

МОСКОВСКИЙ ЦЕНТР КАЧЕСТВА ОБРАЗОВАНИЯ

Результаты диагностики учебных достижений обучающихся

Государственное бюджетное общеобразовательное учреждение города Москвы "Школа № 1579"

Дата: 30.01.2019

Предмет: ХИМИЯ

Округ: Южный

Школа: ГБОУ Школа № 1579

Класс: 10Л

Фамилия, имя	№ уч.	Вариант	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	Балл	% вып.	
	1	9707	2+	1	4+	4-	1	1	1	2	1	0	1	0	0	1	1	0	0	1	1	2+	1	1	0	1	N	18	58	
	2	9704	3-	1	1-	3+	0	0	1	1	1	0	0	0	0	0	0	0	1	0	0	5-	1	0	0	0	N	7	23	
	3	9705	3+	0	3-	1-	1	0	1	2	0	0	0	0	0	0	0	0	1	0	0	4+	0	0	0	0	N	7	23	
	4	9707	3-	1	4+	2+	1	0	0	0	1	0	0	1	1	0	1	0	0	0	0	2+	1	1	1	1	N	13	42	
	6	9706	1-	0	1+	1+	0	0	0	0	1	0	0	0	1	0	0	0	0	0	1	3-	0	N	0	N	N	5	16	
	7	9701	3+	1	2+	1-	1	0	0	2	1	0	0	1	1	0	0	0	2	0	0	3-	0	0	0	0	N	11	35	
	9	9708	1+	1	4-	3+	0	0	0	1	1	0	0	1	0	1	0	1	0	0	0	3-	0	N	1	1	N	10	32	
	11	9703	2+	0	3-	4-	0	1	1	0	1	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	1-	0	N	N	N	N	4	13	
	12	9703	2+	1	2-	4-	0	0	1	2	0	0	1	1	1	1	0	0	0	0	1	2+	1	0	1	1	N	14	45	
	13	9704	3-	0	4-	3+	0	1	0	1	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	5-	1	N	0	N	N	4	13	
	14	9704	1+	0	4-	3+	0	0	1	0	1	0	0	1	0	1	0	1	0	0	0	2-	0	N	0	N	N	7	23	
	15	9702	3+	1	2-	1+	1	0	1	1	0	1	0	1	0	1	0	0	0	0	0	4+	0	0	N	0	N	10	32	
	16	9701	3+	1	2+	2+	1	0	0	2	1	0	0	1	1	0	0	1	2	2	0	1-	1	0	1	1	N	18	58	
	17	9706	3+	1	1+	1+	1	1	1	0	1	0	0	1	1	0	0	0	1	0	2	4+	1	1	1	1	N	18	58	
	18	9701	3+	0	4-	1-	0	1	0	0	1	0	0	0	1	0	0	0	0	0	0	3-	0	0	1	1	N	6	19	
	19	9702	4-	0	3-	1+	0	0	0	0	1	1	0	0	1	0	0	0	0	0	0	5-	0	0	0	N	N	4	13	
	20	9705	3+	1	3-	2+	1	0	0	2	0	0	0	0	0	1	0	1	2	1	0	1-	0	N	0	1	N	12	39	
	21	9703	2+	1	4+	2+	1	0	0	1	1	0	1	1	1	0	1	1	1	0	1	2+	0	1	0	0	N	16	52	
	23	9708	2-	1	4-	3+	0	0	1	0	1	1	0	1	1	0	1	1	1	0	1	4+	0	0	N	N	N	11	35	
	24	9702	1-	0	3-	3-	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	2	0	3-	0	N	0	N	N	2	6
Число учащихся: 20																									Среднее:	9,9	31,8			

