

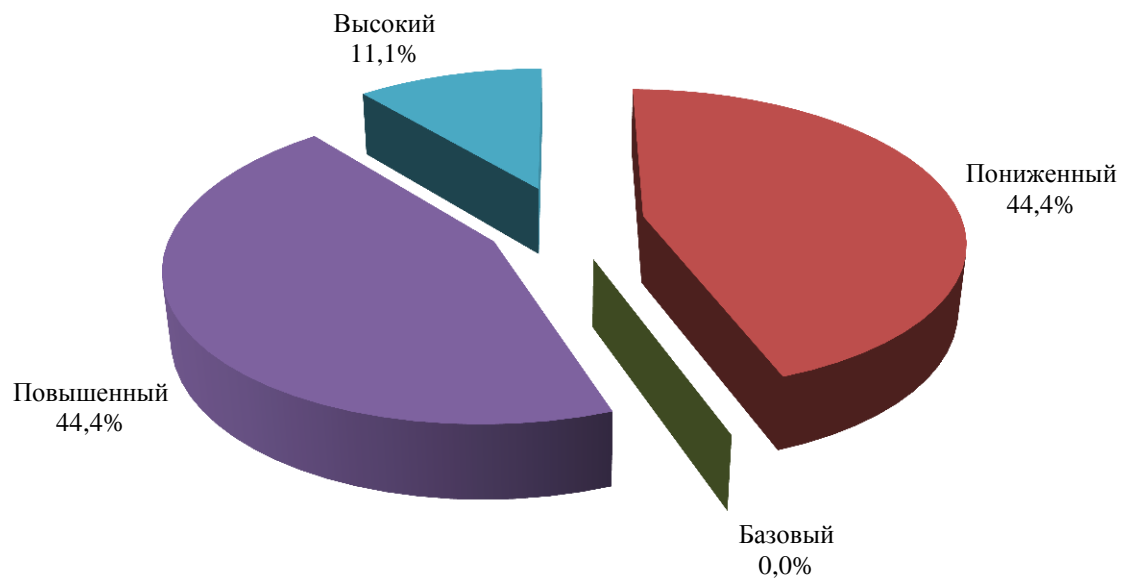
МАОУ лицей «Ступени»

Класс	Кол-во ОО	Кол-во по списку	Кол-во выполнивших работу	Успешность выполнения работы	Низкий уровень		Пониженный уровень		Базовый уровень		Повышенный уровень		Высокий уровень		Итогов ый балл Σ	Балл за задания базового уровня Σ	Процент выполнения задания базового уровня	Балл за задания повышенного уровня Σ	Процент от максимального балла за задания повышенного	Минимальный балл за работу	Максимальный балл за работу
					кол-во	доля	кол-во	доля	кол-во	доля	кол-во	доля	кол-во	доля							
ВСЕГО	0	11	9	67,0%	0	0,0%	4	44,4%	0	0,0%	4	44,4%	1	11,1%	217	92	68,1%	125	66,1%	17	33
1101		11	9	67,0%	0	0,0%	4	44,4%	0	0,0%	4	44,4%	1	11,1%	217	92	68,1%	125	66,1%	17	33

