

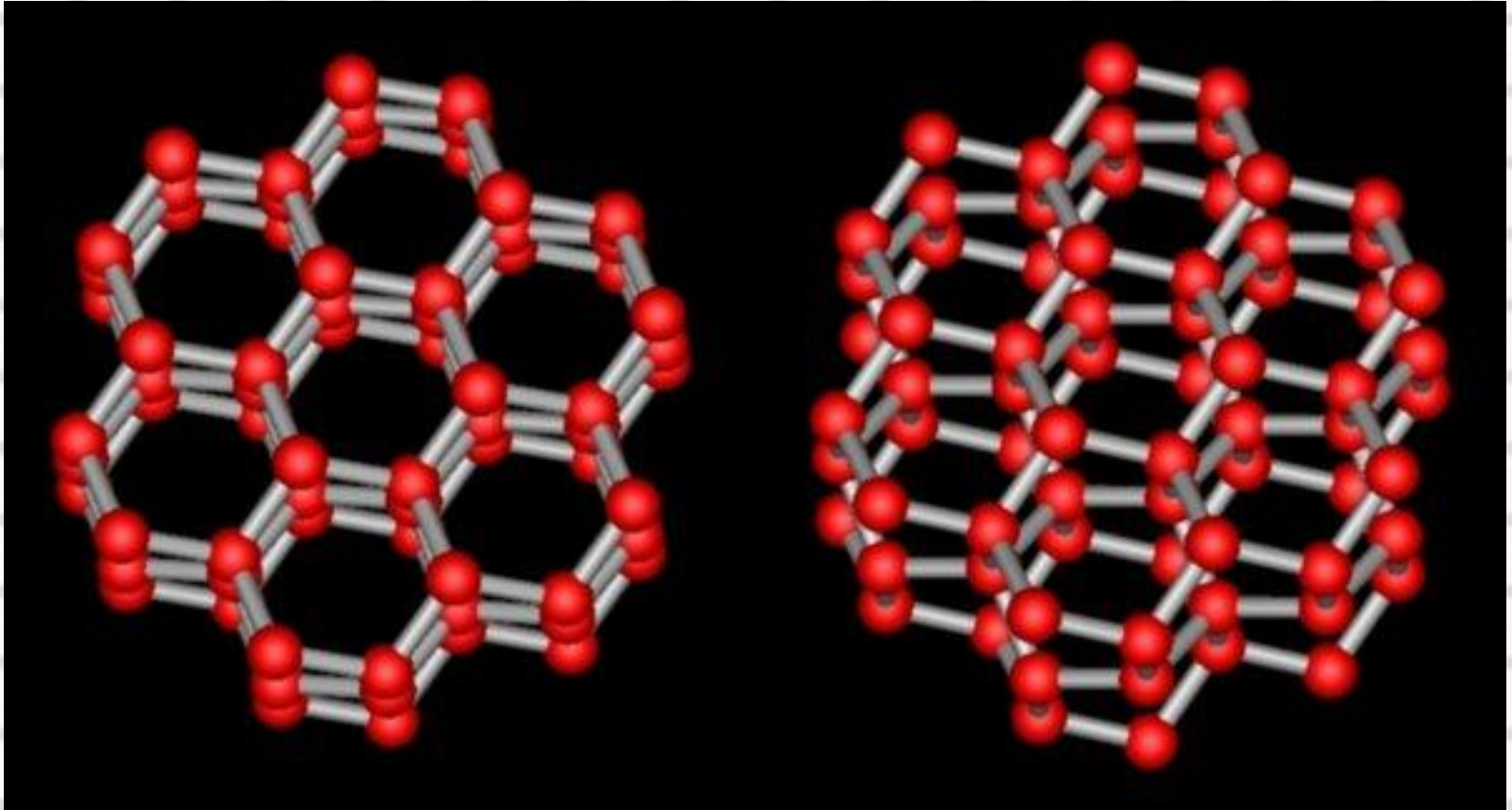
Агрегатные состояния вещества. Плавление и кристаллизация.



1. Назовите агрегатные состояния вещества



Твердое состояние



Кристаллическая решетка

Жидкое состояние



***Более 2/3
площади
земного
шара
покрыто
водой.***

***96% всех
вод –***

***Мировой
океан.***

Газообразное состояние



В глобальных масштабах переход жидкости в пар происходит при испарении воды с поверхности Мирового океана. При этом образуются облака.