Анализ выполнения заданий

Округ: Южный

Предмет: ХИМИЯ

Школа: ГБОУ Школа № 1579

Дата: 30.01.2019

Класс: 10Л

Вариант: 9701

Номер задания	Проверяемое знание/умение	Результаты выполнения заданий				
		номер учащегося по списку класса			Класс	Вся выборка (город)
		7	16	18		
1	Строение электронных оболочек атомов элементов первых четырех периодов: s-, p- и d- элементы. Электронная конфигурация атома. Основное и возбужденное состояние атомов	1	1	1	1 балл - 100%	1 балл - 75%
2	Закономерности изменения свойств элементов и их соединений по периодам и группам	1	1	0	1 балл - 67%	1 балл - 58%
3	Ковалентная химическая связь, её разновидности и механизмы образования. Характеристики ковалентной связи (полярность и энергия связи). Ионная связь. Металлическая связь. ВОДОРОДНАЯ СВЯЗЬ	1	1	0	1 балл - 67%	1 балл - 39%
4	Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Тип кристаллической решетки. Зависимость свойств веществ от их состава и строения	0	1	0	1 балл - 33%	1 балл - 55%
5	Классификация неорганических веществ. Номенклатура неорганических веществ (тривиальная и международная)	1	1	0	1 балл - 67%	1 балл - 66%
6	Характерные химические свойства оснований и амфотерных гидроксидов	0	0	1	1 балл - 33%	1 балл - 43%
7	Взаимосвязь различных классов неорганических веществ	0	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 64%
8	Характерные химические свойства солей: средних, кислых, основных; комплексных (на примере соединений алюминия и цинка)	2	2	0	2 балла - 67% 1 балл - 0%	2 балла - 54% 1 балл - 16%
9	Реакции окислительно-восстановительные. Коррозия металлов и способы защиты от нее	1	1	1	1 балл - 100%	1 балл - 33%
10	Типы связей в молекулах органических веществ. Гибридизация атомных орбиталей углерода. Радикал. Функциональная группа	0	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 29%
11	Классификация органических веществ. Номенклатура органических веществ (тривиальная и международная)	0	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 19%
12	Теория строения органических соединений: гомология и изомерия (структурная и пространственная). Взаимное влияние атомов в молекулах	1	1	0	1 балл - 67%	1 балл - 62%
13	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	1	1	1	1 балл - 100%	1 балл - 42%
14	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	0	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 64%
15	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	0	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 47%
16	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	0	1	0	1 балл - 33%	1 балл - 25%
17	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	2	2	0	2 балла - 67% 1 балл - 0%	2 балла - 40% 1 балл - 20%
18	Основные способы получения углеводородов (в лаборатории)	0	2	0	2 балла - 33% 1 балл - 0%	2 балла - 17% 1 балл - 15%
19	Взаимосвязь органических соединений	0	0	0	2 балла - 0% 1 балл - 0%	2 балла - 27% 1 балл - 7%

20	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	0	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 32%
21	Качественные реакции органических соединений	0	1	0	1 балл - 33%	1 балл - 41%
22	Расчеты массы вещества или объема газов по известному количеству вещества, массе или объему одного из участвующих в реакции веществ	0	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 14%
23	Расчеты теплового эффекта реакции	0	1	1	1 балл - 67%	1 балл - 27%
24	Расчеты теплового эффекта реакции	0	1	1	1 балл - 67%	1 балл - 41%
25	Нахождение молекулярной формулы вещества	0	0	0	3 балла - 0% 2 балла - 0% 1 балл - 0%	3 балла - 1% 2 балла - 1% 1 балл - 3%

Анализ выполнения заданий

Округ: Южный

Предмет: ХИМИЯ

Школа: ГБОУ Школа № 1579

Дата: 30.01.2019

Класс: 10Л

Вариант: 9702

Номер задания	Проверяемое знание/умение	Результаты выполнения заданий				
		номер учащегося по списку класса			Класс	Вся выборка (город)
		15	19	24		
1	Строение электронных оболочек атомов элементов первых четырех периодов: s-, p- и d- элементы. Электронная конфигурация атома. Основное и возбужденное состояние атомов	1	0	0	1 балл - 33%	1 балл - 62%
2	Закономерности изменения свойств элементов и их соединений по периодам и группам	1	0	0	1 балл - 33%	1 балл - 48%
3	Ковалентная химическая связь, её разновидности и механизмы образования. Характеристики ковалентной связи (полярность и энергия связи). Ионная связь. Металлическая связь. ВОДОРОДНАЯ СВЯЗЬ	0	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 76%
4	Вещества молекулярного и немоллекулярного строения. Тип кристаллической решетки. Зависимость свойств веществ от их состава и строения	1	1	0	1 балл - 67%	1 балл - 90%
5	Классификация неорганических веществ. Номенклатура неорганических веществ (тривиальная и международная)	1	0	0	1 балл - 33%	1 балл - 39%
6	Характерные химические свойства оснований и амфотерных гидроксидов	0	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 30%
7	Взаимосвязь различных классов неорганических веществ	1	0	0	1 балл - 33%	1 балл - 48%
8	Характерные химические свойства солей: средних, кислых, основных; комплексных (на примере соединений алюминия и цинка)	1	0	0	2 балла - 0% 1 балл - 33%	2 балла - 40% 1 балл - 20%
9	Реакции окислительно-восстановительные. Коррозия металлов и способы защиты от нее	0	1	0	1 балл - 33%	1 балл - 55%
10	Типы связей в молекулах органических веществ. Гибридизация атомных орбиталей углерода. Радикал. Функциональная группа	1	1	0	1 балл - 67%	1 балл - 40%
11	Классификация органических веществ. Номенклатура органических веществ (тривиальная и международная)	0	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 40%
12	Теория строения органических соединений: гомология и изомерия (структурная и пространственная). Взаимное влияние атомов в молекулах	0	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 49%
13	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	1	1	0	1 балл - 67%	1 балл - 57%
14	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	0	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 15%
15	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	1	0	0	1 балл - 33%	1 балл - 39%
16	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	0	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 24%
17	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	0	0	0	2 балла - 0% 1 балл - 0%	2 балла - 13% 1 балл - 14%
18	Основные способы получения углеводородов (в лаборатории)	0	0	2	2 балла - 33% 1 балл - 0%	2 балла - 11% 1 балл - 10%
19	Взаимосвязь органических соединений	0	0	0	2 балла - 0% 1 балл - 0%	2 балла - 51% 1 балл - 11%

