Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Московский государственный технический университет имени Н.Э. Баумана (национальный исследовательский университет)

# Сайт для изучения термодинамики

Авторы проекта: Самаричев Кирилл и Морозов Елисей, 10 класс

Руководитель проекта: Гришина Арина Александровна

## Проект и его актуальность

- ► Тема проекта: Веб-сайт «Сайт для изучения термодинамики».
- Этот проект был выбран нами по причине нашей заинтересованности в термодинамике, а также, в данный момент, эта тема проходится нами в школьном курсе физики.
- Актуальность проекта заключается в том, что пользователи могут быстро получить базовую информацию о термодинамике и её законах, а также проверить свои знания, пройдя тестирование на веб-сайте.

### Цели и задачи проекта

 Целью данного проекта является создание веб-сайта, с помощью которого любой желающий сможет ознакомится с базовыми сведениями о термодинамике, а также проверить свои знания в этой области, пройдя тестирование на сайте.

#### Задачи:

- Собрать информацию по термодинамике, которая будет подаваться пользователям на веб-сайте;
- Создать веб-сайт, используя HTML, CSS и JavaScript;
- Протестировать готовый веб-сайт по различным критериям(корректное функционирование, приятное визуальное оформление и т.п.);

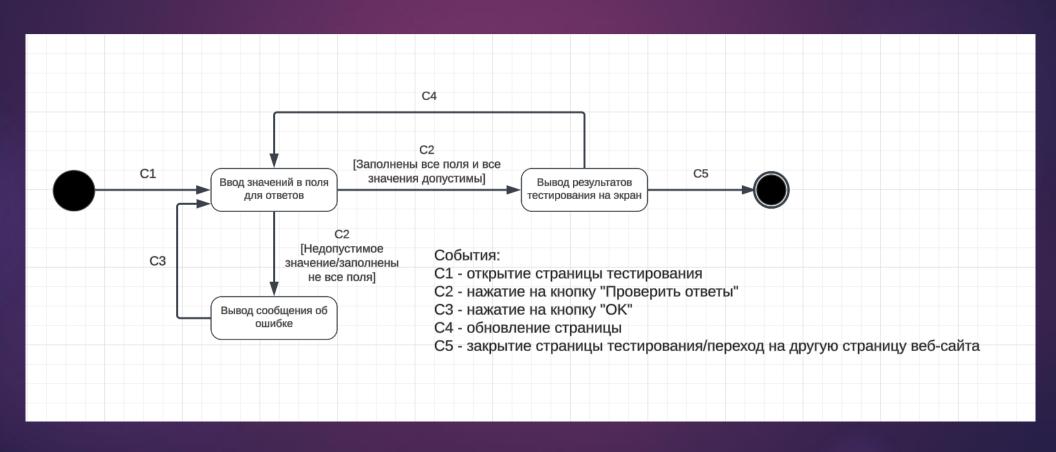
### Основная часть

- Для верстки сайта была использована удобная среда разработки «Visual Studio Code».
- Язык программирования HTML будет использоваться для создания структуры сайта и его содержимого. Для удобства создания сайта будет использоваться фреймворк «Bootstrap».
- Для стилизации веб-сайта будем пользоваться готовыми CSS стилями фреймворка «Bootstrap», а так же изменим некоторые стили под себя.

```
| closer | content | cont
```

### Основная часть

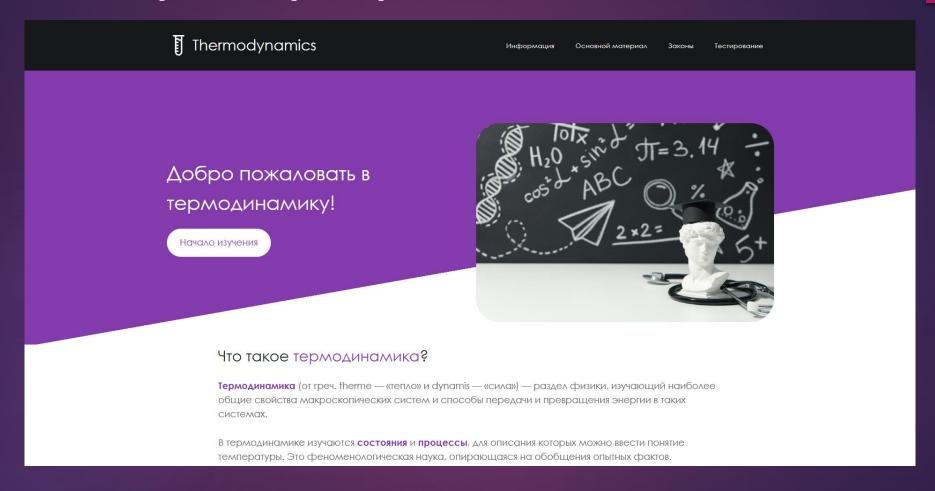
 Перед тем как приступить к написанию кода тестирования, необходимо составить диаграмму состояний интерфейсов на странице тестирования.