**2. Какое вещество можно
увидеть сразу в трёх
агрегатных состояниях?**



Вода



*«Вода! Ты не
просто
необходима
для жизни,
ты и есть
сама жизнь!»*

*А. Сент-
Экзюпери.*

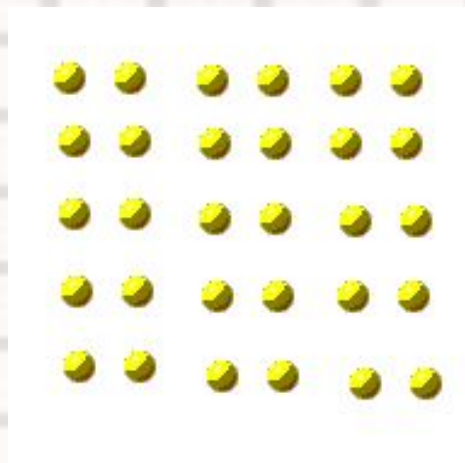
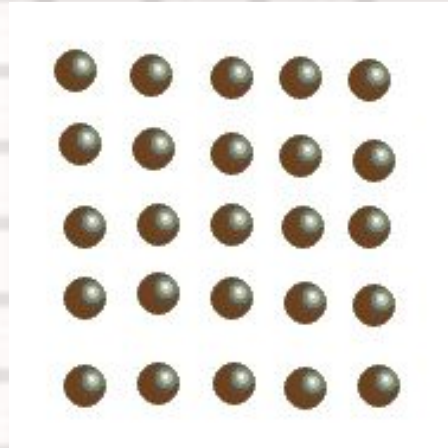
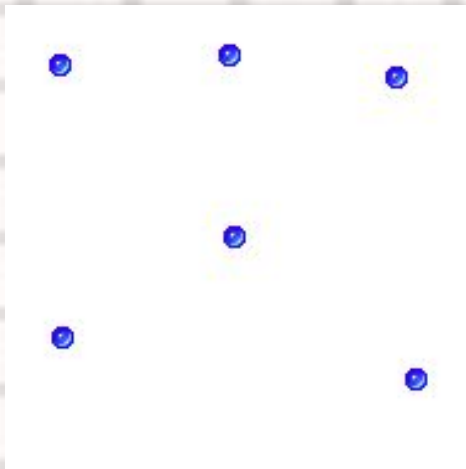
*«Маленький
принц»*

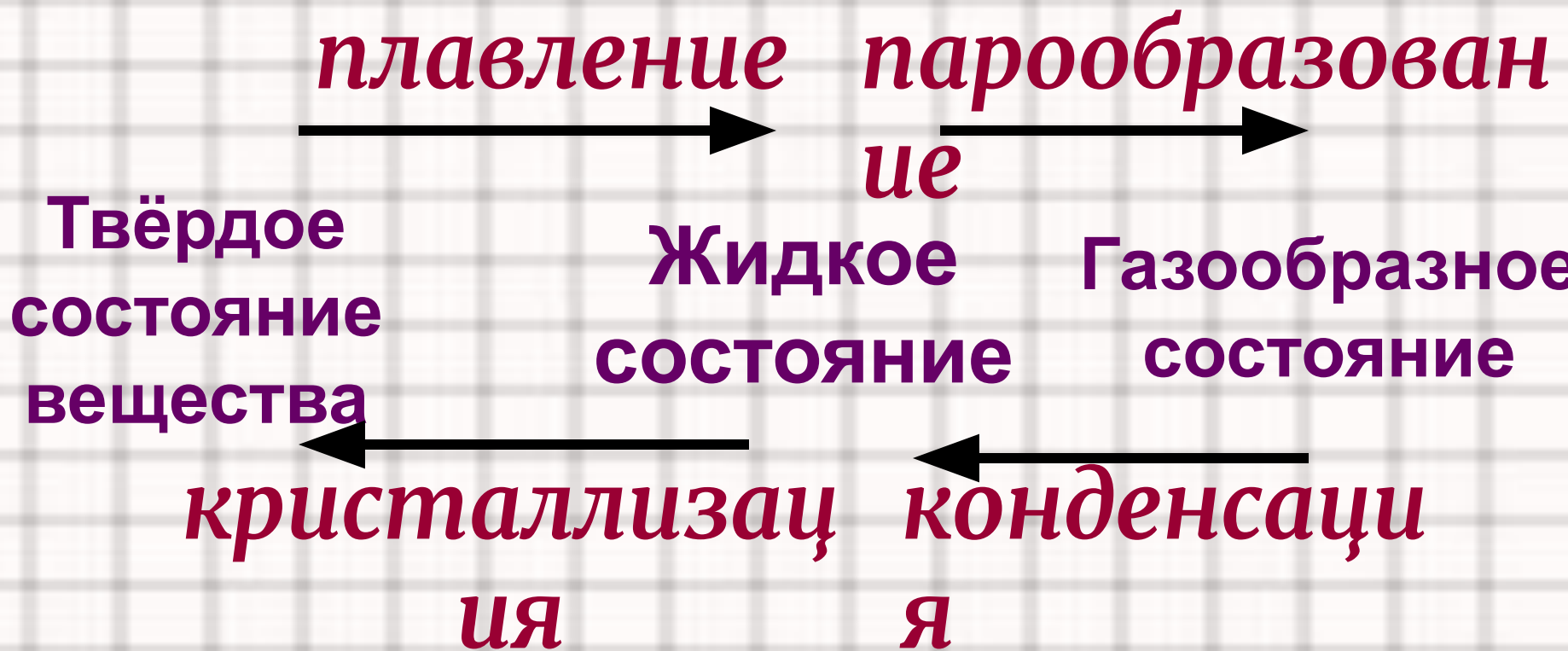
**3. Отличаются молекулы
одного и того же вещества в
разных агрегатных
состояниях?**



