

Агрегатные состояния вещества

*Силина Н. А.
МОУ СОШ № 2
п. Редкино*

Виды агрегатных состояний:

- Жидкое
- Твердое
- Газообразное

Внешние различия:

<i>состояние</i>	Твердое	Жидкое	Газ
Форма	Есть	Нет	Нет
Объём	Есть	Есть	Нет

Внутреннее строение

Агрегатное состояние вещества	Расстояние между молекулами	Силы притяжения между молекулами	Силы отталкивания между молекулами
<i>Твердое</i>	мало	велики	велики
<i>Жидкое</i>	мало	малы	велики
<i>Газ</i>	велико	малы	малы

МОДЕЛИ

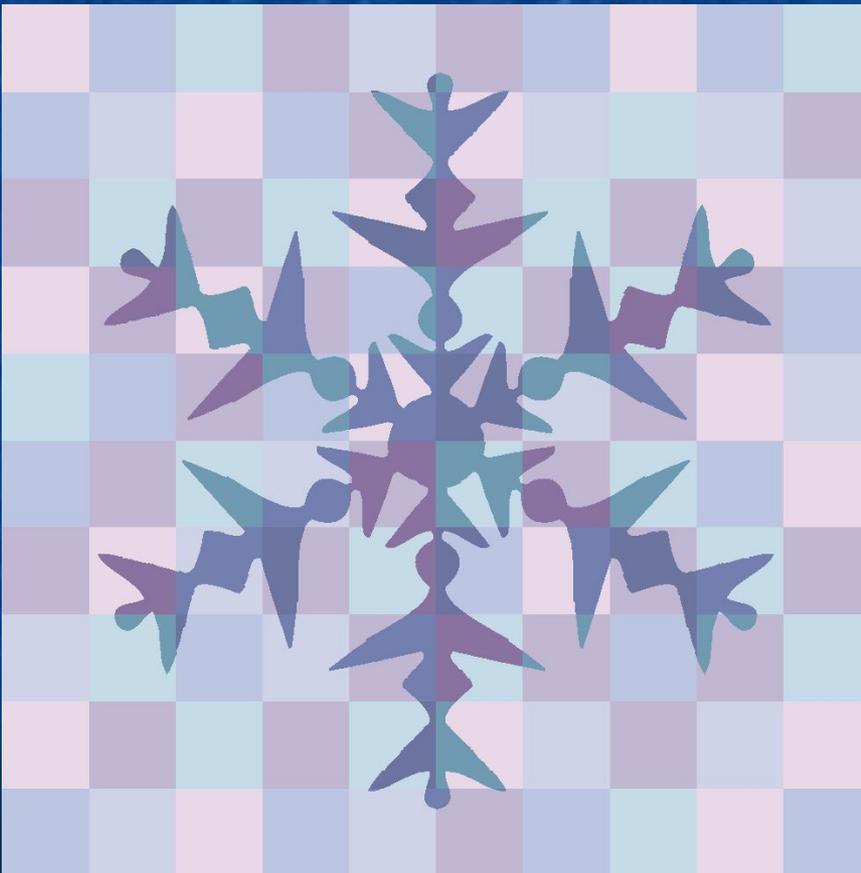
физическая
МОДЕЛЬ

«класс
»

