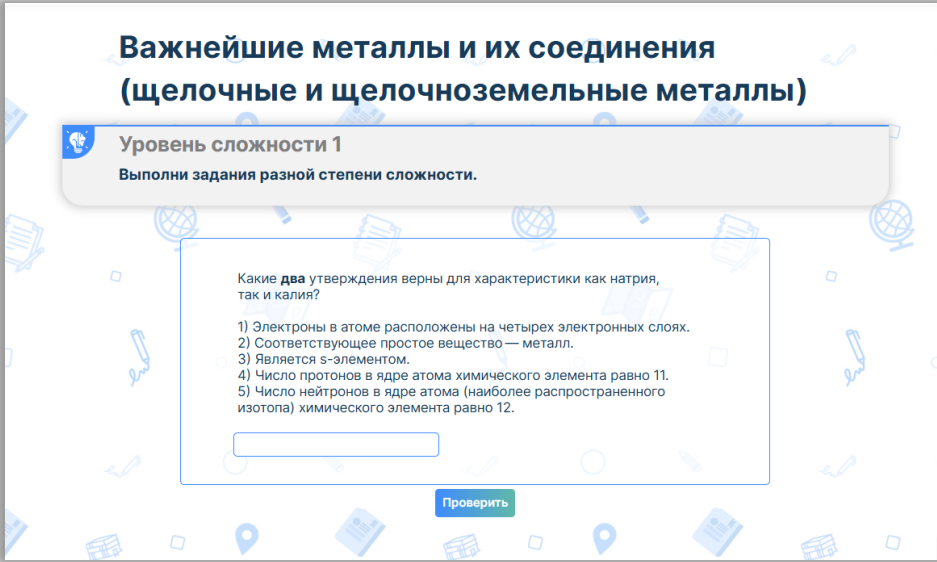
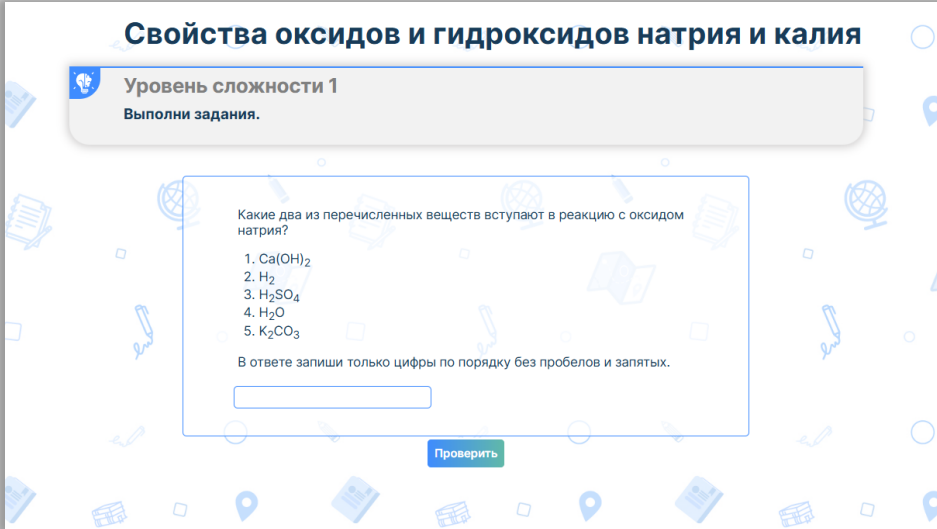


ГОТОВИМСЯ К ВХОДНОЙ ДИАГНОСТИКЕ С ПОМОЩЬЮ БЦОК:

**Химия,
9-11 класс.**

ПОДБОРКА МАТЕРИАЛОВ

Визуализация	Тема урока	Задание
 Важнейшие металлы и их соединения (щелочные и щелочноземельные металлы) Уровень сложности 1 Выполни задания разной степени сложности. Какие два утверждения верны для характеристики как натрия, так и калия? 1) Электроны в атоме расположены на четырех электронных слоях. 2) Соответствующее простое вещество — металл. 3) Является s-элементом. 4) Число протонов в ядре атома химического элемента равно 11. 5) Число нейтронов в ядре атома (наиболее распространенного изотопа) химического элемента равно 12. Проверить	«Химия» для 9 класса по теме: «Обобщение и систематизация знаний».	Интерактивный тренажер (от простого к сложному). «Важнейшие металлы и их соединения (щелочные и щелочноземельные металлы)».
 Свойства оксидов и гидроксидов натрия и калия Уровень сложности 1 Выполни задания. Какие два из перечисленных веществ вступают в реакцию с оксидом натрия? 1. Ca(OH)_2 2. H_2 3. H_2SO_4 4. H_2O 5. K_2CO_3 В ответе запиши только цифры по порядку без пробелов и запятых. Проверить	«Химия» для 9 класса по теме: «Оксиды и гидроксиды натрия и калия».	Интерактивный тренажер (от простого к сложному). «Свойства оксидов и гидроксидов натрия и калия».