20	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	1	0	0	1 балл - 33%	1 балл - 48%
21	Качественные реакции органических соединений	0	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 41%
22	Расчеты массы вещества или объема газов по известному количеству вещества, массе или объему одного из участвующих в реакции веществ	0	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 15%
23	Расчеты теплового эффекта реакции	0	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 31%
24	Расчеты теплового эффекта реакции	0	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 33%
25	Нахождение молекулярной формулы вещества	0	0	0	3 балла - 0% 2 балла - 0% 1 балл - 0%	3 балла - 0% 2 балла - 1% 1 балл - 6%

Анализ выполнения заданий

Округ: Южный

Предмет: ХИМИЯ

Школа: ГБОУ Школа № 1579

Дата: 30.01.2019

Класс: 10Л

Вариант: 9703

Номер задания	Проверяемое знание/умение	Результаты выполнения заданий				
		номер учащегося по списку класса			Класс	Вся выборка (город)
		11	12	21		
1	Строение электронных оболочек атомов элементов первых четырех периодов: s-, p- и d- элементы. Электронная конфигурация атома. Основное и возбужденное состояние атомов	1	1	1	1 балл - 100%	1 балл - 65%
2	Закономерности изменения свойств элементов и их соединений по периодам и группам	0	1	1	1 балл - 67%	1 балл - 53%
3	Ковалентная химическая связь, её разновидности и механизмы образования. Характеристики ковалентной связи (полярность и энергия связи). Ионная связь. Металлическая связь. ВОДОРОДНАЯ СВЯЗЬ	0	0	1	1 балл - 33%	1 балл - 74%
4	Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Тип кристаллической решетки. Зависимость свойств веществ от их состава и строения	0	0	1	1 балл - 33%	1 балл - 77%
5	Классификация неорганических веществ. Номенклатура неорганических веществ (тривиальная и международная)	0	0	1	1 балл - 33%	1 балл - 50%
6	Характерные химические свойства оснований и амфотерных гидроксидов	1	0	0	1 балл - 33%	1 балл - 37%
7	Взаимосвязь различных классов неорганических веществ	1	1	0	1 балл - 67%	1 балл - 60%
8	Характерные химические свойства солей: средних, кислых, основных; комплексных (на примере соединений алюминия и цинка)	0	2	1	2 балла - 33% 1 балл - 33%	2 балла - 64% 1 балл - 15%
9	Реакции окислительно-восстановительные. Коррозия металлов и способы защиты от нее	1	0	1	1 балл - 67%	1 балл - 69%
10	Типы связей в молекулах органических веществ. Гибридизация атомных орбиталей углерода. Радикал. Функциональная группа	0	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 39%
11	Классификация органических веществ. Номенклатура органических веществ (тривиальная и международная)	0	1	1	1 балл - 67%	1 балл - 45%
12	Теория строения органических соединений: гомология и изомерия (структурная и пространственная). Взаимное влияние атомов в молекулах	0	1	1	1 балл - 67%	1 балл - 50%
13	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	0	1	1	1 балл - 67%	1 балл - 35%
14	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	0	1	0	1 балл - 33%	1 балл - 42%
15	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	0	0	1	1 балл - 33%	1 балл - 58%
16	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	0	0	1	1 балл - 33%	1 балл - 20%
17	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	0	0	1	2 балла - 0% 1 балл - 33%	2 балла - 6% 1 балл - 20%
18	Основные способы получения углеводородов (в лаборатории)	0	0	0	2 балла - 0% 1 балл - 0%	2 балла - 7% 1 балл - 11%
19	Взаимосвязь органических соединений	0	1	1	2 балла - 0% 1 балл - 67%	2 балла - 20% 1 балл - 25%

20	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	0	1	1	1 балл - 67%	1 балл - 34%
21	Качественные реакции органических соединений	0	1	0	1 балл - 33%	1 балл - 40%
22	Расчеты массы вещества или объема газов по известному количеству вещества, массе или объему одного из участвующих в реакции веществ	0	0	1	1 балл - 33%	1 балл - 23%
23	Расчеты теплового эффекта реакции	0	1	0	1 балл - 33%	1 балл - 22%
24	Расчеты теплового эффекта реакции	0	1	0	1 балл - 33%	1 балл - 39%
25	Нахождение молекулярной формулы вещества	0	0	0	3 балла - 0% 2 балла - 0% 1 балл - 0%	3 балла - 0% 2 балла - 1% 1 балл - 1%