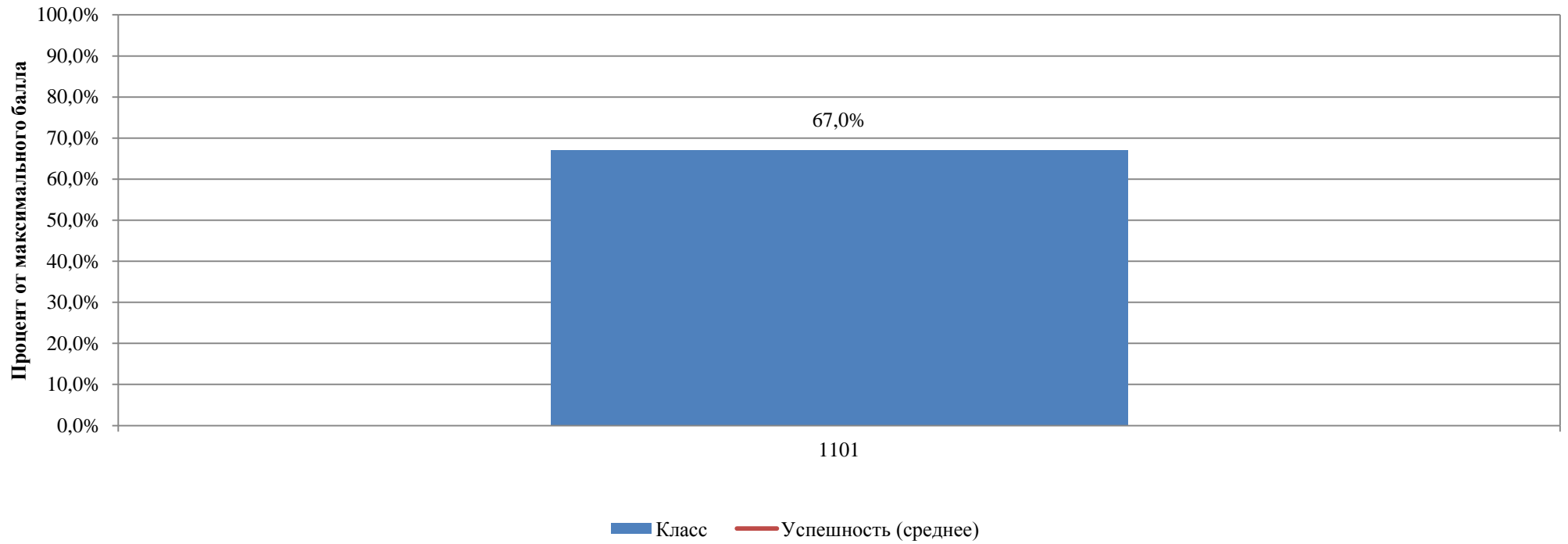
Распределение участников по уровням освоения учебного материала (11 класс, 2016/2017 учебный год)

Кол-во участников	Уровни освоения учебного материала									
	Низкий (0-5 заданий базового уровня, 0-21 баллов за задания повышенного уровня)		Пониженный (6-8 заданий базового уровня, 0-21 баллов за задания повышенного уровня)		Базовый (9-11 заданий базового уровня, 0-11 балла за задания повышенного уровня)		Повышенный (9-15 заданий базового уровня и 0-21 баллов за задания повышенного уровня или 14-15 заданий базового уровня, 0-15 балла за задания повышенного уровня)		Высокий (14-15 заданий базового уровня, 16-21 баллов за задания повышенного уровня)	
	КОЛ-ВО	ДОЛЯ	КОЛ-ВО	ДОЛЯ	КОЛ-ВО	ДОЛЯ	КОЛ-ВО	ДОЛЯ	КОЛ-ВО	ДОЛЯ
9	0	0,0%	4	44,4%	0	0,0%	4	44,4%	1	11,1%

