

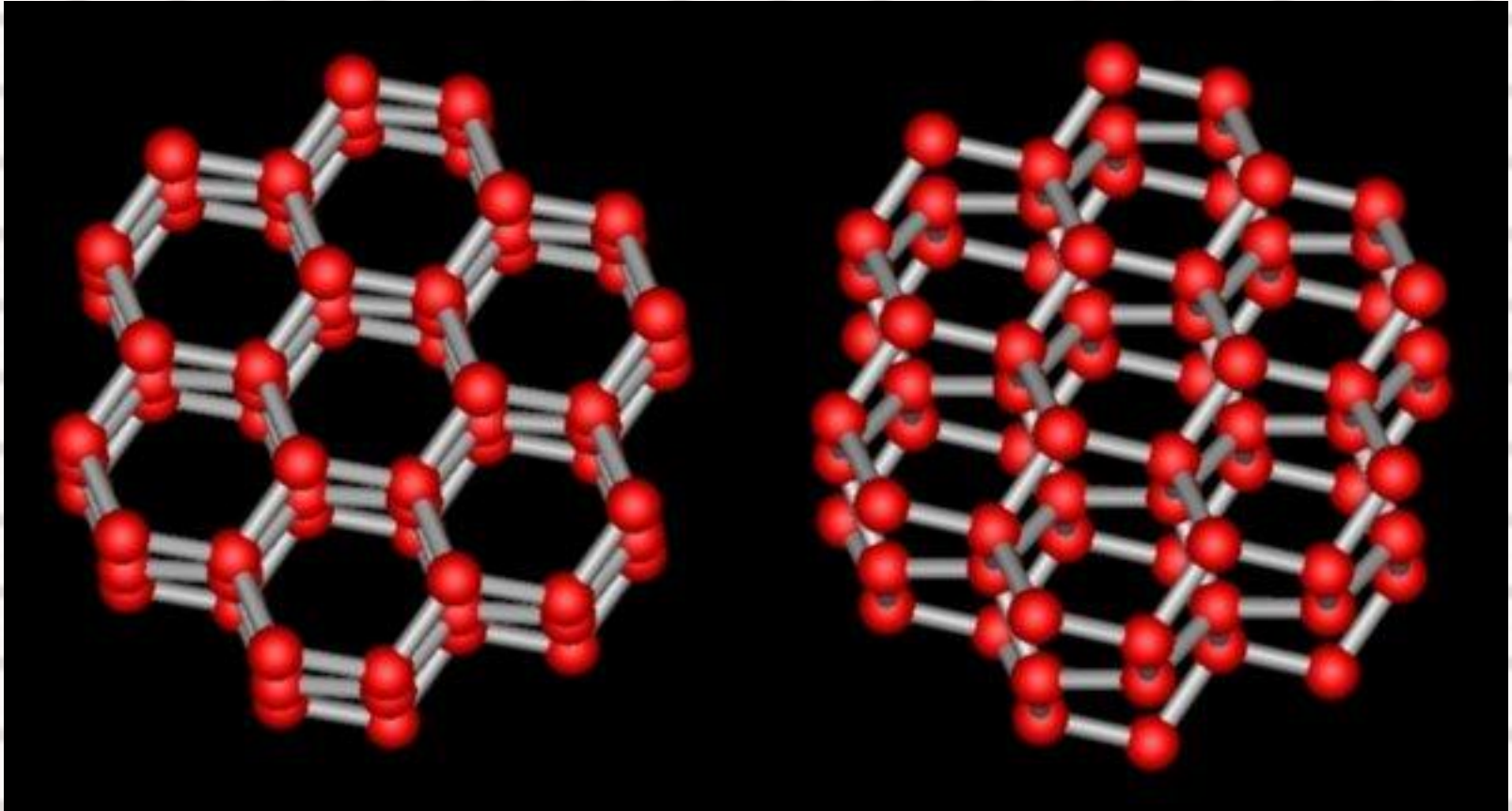
# Агрегатные состояния вещества. Плавление и кристаллизация.