Анализ выполнения заданий

Округ: Южный

Предмет: ХИМИЯ

Школа: ГБОУ Школа № 1579

Дата: 30.01.2019

Класс: 10Л

Вариант: 9704

Номер задания	Проверяемое знание/умение	Результаты выполнения заданий				
		номер учащегося по списку класса			Класс	Вся выборка (город)
		2	13	14		
1	Строение электронных оболочек атомов элементов первых четырех периодов: s-, p- и d- элементы. Электронная конфигурация атома. Основное и возбужденное состояние атомов	0	0	1	1 балл - 33%	1 балл - 46%
2	Закономерности изменения свойств элементов и их соединений по периодам и группам	1	0	0	1 балл - 33%	1 балл - 49%
3	Ковалентная химическая связь, её разновидности и механизмы образования. Характеристики ковалентной связи (полярность и энергия связи). Ионная связь. Металлическая связь. ВОДОРОДНАЯ СВЯЗЬ	0	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 35%
4	Вещества молекулярного и немоллекулярного строения. Тип кристаллической решетки. Зависимость свойств веществ от их состава и строения	1	1	1	1 балл - 100%	1 балл - 89%
5	Классификация неорганических веществ. Номенклатура неорганических веществ (тривиальная и международная)	0	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 18%
6	Характерные химические свойства оснований и амфотерных гидроксидов	0	1	0	1 балл - 33%	1 балл - 19%
7	Взаимосвязь различных классов неорганических веществ	1	0	1	1 балл - 67%	1 балл - 44%
8	Характерные химические свойства солей: средних, кислых, основных; комплексных (на примере соединений алюминия и цинка)	1	1	0	2 балла - 0% 1 балл - 67%	2 балла - 30% 1 балл - 33%
9	Реакции окислительно-восстановительные. Коррозия металлов и способы защиты от нее	1	0	1	1 балл - 67%	1 балл - 38%
10	Типы связей в молекулах органических веществ. Гибридизация атомных орбиталей углерода. Радикал. Функциональная группа	0	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 25%
11	Классификация органических веществ. Номенклатура органических веществ (тривиальная и международная)	0	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 35%
12	Теория строения органических соединений: гомология и изомерия (структурная и пространственная). Взаимное влияние атомов в молекулах	0	0	1	1 балл - 33%	1 балл - 53%
13	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	0	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 16%
14	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	0	0	1	1 балл - 33%	1 балл - 55%
15	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	0	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 27%
16	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	0	0	1	1 балл - 33%	1 балл - 45%
17	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	1	0	0	2 балла - 0% 1 балл - 33%	2 балла - 12% 1 балл - 28%
18	Основные способы получения углеводородов (в лаборатории)	0	0	0	2 балла - 0% 1 балл - 0%	2 балла - 7% 1 балл - 19%
19	Взаимосвязь органических соединений	0	0	0	2 балла - 0% 1 балл - 0%	2 балла - 18% 1 балл - 12%

20	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	0	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 45%
21	Качественные реакции органических соединений	1	1	0	1 балл - 67%	1 балл - 26%
22	Расчеты массы вещества или объема газов по известному количеству вещества, массе или объему одного из участвующих в реакции веществ	0	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 19%
23	Расчеты теплового эффекта реакции	0	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 23%
24	Расчеты теплового эффекта реакции	0	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 16%
25	Нахождение молекулярной формулы вещества	0	0	0	3 балла - 0% 2 балла - 0% 1 балл - 0%	3 балла - 1% 2 балла - 0% 1 балл - 3%

Анализ выполнения заданий

Округ: Южный

Предмет: ХИМИЯ

Школа: ГБОУ Школа № 1579

Дата: 30.01.2019

Класс: 10Л

Вариант: 9705

Номер задания	Проверяемое знание/умение	Результаты выполнения заданий			
		номер учащегося по списку класса		Класс	Вся выборка (город)
		3	20		
1	Строение электронных оболочек атомов элементов первых четырех периодов: s-, p- и d- элементы. Электронная конфигурация атома. Основное и возбужденное состояние атомов	1	1	1 балл - 100%	1 балл - 66%
2	Закономерности изменения свойств элементов и их соединений по периодам и группам	0	1	1 балл - 50%	1 балл - 66%
3	Ковалентная химическая связь, её разновидности и механизмы образования. Характеристики ковалентной связи (полярность и энергия связи). Ионная связь. Металлическая связь. ВОДОРОДНАЯ СВЯЗЬ	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 46%
4	Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Тип кристаллической решетки. Зависимость свойств веществ от их состава и строения	0	1	1 балл - 50%	1 балл - 45%
5	Классификация неорганических веществ. Номенклатура неорганических веществ (тривиальная и международная)	1	1	1 балл - 100%	1 балл - 66%
6	Характерные химические свойства оснований и амфотерных гидроксидов	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 42%
7	Взаимосвязь различных классов неорганических веществ	1	0	1 балл - 50%	1 балл - 55%
8	Характерные химические свойства солей: средних, кислых, основных; комплексных (на примере соединений алюминия и цинка)	2	2	2 балла - 100% 1 балл - 0%	2 балла - 53% 1 балл - 14%
9	Реакции окислительно-восстановительные. Коррозия металлов и способы защиты от нее	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 30%
10	Типы связей в молекулах органических веществ. Гибридизация атомных орбиталей углерода. Радикал. Функциональная группа	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 27%
11	Классификация органических веществ. Номенклатура органических веществ (тривиальная и международная)	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 19%
12	Теория строения органических соединений: гомология и изомерия (структурная и пространственная). Взаимное влияние атомов в молекулах	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 54%
13	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 40%
14	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	0	1	1 балл - 50%	1 балл - 61%
15	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 45%
16	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	0	1	1 балл - 50%	1 балл - 40%
17	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	1	2	2 балла - 50% 1 балл - 50%	2 балла - 36% 1 балл - 28%
18	Основные способы получения углеводородов (в лаборатории)	0	1	2 балла - 0% 1 балл - 50%	2 балла - 13% 1 балл - 14%
19	Взаимосвязь органических соединений	0	0	2 балла - 0% 1 балл - 0%	2 балла - 28% 1 балл - 10%

