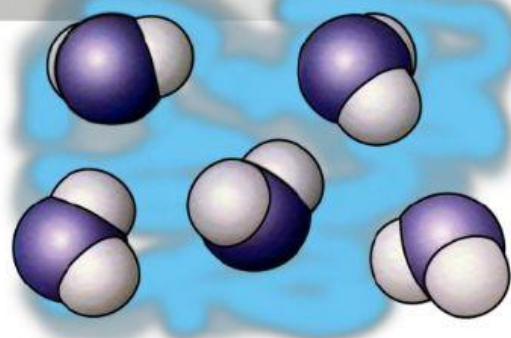
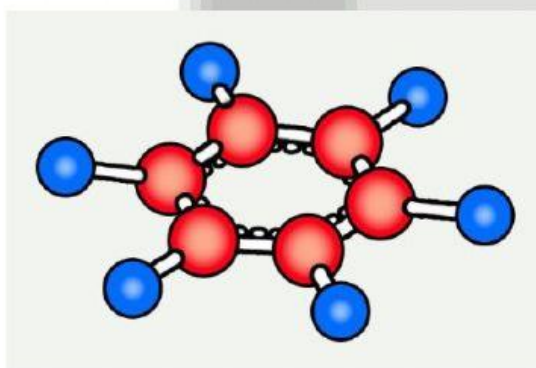


# Агрегатные состояния вещества.

## Плавление и отвердевание

### кристаллических тел



ФИ

8

## Интерактивный рабочий лист к уроку по учебнику А. В. Перышкина 8 класс §12, 13

Инструкция для выполнения и отправки работы: **Агрегатные состояния вещества. Плавление и отвердевание кристаллических тел**

При вводе десятичных чисел, используйте разделительную запятую.

Единицы измерения записываются через пробел

После выполнения работы, нажмите на кнопку финиш (конец) в самом низу формы. После этого у вас появится следующая картинка

