

## **Оценочные материалы по учебной дисциплине «Неорганическая химия»**

Дополнительная профессиональная программа: «Педагогическое образование: Теория и методика преподавания химии в образовательных организациях»

Настоящие оценочные материалы используются для проведения промежуточной аттестации обучающихся в Автономной некоммерческой организации дополнительного профессионального образования «Московская академия профессиональных компетенций» (далее - Академия) по учебной дисциплине «Неорганическая химия» при реализации дополнительной профессиональной программы «Педагогическое образование: Теория и методика преподавания химии в образовательных организациях».

Промежуточная аттестация по учебной дисциплине «Неорганическая химия» проводится в форме с помощью тестирования.

Тестирование проводится с помощью системы дистанционного обучения (далее - СДО). В ней содержатся в электронном виде ответы (ключи) к тестированию.

### ***Правила проведения тестирования***

На тестирование отводится 1 академический час.

При выполнении тестирования необходимо ответить на все поставленные вопросы, пропуск ответов не допускается.

### ***Правило оценки результата тестирования обучающегося***

Результат тестирования определяется в зависимости от доли (в процентах) вопросов, на которые даны верные ответы, в общем количестве вопросов в тестировании (с округлением до целых процентов), что рассчитывается по формуле: (Количество верно отвеченных вопросов) / (Общее количество вопросов в тестировании) X 100.

Результат тестирования в виде оценки по пятибалльной шкале оценивания (5 («отлично»), 4 («хорошо»), 3 («удовлетворительно»), 2 («неудовлетворительно»)) определяется в соответствии с приведенной ниже шкалой соответствия:

### ***Шкала соответствия***

Результат менее 50% - оценка 2 («Неудовлетворительно»)

Результат от 50% (включительно) до 61% (не включая) - оценка 3 («Удовлетворительно»)

Результат от 61% (включительно) до 85% (не включая) - оценка 4 («Хорошо»)

Результат от 85% (включительно) до 100% - оценка 5 («Отлично»)

### ***Содержание тестирования***

Вопрос	<b>Сколько s-элементов в периодической системе?</b>
Тип вопроса	Вопрос с одиночным выбором (один верный вариант ответа)
Инструкция	Укажите верный вариант ответа
Варианты ответов	- 14 - 12 - 10 - 8

Вопрос	<b>Укажите щелочные металлы:</b>
Тип вопроса	Вопрос с множественным выбором (несколько верных вариантов ответа)
Инструкция	Укажите все верные варианты ответа (их может быть несколько)
Варианты ответов	- Li - Na - K - Rb - Fr - H

Вопрос	<b>Укажите верное утверждение:</b>
Тип вопроса	Вопрос с одиночным выбором (один верный вариант ответа)
Инструкция	Укажите верный вариант ответа

Варианты ответов	<ul style="list-style-type: none"> <li>- С ростом заряда ядра от Na к Fr усиливаются восстановительные свойства</li> <li>- С ростом заряда ядра от Na к Fr ослабевают восстановительные свойства</li> </ul>
------------------	---

Вопрос	<b>Укажите верное утверждение:</b>
Тип вопроса	Вопрос с одиночным выбором (один верный вариант ответа)
Инструкция	Укажите верный вариант ответа
Варианты ответов	<ul style="list-style-type: none"> <li>- С увеличением порядкового номера уменьшается относительная электроотрицательность</li> <li>- С увеличением порядкового номера увеличивается относительная электроотрицательность</li> </ul>

Вопрос	<b>Укажите характеристики гидроксидов щелочных металлов (MeOH)%</b>
Тип вопроса	Вопрос с множественным выбором (несколько верных вариантов ответа)
Инструкция	Укажите все верные варианты ответа (их может быть несколько)
Варианты ответов	<ul style="list-style-type: none"> <li>- твердые кристаллические вещества</li> <li>- легкоплавки</li> <li>- плохо растворяются в воде</li> <li>- полностью диссоциируют на ионы</li> </ul>

Вопрос	<b>Водород имеет:</b>
Тип вопроса	Вопрос с одиночным выбором (один верный вариант ответа)
Инструкция	Укажите верный вариант ответа
Варианты ответов	<ul style="list-style-type: none"> <li>- 3 изотопа</li> <li>- 2 изотопа</li> <li>- 1 изотоп</li> <li>- 4 изотопа</li> </ul>

Вопрос	<b>Изотопы водорода - это:</b>
Тип вопроса	Вопрос с множественным выбором (несколько верных вариантов ответа)
Инструкция	Укажите все верные варианты ответа (их может быть несколько)
Варианты ответов	<ul style="list-style-type: none"> <li>- протий</li> <li>- дейтерий</li> <li>- тритий</li> <li>- кватрий</li> </ul>

Вопрос	<b>Какой изотоп водорода образуется в атмосфере в результате ядерных реакций, вызванных действием космического излучения?</b>
Тип вопроса	Вопрос с одиночным выбором (один верный вариант ответа)
Инструкция	Укажите верный вариант ответа

Варианты ответов	<ul style="list-style-type: none"> <li>- протий</li> <li>- дейтерий</li> <li>- тритий</li> <li>- кватрий</li> </ul>
------------------	---

Вопрос	<b>Укажите физические свойства водорода:</b>
Тип вопроса	Вопрос с множественным выбором (несколько верных вариантов ответа)
Инструкция	Укажите все верные варианты ответа (их может быть несколько)
Варианты ответов	<ul style="list-style-type: none"> <li>- самый тяжелый газ</li> <li>- без цвета</li> <li>- без запаха</li> <li>- без вкуса</li> <li>- хорошо растворим в воде</li> </ul>

Вопрос	<b>Укажите химические свойства H<sub>2</sub>:</b>
Тип вопроса	Вопрос с множественным выбором (несколько верных вариантов ответа)
Инструкция	Укажите все верные варианты ответа (их может быть несколько)
Варианты ответов	<ul style="list-style-type: none"> <li>- соединяется с кислородом</li> <li>- не горит на воздухе</li> <li>- горит на воздухе</li> </ul>