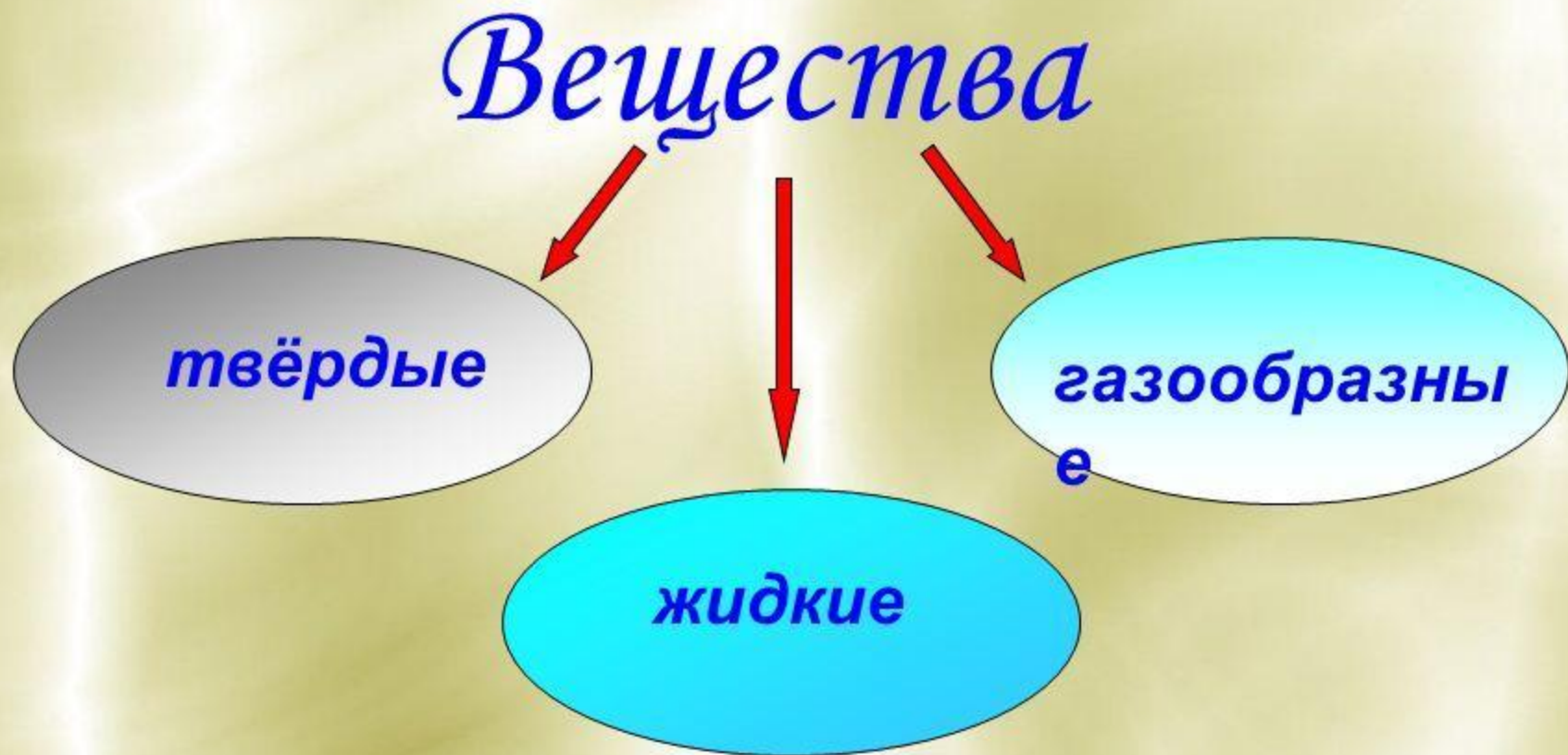

Агрегативные состояниия вещества

-
- Изучите презентацию.
 - Из слайдов выпишите главное
 - Заполните таблицу из последнего слайда.
-

Вещества – это то, из чего состоят тела.

Есть тела, которые образованы не одним, а несколькими веществами.