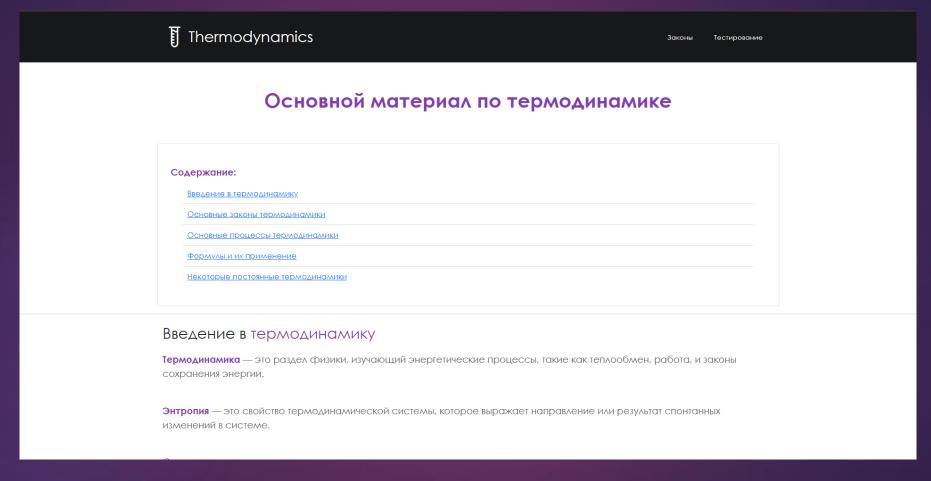
### Основная часть

▶ Далее, для реализации системы тестирования на веб-сайте необходимо написать программный код на языке JavaScript, который будет получать ответы, введенные или выбранные пользователем на странице веб-сайта, проверять их и выводить результат на экран пользователя.

```
JS script.js > 🖯 checkAnswers
    function checkAnswers() {
       let score = 0;
       const radioQuestions = [
            { name: "q2", correct: "1" },
                    "q7", correct: "1" },
                   "q8", correct: "1" },
             name: "q9", correct: "1"
       for (let question of radioQuestions) {
           const selectedOption = document.querySelector(`input[name="${question.name}"]:checked`);
           if (!selectedOption) {
               alert("Вы ответили не на все вопросы");
           if (selectedOption.value === question.correct) {
           { id: "q4", correct: ["температура", "temperature"], type: "text", question: 4 },
            { id: "q6", correct: ["8.3", "8,3"], type: "number", question: 6 }, // Допустимы оба формата
            { id: "q10", correct: ["изолированная", "isolated"], type: "text", question: 10
```



Главная страница сайта



Страница с материалом по термодинамике

Thermodynamics

Основной материал

Тестирование

#### Основные законы термодинамики

#### Закон 0

Если две термодинамические системы находятся в тепловом равновесии с третьей, то они находятся в тепловом равновесии друг с другом.

#### Закон 1

Изменение внутренней энергии системы при переходе её из одного состояния в другое равно сумме работы внешних сил и количества теплоты, переданного системе.

#### Закон 2

Энтропия изолированной системы, не находящейся в равновесии, будет иметь тенденцию к увеличению со временем, приближаясь к максимальному значению в равновесии. Энтропия изолированной системы никогда не убывает.

#### Закон 3

Страница с основными законами термодинамики

Thermodynamics	Основной материал Законы		
Тестирование			
<ol> <li>Что изучает термодинамика?</li> <li>Движение тел</li> <li>Электромагнитные явления</li> <li>Энергетические процессы</li> <li>Какая система обменивается только энергией, но не веществом?</li> </ol>			
<ul><li>Открытая</li><li>Закрытая</li><li>Изолированная</li><li>3. Какая формула описывает первый закон термодинамики?</li></ul>			
<ul> <li>∆U = Q - A</li> <li>PV = nRT</li> <li>Q = c*m*∆Т</li> <li>4. Какая физическая величина постоянна при изотермическом процессе?</li> </ul>			
Введите ответ  5. Что происходит с энтропией изолированной системы?  Она увеличивается или остаётся неизменной Она уменьшается Она изменяется в зависимости от давления			
6. Чему равна универсальная газовая постоянная? Ответ округлите до десятых.			

Страница с тестированием по материалам сайта

7. Какая формула выражает уравнение состояния идеального газа?
8. Что такое изобарный процесс?
<ul> <li>Процесс, при котором постоянен объём</li> <li>Процесс, при котором постоянна температура</li> <li>• Процесс, при котором постоянно давление</li> </ul>
9. Чему равна работа газа в изобарном процессе?
<ul><li>P*ΔV</li><li>Q - A</li><li>n*R*T</li></ul>
10. Какая система не обменивается с окружение ни энергией, ни веществом?
изолированная
Проверить ответы

Пример результата тестирования

### Тестирование

- При тестировании было проведено два вида тестов:
  - Функциональное тестирование сайта;
  - Оценочное тестирование сайта посредством опроса пользователей;
- Во время функционального тестирования была обнаружена и исправлена незначительная ошибка отображения названия сайта и логотипа в навигационной панели на мобильных устройствах:



Панель навигации до отладки ошибки

Панель навигации после отладки ошибки

### Тестирование

 Также, было проведено оценочное тестирование веб-сайта. Был проведен опрос пяти пользователей по критериям удобства использования и визуального оформления. В результате опроса была получена следующая статистика(см. таблицу 1):

№ пользователя	Удобство использования	Визуальное оформление
1	8	8
2	7	8
3	7	7
4	8	9
5	9	8
Средняя оценка:	7,8	8

Таблица 1

▶ Веб-сайт успешно прошёл два тестирования. Это показывает, что веб-сайт функционирует корректно, а также получил удовлетворительную оценку от пользователей.

### Вывод

▶ В результате проделанной работы был создан веб-сайт, который поможет людям, которые только начали интересоваться термодинамикой, либо же тем, кто желает проверить свои знания в этой области. Сайт имеет удобную структуру, понятный интерфейс и приятный для пользователя дизайн. Все эти факторы делают сайт привлекательным для пользователей.