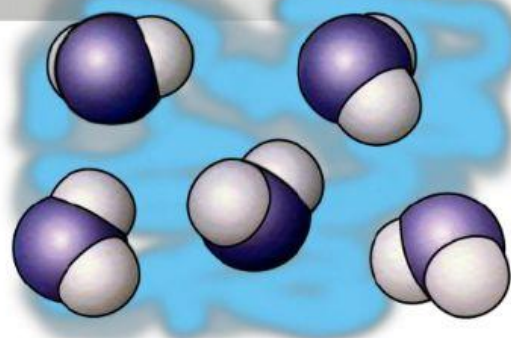
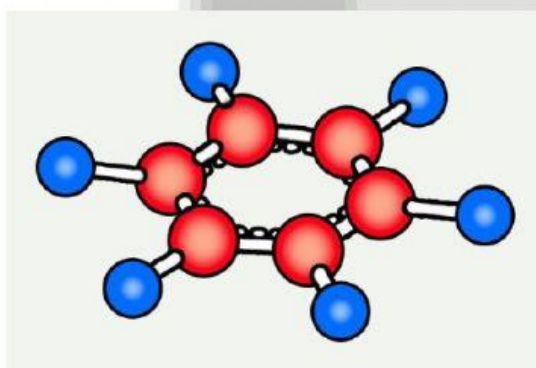


Агрегатные состояния вещества.

