Химия

№	МЕСЯЦ	ноябрь							декабрь						
	ЧИСЛО / Фамилия и имя обучающегося	7	10	14	17	21	24	28	1	5	8	12	15	19	26
1	АКДАУЛЕТОВ АЛДИЯР	б						7	7	б			б	7	
2	АЛЕКСАНДРОВА АЛИНА					б			б	7					
3	АМАНТУРЛИЕВА ДАЯНА			9		8			9						9
4	БЕРЛИМ АНАСТАСИЯ				б	5	б	б		7	7			8	
5	ГАЛИМГЕРЕЕВ РУСЛАН	7		8			7							7	
6	ГУРКОВСКАЯ ЯРИНА	8	8		8	9	б	б	б	б	б	8		9	8
7	ГУСЕВА АННА	7	8	7	7	4			7						
8	ЖАКСАЛЫКОВ РУСЛАН							4	5						
9	ЗОРИНА ОКСАНА							7		7				7	
10	КУРМАНГАЛИЕВА ДАРИЯ							б	б	б					
11	ЛОГВИНЕНКО КИРИЛЛ	7			7					8		8	8		
12	ЛЯЛЬ ВЯЧЕСЛАВ						7		8						
13	МУЗЫЧЕНКО ТИМУР	9		10		б	б	б	б	б	10	8	9		10
14	ОРЛОВ АНДРЕЙ	8	9	8	8	10	8	9	9	9	9				
15	ПИЛЮГИНА КРИСТИНА		8							8	б	б	б	б	
16	САГИЗБАЕВА ДАНИЯ													6	
17	Сейтмагамбетов Ернар						7		7	8		7		7	
18	ТАКИЛОВ ӘМІРЖАН						7							7	
19	ТАКИЛОВА ДАМИРА						б			б					6
20	ТУКЕШЕВ АЛДИЯР	7	9	7				8		б					
21	ХРАБРОВ АРТЕМ	8	9		9			8				8			
22	ШАТАЛОВА ДАРЬЯ		7			4		б	7	б	8			7	8
23															
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 2 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	10	10		20				
12	7	8		16	34.5%	40%	75%	4
9	7	7		15	32.5%	37.5%	70%	4
14	10	9		19	45.5%	47.5%	93%	5
6	6	6		12	30%	30%	60%	3
8	5	5		10	31.5%	25%	57%	3
11	8	8		17	40.5%	42.5%	83%	4
7	5	6		10	30.5%	25%	56%	3
5	6	6		12	23.5%	30%	54%	3
10	7	7		12	34.5%	30%	65%	4
6	5	6		12	25.5%	30%	56%	3
10	7	6		14	36%	35%	71%	4
7	5	5		10	29%	25%	54%	3
15	9	9		20	47%	50%	97%	5
10	8	7		14	41.5%	35%	77%	4
11	7	7		15	37.5%	37.5%	75%	4
5	6	6		13	25.5%	32.5%	58%	3
10	7	7		14	35.5%	35%	71%	4
11	7	7		15	35.5%	37.5%	73%	4
5	6	6		13	27%	32.5%	60%	3
11	7	7		14	36.5%	35%	72%	4
9	7	8		14	39%	35%	74%	4
9	7	8		15	33.5%	37.5%	71%	4
								-
								-
								-
								-
								-
								-
								-
								-
								-
								-
								-
								-
								-
								-
								-
								-
								-
								-
								-
								-
								-
								-
								-
								-

Число, месяц	Темы	Домашнее задание
07.11	Количество вещества. Моль. Число Авогадро. Молярная масса вещества	Выполнить упражнение 3
10.11	Взаимосвязь массы, молярной массы и количества вещества	Сделать конспект 16 параграфа.
14.11	Взаимосвязь массы, молярной массы и количества вещества	Выполнить упражнение 1-4
17.11	Решение задач по уравнениям химических реакций	Решить задачу 7
21.11	Закон Авогадро. Молярный объём	Выполнить упражнение 10
24.11	Относительная плотность газов. Закон объёмных отношений	Задача N5
28.11	Относительная плотность газов. Закон объёмных отношений СОР №4	
01.12	Горение топлива и выделение энергии	Привести 5 примеров использования твердого топлива.
05.12	Экзотермические и эндотермические реакции. Лабораторный опыт №4 «Химические реакции, сопровождающиеся	Изучить свойства экзотермических и эндотермических реакций.
08.12	Экзотермические и эндотермические реакции. Лабораторный опыт №4 «Химические реакции, сопровождающиеся	Привести по 5 примеров экзо и эндотермических реакций
12.12	Термохимические реакции СОР №5	
15.12	Водород, получение, свойства и применение. Практическая работа №2 «Получение водорода и изучение его	Сделайте краткий конспект. Выполнить упражнение 4
19.12	Кислород, получение, свойства и применение. Демонстрация №4 «Разложение пероксида	
26.12	Кислород и озон	
	Количество уроков: 15	