

**РУКОВОДСТВО ПОЛЬЗОВАТЕЛЯ ПО
РАБОТЕ С ПРОГРАММНЫМ
ОБЕСПЕЧЕНИЕМ ТЕСТИРОВАНИЯ
УЧАЩИХСЯ НИКО**

ДЛЯ ОБУЧАЮЩИХСЯ

2023

Обучающийся

Авторизовавшись в роли обучающегося, пользователю предоставляются следующие возможности:

- просмотр результатов тестов;
- просмотр руководства пользователя;
- прохождение тестов.

Страница обучающегося представлена на рисунке 1.1:

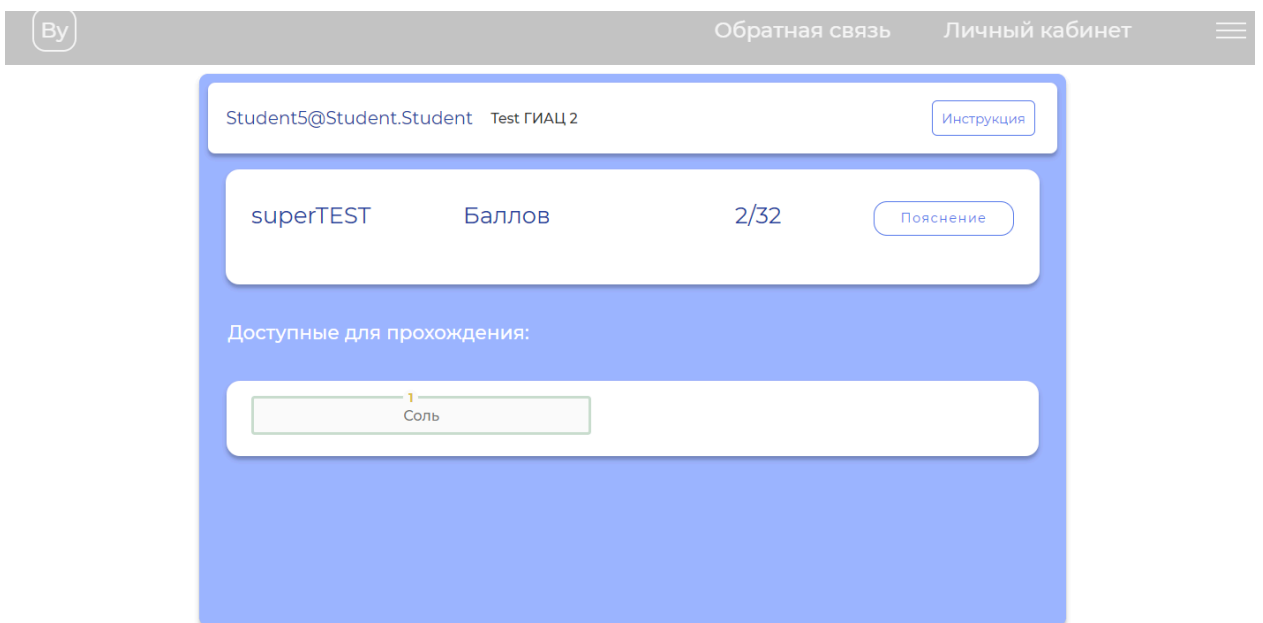


Рисунок 1.1 - Страница обучающегося

Обучающийся может просмотреть руководство пользователя. Для этого нужно нажать на кнопку, представленную на рисунке 1.2, после чего на компьютер будет загружен документ, где вы сможете посмотреть документацию.



Рисунок 1.2 – Кнопка для просмотра руководства пользователя

Для того чтобы просмотреть результат последних пройденных тестов, нужно нажать на кнопку, которая представлена на рисунке 1.3, и в открывшемся окне (рисунок 1.4) выбрать интересующий тест. После чего откроется окно, где будет отображаться вопрос, количество баллов, полученных за него, и максимальное количество баллов (представлено на рисунке 1.5).