Газы



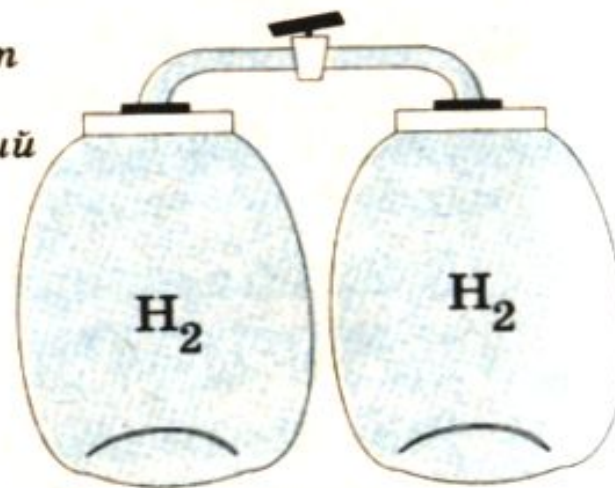
Поведение молекул в газе



Свойства газов



*Газы занимают
весь
предоставленный
им объем*



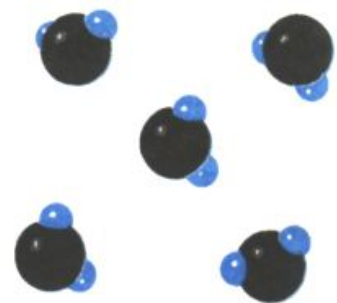
*В газах скорость
диффузии больше,
чем в жидкостях
и твердых телах*



*Газы хорошо
сжимаются*

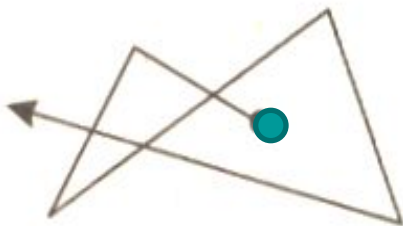
Г а з ы

1. Молекулы не взаимодействуют друг с другом.
2. Главную роль в поведении газа играет хаотическое движение.
3. Молекулы между столкновениями движутся равномерно и прямолинейно (по инерции).
4. Газы легко сжимаемы.
5. Газы не имеют формы и объёма.
6. Они заполняют весь предоставленный объём.



«Разойдись»

