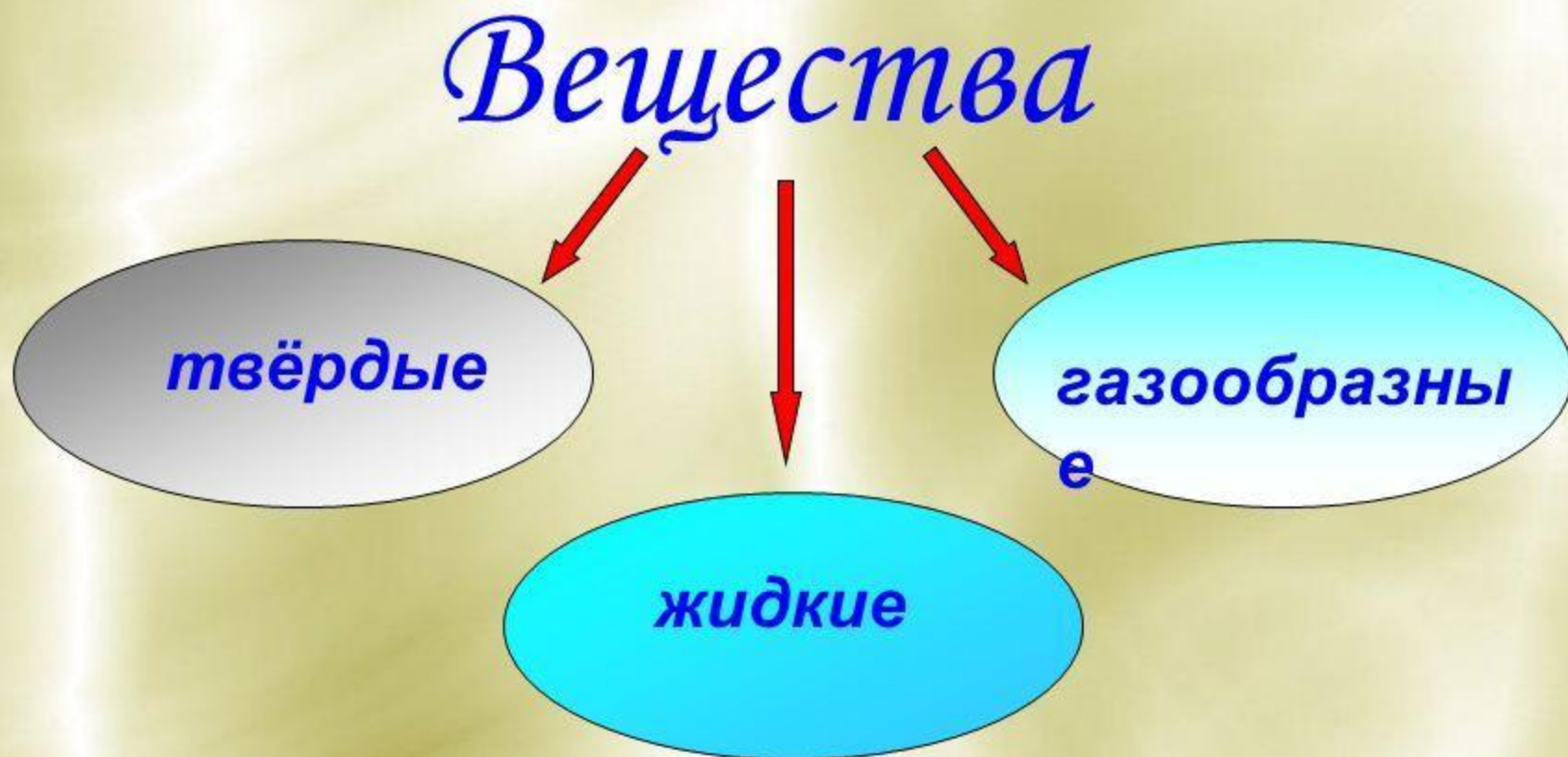

Агрегативные состояния вещества

-
- 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



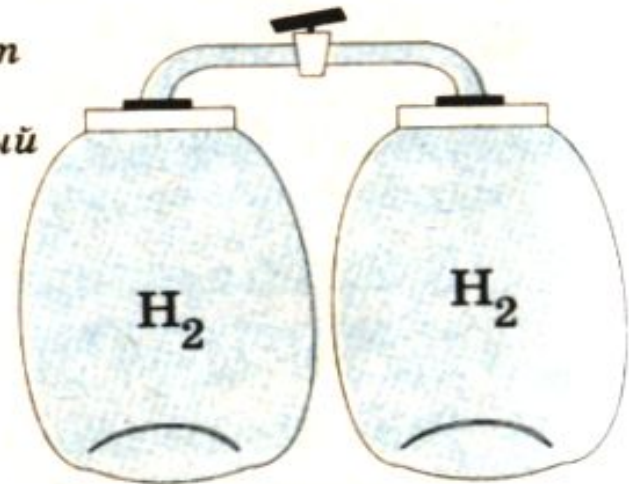
Поведение молекул в газе



Свойства газов



*Газы занимают
весь
предоставленный
им объем*



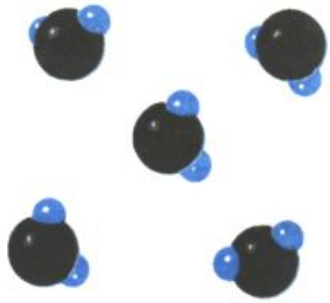
*В газах скорость
диффузии больше,
чем в жидкостях
и твердых телах*



*Газы хорошо
сжимаются*

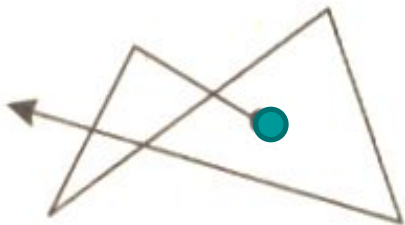
Г а з ы

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»

