

Анализ диагностической работы по материалам ОГЭ по химии в 9 классе

6.04.2022 г.

Учитель – Сучкова О. М.

Всего – 1 человека

Присутствовало – 1 учащихся

Максимальное количество баллов – 40

«2» - от 0 до 9 баллов

«3» - 10-20 балла

«4» - от 21 до 30 баллов

«5» - от 31 до 40 баллов

№	Ф.И. учащегося	Номер задания Тесты																		Номер задания Развернутый ответ									Всего кол-во баллов	Оценка	% выполнено		
		1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27				28	29
2	Фаисханов Ильяс	1	1	1	2	-	0	0	0	2	0	1	1	-	0	0	1	-	1	0	0	1	-	0	-						12	3	30

6 мая 2022 года была проведена диагностическая работа в 9 классе по материалам ОГЭ. Работа состояла из 29 заданий. Первая часть состояла из 24 заданий, в ответе на которые нужно указать цифру или слово.

Задания пяти разных форматов:

1 Ответ в виде одной цифры, которая соответствует номеру правильного варианта 16

2 Ответ в виде слова 1

3 Несколько ответов из предложенного списка 3

4 На установление соответствия 3 5 Определить правильную последовательность 1

Во второй части ОГЭ 2022 года по биологии будут 5 заданий с развернутым ответом.

№25 и №29 — решение практических задач

. №26 — анализ научных методов. Это новое и достаточно сложное задание. Для его выполнения нужны не только теоретические знания, но и умение абстрагироваться и делать выводы.

№27 — работа с текстом. Нужно прочитать текст и, опираясь на него, ответить на три поставленных вопроса

№28 — анализ таблицы. Анализируем таблицу и пользуемся знаниями из теоретического курса, отвечаем на вопросы.

На выполнение заданий отводилось 3 ч. 55

Цель работы – проверить готовность учащихся 9 класса к сдаче экзамена по химии в форме ОГЭ, выявить слабые стороны знаний для того, чтобы за последующий период обучения уделить этим темам больше внимания.

Из 1 присутствующего справились с заданиями 1 учащихся.

Анализ результатов выявил следующее:

100 % девятиклассников, проходивших тестирование, показали удовлетворительные результаты, соответствующие оценке «3» (1 человек),

Результаты выполнения тестовых заданий

Обозначение задания в работе	Проверяемые элементы содержания	Дали правильный ответ учащиеся(%)
Задание 1	Строение атома. Строение электронных оболочек атомов первых 20 элементов Периодической системы Д.И. Менделеева	100
Задание 2	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева	100
Задание 3	Группы и периоды Периодической системы. Физический смысл порядкового номера химического элемента	100
Задание 4	Закономерности изменения свойств элементов и их соединений в связи с положением в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева	100

Задание 5	Строение веществ. Химическая связь: ковалентная (полярная и неполярная), ионная, металлическая	0
Задание 6	Атомы и молекулы. Химический элемент. Простые и сложные вещества.	0
Задание 7,8	Основные классы неорганических веществ. Номенклатура неорганических соединений	0
Задание 9	Химические свойства простых и сложных веществ	100
Задание 10	Химические свойства простых и сложных веществ	0
Задание 11	Химическая реакция. Химические уравнения. Сохранение массы веществ при химических реакциях	100
Задание 12	Условия и признаки протекания химических реакций.	100
Задание 13	Катионы и анионы. Электролитическая диссоциация кислот, щелочей и солей (средних)	0
Задание 14	Реакции ионного обмена и условия их осуществления	0
Задание 15	Оокислительно-восстановительные реакции. Окислитель и восстановитель	0
Задание 16	Проблемы безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни	100

Задание 17	Реакции ионного обмена и условия их осуществления	-
Задание 18,19	Вычисление массовой доли химического элемента в веществе	100; 0
Задание 20	Окислительно-восстановительные реакции. Окислитель и восстановитель	0
Задание 21	Взаимосвязь различных классов неорганических веществ	50
Задание 22	вычисление массовой доли растворённого вещества в растворе вычисление количества вещества, массы или объёма вещества по количеству вещества, массе или объёму одного из реагентов или продуктов реакции	-
Задание 23	Химические свойства сложных веществ	0
Задание 23	Химические свойства сложных веществ Практическая часть	-

Анализ заданий тестовой части показал:

-на 100% уч-ся справились с заданиями 1,2,3--Строение атома. Строение электронных оболочек атомов первых 20 элементов Периодической системы Д.И. Менделеева Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева; 4-Закономерности изменения свойств элементов и их соединений в связи с положением в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева 9-Химические свойства простых и сложных веществ 11,12--Химическая реакция. Химические уравнения. Сохранение массы веществ при химических реакциях; 18,19-Вычисление массовой доли химического элемента в веществе

Наибольшее затруднение вызвали задания на следующие темы:

Задание 5 Строение веществ. Химическая связь: ковалентная (полярная и неполярная), ионная, металлическая

Задание 6 Атомы и молекулы. Химический элемент. Простые и сложные вещества.

Задание 7,8 Основные классы неорганических веществ. Номенклатура неорганических соединений

Задание 10 Химические свойства простых и сложных веществ

Задание 13,14 Катионы и анионы. Электролитическая диссоциация кислот, щелочей и солей .Реакции ионного обмена и условия их осуществления

Задание 15,20 Окислительно-восстановительные реакции. Окислитель и восстановитель

Возможные причины выявленных ошибок: слабые теоретические знания по вышеназванным темам.

Пути преодоления: проводить дополнительные занятия и консультации по подготовке к ОГЭ, вести индивидуальную работу.

Провести подробный анализ проведенных работ.