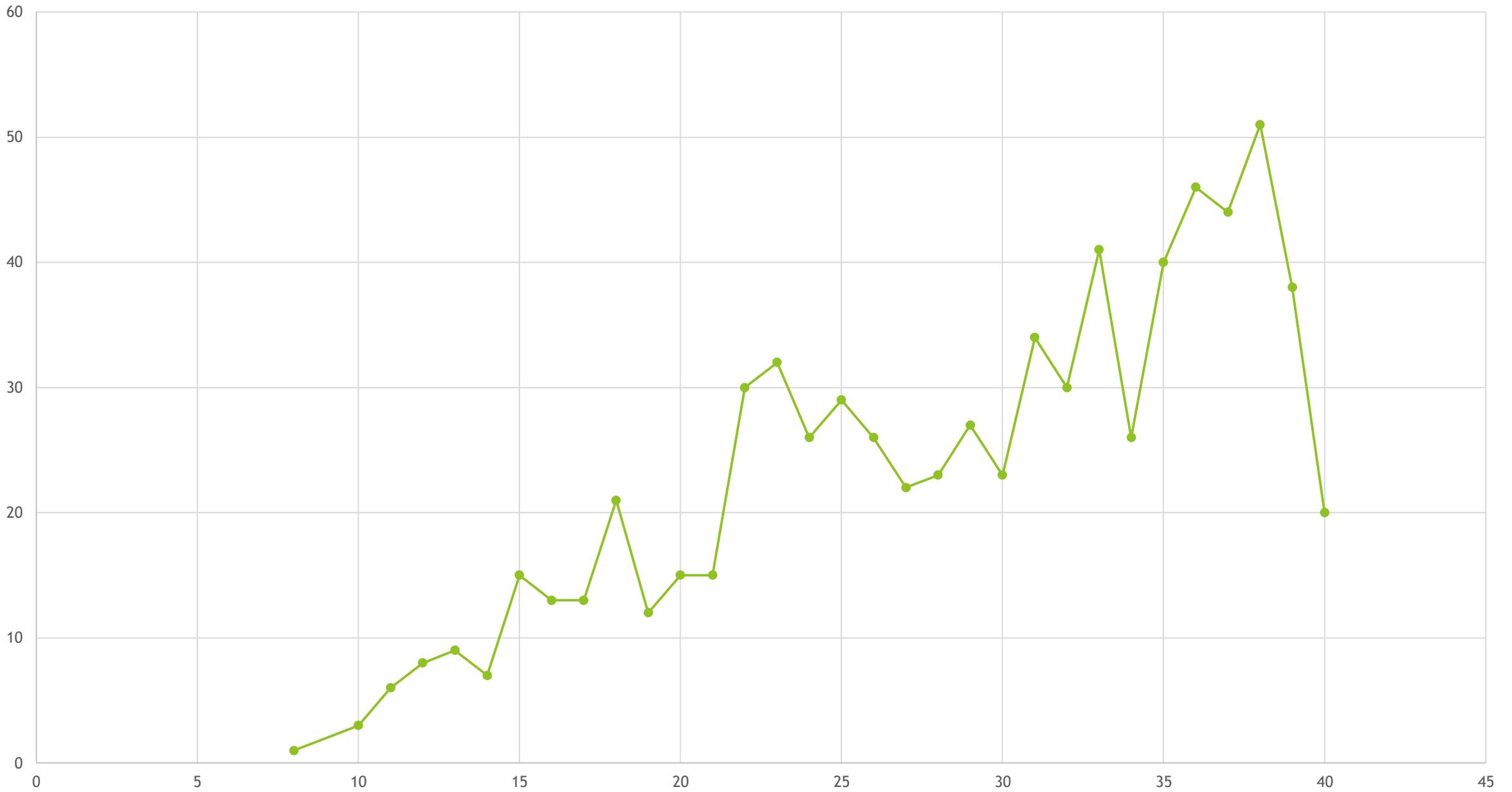


Участники ОГЭ	2018 г.		2019 г.		2021 г.		2022 г.	
	чел.	%	чел.	%	чел.	%	чел.	%
Выпускники текущего года, обучающиеся по программам ООО	1138	15,5	1082	14,5			747	9,5



Получили отметку	2018 г.		2019 г.		2021 г.		2022 г.	
	чел.	%	чел.	%	чел.	%	чел.	%
«2»	4	0,4	10	0,9			3	0,4
«3»	162	14,2	139	12,8			121	16,2
«4»	632	55,5	440	40,7			252	33,7
«5»	340	29,9	493	45,6			371	49,7

№ п/п	АТЕ	Всего участников	«2»		«3»		«4»		«5»	
			чел.	%	чел.	%	чел.	%	чел.	%
1.	г.Владикавказ	353	2	0,57	48	13,6	120	34	183	51,8
2	Алагирский район	26	0	0	4	15,4	11	42,3	11	42,3
3	Ардонский район	40	0	0	0	0	13	32,5	27	67,5
4	Дигорский район	13	0	0	1	7,7	4	30,8	8	61,5
5	Кировский район	39	0	0	3	7,7	8	20,5	28	71,8
6	Моздокский район	125	1	0,8	50	40	37	29,6	37	29,6
7	Правобережный район	61	0	0	6	9,8	22	36,1	33	54,1
8	Пригородный район	81	0	0	9	11,1	36	44,4	36	44,4
9	Ирафский район	9	0	0	0	0	1	11,1	8	88,9