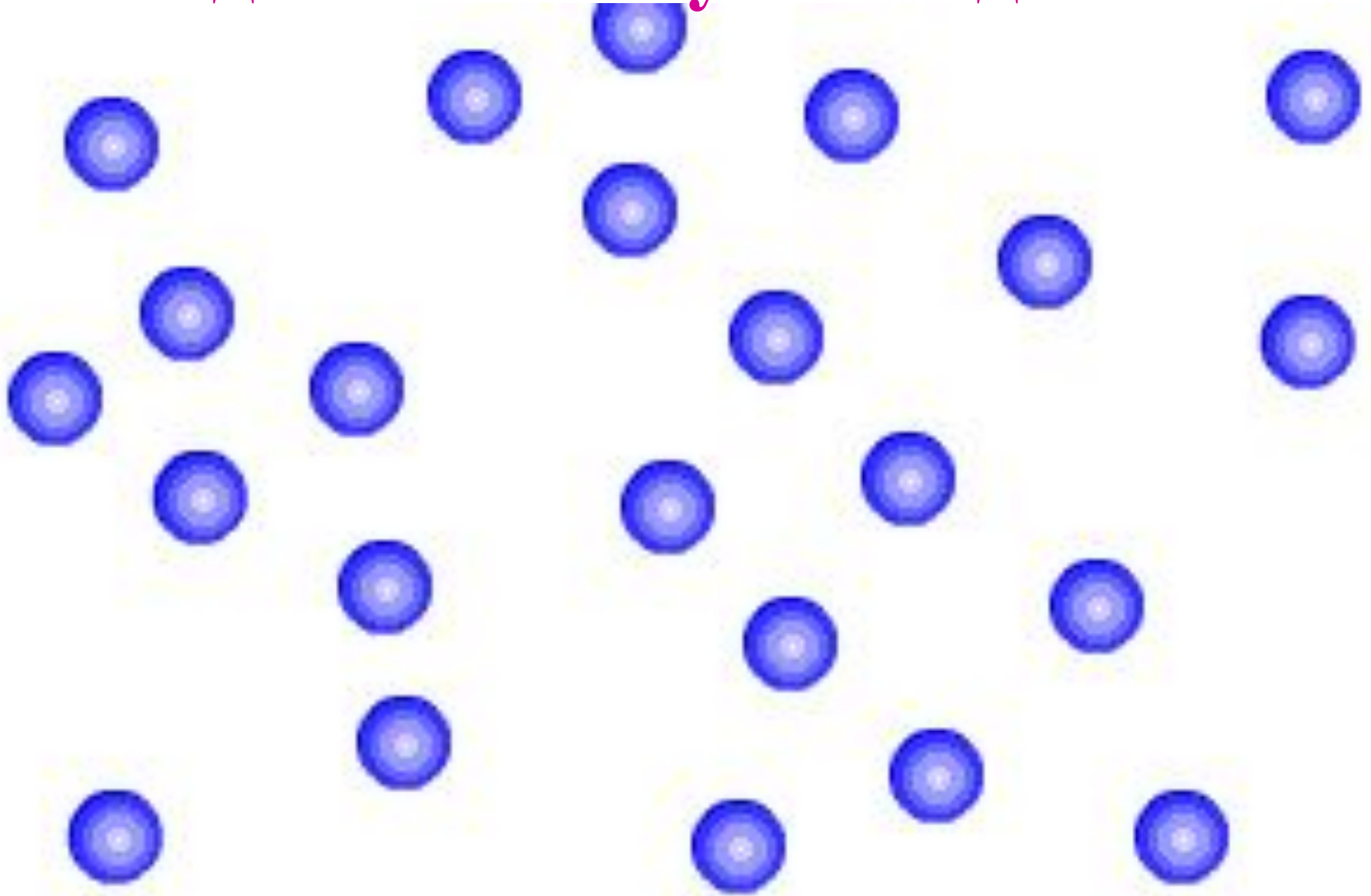
Газ



Жидкости



Поведение молекул в жидкости

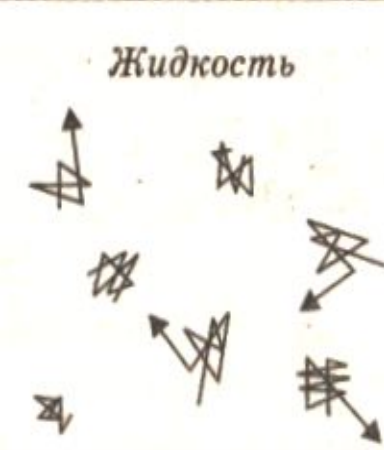
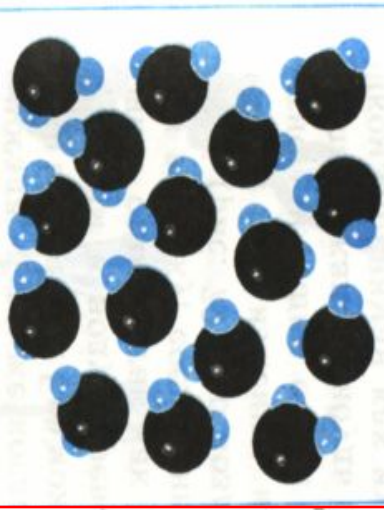


Свойства жидкостей



Жидкости

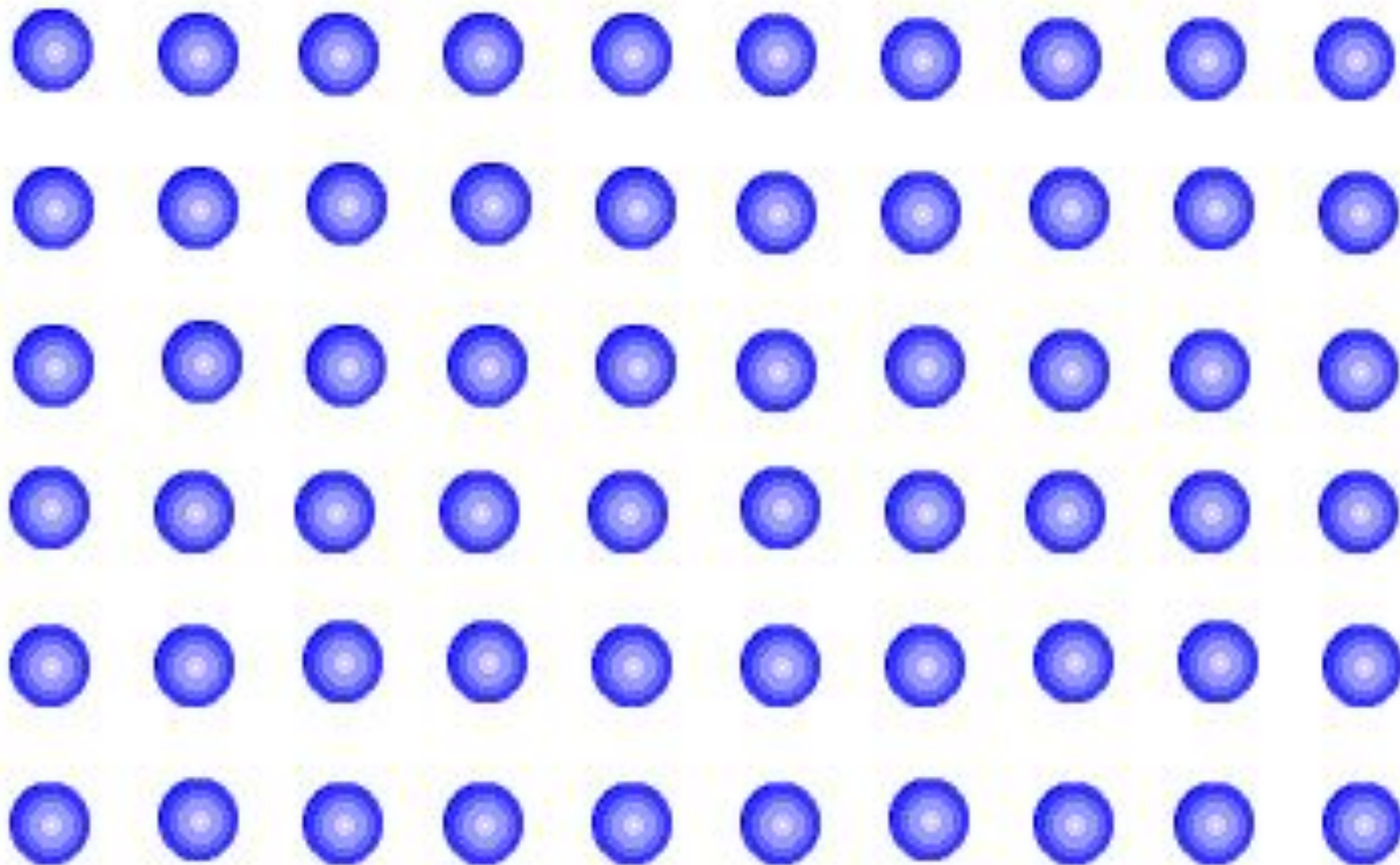
- 1.** Между молекулами действуют силы притяжения короткое время, затем молекула перескакивает в другое место, и продолжает колебаться там.
- 2.** Для жидкостей характерен ближний порядок, который исчезает при нагревании.
- 3.** Жидкость не имеет формы, но обладает объёмом.
- 4.** Жидкость мало сжимаема,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