Карбоновые кислоты: строение, свойства, применение

Шаг № 1

Выбери верные утверждения, характерные для пропановой кислоты (несколько вариантов).

- ☐ В молекуле содержатся только σ -связи, все атомы углерода в sp^3 -гибридизации.
- ☐ В молекуле присутствуют σ - и π -связи, виды гибридизации атомов углерода sp^2 - и sp^3 -.
- ☐ Является непредельной одноосновной карбоновой кислотой.
- ☐ Является предельной одноосновной карбоновой кислотой.
- ☐ Межклассовый изомер пропановой кислоты — метилацетат.
- ☐ Гомологом пропановой кислоты является уксусная кислота.
- ☐ Изомером пропановой кислоты является 2-метилпропановая кислота.
- ☐ В молекуле содержатся ковалентные полярные и ковалентная неполярная связи.

Проверить

Объяснение решения



Пройти заново

«Химия» для 10 класса по теме:
«Карбоновые кислоты. Уксусная кислота как представитель предельных одноосновных карбоновых кислот. Строение, номенклатура, свойства, применение».

Интерактивный тренажер (от простого к сложному).
«Карбоновые кислоты: строение, свойства, применение».

Химические свойства карбоновых кислот



Уровень сложности 1

Выполни задания разного уровня сложности.

Пропановая кислота вступает в реакцию с одним из веществ:

- ☐ гидроксидом калия
- ☐ хлороводородом
- ☐ этаном
- ☐ ртутью

Проверить

«Химия» для 10 класса по теме:
«Сложные эфиры как производные карбоновых кислот. Гидролиз сложных эфиров».

Интерактивный тренажер (от простого к сложному).
«Химические свойства карбоновых кислот».

Скорость химических реакций

Шаг № 1

Выбери правильный вариант ответа.

Выбери фактор, влияющий на скорость гомогенной реакции, идущей в растворе.

- ☐ изменение поверхности соприкосновения реагирующих веществ
- ☐ изменение давления
- ☐ увеличение концентрации реагирующих веществ

Проверить

Объяснение решения



Пройти заново

Расчеты по уравнению реакции



Уровень сложности 1

Реши задачи.

Калий прореагировал с 3 моль хлора. Определи количество вещества хлорида калия. Ответ запиши без единицы измерения.

Проверить

«Химия» для 11 класса по теме:
«Скорость химических
реакций».

Интерактивный
тренажер
(от простого
к сложному).
«Скорость
химических
реакций».

«Химия» для 11 класса по теме:
«Обобщение и систематизация
знаний по теме “Неметаллы”».
Вычисления по уравнениям
химических реакций и
термохимические расчёты».

Интерактивный
тренажер
(от простого
к сложному).
«Расчеты по
уравнению реакции».

Обратимость химических реакций. Химическое равновесие и способы его смещения



Проверь, как ты усвоил материал урока. Выполни задания.



Приступить

«Химия» для 11 класса по теме:
«Обратимость химических
реакций. Химическое
равновесие и способы его
смещения».

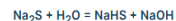
Интерактивный
тренажер
(от простого
к сложному).
«Обратимость
химических реакций.
Химическое
равновесие и
способы его
смещения».

Взаимосвязь органических и неорганических веществ

Шаг № 1

Выбери один правильный ответ.

Из предложенного перечня выбери внешнее воздействие, которое приводит к увеличению скорости реакции



- ☐ охлаждение
- ☐ увеличение давления
- ☐ нагревание
- ☐ добавление щелочи

Проверить

Объяснение решения



Пройти заново

«Химия» для 11 класса по теме:
«Генетическая связь
неорганических и органических
веществ».

Интерактивный
тренажер
(от простого
к сложному).
«Взаимосвязь
органических
и неорганических
веществ».

Скорость химических реакций

Шаг № 1 Ответ на вопрос, выбрав один правильный вариант ответа.

Выбери вещество, которое относится к солям.

- ☐ O₂
- ☐ HCl
- ☐ H₂O
- ☐ AlCl₃

Проверить

Объяснение решения



«Химия» для 11 класса по теме:
«Соли».

Интерактивный
тренажер
(от простого
к сложному).
«Скорость
химических
реакций».

Скорость химических реакций

Шаг № 1 Ответ на вопрос, выбрав один правильный вариант ответа.

Выбери вещество, которое будет взаимодействовать с Zn(OH)₂.

- ☐ O₂
- ☐ HCl
- ☐ H₂O

Проверить

Объяснение решения



«Химия» для 11 класса по теме:
«Неорганические и
органические амфотерные
соединения».

Интерактивный
тренажер
(от простого
к сложному).
«Скорость
химических
реакций».

КАНАЛЫ ПОДДЕРЖКИ БИБЛИОТЕКИ ЦОК



КАНАЛ В МАХ



**СООБЩЕСТВО В ВК
ДЛЯ ПЕДАГОГОВ**



**СООБЩЕСТВО В ВК
ДЛЯ РОДИТЕЛЕЙ
И УЧЕНИКОВ**