

## Аннотация к дисциплине

Химия											
Название модуля											
Номер			Академический год			семестр					
Кафедра	АСУ 86	Программа	15.03.05 «Конструкторско-технологическое обеспечение машиностроительных производств» (профиль «Технология машиностроения»)			1					
<b>Составитель</b>	Чумакова О.Т., старший преподаватель										
<b>Цели и задачи дисциплины, основные темы</b>	<p><b>Цели:</b> привить студентам навыки экспериментальной работы, показать им методы и средства химического исследования и дать возможность конкретно познакомиться с веществами и их превращениями.</p> <p><b>Задачи:</b> подготовить студентов к применению полученных при изучении дисциплины «Химия» знаний, умений и навыков при изучении специальных дисциплин, и для решения профессиональных задач</p> <p><b>Знания:</b> Основные понятия и законы химии. Периодический закон и периодическая система Д.И. Менделеева. Химические и физические свойства простых и сложных веществ. Основные закономерности протекания химических реакций.</p> <p><b>Умения:</b> Проводить расчеты по химическим формулам и уравнениям реакций. Проводить аналогии в изменении свойств химических элементов и образованных им веществ от положения в Периодической системе Д.И. Менделеева и почувствовать эти закономерности в практической работе; Экологически грамотного поведения в окружающей среде.</p> <p><b>Навыки:</b> владеть химической терминологией, понимать смысл химических формул и символов, индексов и коэффициентов в химических уравнениях реакций, решать простейшие расчетные задачи. Привить студентам навыки экспериментальной работы, показать им методы и средства химического исследования.</p> <p><b>Лекции:</b> Основные понятия и законы химии; периодический закон и периодическая система Д.И. Менделеева; строение вещества; химическая термодинамика; закономерности протекания химических реакций; растворы и их свойства; электрохимические системы; химия элементов</p> <p><b>Лабораторные работы:</b> определение эквивалента вещества; определение концентрации кислоты титрованием; скорость химической реакции; электролитическая диссоциация; гидролиз; ОВР; гальванический элемент; электролиз раствора солей.</p>										
<b>Основная литература</b>	<p>1.Мифтахова Н.Ш. Общая и неорганическая химия [Электронный ресурс]: учебное пособие/ Мифтахова Н.Ш., Петрова Т.П.— Электрон. текстовые данные.— Казань: Казанский национальный исследовательский технологический университет, 2017.— 408 с.— Режим доступа: <a href="http://www.iprbookshop.ru/80237.html">http://www.iprbookshop.ru/80237.html</a>.— ЭБС «IPRbooks»</p> <p>2.Апарнев А.И. Общая химия. Сборник заданий с примерами решений [Электронный ресурс]: учебное пособие/ Апарнев А.И., Афонина Л.И.— Электрон. текстовые данные.— Новосибирск: Новосибирский государственный технический университет, 2013.— 119 с.— Режим доступа: <a href="http://www.iprbookshop.ru/44673.html">http://www.iprbookshop.ru/44673.html</a>.— ЭБС «IPRbooks»</p> <p>3.Общая химия: учебник. Коровин Н.В. – М.: Высшая школа, 2011</p>										
<b>Технические средства</b>	Стандартно оборудованная лекционная аудитория. Лабораторные занятия проводятся в химической лаборатории, оснащенной современными средствами проведения химического эксперимента.										
<b>Компетенции</b>	<i>Приобретаются студентами при освоении модуля</i>										
<b>Общепрофессиональные</b>	ОПК-1 способностью использовать основные закономерности, действующие в процессе изготовления машиностроительных изделий требуемого качества, заданного количества при наименьших затратах общественного труда										
<b>Профессиональные</b>											
<b>Зачетных единиц</b>	<b>4</b>	<b>Форма проведения занятий</b>		<b>Лекции</b>	<b>Практические занятия</b>	<b>Лабораторные работы</b>					
		<b>Всего часов</b>		12	10	10					
<b>Виды контроля</b>	Зач. с оц./ зач./экз	<b>КП/КР</b>	<b>Условие зачета модуля</b>	Получение оценки 3,4,5	<b>Форма проведения самостоятельной работы</b>	подготовка к практическим занятиям, лабораторным работам, подготовка к дифференцированному зачету.					
<b>формы</b>	<b>Диф. зачет</b>	-									
<b>Перечень модулей, знание которых необходимо для изучения модуля</b>					курс химии, математики (среднее полное (общее) образование)						