

ВПР СПО 2022 Химия Завершившие общеобразовательную подготовку

Во всероссийских проверочных работах приняли участие 19 обучающихся, завершившие обучение по общеобразовательным предметам в КГБПОУ «Алейский технологический техникум».

1. Статистика по отметкам обучающихся СПО

Максимальный первичный балл: 33

Группы участников	Кол-во ОО	Кол-во участников	2	3	4	5
Вся выборка	480	17033	20.97	40.82	32.28	6.57
Алтайский край	8	241	30.29	46.89	21.58	1.24
город Алейск	1	19	5.26	94.74	0.00	0.00
Краевое государственное бюджетное профессиональное образовательное учреждение «Алейский технологический техникум»		19	5.26	94.74	0.00	0.00

2. Выполнение заданий учащимися СПО

Группы участников	Кол-во участ ников															
		1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
Вся выборка	17033	64.7 9	60.1 9	55.0 8	80.0 2	77.2 8	66.4 7	63.7 7	43.2 0	39.6 2	38.4 2	72.3 3	35.9 2	25.9 3	28.5 8	48.8 4
Алтайский край	241	52.7 0	43.3 6	43.1 5	64.5 2	60.5 8	59.9 6	59.9 6	38.3 8	29.4 6	37.9 0	64.5 2	22.8 2	17.8 4	27.6 6	51.6 6
город Алейск	19	47.3 7	50.0 0	47.3 7	97.3 7	86.8 4	63.1 6	63.1 6	42.1 1	24.5 6	56.1 4	94.7 4	0.00	3.51	15.7 9	47.3 7
Краевое государственное бюджетное	19	47.3 7	50.0 0	47.3 7	97.3 7	86.8 4	63.1 6	63.1 6	42.1 1	24.5 6	56.1 4	94.7 4	0.00	3.51	15.7 9	47.3 7

профессиональное образовательное учреждение «Алейский технологический техникум»																				
---	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--

3. Индивидуальные результаты обучающихся СПО

Группы участников	Класс	Вариант	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	Первичный балл	Отм	Отм. По журналу
20001	43.02.15	4827403	2	1	0	2	2	1	1	1	1	1	2	0	X	X	2	16	3	4
20003	43.02.15	4827423	0	1	0	2	0	1	1	1	1	1	2	0	X	1	2	13	3	4
20004	43.02.15	4827404	0	1	1	2	2	2	2	1	X	3	2	X	X	X	1	17	3	3
20005	43.02.15	4827414	0	0	1	2	2	2	2	1	X	2	2	X	X	X	X	14	3	4
20006	43.02.15	4827406	0	1	1	2	2	2	2	1	X	3	2	X	X	X	X	16	3	3
20007	43.02.15	4827418	0	2	1	2	2	2	2	1	1	3	2	X	X	X	X	18	3	4
20008	43.02.15	4827421	2	1	0	2	2	2	1	1	1	X	2	0	X	1	2	17	3	5
20009	43.02.15	4827419	2	1	0	2	2	2	1	1	1	1	2	X	X	1	2	18	3	4
20010	43.02.15	4827408	2	0	1	2	2	2	2	1	1	1	X	X	X	X	0	14	3	4
20011	43.02.15	4827405	2	1	0	2	2	0	1	1	0	1	2	0	X	X	X	12	3	3
20012	43.02.15	4827420	0	1	1	2	2	2	2	1	1	3	2	X	X	X	1	18	3	3
20013	43.02.15	4827416	0	1	1	2	2	X	X	X	1	3	2	X	X	2	1	15	3	3
20014	43.02.15	4827401	2	1	0	2	2	2	1	1	1	0	2	X	X	X	2	16	3	4
20015	43.02.15	4827402	0	0	1	2	2	2	2	1	X	1	2	X	X	3	1	17	3	3
20017	43.02.15	4827415	2	2	0	2	1	0	1	1	1	2	2	0	X	X	X	14	3	5
20018	43.02.15	4827410	0	2	1	1	0	1	1	X	2	3	2	X	X	X	X	13	3	3
20019	43.02.15	4827407	2	1	0	2	2	0	1	0	0	X	2	0	X	X	0	10	2	3
20020	43.02.15	4827409	2	1	0	2	2	0	1	1	1	2	2	0	2	1	2	19	3	4
20021	43.02.15	4827417		0	1	0	2	2	1	X	1	1	2	2	0	X	X	2	14	3

4. Достижение планируемых результатов СПО

Блоки ПООП обучающийся научится / получит возможность научиться или проверяемые требования (умения) в соответствии с ФГОС (ФК ГОС)	Макс балл	Алтайский край	город Алейск	Краевое государственное бюджетное профессиональное образовательное учреждение «Алейский технологический техникум»	РФ
1. Чистые вещества и смеси. Научные методы познания веществ и химических явлений: наблюдение, измерение, эксперимент, анализ и синтез	2	52.70	47.37	47.37	64.79
2. Состав атома: протоны, нейтроны, электроны. Строение электронных оболочек атомов	2	43.36	50.00	50.00	60.19
3. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева	1	43.15	47.37	47.37	55.08
4. Виды химической связи. Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Типы кристаллических решёток	2	64.52	97.37	97.37	80.02
5. Классификация и номенклатура неорганических соединений	2	60.58	86.84	86.84	77.28
6. Характерные химические свойства простых веществ – металлов и неметаллов. Характерные химические свойства оксидов (основных, амфотерных, кислотных)	2	59.96	63.16	63.16	66.47
7. Характерные химические свойства оснований, амфотерных гидроксидов, кислот, солей (средних)	2	59.96	63.16	63.16	63.77
8. Электролитическая диссоциация. Сильные и слабые электролиты. Реакции ионного обмена. Среда водных растворов: кислая, нейтральная, щелочная	2	38.38	42.11	42.11	43.20
9. Реакции окислительно-восстановительные в неорганической химии	3	29.46	24.56	24.56	39.62
10. Взаимосвязь между основными классами неорганических веществ	3	37.90	56.14	56.14	38.42
11. Классификация и номенклатура органических соединений. Теория строения органических соединений. Гомологический ряд, гомологи. Структурная изомерия. Виды химических связей в молекулах органических соединений	2	64.52	94.74	94.74	72.33
12. Характерные химические свойства: – углеводов:	2	22.82	0.00	0.00	35.92

алканов, алкенов, алкадиенов, алкинов, аренов; – кислородсодержащих соединений: одно- и многоатомные спирты, фенол, альдегиды, одноосновные карбоновые кислоты, сложные эфиры, жиры, углеводы; – азотсодержащие вещества: амины, аминокислоты и белки					
13. Взаимосвязь между основными классами органических веществ	3	17.84	3.51	3.51	25.93
14. Проведение расчётов количества вещества, массы или объёма по количеству вещества, массе или объёму одного из реагентов или продуктов реакции. Природные источники углеводородов: нефть и природный газ. Предельно-допустимая концентрация вещества	3	27.66	15.79	15.79	28.58
15. Проведение расчётов с использованием понятия «массовая доля вещества в растворе»	2	51.66	47.37	47.37	48.