



## Лилия Габдулхаковна Зиннатова

Расчет оценки за 3 четверть								Число, месяц	Темы	Домашнее задание
Баллы СО за разделы учебной программы				% (ФО+СОР)	% СОЧ	% Сумма	Оценка за четверть			
СОР 1	СОР 2	СОР 3	СОР 4							
Максимальные баллы										
20	20									
15	9			26.5%	30%	57%	3	08.01	Металлы и неметаллы: химические элементы и простые вещества. Особенности строения металлов и неметаллов (атомов, ионов), кристаллических решеток, закономерности изменения свойств металлов и неметаллов и их соединений в периодах и группах. Демонстрация № 6 «Образцы металлов, неметаллов и их соединений; модели кристаллических решеток металлов»	п.30
							-	12.01	Металлы и неметаллы: химические элементы и простые вещества. Особенности строения металлов и неметаллов (атомов, ионов), кристаллических решеток, закономерности изменения свойств металлов и неметаллов и их соединений в периодах и группах. Демонстрация № 6 «Образцы металлов, неметаллов и их соединений; модели кристаллических решеток металлов»	п.31
							-	15.01	Металлы и неметаллы: основные физические и химические свойства. Электрохимический ряд напряжения металлов. Лабораторный опыт № 7 «Химические свойства типичных металлов, неметаллов и амфотерных элементов»	п.33
							-	19.01	Металлы и неметаллы: основные физические и химические свойства. Электрохимический ряд напряжения металлов. Лабораторный опыт № 7 «Химические свойства типичных металлов, неметаллов и амфотерных элементов»	п.34
							-	22.01	Нахождение металлов, неметаллов и их соединений в природе.	п.35
							-	26.01	Биологическая роль металлов и неметаллов в жизнедеятельности живых организмов СОР	п.36
							-	29.01	Положение s-элементов в периодической системе химических элементов, особенности строения их атомов, сравнение металлических, восстановительных свойств.	п.35
							-	02.02	Натрий, калий и их важнейшие соединения: физические и химические свойства, получение, применение, биологическая роль. Демонстрация №7 «Взаимодействие натрия, калия, кальция с водой; качественное определение ионов натрия, калия, кальция (окрашивание пламени)»	п.38
							-	05.02	Натрий, калий и их важнейшие соединения: физические и химические свойства, получение, применение, биологическая роль. Демонстрация №7 «Взаимодействие натрия, калия, кальция с водой; качественное определение ионов натрия, калия, кальция (окрашивание пламени)»	п.39
							-	09.02	Кальций, магний и их важнейшие соединения: физические и химические свойства, биологическая роль. Лабораторный опыт №8 «Ознакомление с образцами важнейших солей натрия, калия, магния и кальция, сравнение химической активности металлов. Окрашивание пламени солями щелочных и щелочноземельных металлов»	п.40
							-	12.02	Кальций, магний и их важнейшие соединения: физические и химические свойства, биологическая роль. Лабораторный опыт №8 «Ознакомление с образцами важнейших солей натрия, калия, магния и кальция, сравнение химической активности металлов. Окрашивание пламени солями щелочных и щелочноземельных металлов»	п.41
							-	16.02	Жесткость воды и способы ее устранения. Природные соединения щелочных и щелочноземельных металлов в недрах Казахстана.	п.42
							-	19.02	Положение d-элементов в периодической системе, особенности строения атомов. Месторождения меди, цинка, железа, хрома и их соединений в Казахстане	п.43
							-	23.02	Медь, цинк и их важнейшие соединения. Лабораторный опыт №9 «Качественные реакции на распознавание ионов Cu <sup>2+</sup> , Zn <sup>2+</sup> »	п.44
							-	26.02	Хром и его соединения	п.45

Число, месяц	Темы	Домашнее задание
01.03	Железо и его соединения. Лабораторный опыт №10 «Качественные реакции на распознавание ионов Fe <sup>2+</sup> , Fe <sup>3+</sup> »	П.46
04.03	Железо и его соединения. Лабораторный опыт №10 «Качественные реакции на распознавание ионов Fe <sup>2+</sup> , Fe <sup>3+</sup> » Практическая работа №1 «Получение гидроксидов железа (II) и (III), меди (II), цинка, хрома (III), испытание отношения гидроксидов к кислотам и щелочам».	п.47
11.03	Виды коррозии и меры ее предупреждения. СОР	П.48
15.03	Суммативное оценивание за четверть	
18.03	Виды коррозии и меры ее предупреждения	п.49
	Дано: 20 уроков.	