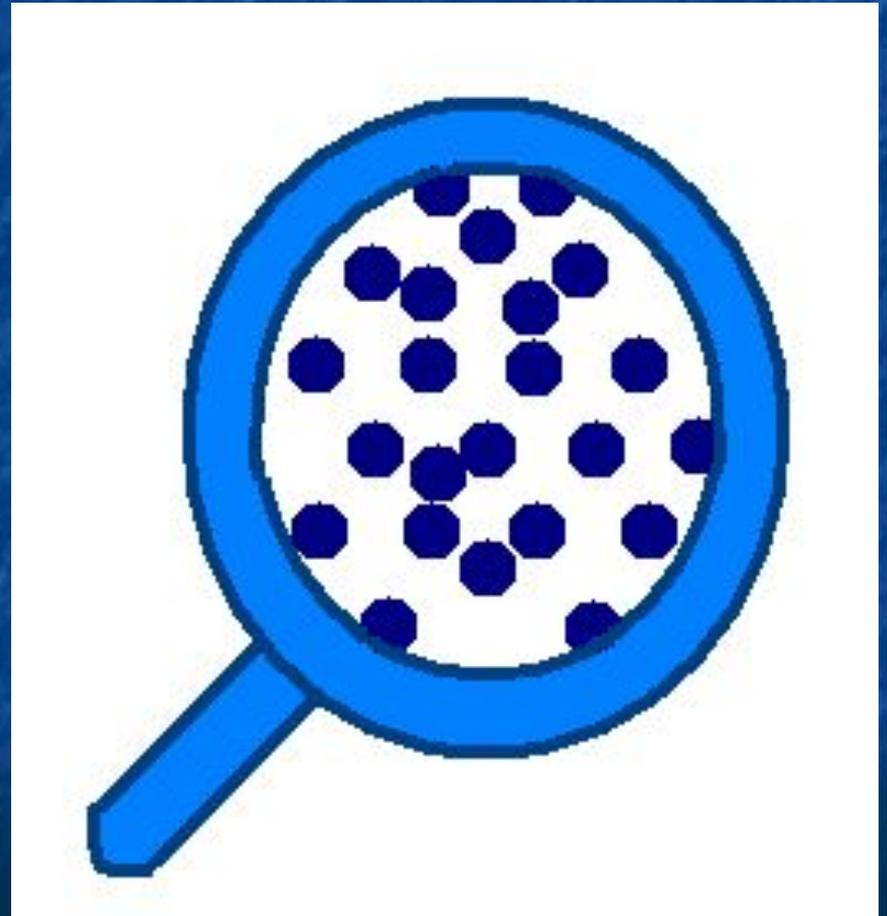
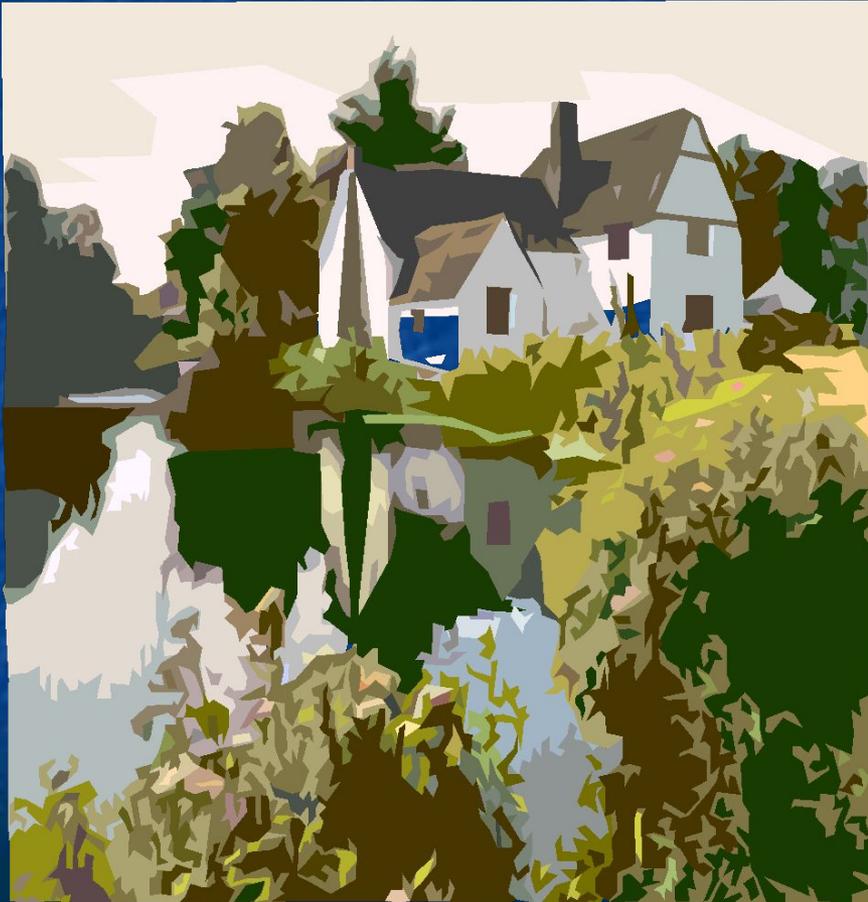
«толпа
»