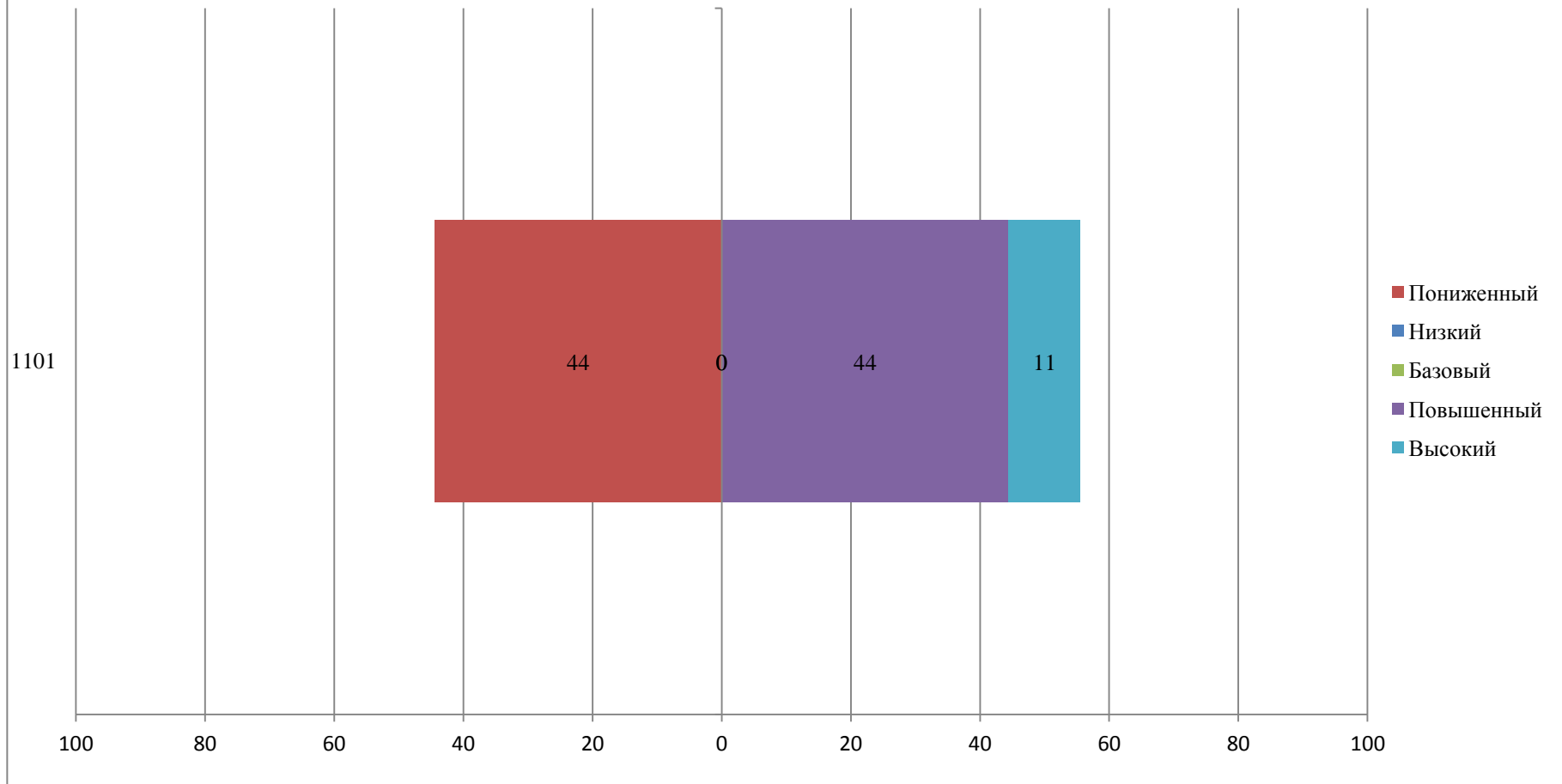
Распределение участников по уровням освоения учебного материала



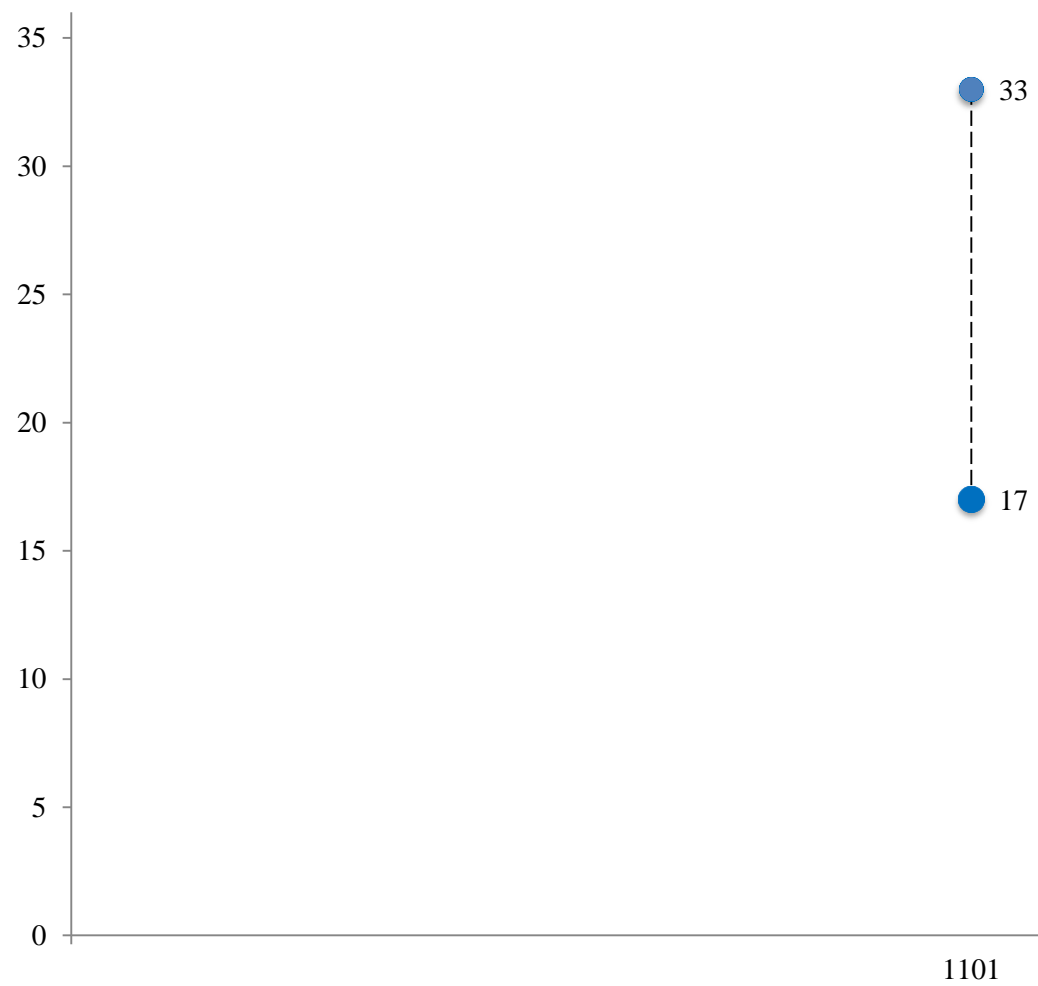
Успешность выполнения контрольной работы по химии