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

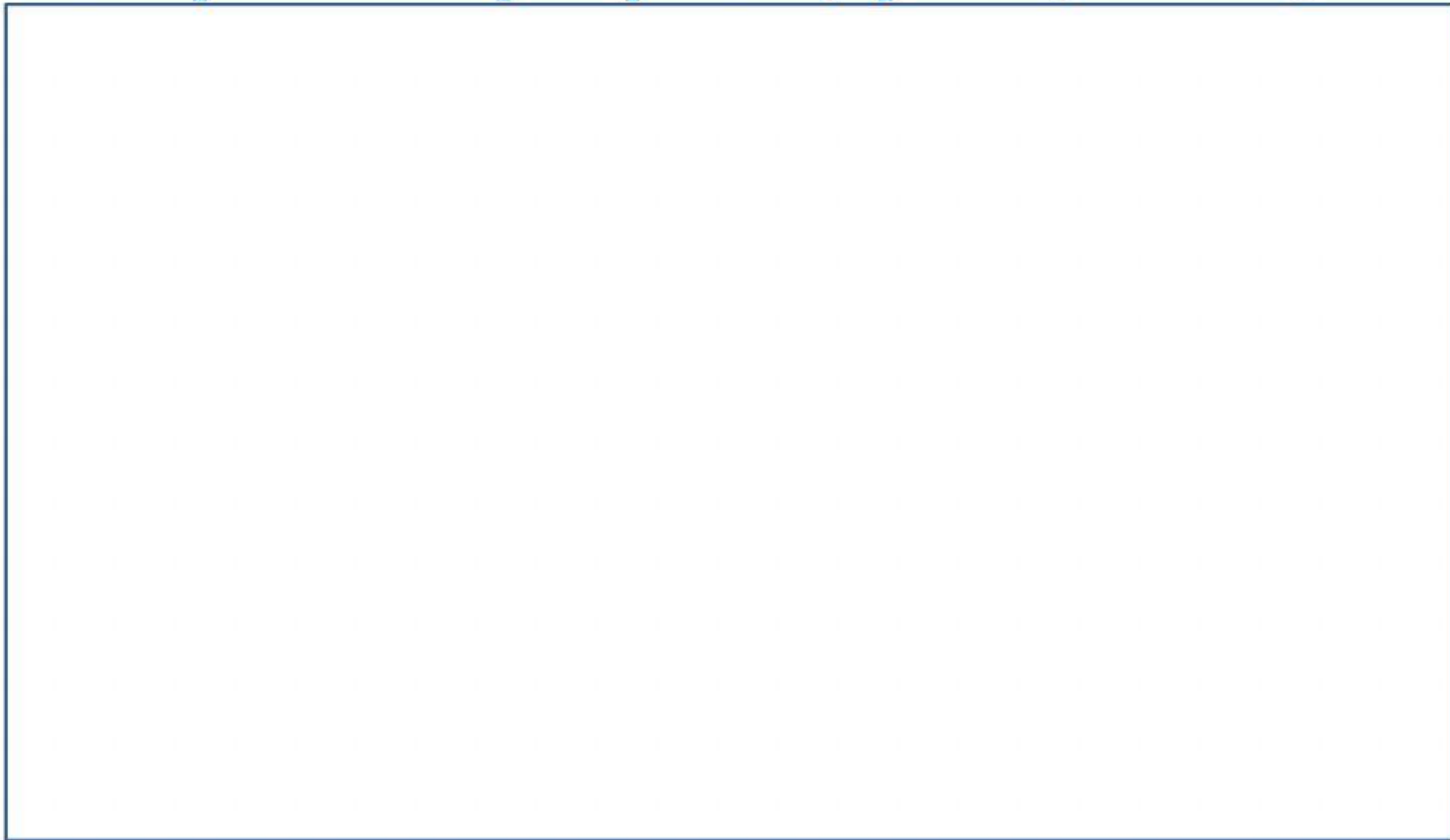


Выберите запись – отправить учителю на электронную почту и заполните форму, например
Иванов Данил
8В
Физика
kiv98@live.ru

Вы узнаете:

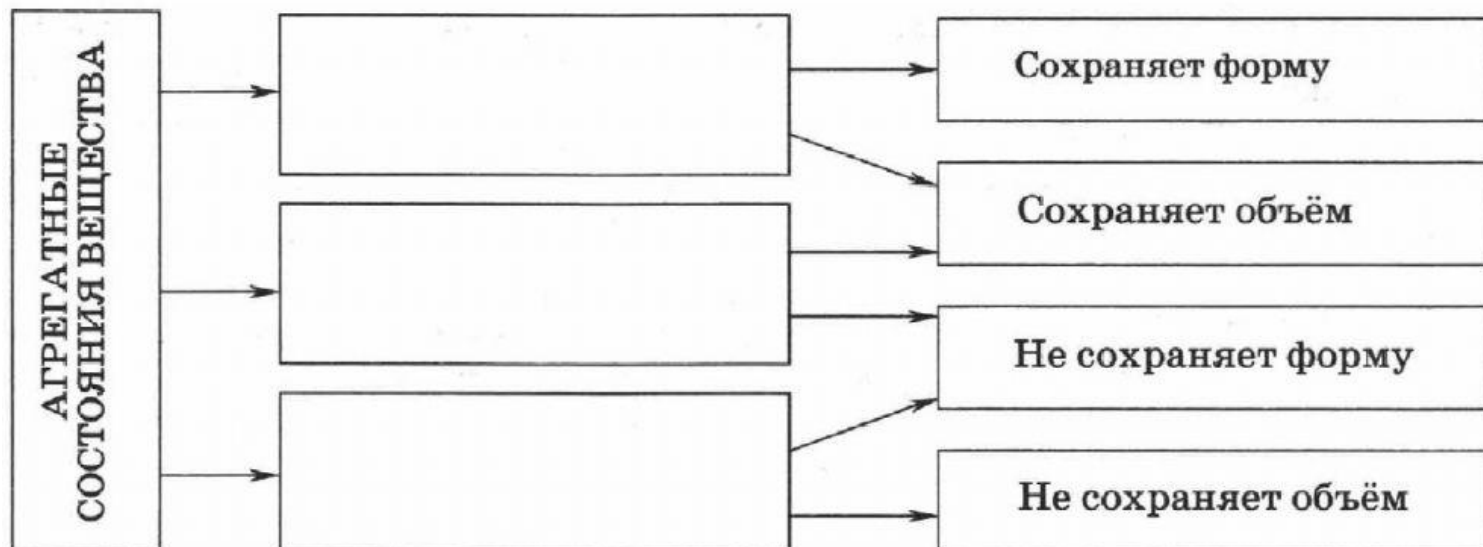
- Особенности агрегатных состояний вещества.
- Что такое плавление, кристаллизация.
- Что такое температура плавления и температура отвердевания

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.

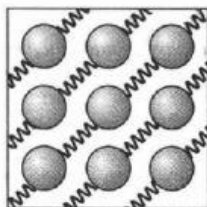
3. Известно, что при нагревании стального шарика его объём увеличивается. Отметьте галочкой все пункты, характеризующие причину этого явления

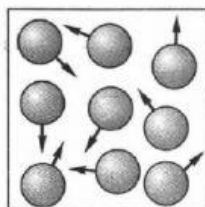
- ☐ Объём каждой молекулы шарика увеличивается
- ☐ Масса каждой молекулы шарика увеличивается
- ☐ Расстояния между молекулами шарика увеличиваются
- ☐ Меняется состав вещества, из которого состоит шарик

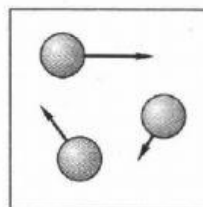
4. Ответьте на вопросы, заполнив пустые клетки таблицы подходящим по смыслу словом «да» или «нет»

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; _____