

Муниципальное автономное общеобразовательное учреждение
средняя общеобразовательная школа №14 ст-цы Родниковской
Курганинского района Краснодарского края

Справка

по итогам краевой диагностической работы по обществознанию в 9- 10 классах.

В соответствии с приказом МАОУ СОШ № 14 ст-цы Родниковской № 207 от 18.03.2019 «О проведении краевой диагностической работы по химии в 9,10 классах», в целях выявления уровня знаний учащихся классов, проводилась краевая диагностическая работа по химии в 9, 10 классах.

Анализ результатов краевой диагностической работы по химии в 9-х классах:

класс	Всего писало	5	4	3	2	Ср.б	Ср.оценка	% выполнения	% качества
9а	2	0	1	1	0	10	3,5	100	50
9б	1	0	1	0	0	12	4	100	100
9в	2	0	0	2	0	9,5	3	100	0

Анализ ошибок, допущенных обучающимися при выполнении краевой диагностической работы по химии в 9-х классах

Задание	Проверяемые элементы	Макс. балл	% успешности выполнения
1	Строение атома. Строение электронных оболочек атомов первых 20 элементов Периодической системы Д.И. Менделеева	1	60
2	Строение молекул. Химическая связь: ковалентная (полярная и неполярная), ионная, металлическая	1	20
3	Валентность химических элементов. Степень окисления химических элементов	1	100
4	Простые и сложные вещества. Основные классы неорганических веществ. Номенклатура неорганических соединений	1	40
5	Химическая реакция. Условия и признаки протекания химических реакций. Химические уравнения. Сохранение массы веществ при химических реакциях. Классификация химических реакций по различным признакам: количеству и составу исходных и полученных веществ, изменению степеней окисления химических элементов, поглощению и выделению энергии	1	100
6	Электролиты и неэлектролиты. Катионы и анионы. Электролитическая диссоциация кислот, щелочей и солей (средних)	1	100
7	Реакции ионного обмена и условия их осуществления	1	60
8	Химические свойства оксидов: основных, амфотерных, кислотных. Химические свойства оснований. Химические свойства кислот. Химические свойства солей (средних)	1	100
9	Вычисление массовой доли химического элемента в веществе	1	100
10	Периодический закон Д.И. Менделеева. Закономерности	2	20/80

	изменения свойств элементов и их соединений в связи с положением в Периодической системе химических элементов		
11	Степень окисления химических элементов. Окислитель и восстановитель. Окислительно-восстановительные реакции.	5	0/0/20/20/20

Анализ результатов краевой диагностической работы по химии в 10 классе

Клас с	Всег о уч- ся	Оценка				Успева е мость	Качеств о	Средня я оценка	Средни й балл
		5	4	3	2				
10	3	0	0	1	2	33,3	0	2,3	4,6

Анализ ошибок, допущенных обучающимися при выполнении краевой диагностической работы по химии в 10 классе

№ п/п	Проверяемый элемент содержания	Макси - мальн ый балл	Примечание	% успешности выполнения
1.	Строение электронных оболочек атомов первых четырёх периодов. s-,p-,d –элементы. Электронная конфигурация атома. Основное и возбуждённое состояние атомов.	1	Уметь определять электронную конфигурацию атома химического элемента по его положению в Периодической системе.	66
2.	Строение электронных оболочек атомов первых четырёх периодов. s-,p-,d –элементы. Электронная конфигурация атома. Основное и возбуждённое состояние атомов.	1	Знать закономерности изменения свойств химических элементов по периодам и подгруппам. Уметь прогнозировать свойства химических элементов и их соединений по их положению в Периодической системе.	33
3.	Электроотрицательность. Степень окисления и валентность химических элементов.	1	Уметь определять и прогнозировать возможные степени окисления и валентности химических элементов в их соединениях	100
4.	Взаимосвязь органических веществ.	2	Уметь подтверждать взаимосвязь неорганических соединений уравнениями соответствующих реакций	33
5.	Теория строения органических соединений: гомология и изомерия. Взаимное влияние атомов в молекулах органических соединений. Гибридизация атомов углерода.	1	Уметь составлять формулы гомологов и изомеров органических соединений, определять вид гибридизации атомов углерода.	66
6.	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, ароматических углеводородов (бензола, гомологов бензола, стирола). Важнейшие способы получения углеводородов. Ионный (правило Марковникова) и радикальные механизмы в органической химии.	2	Прогнозировать химические свойства углеводородов исходя из их строения и условий проведения реакций. Знать лабораторные и промышленные способы получения углеводородов.	33
7.	Качественные реакции на неорганические вещества и ионы. Качественные реакции органических соединений.	2	Планировать эксперимент по распознаванию неорганических и органических соединений.	33

8.	Окислительно-восстановительные реакции.	2	Уметь подбирать стехиометрические коэффициенты в ОВ-реакциях с участием углеводов. Определять окислитель и восстановитель	0
9	Нахождение молекулярной формулы органического вещества.	3	На основе стехиометрических вычислений устанавливать молекулярную формулу вещества, а по особенностям химического строения и химических свойств составлять структурную формулу вещества.	33

По результатам КДР, администрация рекомендует:

1. Рогачевой А.П., руководителю ШМО рассмотреть на заседании результаты краевой диагностической работы 9,10 классов по химии
2. Учителю химии Рогачевой А.П.:
 - проанализировать результаты работы, отработать западающие темы, а так же в которых обучающиеся допустили большой процент ошибок;
 - организовать и систематически осуществлять индивидуальный и дифференцированный подход в обучении обучающихся по тематическим разделам, в которых допущены типичные ошибки. Разнообразить методы и формы обучения. Использовать на уроках нестандартные виды заданий.

Справку составила
заместитель директора по УР
И.М. Казанкина
21.03.2019 года

Ознакомлены:

А.Н. Власов
М.В. Скуришина
Л.А. Бондина
Н.В. Яценко
А.П.Рогачева