Химия. Распределение участников по уровням достижений



Размах тестового балла участников мониторингового исследования по химии



Результаты выполнения контрольной работы по химии по отдельным заданиям (11 класс, 2016/2017 учебный год)**Вариант 1, 2**

№ задания	Проверяемые элементы содержания	Коды проверяемых элементов содержания	Уровень сложности	Балл	Тип задания	Выполнили верно		Выполнили неверно		Не приступили к выполнению	
						чел.	%	чел.	%	чел.	%
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	Б	1	КО	6	67%	3	33%	0	0%
2	Закономерности изменения химических свойств элементов и их соединений по периодам и группам. Общая характеристика металлов IA–IIIA групп в связи с их положением в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева и особенностями строения их атомов. Общая характеристика неметаллов IVA–VIIA групп в связи с их положением в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева и особенностями строения их атомов	1.2.1 1.2.2 1.2.3 1.2.4	Б	1	КО	7	78%	2	22%	0	0%
3	Ковалентная химическая связь, ее разновидности и механизмы образования. Характеристики ковалентной связи (полярность и энергия связи). Ионная связь. Металлическая связь. Водородная связь	1.3.1	Б	1	КО	8	89%	1	11%	0	0%
4	Электроотрицательность. Степень окисления и валентность химических элементов	1.3.2	Б	1	КО	9	100%	0	0%	0	0%
5	Характерные химические свойства простых веществ	2.2 2.3	Б	1	КО	3	33%	6	67%	0	0%
6	Характерные химические свойства оксидов	2.4	Б	1	КО	5	56%	4	44%	0	0%
7	Характерные химические свойства оснований и амфотерных гидроксидов. Характерные химические свойства кислот. Характерные химические свойства средних солей	2.5 2.6 2.7 1.4.5 1.4.6	Б	1	КО	4	44%	5	56%	0	0%