№ п / п	Название ОО	Доля участников, получивших отметку «2»	Доля участников, получивших отметки «4» и «5» (качество обучения)	Доля участников, получивших отметки «3», «4» и «5» (уровень обученности)
1	ГБОУ СОШ 47	0 (0%)	77,8% (14 из 18)	100%
1	МБОУ СОШ №3	0 (0%)	83,3 % (15 из 18)	100%
3	МБОУ СОШ №22	0 (0%)	8,3 % (10 из 12)	100%
4	МБОУ СОШ №27	0 (0%)	80% (16 из 20)	100%
5	МБОУ СОШ №28	0 (0%)	84,6% (11 из 13)	100%
6	МБОУ СОШ №38	0 (0%)	78,6% (11 из 14)	100%
7	МБОУ СОШ №42	0 (0%)	83,3 % (15 из 18)	100%
8	МБОУ СОШ №44	0 (0%)	96,2 % (25 из 26)	100%
9	МБОУ гимназия 5	0 (0%)	80 % (16 из 20)	100%
10	МБОУ гимназия 45	5,5% (1 из 18)	83,3 % (15 из 18)	94,4%

Номер задания в КИМ	Проверяемые элементы содержания / умения	Уровень сложности и задания	Средний процент выполнения	Процент выполнения задания в регионе в группах, получивших отметку			
				«2»	«3»	«4»	«5»
Часть 1							
1	Атомы и молекулы. Химический элемент. Простые и сложные вещества	Б	82	33	57	81	92
2	Строение атома. Строение электронных оболочек атомов первых 20 химических элементов Периодической системы Д.И. Менделеева. Группы и периоды Периодической системы. Физический смысл порядкового номера химического элемента	Б	91	33	78	90	96
3	Закономерности изменения свойств элементов в связи с положением в п.с.	Б	95	33	88	94	99
4	Строение вещества. Химическая связь: ковалентная (полярная и неполярная), ионная, металлическая	Б	89	33	64	87	98
6	Строение атома. Строение электронных оболочек атомов первых 20 хэ	Б	88	0	63	88	96
7	Классификация и номенклатура неорганических веществ	Б	90	0	67	90	98
8	Химические свойства простых веществ. Химические свойства оксидов: основных, амфотерных, кислотных	Б	85	0	55	86	94
11	Классификация химических реакций по различным признакам: количеству и составу исходных и полученных веществ, изменению степеней окисления химических элементов, поглощению и выделению энергии	Б	85	33	63	84	94
13	Электролиты и неэлектролиты. Катионы и анионы. Электролитическая диссоциация кислот, щелочей и солей (средних)	Б	82	33	46	87	92
14	Реакции ионного обмена и условия их осуществления	Б	78	0	43	75	93
15	Окислительно-восстановительные реакции. Окислитель и восстановитель	Б	78	33	48	75	89
16	Правила безопасной работы в школьной лаборатории. Лабораторная посуда и оборудование. Разделение смесей и очистка веществ. Приготовление растворов Проблемы безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни. Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия. Человек в мире	Б	67	33	22	71	79

Проверяемые элементы содержания / умения	Уровень сложности задания	Средний процент выполнения	Процент выполнения ⁶ по региону в группах, получивших отметку			
			«2»	«3»	«4»	«5»
<u>Валентность. Степень окисления химических элементов</u>	П	92	50	81	91	97
Химические свойства простых веществ. Химические свойства сложных веществ	П	82	17	51	83	92
Химические свойства простых веществ. Химические свойства сложных веществ	П	83	0	53	82	95
Химическая реакция. Условия и признаки протекания химических реакций. Химические уравнения. Сохранение массы веществ при химических реакциях	П	89	0	63	90	97
Определение характера среды раствора кислот и щелочей с помощью индикаторов. Качественные реакции на ионы в растворе (хлорид-, сульфат-, карбонат-, фосфат-, гидроксид-ионы; ионы аммония, бария, серебра, кальция, меди и железа). Получение газообразных веществ. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород, углекислый газ, аммиак)	П	67	33	20	72	80

Проверяемые элементы содержания / умения	Уровень сложности задания	Средний процент выполнения	Процент выполнения ⁶ по региону в группах, получивших отметку			
			«2»	«3»	«4»	«5»
Часть 2						
Окислительно-восстановительные реакции. Окислитель и восстановитель	В	63	0	23	47	88
Взаимосвязь различных классов неорганических веществ. Реакции ионного обмена и условия их осуществления	В	56	0	19	35	83
Вычисление количества вещества, массы или объёма вещества по количеству вещества, массе или объёму одного из реагентов или продуктов реакции. Вычисление массовой доли растворённого вещества в растворе	В	45	0	5	17	78
Практическая часть						
Решение экспериментальных задач по теме «Неметаллы IV-VII групп и их соединений»; «Металлы и их соединения». Качественные реакции на ионы в растворе (хлорид-, иодид-, сульфат-, карбонат-, силикат-, фосфат-, гидроксид-ионы; ион аммония; катионы изученных металлов, а также бария, серебра, кальция, меди и железа)	В	62	25	25	40	90