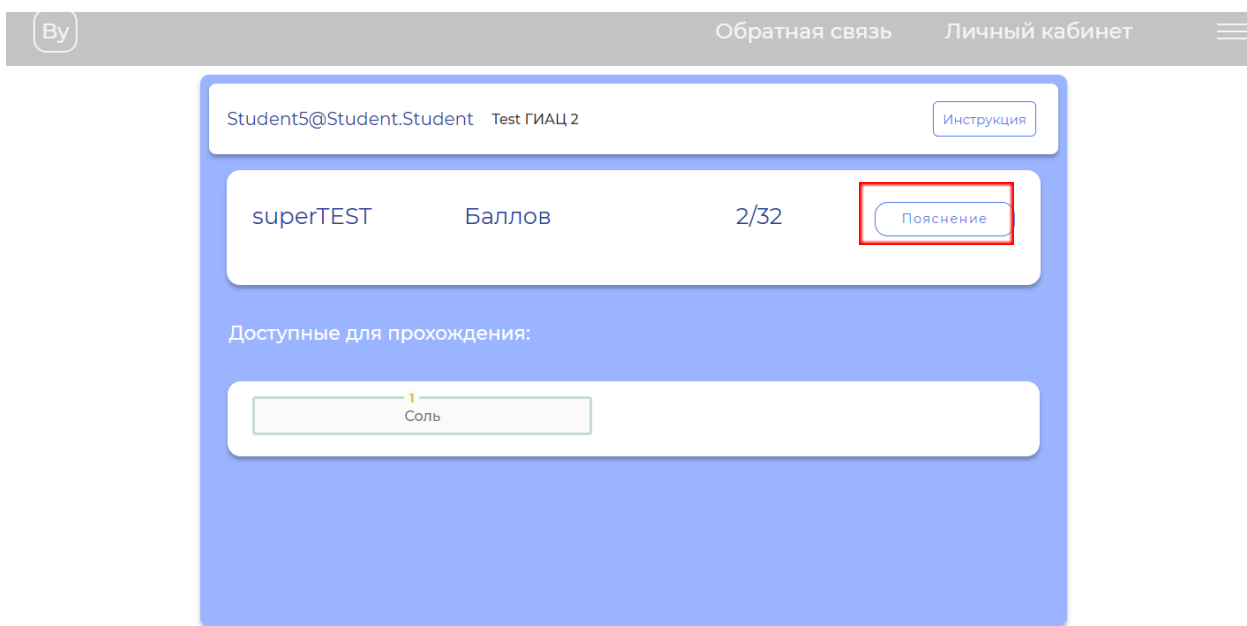


Рисунок 1.3 – Кнопка «Пояснение» теста

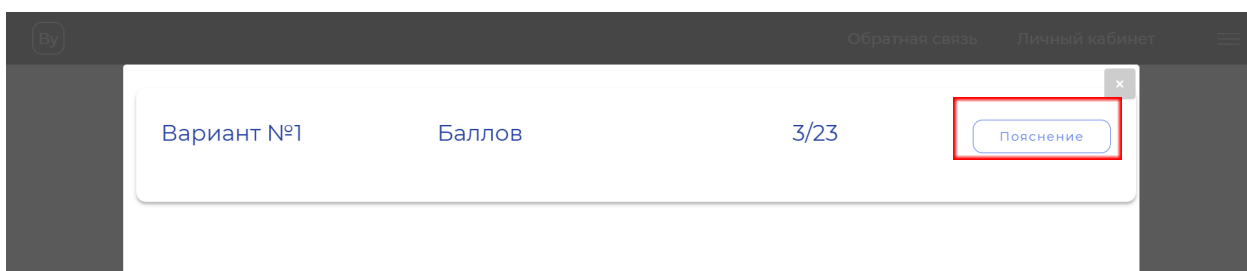


Рисунок 1.4 – Окно выбора теста