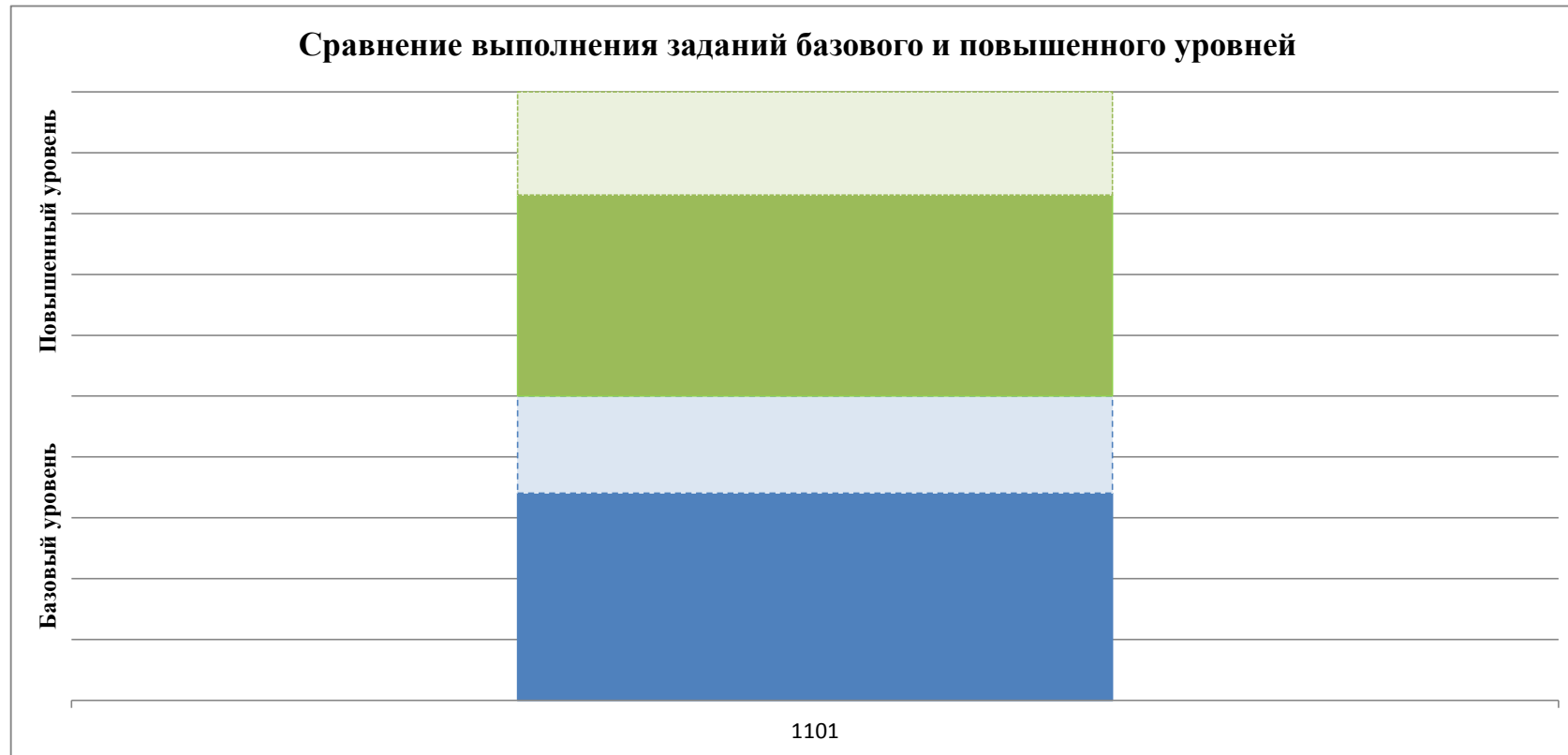
КГКУ "Региональный центр оценки качества образования"

8	Взаимосвязь неорганических веществ	2.8	Б	1	КО	8	89%	1	11%	0	0%
9	Теория строения органических соединений: гомология и изомерия (структурная и пространственная). Взаимное влияние атомов в молекулах. Типы связей в молекулах органических веществ. Гибридизация атомных орбиталей углерода. Радикал. Функциональная группа	3.1	Б	1	КО	6	67%	3	33%	0	0%
10	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола)	3.4	Б	1	ВО	7	78%	2	22%	0	0%
11	Характерные химические свойства кислородсодержащих органических веществ (спиртов, альдегидов, предельных карбоновых кислот, сложных эфиров)	3.5 3.6 3.7 3.8	Б	1	КО	7	78%	2	22%	0	0%
12	Характерные химические свойства азотсодержащих органических веществ (аминов, аминокислот)	3.8	Б	1	КО	6	67%	3	33%	0	0%
13	Скорость реакции, ее зависимость от различных факторов	1.4.3	Б	1	КО	4	44%	5	56%	0	0%
14	Классификация химических реакций в неорганической и органической химии	1.4.1	Б	1	КО	8	89%	1	11%	0	0%
15	Взаимосвязь углеводородов и кислородсодержащих органических соединений	3.9	Б	1	КО	4	44%	5	56%	0	0%
16	Расчеты с использованием понятия «массовая доля вещества в растворе»	4.3.1	П	2	КО	2	22%	7	78%	0	0%
17	Качественные реакции на неорганические вещества и ионы. Качественные реакции органических соединений	4.1.4 4.1.5	П	2	КО	4	44%	3	33%	0	0%
				1		2	22%				
18	Классификация и номенклатура органических соединений	3.3	П	2	КО	6	67%	1	11%	0	0%
				1		2	22%				

КГКУ "Региональный центр оценки качества образования"