20	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	1	0	1 балл - 50%	1 балл - 32%
21	Качественные реакции органических соединений	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 43%
22	Расчеты массы вещества или объема газов по известному количеству вещества, массе или объему одного из участвующих в реакции веществ	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 15%
23	Расчеты теплового эффекта реакции	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 31%
24	Расчеты теплового эффекта реакции	0	1	1 балл - 50%	1 балл - 36%
25	Нахождение молекулярной формулы вещества	0	0	3 балла - 0% 2 балла - 0% 1 балл - 0%	3 балла - 0% 2 балла - 1% 1 балл - 1%

Анализ выполнения заданий**Округ:** Южный**Предмет:** ХИМИЯ**Школа:** ГБОУ Школа № 1579**Дата:** 30.01.2019**Класс:** 10Л**Вариант:** 9706

Номер задания	Проверяемое знание/умение	Результаты выполнения заданий			
		номер учащегося по списку класса		Класс	Вся выборка (город)
		6	17		
1	Строение электронных оболочек атомов элементов первых четырех периодов: s-, p- и d- элементы. Электронная конфигурация атома. Основное и возбужденное состояние атомов	0	1	1 балл - 50%	1 балл - 53%
2	Закономерности изменения свойств элементов и их соединений по периодам и группам	0	1	1 балл - 50%	1 балл - 45%
3	Ковалентная химическая связь, её разновидности и механизмы образования. Характеристики ковалентной связи (полярность и энергия связи). Ионная связь. Металлическая связь. ВОДОРОДНАЯ СВЯЗЬ	1	1	1 балл - 100%	1 балл - 77%
4	Вещества молекулярного и немоллекулярного строения. Тип кристаллической решетки. Зависимость свойств веществ от их состава и строения	1	1	1 балл - 100%	1 балл - 87%
5	Классификация неорганических веществ. Номенклатура неорганических веществ (тривиальная и международная)	0	1	1 балл - 50%	1 балл - 34%
6	Характерные химические свойства оснований и амфотерных гидроксидов	0	1	1 балл - 50%	1 балл - 26%
7	Взаимосвязь различных классов неорганических веществ	0	1	1 балл - 50%	1 балл - 42%
8	Характерные химические свойства солей: средних, кислых, основных; комплексных (на примере соединений алюминия и цинка)	0	0	2 балла - 0% 1 балл - 0%	2 балла - 40% 1 балл - 18%
9	Реакции окислительно-восстановительные. Коррозия металлов и способы защиты от нее	1	1	1 балл - 100%	1 балл - 51%
10	Типы связей в молекулах органических веществ. Гибридизация атомных орбиталей углерода. Радикал. Функциональная группа	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 40%
11	Классификация органических веществ. Номенклатура органических веществ (тривиальная и международная)	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 28%
12	Теория строения органических соединений: гомология и изомерия (структурная и пространственная). Взаимное влияние атомов в молекулах	0	1	1 балл - 50%	1 балл - 41%
13	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	1	1	1 балл - 100%	1 балл - 52%
14	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 9%
15	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 36%
16	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 17%
17	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	0	1	2 балла - 0% 1 балл - 50%	2 балла - 9% 1 балл - 11%
18	Основные способы получения углеводородов (в лаборатории)	0	0	2 балла - 0% 1 балл - 0%	2 балла - 6% 1 балл - 10%
19	Взаимосвязь органических соединений	1	2	2 балла - 50% 1 балл - 50%	2 балла - 47% 1 балл - 9%

20	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	0	1	1 балл - 50%	1 балл - 42%
21	Качественные реакции органических соединений	0	1	1 балл - 50%	1 балл - 38%
22	Расчеты массы вещества или объема газов по известному количеству вещества, массе или объему одного из участвующих в реакции веществ	0	1	1 балл - 50%	1 балл - 16%
23	Расчеты теплового эффекта реакции	0	1	1 балл - 50%	1 балл - 24%
24	Расчеты теплового эффекта реакции	0	1	1 балл - 50%	1 балл - 30%
25	Нахождение молекулярной формулы вещества	0	0	3 балла - 0% 2 балла - 0% 1 балл - 0%	3 балла - 0% 2 балла - 1% 1 балл - 6%

Анализ выполнения заданий**Округ:** Южный**Предмет:** ХИМИЯ**Школа:** ГБОУ Школа № 1579**Дата:** 30.01.2019**Класс:** 10Л**Вариант:** 9707