# 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»*

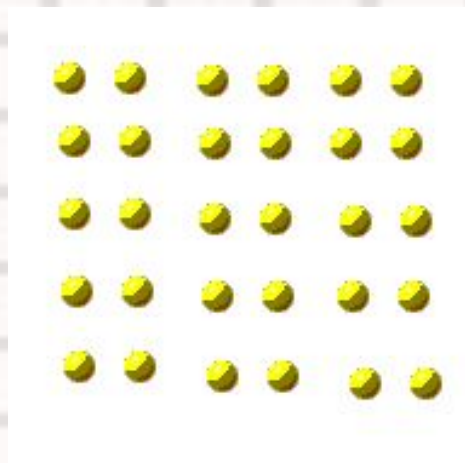
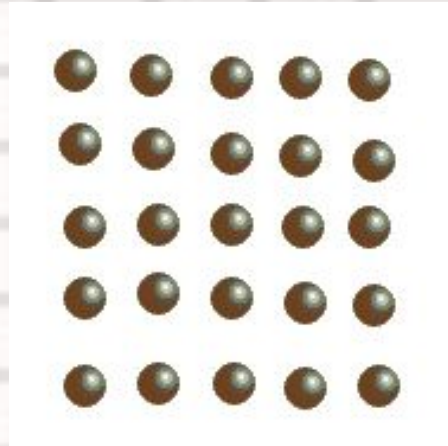
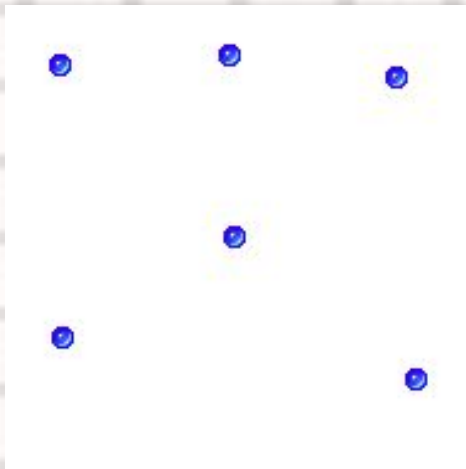
**3. Отличаются молекулы  
одного и того же вещества в  
разных агрегатных  
состояниях?**