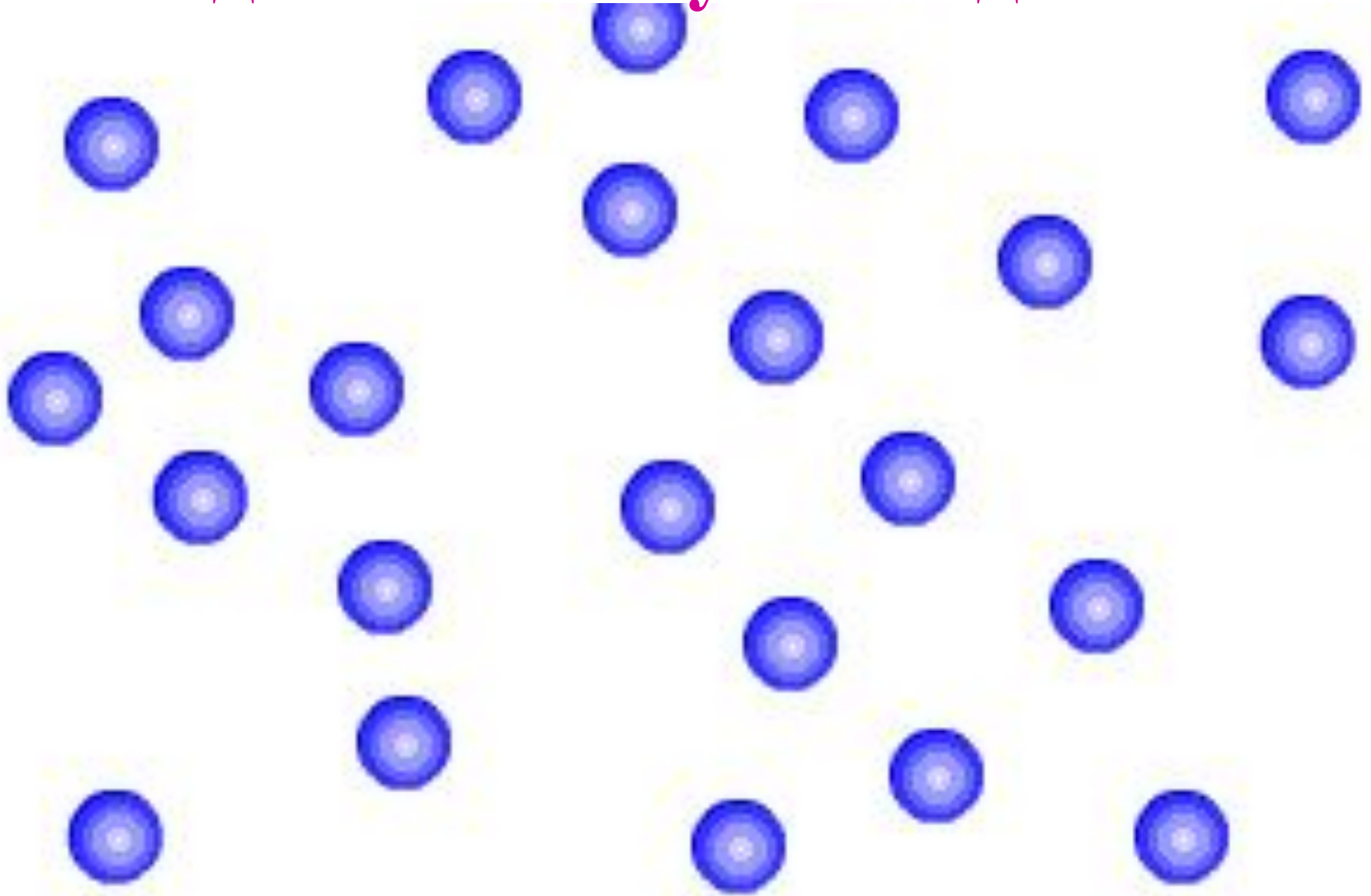
Газ



Жидкости



Поведение молекул в жидкости

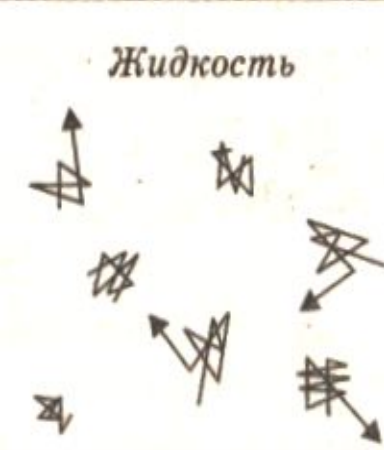
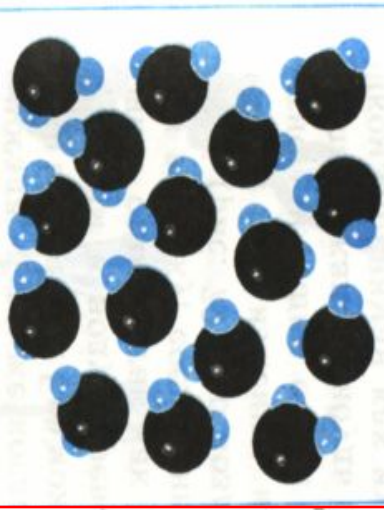