Номер задания	Проверяемое знание/умение	Результаты выполнения заданий			
		номер учащегося по списку класса		Класс	Вся выборка (город)
		1	4		
1	Строение электронных оболочек атомов элементов первых четырех периодов: s-, p- и d- элементы. Электронная конфигурация атома. Основное и возбужденное состояние атомов	1	0	1 балл - 50%	1 балл - 66%
2	Закономерности изменения свойств элементов и их соединений по периодам и группам	1	1	1 балл - 100%	1 балл - 46%
3	Ковалентная химическая связь, её разновидности и механизмы образования. Характеристики ковалентной связи (полярность и энергия связи). Ионная связь. Металлическая связь. ВОДОРОДНАЯ СВЯЗЬ	1	1	1 балл - 100%	1 балл - 76%
4	Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Тип кристаллической решетки. Зависимость свойств веществ от их состава и строения	0	1	1 балл - 50%	1 балл - 64%
5	Классификация неорганических веществ. Номенклатура неорганических веществ (тривиальная и международная)	1	1	1 балл - 100%	1 балл - 45%
6	Характерные химические свойства оснований и амфотерных гидроксидов	1	0	1 балл - 50%	1 балл - 36%
7	Взаимосвязь различных классов неорганических веществ	1	0	1 балл - 50%	1 балл - 59%
8	Характерные химические свойства солей: средних, кислых, основных; комплексных (на примере соединений алюминия и цинка)	2	0	2 балла - 50% 1 балл - 0%	2 балла - 56% 1 балл - 16%
9	Реакции окислительно-восстановительные. Коррозия металлов и способы защиты от нее	1	1	1 балл - 100%	1 балл - 75%
10	Типы связей в молекулах органических веществ. Гибридизация атомных орбиталей углерода. Радикал. Функциональная группа	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 44%
11	Классификация органических веществ. Номенклатура органических веществ (тривиальная и международная)	1	0	1 балл - 50%	1 балл - 39%
12	Теория строения органических соединений: гомология и изомерия (структурная и пространственная). Взаимное влияние атомов в молекулах	0	1	1 балл - 50%	1 балл - 55%
13	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	0	1	1 балл - 50%	1 балл - 36%
14	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	1	0	1 балл - 50%	1 балл - 36%
15	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	1	1	1 балл - 100%	1 балл - 52%
16	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 18%
17	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	0	0	2 балла - 0% 1 балл - 0%	2 балла - 6% 1 балл - 30%
18	Основные способы получения углеводородов (в лаборатории)	1	0	2 балла - 0% 1 балл - 50%	2 балла - 10% 1 балл - 13%
19	Взаимосвязь органических соединений	1	0	2 балла - 0% 1 балл - 50%	2 балла - 17% 1 балл - 28%

20	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	1	1	1 балл - 100%	1 балл - 39%
21	Качественные реакции органических соединений	1	1	1 балл - 100%	1 балл - 37%
22	Расчеты массы вещества или объема газов по известному количеству вещества, массе или объему одного из участвующих в реакции веществ	1	1	1 балл - 100%	1 балл - 23%
23	Расчеты теплового эффекта реакции	0	1	1 балл - 50%	1 балл - 21%
24	Расчеты теплового эффекта реакции	1	1	1 балл - 100%	1 балл - 36%
25	Нахождение молекулярной формулы вещества	0	0	3 балла - 0% 2 балла - 0% 1 балл - 0%	3 балла - 1% 2 балла - 0% 1 балл - 2%

Анализ выполнения заданий**Округ:** Южный**Предмет:** ХИМИЯ**Школа:** ГБОУ Школа № 1579**Дата:** 30.01.2019**Класс:** 10Л**Вариант:** 9708

Номер задания	Проверяемое знание/умение	Результаты выполнения заданий			
		номер учащегося по списку класса		Класс	Вся выборка (город)
		9	23		
1	Строение электронных оболочек атомов элементов первых четырех периодов: s-, p- и d- элементы. Электронная конфигурация атома. Основное и возбужденное состояние атомов	1	0	1 балл - 50%	1 балл - 41%
2	Закономерности изменения свойств элементов и их соединений по периодам и группам	1	1	1 балл - 100%	1 балл - 50%
3	Ковалентная химическая связь, её разновидности и механизмы образования. Характеристики ковалентной связи (полярность и энергия связи). Ионная связь. Металлическая связь. ВОДОРОДНАЯ СВЯЗЬ	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 31%
4	Вещества молекулярного и немоллекулярного строения. Тип кристаллической решетки. Зависимость свойств веществ от их состава и строения	1	1	1 балл - 100%	1 балл - 83%
5	Классификация неорганических веществ. Номенклатура неорганических веществ (тривиальная и международная)	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 18%
6	Характерные химические свойства оснований и амфотерных гидроксидов	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 18%
7	Взаимосвязь различных классов неорганических веществ	0	1	1 балл - 50%	1 балл - 42%
8	Характерные химические свойства солей: средних, кислых, основных; комплексных (на примере соединений алюминия и цинка)	1	0	2 балла - 0% 1 балл - 50%	2 балла - 30% 1 балл - 32%
9	Реакции окислительно-восстановительные. Коррозия металлов и способы защиты от нее	1	1	1 балл - 100%	1 балл - 42%
10	Типы связей в молекулах органических веществ. Гибридизация атомных орбиталей углерода. Радикал. Функциональная группа	0	1	1 балл - 50%	1 балл - 24%
11	Классификация органических веществ. Номенклатура органических веществ (тривиальная и международная)	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 30%
12	Теория строения органических соединений: гомология и изомерия (структурная и пространственная). Взаимное влияние атомов в молекулах	1	1	1 балл - 100%	1 балл - 59%
13	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	0	1	1 балл - 50%	1 балл - 23%
14	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	1	0	1 балл - 50%	1 балл - 54%
15	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	0	1	1 балл - 50%	1 балл - 26%
16	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	1	1	1 балл - 100%	1 балл - 42%
17	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	0	1	2 балла - 0% 1 балл - 50%	2 балла - 17% 1 балл - 24%
18	Основные способы получения углеводородов (в лаборатории)	0	0	2 балла - 0% 1 балл - 0%	2 балла - 6% 1 балл - 28%
19	Взаимосвязь органических соединений	0	0	2 балла - 0% 1 балл - 0%	2 балла - 19% 1 балл - 17%

