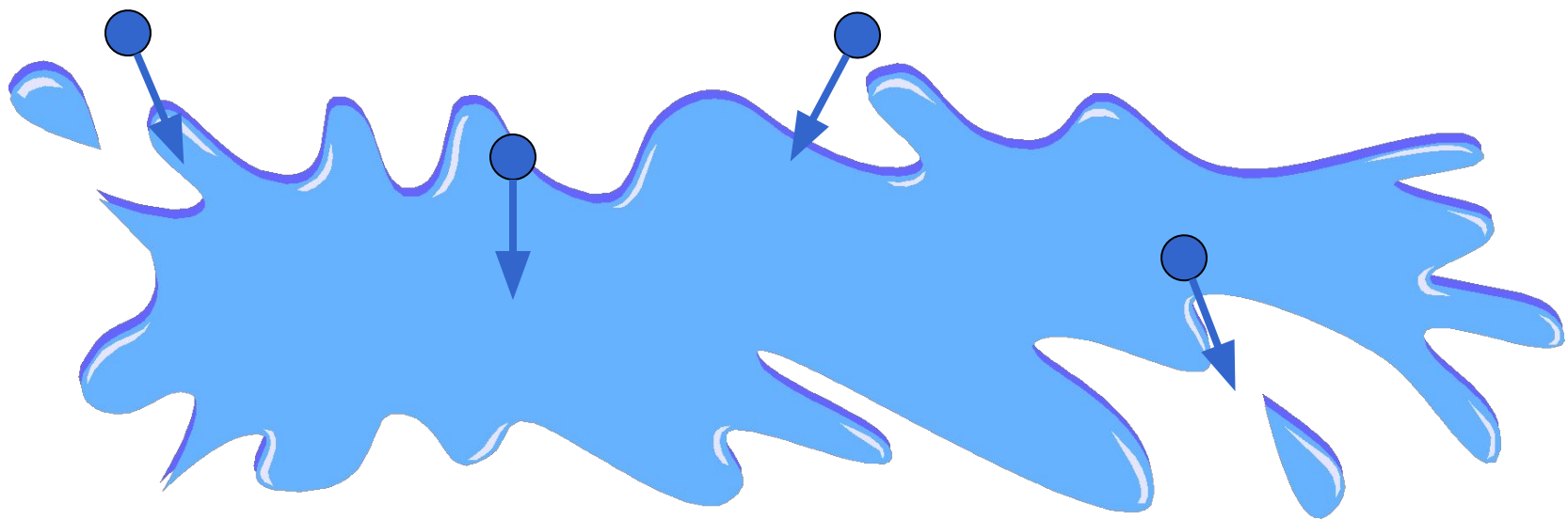
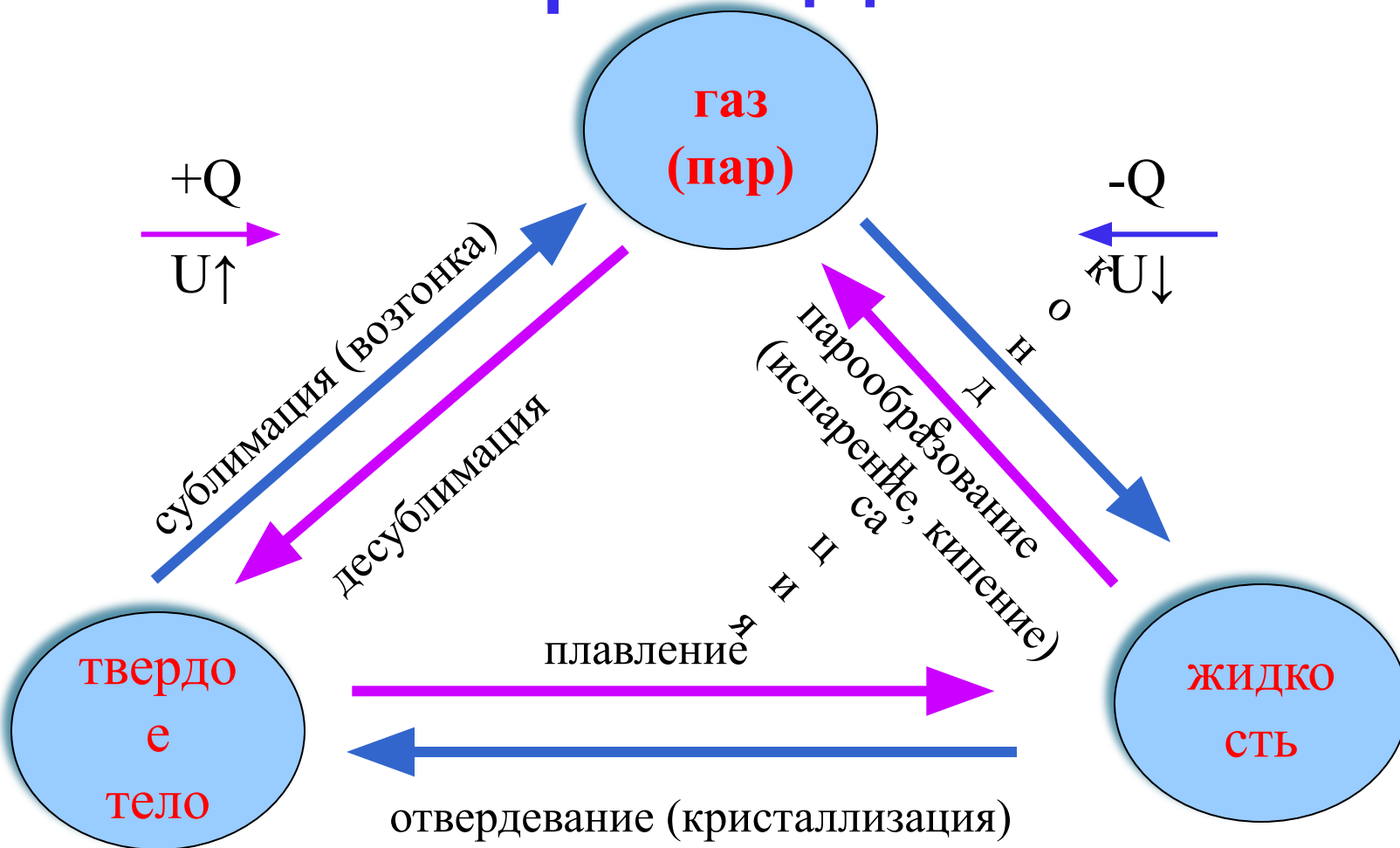


Схема фазовых переходов



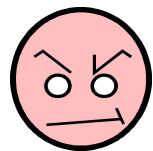
Сегодня на уроке...

1



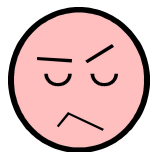
-Все было непонятно

2



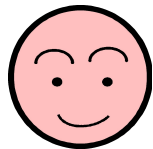
-Мне было скучно

3



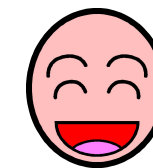
-Я ничего нового не узнал

4



-Мне было интересно

5



-Мне очень понравилось!