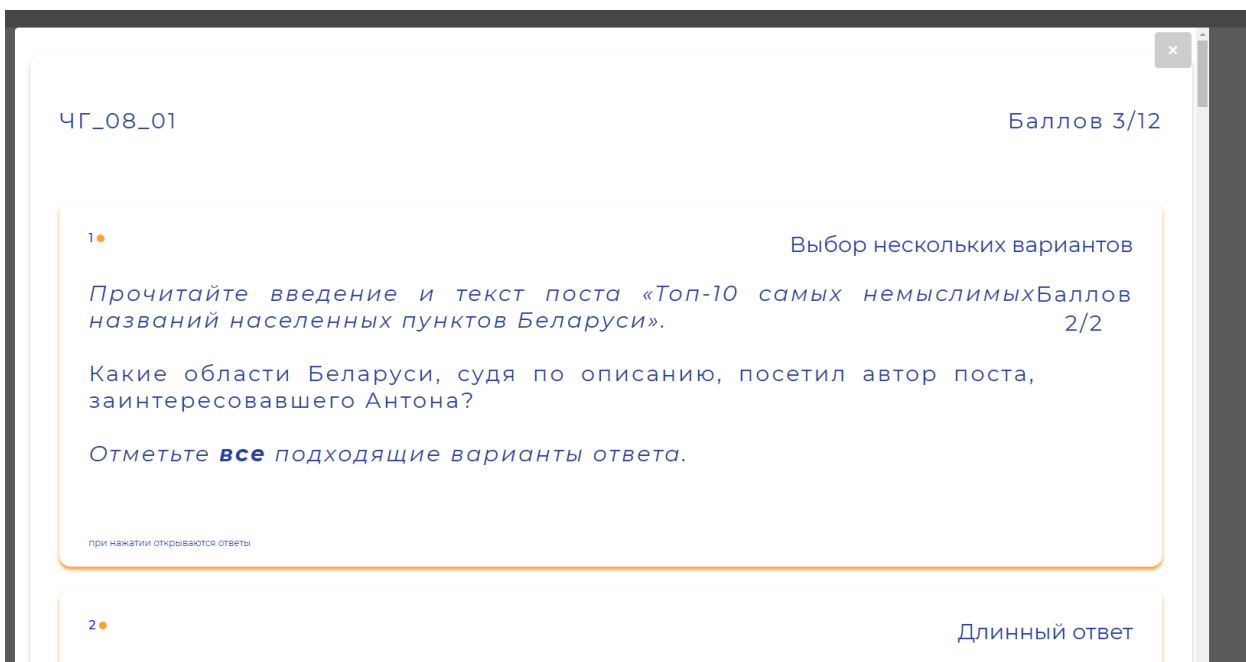


Рисунок 1.5 – Отображение результата

Также обучающийся может пройти тест/анкету. Для этого ему нужно нажать на кнопку, представленную на рисунке 1.6

