

Результаты ВПР СПО 2022 Химия 1 курс

Во всероссийских проверочных работах приняли участие 23 обучающихся 1 курса (на базе основного общего образования). Результаты отражают знания обучающихся по итогам получения образования по предмету химия в СОШ.

1. Результаты выполнения заданий обучающимися СПО

Максимальный первичный балл: 34

Группы участников	Кол-во участников	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22
Вся выборка	17986	41.97	48.51	51.67	54.26	56.58	47.94	47.74	38.46	43.36	40.65	49.41	40.94	42.21	34.60	46.24	23.06	32.63	35.38	8.72	23.22	14.65	18.44
Алтайский край	263	29.28	27.76	40.30	30.23	34.98	30.04	25.10	21.29	29.28	26.43	38.40	22.81	20.15	22.05	28.90	20.91	18.82	16.35	0.76	13.94	7.60	10.27
город Алейск	23	52.17	21.74	34.78	54.35	56.52	47.83	34.78	17.39	32.61	56.52	26.09	47.83	17.39	8.70	13.04	13.04	34.78	34.78	0.00	11.59	10.87	8.70
Краевое государственное бюджетное профессиональное образовательное учреждение «Алейский технологический техникум»	23	52.17	21.74	34.78	54.35	56.52	47.83	34.78	17.39	32.61	56.52	26.09	47.83	17.39	8.70	13.04	13.04	34.78	34.78	0.00	11.59	10.87	8.70

2. Статистика результатов по отметкам обучающихся СПО

Группы участников	Кол-во ОО	Кол-во участников	2	3	4	5
Вся выборка	457	17986	42.58	33.29	19.83	4.30
Алтайский край	8	263	71.10	18.25	10.27	0.38
город Алейск	1	23	43.48	52.17	4.35	0.00
Краевое государственное бюджетное профессиональное образовательное учреждение «Алейский технологический техникум»		23	43.48	52.17	4.35	0.00

3. Индивидуальные результаты обучающихся СПО

Группы участников	Класс	Вариант																									Первичный балл	Отм	Отм. По журналу
			1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24			
10001	43.02.15	7576222	1	0	0	2	1	1	1	0	1	2	X	2	0	0	0	0	2	X	X	X	X	X	13	3	3		
10002	43.02.15	7576220	0	0	0	2	1	1	1	1	2	2	1	2	0	0	0	0	2	1	0	2	3	X	21	4	4		
10003	43.02.15	7576212	1	1	1	0	0	0	0	0	0	0	1	0	0	0	0	0	0	1	X	1	3	3	12	3	4		
10004	43.02.15	7576213	0	1	0	0	0	1	0	0	0	2	0	0	0	0	0	X	0	0	0	X	X	X	4	2	3		
10005	43.02.15	7576219	1	0	0	2	0	0	0	0	1	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	X	X	X	4	2	3		
10006	43.02.15	7576205	1	0	0	1	0	0	0	0	1	0	0	0	0	0	0	0	0	1	X	X	X	X	4	2	4		
10007	43.02.15	7576216	1	0	0	2	1	1	0	0	1	2	0	2	0	0	0	0	2	X	X	X	X	X	12	3	4		
10008	43.02.15	7576218	1	0	0	2	1	0	0	0	1	2	X	2	0	0	0	0	2	X	X	X	X	X	11	3	3		
10009	43.02.1	757620	1	0	0	2	1	0	0	0	1	2	1	2	0	0	0	0	2	1	X	X	X	X	13	3	3		

соответствии с ФГОС (ФК ГОС)				образовательное учреждение «Алейский технологический техникум»	
1. Атомы и молекулы. Химический элемент. Простые и сложные вещества	1	29.28	52.17	52.17	41.97
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	1	27.76	21.74	21.74	48.51
3. Закономерности изменения свойств элементов в связи с положением в Периодической системе химических элементов	1	40.30	34.78	34.78	51.67
4. Валентность. Степень окисления химических элементов	2	30.23	54.35	54.35	54.26
5. Строение вещества. Химическая связь: ковалентная (полярная и неполярная), ионная, металлическая	1	34.98	56.52	56.52	56.58
6. Строение атома. Строение электронных оболочек атомов первых 20 химических элементов Периодической системы Д.И. Менделеева. Закономерности изменения свойств элементов в связи с положением в Периодической системе Д.И. Менделеева	1	30.04	47.83	47.83	47.94
7. Классификация и номенклатура неорганических веществ	1	25.10	34.78	34.78	47.74
8. Химические свойства простых веществ. Химические свойства оксидов: основных, амфотерных, кислотных	1	21.29	17.39	17.39	38.46
9. Химические свойства простых веществ. Химические свойства сложных веществ	2	29.28	32.61	32.61	43.36
10. Химические свойства простых веществ. Химические свойства сложных веществ	2	26.43	56.52	56.52	40.65
11. Классификация химических реакций по различным признакам: количеству и составу исходных и полученных веществ, изменению степеней окисления химических элементов, поглощению и выделению энергии	1	38.40	26.09	26.09	49.41
12. Химическая реакция. Условия и признаки протекания химических реакций. Химические уравнения. Сохранение массы веществ при химических реакциях	2	22.81	47.83	47.83	40.94
13. Электролиты и неэлектролиты. Катионы и анионы. Электролитическая диссоциация кислот, щелочей и солей (средних)	1	20.15	17.39	17.39	42.21

14. Реакции ионного обмена и условия их осуществления	1	22.05	8.70	8.70	34.60
15. Окислительно-восстановительные реакции. Окислитель и восстановитель	1	28.90	13.04	13.04	46.24
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 веществ, материалов и химических реакций	1	20.91	13.04	13.04	23.06
17. 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)	2	18.82	34.78	34.78	32.63
18. Вычисление массовой доли химического элемента в веществе	1	16.35	34.78	34.78	35.38
19. Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия. Человек в мире веществ, материалов и химических реакций	1	0.76	0.00	0.00	8.72
20. Окислительно-восстановительные реакции. Окислитель и восстановитель	3	13.94	11.59	11.59	23.22
21. Взаимосвязь различных классов неорганических веществ. Реакции ионного обмена и условия их осуществления	4	7.60	10.87	10.87	14.65
22. 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	3	10.27	8.70	8.70	18.44