**Молекулы одного и того
же вещества в разных
агрегатных состояниях
одинаковы**

4. Чем отличаются агрегатные состояния одного и того же вещества друг от друга?







Плавление

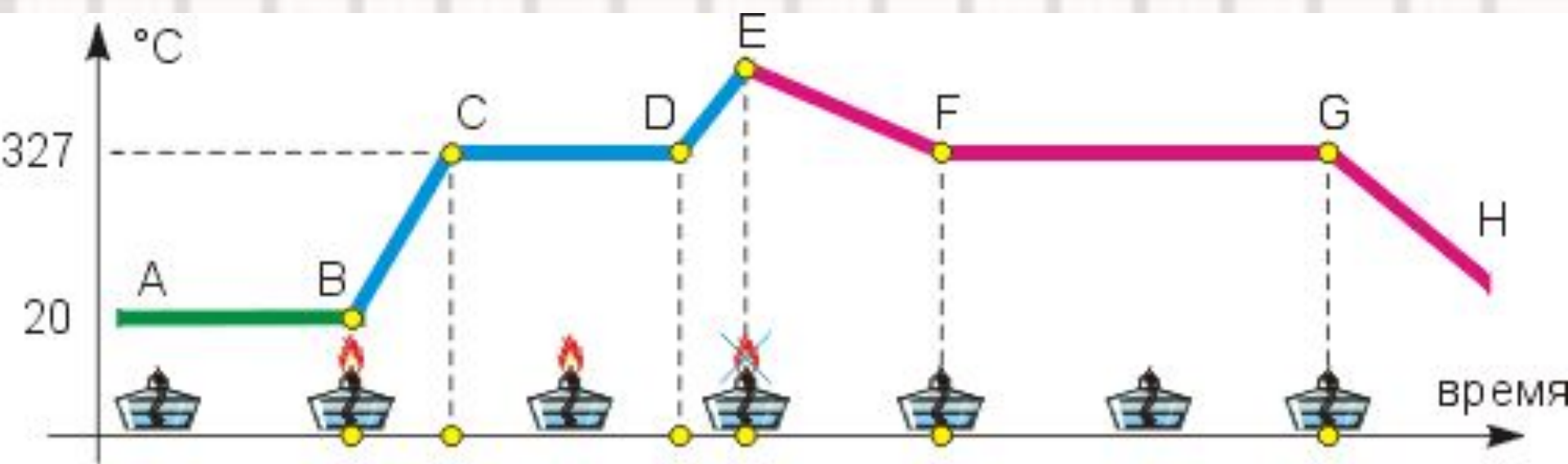
Температура плавления

Кристаллизация



Температура кристаллизации

$$t_{\text{пл.}} = t_{\text{кр}}$$



Домашнее задание

1. § 12-14

2. Схема агрегатных переходов, определения

3. рис.16, стр.33(в тетрадь)