20	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	0	1	1 балл - 50%	1 балл - 51%
21	Качественные реакции органических соединений	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 22%
22	Расчеты массы вещества или объема газов по известному количеству вещества, массе или объему одного из участвующих в реакции веществ	0	0	1 балл - 0%	1 балл - 20%
23	Расчеты теплового эффекта реакции	1	0	1 балл - 50%	1 балл - 21%
24	Расчеты теплового эффекта реакции	1	0	1 балл - 50%	1 балл - 17%
25	Нахождение молекулярной формулы вещества	0	0	3 балла - 0% 2 балла - 0% 1 балл - 0%	3 балла - 1% 2 балла - 2% 1 балл - 2%

Структура знаний/умений учащихся

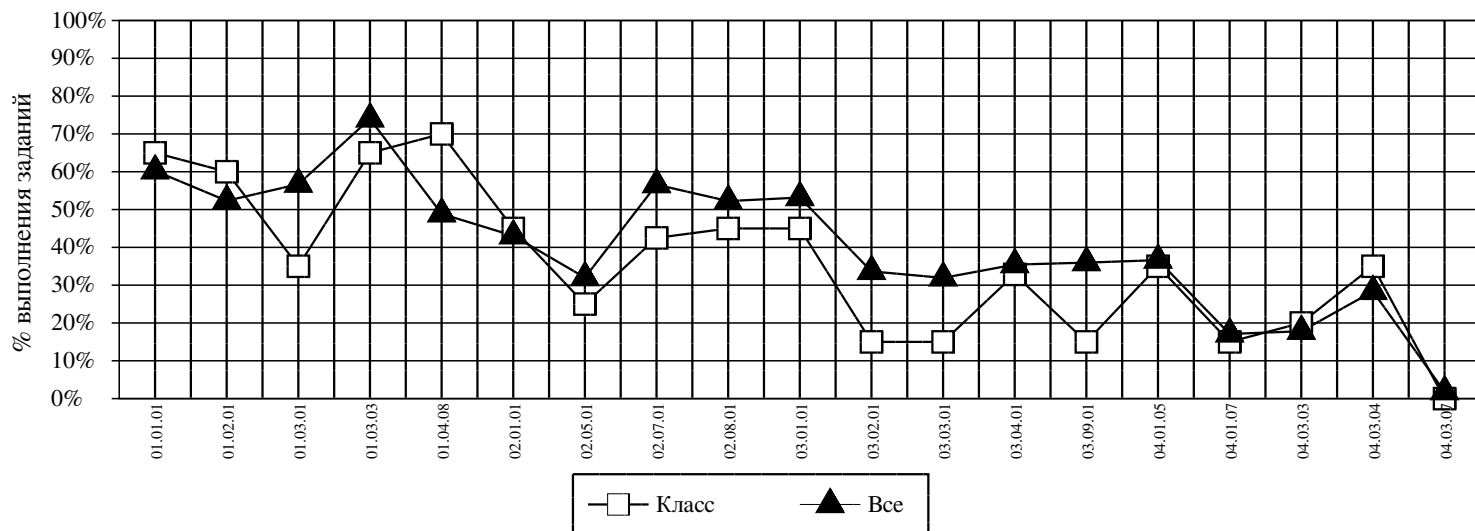
Округ: Южный

Предмет: ХИМИЯ

Школа: ГБОУ Школа № 1579

Дата: 30.01.2019

Класс: 10Л



Код	КЭС	Класс (%)	Все (%)
01.01.01	СТРОЕНИЕ ЭЛЕКТРОННЫХ ОБОЛОЧЕК АТОМОВ ЭЛЕМЕНТОВ ПЕРВЫХ ЧЕТЫРЕХ ПЕРИОДОВ: S-, P- И D- ЭЛЕМЕНТЫ. ЭЛЕКТРОННАЯ КОНФИГУРАЦИЯ АТОМА. ОСНОВНОЕ И ВОЗБУЖДЕННОЕ СОСТОЯНИЕ АТОМОВ	65	60
01.02.01	ЗАКОНОМЕРНОСТИ ИЗМЕНЕНИЯ СВОЙСТВ ЭЛЕМЕНТОВ И ИХ СОЕДИНЕНИЙ ПО ПЕРИОДАМ И ГРУППАМ	60	52
01.03.01	КОВАЛЕНТНАЯ ХИМИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ, ЕЁ РАЗНОВИДНОСТИ И МЕХАНИЗМЫ ОБРАЗОВАНИЯ. ХАРАКТЕРИСТИКИ КОВАЛЕНТНОЙ СВЯЗИ (ПОЛЯРНОСТЬ И ЭНЕРГИЯ СВЯЗИ). ИОННАЯ СВЯЗЬ. МЕТАЛЛИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ, ВОДОРОДНАЯ СВЯЗЬ	35	57
01.03.03	ВЕЩЕСТВА МОЛЕКУЛЯРНОГО И НЕМОЛЕКУЛЯРНОГО СТРОЕНИЯ. ТИП КРИСТАЛЛИЧЕСКОЙ РЕШЕТКИ. ЗАВИСИМОСТЬ СВОЙСТВ ВЕЩЕСТВ ОТ ИХ СОСТАВА И СТРОЕНИЯ	65	74
01.04.08	РЕАКЦИИ ОКИСЛИТЕЛЬНО-ВОССТАНОВИТЕЛЬНЫЕ. КОРРОЗИЯ МЕТАЛЛОВ И СПОСОБЫ ЗАЩИТЫ ОТ НЕЕ	70	49
02.01.01	КЛАССИФИКАЦИЯ НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ. НОМЕНКЛАТУРА НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ (ТРИВИАЛЬНАЯ И МЕЖДУНАРОДНАЯ)	45	43