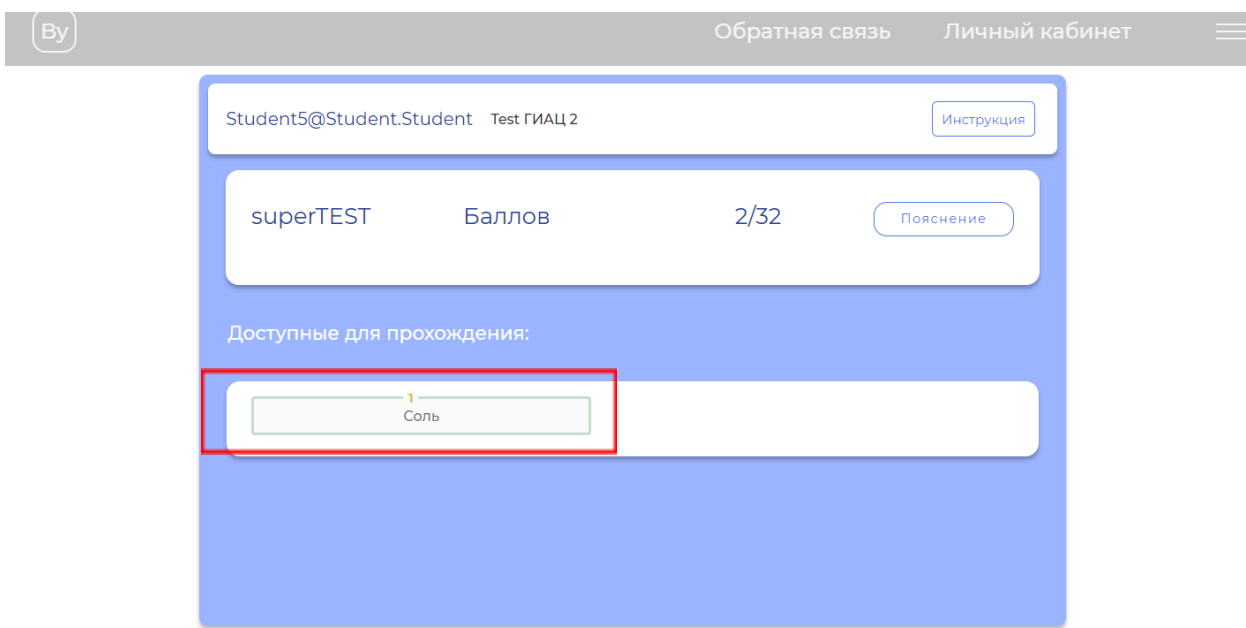


Рисунок 1.6 – Кнопка «Пояснение» теста

После чего откроется тест, который нужно будет пройти. Представлено на рисунке 1.7.

99:21

Соль

Завершить

< 1 2 3 4 5 >

1/1

ЕГ_02_01.1

СОЛЬ ЗНАКОМАЯ И НЕЗНАКОМАЯ

Один из важнейших компонентов нашей пищи, без которого не обходится приготовление практически любого блюда – поваренная соль. Поваренная соль может не только улучшить вкус пищи, но и способствует ее более длительному хранению. В далеком прошлом соль приравнялась по цене к золоту. В Древнем Риме легионерам часто платили жалованье не деньгами, а солью, существует мнение, что отсюда и произошло слово «солдат». Соль стоила настолько дорого, что на торжественных пирах ее отдельно подавали на столы знатных гостей. Основной компонент поваренной соли – хлорид натрия (NaCl). Природная каменная соль содержит более чем 90 % хлорида натрия. Хлорид натрия присутствует в морской воде и водах соляных озер. В нашем теле постоянно содержится около 200 граммов соли. Для поддержания соляного баланса ежедневно требуется потреблять примерно 5 г соли, причем как избыток, так и недостаток ее могут вызывать опасные для здоровья последствия. Познакомимся поближе с

Прочитайте текст, расположенный сверху. Отметьте нужный вариант ответа на вопрос, а затем объясните свой ответ.

Раствор поваренной соли подвергли охлаждению, в результате часть его замерзла. Замерзшую часть отделили от жидкости. После достижения комнатной температуры обе получившиеся жидкости попробовали на вкус. Какая из них должна быть более соленой?

Часть раствора, не подвергшаяся замерзанию.

Часть, полученная из замерзшей жидкости.

Введите пояснение:

Рисунок 1.7 – Тест

Для того, чтобы перейти на следующий вопрос, обучающийся может либо нажать на номер вопроса, либо нажать на стрелки чтобы перейти к следующему вопросу.

Обучающийся также может скрыть таймер во время прохождения теста и включить его обратно.

Также обучающийся может завершить прохождение теста. Для этого нужно нажать на кнопку, представленную на рисунке 1.8.

