

Маршрутный лист
второго погружения в органическую химию
10 класс базовый уровень

	№	Дата	Тема	Знать	Уметь	Задание по учебнику	Контрольно-оценочная деятельность	Баллы за выполнение задания
2. Теоретическое второе погружение			Спирты	Функциональная гидроксогруппа. Предельные одноатомные как амфотерные органические соединения и многоатомные спирты на примере этанола и глицерина: состав, строение, химические свойства, способы получения.	Составлять молекулярную, структурную формулы спиртов, уравнения реакций, характеризующие их свойства. Устанавливать зависимость строения, свойств, применения вещества. Качественная реакция на многоатомные спирты.	§20,21, упр.14, с.88: §22, упр. 4, с.92		
			Фенол	Фенолы: строение, свойства, получение и применение. Каменный уголь, коксохимическое производство и его продукция. Взаимное влияние атомов в молекуле.	Составлять молекулярную, структурную формулы фенола, уравнения реакций, характеризующие его свойства. Устанавливать зависимость строения, свойств, применения вещества. Объяснять взаимное влияние атом в молекуле фенола.	Параграф 23 упр 1-3		
			Альдегиды и кетоны	Альдегиды: строение (альдегидная группа), номенклатура, свойства, получение и применение. Кетоны – изомеры альдегидов.	Составлять молекулярную, структурную формулы альдегидов, уравнения реакций, характеризующие их свойства. Устанавливать зависимость строения, свойств, применения вещества.	Параграф 24-25		
			Карбоновые кислоты	Карбоновые кислоты: строение (карбоксильная группа), номенклатура, свойства, получение и применение.	Составлять молекулярную, структурную формулы альдегидов, уравнения реакций, характеризующие их свойства. Устанавливать зависимость строения, свойств, применения вещества.	Параграф 26 упр1-2		
			Сложные эфиры. Жиры. Мыла.	Жиры как сложные эфиры глицерина и карбоновых кислот. Жиры в природе, их свойства. Превращения жиров пищи в организме.	Знать важнейшие вещества: жиры; уметь характеризовать: химические свойства органических соединений;	Параграф 27 упр 1-3		

			Гидролиз и гидрирование жиров в технике, продукты переработки жиров. Из раздела «Основы теоретической химии» - Гидролиз органических соединений. Значение гидролиза в биологических обменных процессах	уметь использовать приобретенные знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни для: объяснения химических явлений, происходящих в природе, быту и на производстве			
		Углеводы. Моносахариды. Дисахариды и полисахариды	Углеводы. Моносахариды. Глюкоза – альдегидоспирт. Дисахариды и полисахариды. Реакция поликонденсации..	Составлять молекулярную формулу глюкозы, уравнения реакций, характеризующие ее специфические свойства как альдегидоспирта. Устанавливать зависимость строения, свойств, применения вещества.	Параграф 32-35		
		Полимеры	Общие понятия химии высокомолекулярных соединений: мономер, полимер, структурное звено, степень полимеризации, средняя молекулярная масса. Основные методы синтеза высокомолекулярных соединений – полимеризация и поликонденсация	Знать важнейшие вещества и материалы: каучуки, пластмассы, искусственные волокна; уметь объяснять зависимость свойств веществ от их состава и строения; каучуки, пластмассы; уметь использовать приобретенные знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни для: объяснения химических явлений,	Параграф 42		
		Амины. Анилин	Амины как органические основания: строение (аминогруппа), классификация, номенклатура, свойства.	Составлять молекулярную и структурную формулы аминов, анилина, уравнения реакций, характеризующие их свойства. Объяснять взаимное влияние атом в молекуле анилина	Параграф 28-29		
		Аминокислоты	Аминокислоты как амфотерные органические соединения: строение, свойства, биологическая роль и применение. Пептидная связь.	Составлять молекулярную и структурную формулы аминокислот, уравнения реакций, характеризующие их свойства. Доказывать амфотерность их свойств..	Параграф 36		