«футбол»

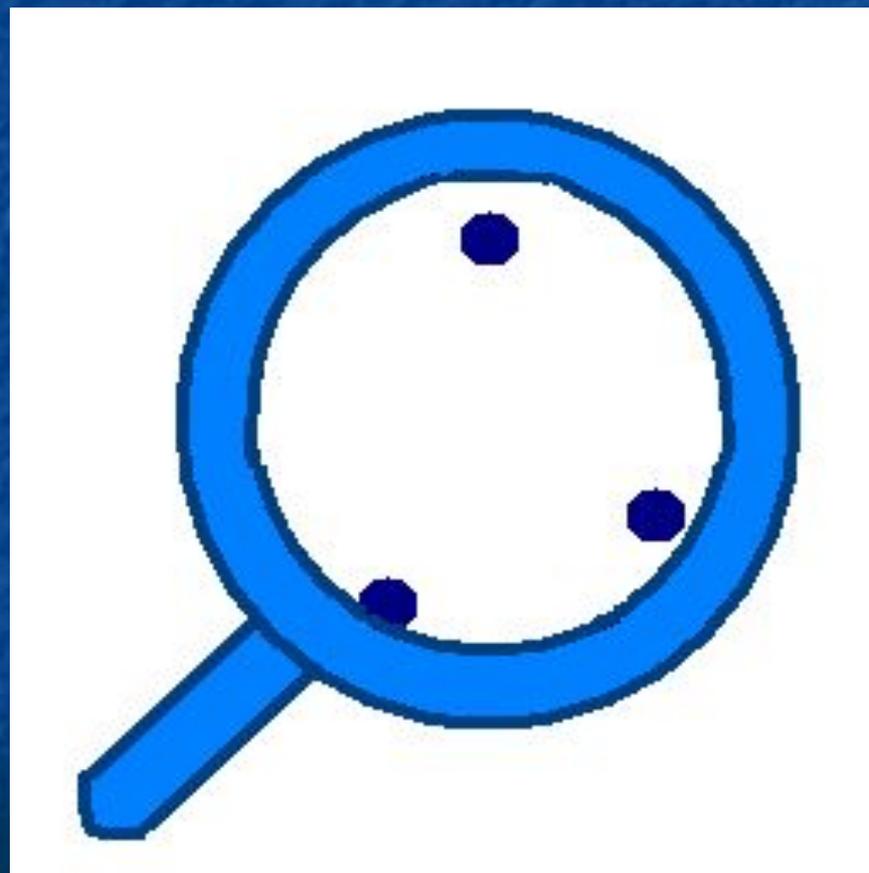
Расположение молекул в твёрдом теле:



Расположение молекул в жидкости:



Расположение молекул в газе:



Характер движения частиц:

- В твёрдом теле –
 - В жидкости –
 - В газе -
- *колеблются*
 - *перескакивают*
 - *свободно движутся*

Основы МКТ:

Все тела:

- Состоят из частиц;
- Частицы непрерывно движутся;
- Частицы взаимодействуют.

Вопросы для повторения:

- В каком состоянии находится вещество, если оно имеет объём, но не имеет формы?
- Почему в газах диффузия протекает быстрее, чем в жидкостях и твёрдых телах?
- Как объяснить свойство газа занимать весь предоставленный ему объём?