Химия

№	МЕСЯЦ	январь								февраль								март				
	ЧИСЛО / Фамилия и имя обучающегося	8	9	15	16	22	23	29	30	5	6	12	13	19	20	26	27	4	5	11	18	19
1	АКДАУЛЕТОВ АЛДИЯР					7	7			7	8			7	6	6	8	7		6		
2	АЛЕКСАНДРОВА АЛИНА		8	6				7				6	8		5	7		7	6			7
3	АМАНТУРЛИЕВА ДАЯНА	9	9	8		8	10			10	7				9		8	8		10	10	8
4	БЕРЛИМ АНАСТАСИЯ					5		6		6	6	7	7	7	6	6		5	7	6		7
5	ГАЛИМГЕРЕЕВ РУСЛАН		8										6		7	8	9		7		7	
6	ГУРКОВСКАЯ ЯРИНА		8	8	6	6	6	6	6	6	6	6	8	8	8		9		8			9
7	ГУСЕВА АННА			7		5	8			6	7	6	7						5			7
8	ЖАКСАЛЫКОВ РУСЛАН					4	4							7	4							3
9	ЗОРИНА ОКСАНА	6	7		7															7	8	
10	КУРМАНГАЛИЕВА ДАРИЯ	6											7	6	6			7	5	6		
11	ЛОГВИНЕНКО КИРИЛЛ				7			8	8							7		9			8	
12	ЛЯЛЬ ВЯЧЕСЛАВ				6		6		7	7		7	8	6		10	10			8	9	8
13	МУЗЫЧЕНКО ТИМУР	10	10	9				10	10		8				7				8			
14	ОРЛОВ АНДРЕЙ	8	9	9	9			10		8	8		8			9	9	10				
15	ПИЛЮГИНА КРИСТИНА				8	9			8		7	8				7	7	8				
16	САГИЗБАЕВА ДАНИЯ			7											6				5	6	6	
17	САРБАЕВА КАМИЛА					7			8	7	7	8					9	7		7		
18	Сейтмагамбетов Ернар					8			8	7	8	6	8		7	8	8		6			8
19	ТАКИЛОВ ӘМІРЖАН				7				7		8			7		7	7					8
20	ТАКИЛОВА ДАМИРА								6						6		5					
21	ТУКЕШЕВ АЛДИЯР							7		6	6	7		6	6	6	7	9		6		6
22	ХРАБРОВ АРТЕМ	7	8		8			8						8				8	7		8	
23	ШАТАЛОВА ДАРЬЯ	6		9	7		7			6		7		8	7			7		7	8	
24																						
25																						
26																						
27																						
28																						
29																						
30																						
31																						
32																						
33																						
34																						
35																						
36																						
37																						
38																						
39																						
40																						
41																						
42																						
43																						
44																						
45																						

Кирилл Витальевич Долгов

Расчет оценки за 3 четверть								
Баллы СО за разделы учебной программы				Балл СО за четверть	% (ФО+СОР)	% СОЧ	% Сумма	Оценка за четверть
СОР 1	СОР 2	СОР 3	СОР 4					
Максимальные баллы								
15	15	12		20				
9	11	7		13	34%	32.5%	67%	4
10	12	9		13	34.5%	32.5%	67%	4
14	15	12		17	45%	42.5%	88%	5
6	8	9		9	30%	22.5%	53%	3
8	8	7		10	33.5%	25%	59%	3
11	14	9		16	40%	40%	80%	4
7	9	6		11	30.5%	27.5%	58%	3
6	7	6		8	22.5%	20%	43%	3
9	11	7		13	33.5%	32.5%	66%	4
7	9	9		12	30.5%	30%	61%	3
11	10	9		15	37.5%	37.5%	75%	4
12	9	9		14	37.5%	35%	73%	4
13	15	9		18	44.5%	45%	90%	5
12	14	11		16	44%	40%	84%	4
9	11	7		14	36.5%	35%	72%	4
6	8	6		13	27%	32.5%	60%	3
11	8	8		14	35.5%	35%	71%	4
9	11	8		12	36%	30%	66%	4
11	11	10		13	37%	32.5%	70%	4
5	9	6		12	25.5%	30%	56%	3
9	7	7		11	31.5%	27.5%	59%	3
12	9	10		14	38%	35%	73%	4
13	8	9		14	36%	35%	71%	4
								-
								-
								-
								-
								-
								-
								-
								-
								-
								-
								-
								-
								-
								-
								-
								-
								-
								-
								-
								-
								-
								-
								-

Число, месяц	Темы	Домашнее задание
08.01	Структура периодической системы химических элементов	Повторить таблицу кислот. Упражнение 3
09.01	Периодическое изменение некоторых характеристик и свойств атомов химических элементов	Выполнить упражнение 5
15.01	Периодическое изменение некоторых характеристик и свойств атомов химических элементов	Выполнить упражнение 3
16.01	Характеристика элемента по положению в периодической системе	Выполнить упражнение 32
22.01	Естественные семейства химических элементов и их свойства	Выполнить упражнение 3
23.01	Металлы и неметаллы СОР №7	
29.01	Электроотрицательность. Ковалентная связь	Выполнить упражнение 7
30.01	Электроотрицательность. Ковалентная связь	Изучить свойства ковалентной связи
05.02	Ионная связь	Повторить свойства Ионой связи
06.02	Ионная связь	Сделайте краткий конспект урока
12.02	Взаимосвязь между типами связей, видами кристаллических решеток и свойствами веществ	Выполнить задание 6
13.02	Взаимосвязь между типами связей, видами кристаллических решеток и свойствами веществ СОР №8	
19.02	Растворение веществ в воде. Лабораторный опыт № 5 «Изучение растворимости веществ»	Стр 144 упражнение 5
20.02	Растворимость веществ. Практическая работа №4 «Влияние температуры на растворимость твердых веществ»	Выполнить упражнение 11
26.02	Растворимость веществ. Практическая работа №4 «Влияние температуры на растворимость твердых веществ»	Задание 56
27.02	Массовая доля растворенного вещества	Выполнить упражнение 9
04.03	Массовая доля растворенного вещества	Выполнить задание 78
05.03	Молярная концентрация вещества в растворе. Практическая работа №5 «Приготовление растворов с заданной	
11.03	Решение задач «Молярная концентрация вещества в растворе»	Упражнение 232
18.03	Решение задач «Молярная концентрация вещества в растворе»	Задание 1
19.03	Решение задач «Молярная концентрация вещества в растворе»	Упражнение 99
	Количество уроков: 22	