19	Характерные химические свойства кислородсодержащих органических веществ (спиртов, альдегидов, предельных карбоновых кислот, сложных эфиров)	3.5 3.6 3.7 3.8	П	2	КО	8	89%	0	0%	0	0%
				1		1	11%				
20	Понятие о металлургии: общие способы получения металлов. Общие научные принципы химического производства (на примере промышленного получения аммиака, серной кислоты, метанола). Высокомолекулярные соединения. Реакции полимеризации и поликонденсации. Полимеры. Пластмассы, волокна, каучуки	4.1.2 4.2.1 4.2.2 4.2.3 4.2.4	П	2	КО	3	33%	4	44%	0	0%
				1		2	22%				
21	Реакции окислительно – восстановительные	1.4.8	П	3	РО	5	56%	0	0%	0	0%
				2		3	33%				
				1		1	11%				
22	Расчеты массы (объема, количества вещества) продуктов реакции, если одно из веществ дано в избытке (имеет примеси), если одно из веществ дано в виде раствора с определенной массовой долей растворенного вещества	3.9	П	4	РО	5	56%	0	0%	1	11%
				3		0	0%				
				2		2	22%				
				1		1	11%				
23	Реакции, подтверждающие взаимосвязь различных классов неорганических веществ	2.8	П	4	РО	3	33%	0	0%	0	0%
				3		2	22%				
				2		3	33%				
				1		1	11%				

Результаты выполнения контрольной работы по химии (11 класс, 2016/2017 учебный год)

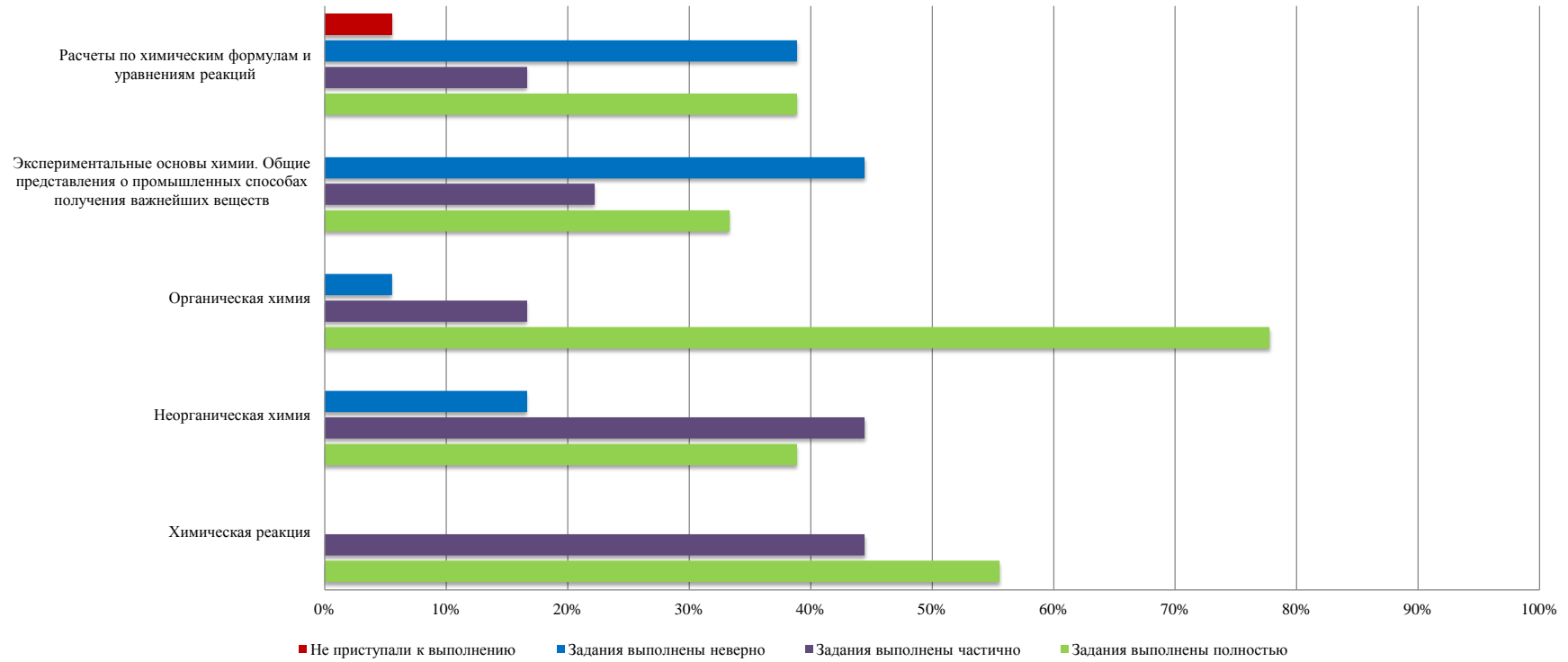


Результаты выполнения контрольной работы по химии (11 класс, 2016/2017 учебный год)