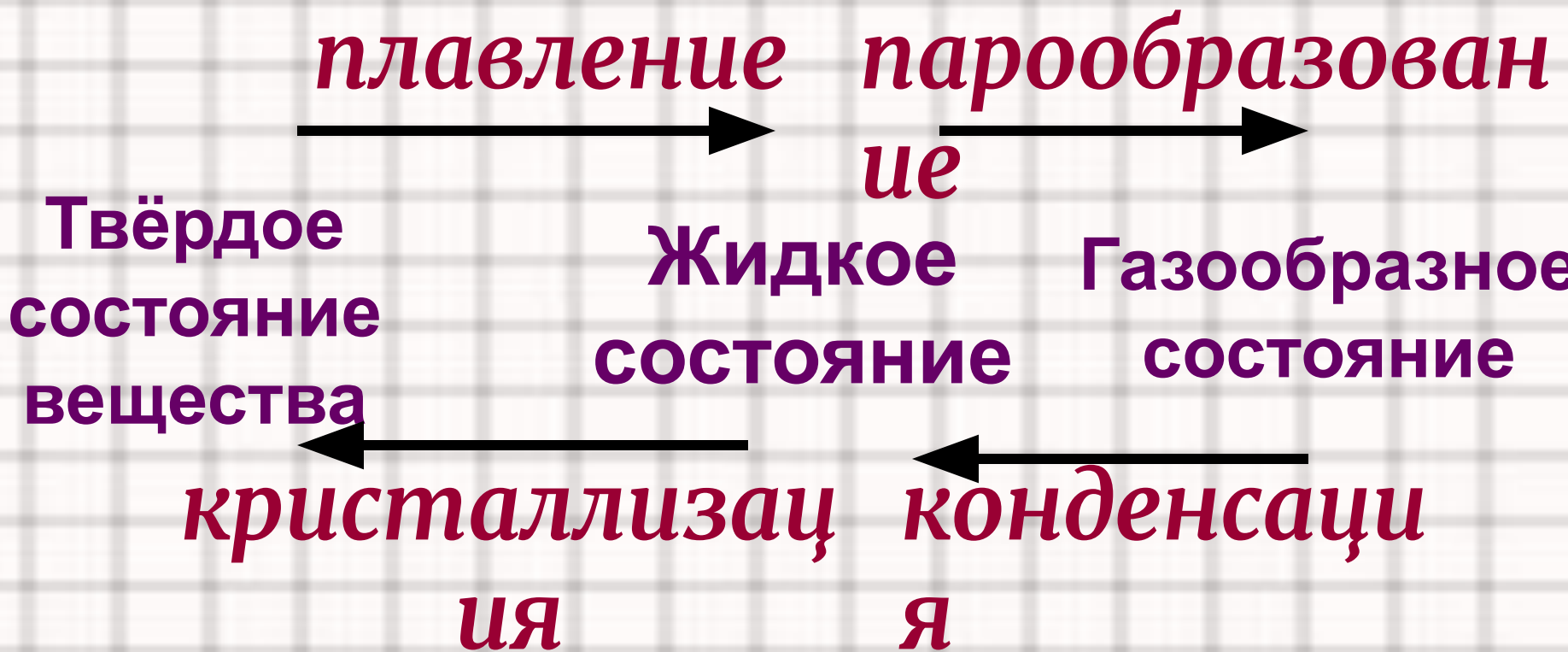


**Молекулы одного и того  
же вещества в разных  
агрегатных состояниях  
одинаковы**



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







# Плавление

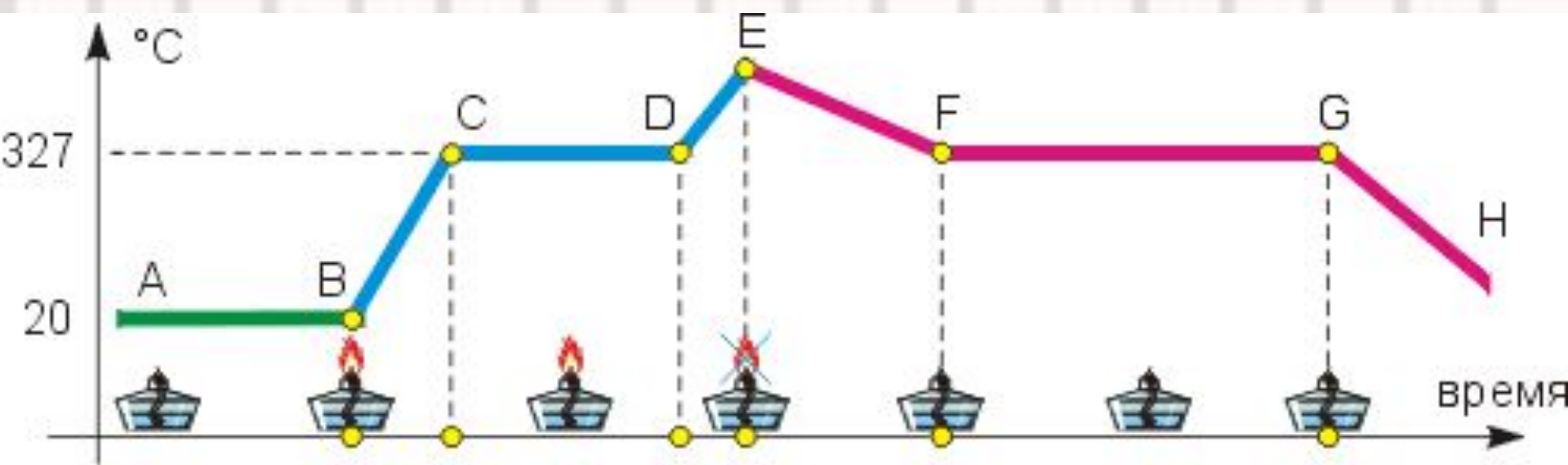
## Температура плавления

## 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)