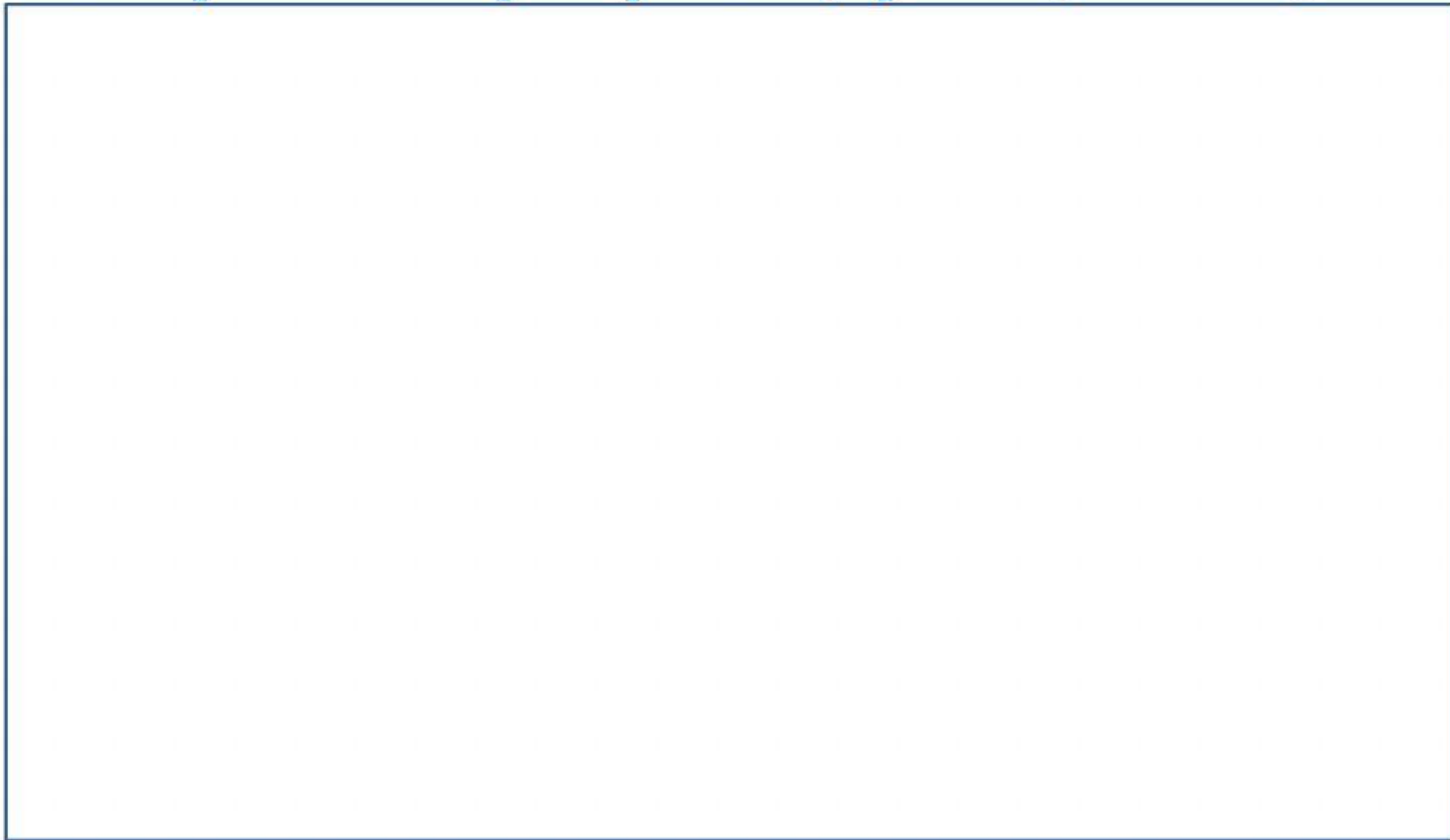


Выберите запись – отправить учителю на электронную почту и заполните форму, например  
Иванов Данил  
8В  
Физика  
kiv98@live.ru

Вы узнаете:

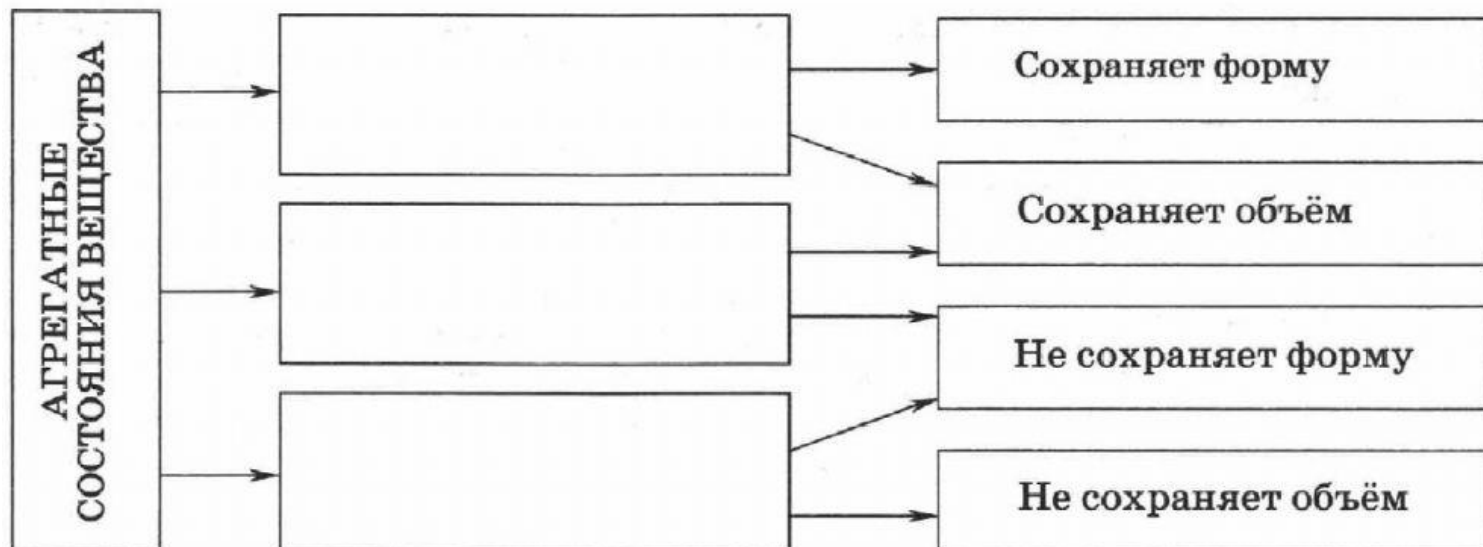
- Особенности агрегатных состояний вещества.
- Что такое плавление, кристаллизация.
- Что такое температура плавления и температура отвердевания