Свойства жидкостей



Жидкости

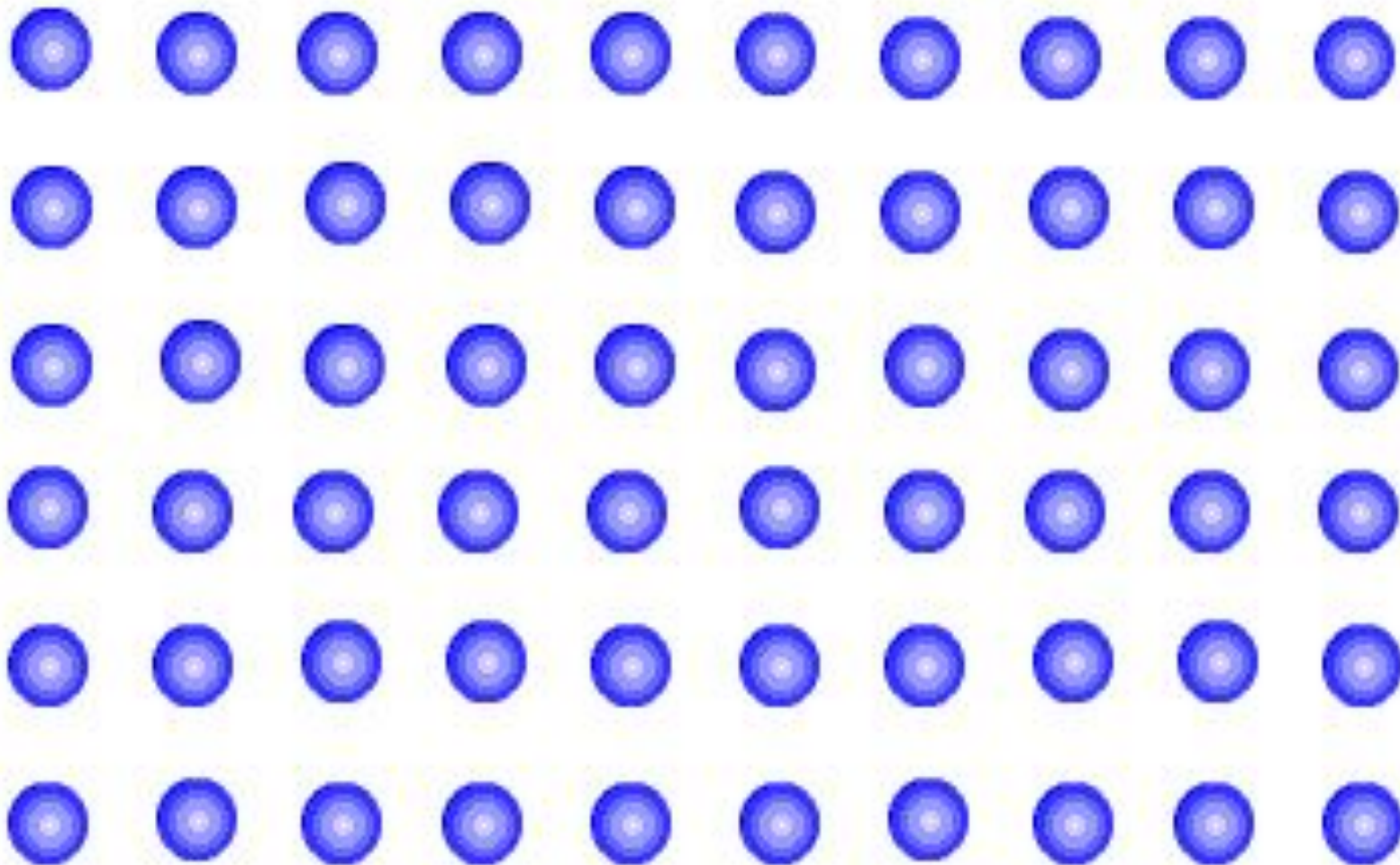
- 1.** Между молекулами действуют силы притяжения короткое время, затем молекула перескакивает в другое место, и продолжает колебаться там.
- 2.** Для жидкостей характерен ближний порядок, который исчезает при нагревании.
- 3.** Жидкость не имеет формы, но обладает объёмом.
- 4.** Жидкость мало сжимаема, текуча, упруга, хрупка.



A photograph of a layered rock formation, possibly a sedimentary or metamorphic rock, showing various colors and textures. The layers are horizontal and vary in thickness and color, ranging from light tan to dark grey. The text "Твёрдые тела" is overlaid in the center in a pink, serif font.

Твёрдые тела

Поведение молекул в твёрдом теле



Твёрдые тела

1. Твёрдые тела сохраняют форму, объём
 2. Они практически несжимаемы и очень прочны.
 3. Для твёрдых тел характерен дальний порядок расположения молекул.
 4. Силы межмолекулярного взаимодействия очень велики.
- Молекулы совершают лишь колебательные и вращательные движения.