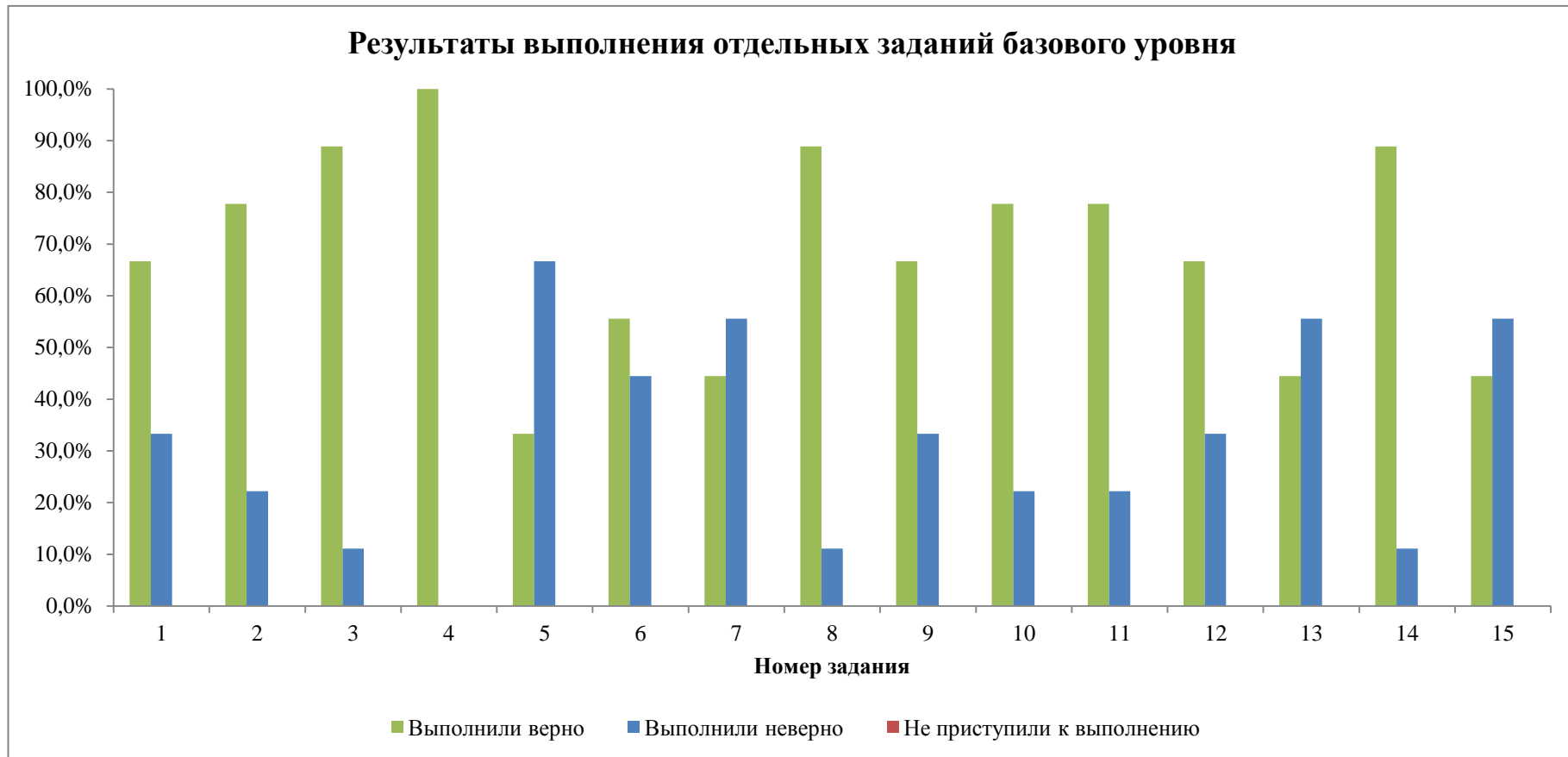
№ п/п	Блок содержания	Номер задания базового уровня	Задания выполнены полностью		Задания выполнены частично		Задания выполнены неверно		Не приступали к выполнению		Номер задания повышенного уровня	Задания выполнены полностью		Задания выполнены частично		Задания выполнены неверно		Не приступали к выполнению	
			кол-во	%	кол-во	%	кол-во	%	кол-во	%		кол-во	%	кол-во	%	кол-во	%	кол-во	%
1	Современные представления о строении атома	1	6	67%			3	33%	0	0%									
2	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева	2, 4	16	89%			2	11%	0	0%									
3	Химическая связь и строение вещества	3	8	89%			1	11%	0	0%									
4	Химическая реакция	13, 14	12	67%			6	33%	0	0%	21	5	56%	4	44%	0	0%	0	0%
5	Неорганическая химия	5, 6, 7, 8	20	56%			16	44%	0	0%	17, 23	7	39%	8	44%	3	17%	0	0%
6	Органическая химия	9, 10, 11, 12, 15	30	67%			15	33%	0	0%	18, 19	14	78%	3	17%	1	6%	0	0%
7	Экспериментальные основы химии. Общие представления о промышленных способах получения важнейших веществ										20	3	33%	2	22%	4	44%	0	0%
8	Расчеты по химическим формулам и уравнениям реакций										16, 22	7	39%	3	17%	7	39%	1	6%