02.05.01	ХАРАКТЕРНЫЕ ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ОСНОВАНИЙ И АМФОТЕРНЫХ ГИДРОКСИДОВ	25	32
02.07.01	ХАРАКТЕРНЫЕ ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА СОЛЕЙ: СРЕДНИХ, КИСЛЫХ, ОСНОВНЫХ; КОМПЛЕКСНЫХ (НА ПРИМЕРЕ СОЕДИНЕНИЙ АЛЮМИНИЯ И ЦИНКА)	43	57
02.08.01	ВЗАИМОСВЯЗЬ РАЗЛИЧНЫХ КЛАССОВ НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ	45	52
03.01.01	ТЕОРИЯ СТРОЕНИЯ ОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ: ГОМОЛОГИЯ И ИЗОМЕРИЯ (СТРУКТУРНАЯ И ПРОСТРАНСТВЕННАЯ). ВЗАИМНОЕ ВЛИЯНИЕ АТОМОВ В МОЛЕКУЛАХ	45	53
03.02.01	ТИПЫ СВЯЗЕЙ В МОЛЕКУЛАХ ОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ. ГИБРИДИЗАЦИЯ АТОМНЫХ ОРБИТАЛЕЙ УГЛЕРОДА. РАДИКАЛ. ФУНКЦИОНАЛЬНАЯ ГРУППА	15	34
03.03.01	КЛАССИФИКАЦИЯ ОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ. НОМЕНКЛАТУРА ОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ (ТРИВИАЛЬНАЯ И МЕЖДУНАРОДНАЯ)	15	32
03.04.01	ХАРАКТЕРНЫЕ ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА УГЛЕВОДОРОДОВ: АЛКАНОВ, ЦИКЛОАЛКАНОВ, АЛКЕНОВ, ДИЕНОВ, АЛКИНОВ, АРОМАТИЧЕСКИХ УГЛЕВОДОРОДОВ (БЕНЗОЛА И ТОЛУОЛА)	33	35
03.09.01	ВЗАИМОСВЯЗЬ ОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ	15	36
04.01.05	КАЧЕСТВЕННЫЕ РЕАКЦИИ ОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ	35	37
04.01.07	ОСНОВНЫЕ СПОСОБЫ ПОЛУЧЕНИЯ УГЛЕВОДОРОДОВ (В ЛАБОРАТОРИИ)	15	17
04.03.03	РАСЧЕТЫ МАССЫ ВЕЩЕСТВА ИЛИ ОБЪЕМА ГАЗОВ ПО ИЗВЕСТНОМУ КОЛИЧЕСТВУ ВЕЩЕСТВА, МАССЕ ИЛИ ОБЪЕМУ ОДНОГО ИЗ УЧАСТВУЮЩИХ В РЕАКЦИИ ВЕЩЕСТВ	20	18
04.03.04	РАСЧЕТЫ ТЕПЛООВОГО ЭФФЕКТА РЕАКЦИИ	35	28
04.03.07	НАХОЖДЕНИЕ МОЛЕКУЛЯРНОЙ ФОРМУЛЫ ВЕЩЕСТВА	0	2

Средний % выполнения диагн. работы: **32%** **36%**