«Смирно»

Твердое вещество



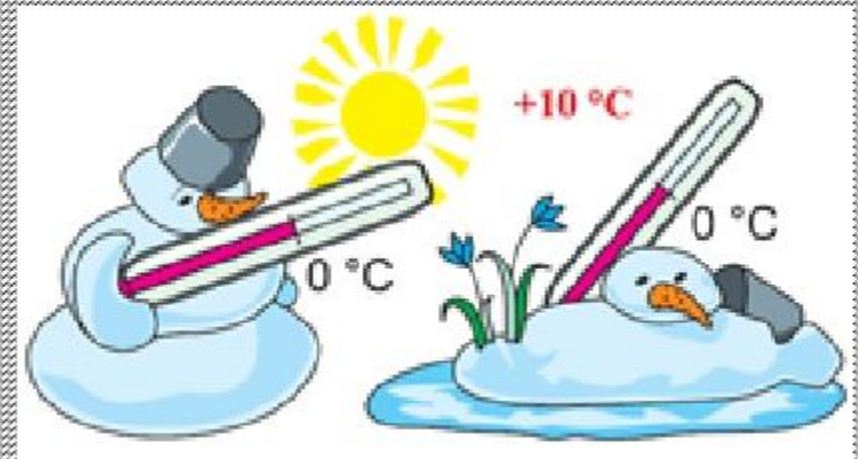
Фазовые переходы

Процесс перехода вещества из одного состояния в другое называется фазовым переходом.



Плавление

- Переход вещества из твердого состояния в жидкое называется *плавлением*.



Парообразование

- **Парообразование** — явление превращения жидкости в газ (пар).



Испарение над кружкой чая

Виды парообразования

Испарение

Парообразование, происходящее с поверхности жидкости

Кипение

Интенсивный переход жидкости в пар, происходящий с образованием пузырьков пара по всему объему жидкости при определенной температуре

Возгонка йода



Кристаллизация

Кристаллизация – это переход вещества из жидкого в твердое состояние.

Температура кристаллизации – это температура, при которой вещество отвердевает.



Конденсация -

это превращение вещества из газообразного состояния в жидкое

пар, вырывающийся из чайника невидимой струей, вскоре конденсируется - превращается в туман (скопление мельчайших капелек воды).



Десублимация

- Десублимация — физический процесс перехода вещества из газообразного состояния в твёрдое, минуя жидкое.



Иней

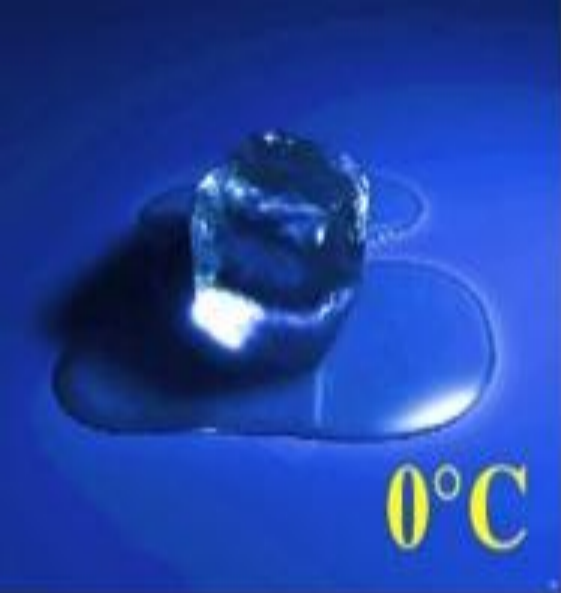


Ледяные узоры на
стекле



Изморозь

[Назад](#)



0°C

**Температура плавления -
температура, при которой
кристаллическое вещество плавится.**



галлий

$29,8^{\circ}\text{C}$



вольфрам

3387°C



1539°C

ЗАПОЛНИТЕ ТАБЛИЦУ

Твердое тело	Жидкости	Газ
сахар	вода	воздух

Привести в каждый столбик по 5
примеров