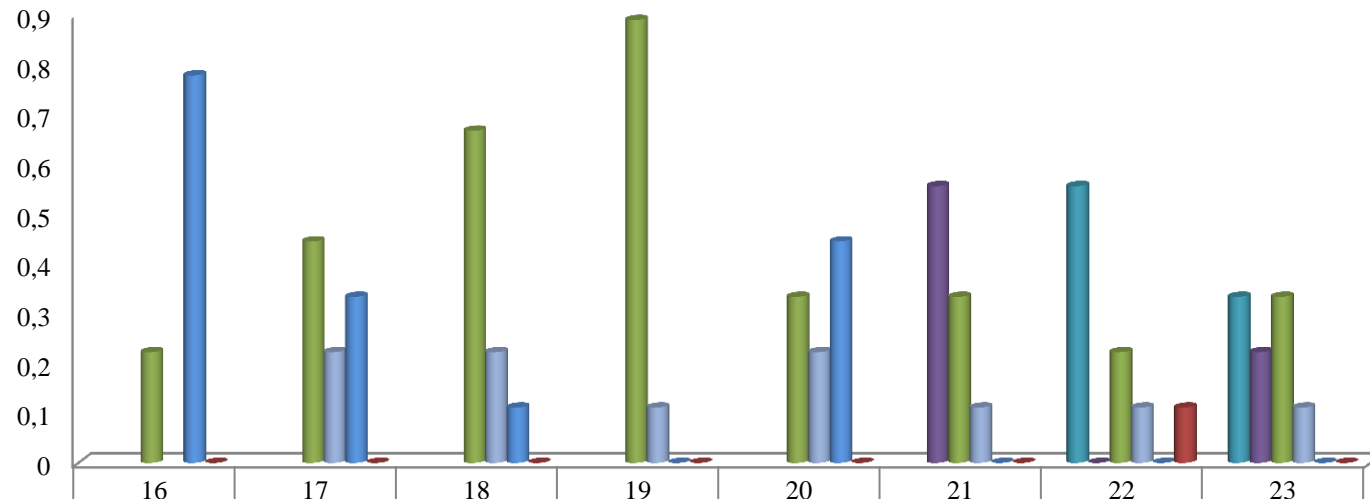
Проверяемое содержание (повышенный уровень)



Результаты выполнения контрольной работы по химии (11 класс, 2016/2017 учебный год)



Результаты выполнения отдельных заданий повышенного уровня



■ набрали 4 балла							55,6%	33,3%
■ набрали 3 балла						55,6%	0,0%	22,2%
■ набрали 2 балла	22,2%	44,4%	66,7%	88,9%	33,3%	33,3%	22,2%	33,3%
■ набрали 1 балл		22,2%	22,2%	11,1%	22,2%	11,1%	11,1%	11,1%
■ Выполнили неверно	77,8%	33,3%	11,1%	0,0%	44,4%	0,0%	0,0%	0,0%
■ Не приступили к выполнению	0,0%	0,0%	0,0%	0,0%	0,0%	0,0%	11,1%	0,0%