### *1.Посмотрите видеоматериал о различных агрегатных состояниях*



## 2. Выполните задания

1. Дополните схему агрегатных состояний вещества, находясь в которых, тело обладает указанными свойствами



2. Закончите фразу, выбрав подходящие по смыслу слова

Если газ перемещать из одного закрытого сосуда в другой, то каждый раз газ будет заполнять новый сосуд [ ] благодаря тому, что молекулы газа движутся [ ] и *не* взаимодействуют друг с другом.

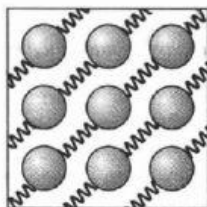
3. Известно, что при нагревании стального шарика его объем увеличивается. Отметьте галочкой все пункты, характеризующие причину этого явления

- ☐ Объём каждой молекулы шарика увеличивается
- ☐ Масса каждой молекулы шарика увеличивается
- ☐ Расстояния между молекулами шарика увеличиваются
- ☐ Меняется состав вещества, из которого состоит шарик

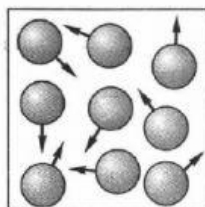
4. Ответьте на вопросы, заполнив пустые клетки таблицы подходящим по смыслу словом «да» или «нет»

| Агрегатное состояние вещества, из которого состоит тело | Взаимодействие между молекулами в теле сильное? | Объём тела при сжатии меняется значительно? | Форма тела при его перемещении в другой сосуд меняется? |
|---------------------------------------------------------|-------------------------------------------------|---------------------------------------------|---------------------------------------------------------|
| Газообразное                                            |                                                 |                                             |                                                         |
| Жидкое                                                  |                                                 |                                             |                                                         |
| Твёрдое                                                 |                                                 |                                             |                                                         |

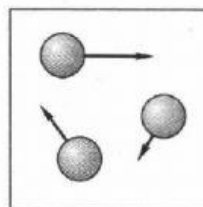
5. На рисунках схематично изображены различные агрегатные состояния одного и того же вещества. Под каждым рисунком запишите, в каком агрегатном состоянии находится вещество.



\_\_\_\_\_



\_\_\_\_\_



\_\_\_\_\_

*3.Посмотрите видеоматериал о процессах плавления и кристаллизации*



*4.Просмотрев видеоматериал и используя параграф учебника, дайте следующие определения*

*Температура плавления - это*

*Плавление- это*

*Температура кристаллизации - это*

*Кристаллизация - это*

*5. Выполните следующие задания для закрепления материала*

1. По таблице 3 учебника определите температуру плавления веществ и запишите их в таблицу

| Вещество                  | Спирт | Ртуть | Железо | Калий | Цезий |
|---------------------------|-------|-------|--------|-------|-------|
| Температура плавления, °C |       |       |        |       |       |

2. По таблице 3 учебника сделайте вывод, в каком агрегатном состоянии находится вещество при указанной температуре, и запишите ответ в соответствующую ячейку

| Вещество                      | Спирт при -260°C | Ртуть при -35°C | Железо при 1535°C | Калий при 100°C | Цезий при 14°C |
|-------------------------------|------------------|-----------------|-------------------|-----------------|----------------|
| Агрегатное состояние вещества |                  |                 |                   |                 |                |

3. Выделите названия тех веществ, которые сохраняются в твердом состоянии, если их опустить в расплавленную сталь

Железо

Алюминий

Платина

Серебро

Олово

Медь

Вольфрам

☐
☐
☐
☐
☐
☐
☐

4. Какая самая низкая температура, при которой можно использовать:

спиртовой термометр; \_\_\_\_\_

ртутный термометр; \_\_\_\_\_