99:21

Соль

Завершить

< 1 2 3 4 5 >

1/1

ЕГ_02_01.1

СОЛЬ ЗНАКОМАЯ И НЕЗНАКОМАЯ

Один из важнейших компонентов нашей пищи, без которого не обходится приготовление практически любого блюда – поваренная соль. Поваренная соль может не только улучшить вкус пищи, но и способствует ее более длительному хранению. В далеком прошлом соль приравнялась по цене к золоту. В Древнем Риме легионерам часто платили жалованье не деньгами, а солью, существует мнение, что отсюда и произошло слово «солдат». Соль стоила настолько дорого, что на торжественных пирах ее отдельно подавали на столы знатных гостей. Основной компонент поваренной соли – хлорид натрия (NaCl). Природная каменная соль содержит более чем 90 % хлорида натрия. Хлорид натрия присутствует в морской воде и водах соляных озер. В нашем теле постоянно содержится около 200 граммов соли. Для поддержания соляного баланса ежедневно требуется потреблять примерно 5 г соли, причем как избыток, так и недостаток ее могут вызывать опасные для здоровья последствия. Познакомимся поближе с

Прочитайте текст, расположенный сверху. Отметьте нужный вариант ответа на вопрос, а затем объясните свой ответ.

Раствор поваренной соли подвергли охлаждению, в результате часть его замерзла. Замерзшую часть отделили от жидкости. После достижения комнатной температуры обе получившиеся жидкости попробовали на вкус. Какая из них должна быть более соленой?

Часть раствора, не подвергшаяся замерзанию.

Часть, полученная из замерзшей жидкости.

Введите пояснение:

Рисунок 1.8 – Тест

После завершения теста обучающийся может просмотреть правильные ответы на вопросы, для которых не требуется проверка эксперта. После завершения теста номера вопросов в блоке подсвечиваются различными цветами: красный – ответ неверный, зеленый – ответ верный, оранжевый – ответ частично верный, либо отправлен на проверку эксперту. Представлено на рисунке 1.9

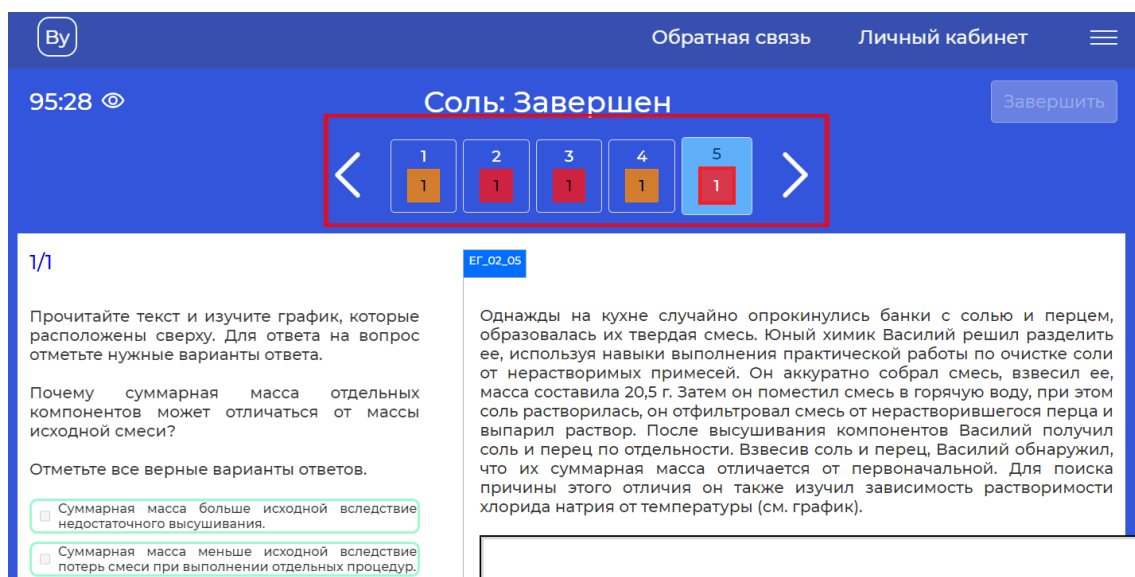


Рисунок 1.9 – Результат теста