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



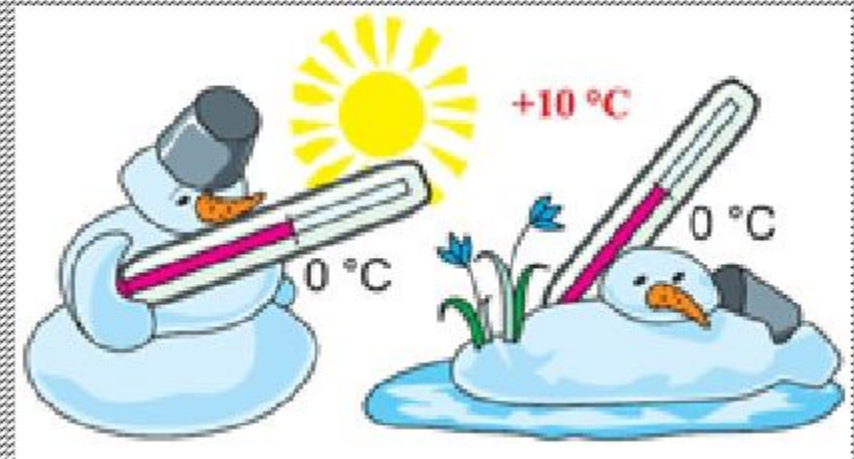
Фазовые переходы

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

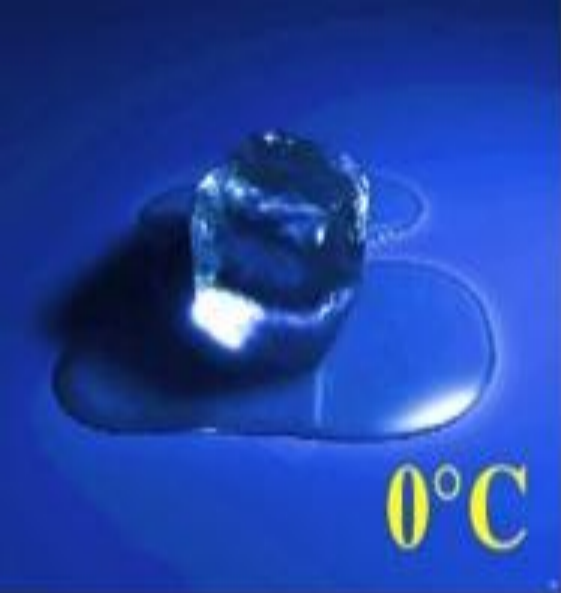


Ледяные узоры на
стекле



Изморозь

[Назад](#)



0°C

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



галлий

29,8°C



вольфрам

3387°C



1539°C

ЗАПОЛНИТЕ ТАБЛИЦУ

Твердое тело	Жидкости	Газ
сахар	вода	воздух

Привести в каждый столбик по 5
примеров