АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ \mathbf{X} имия

		: 11.03.01	,	:
,				
. 2	. 3			

		3
1	()	3
2		108
3	, ·	61
4	,	18
5	, .	18
6	, .	18
7	, .	0
8	, .	2
9	, .	5
10	, .	47
11	(, ,	
12	·	

Компетенция ФГОС: ОПК.1 способность представлять адекватную современному уровню знаний научную картину мира на основе знания основных положений, законов и методов естественных наук и математики; в части следующих результатов обучения:			
4.	,	;	
4.	_		
8.		-	

.1. 4			
;			
1.о связи курса с другими дисциплинами направления и о его роли в подготовке обучающихся			
2.об основных понятиях и законах химии; о кислотно-основных и окислительно-восстановительных свойствах соединений	;	;	;
3.0 химических системах и химических процессах	;	;	;
4.0 природе и характерных свойствах химической связи, типах химических реакций	;	;	;
5.об общих свойствах гомо- и гетерогенных систем	;	;	;
6.0 возможных экологических последствиях химических процессов	;		
.1. 4			
7.о методах идентификации вещества		;	
.1. 4			
8. квантово-механическую модель строения атома и периодичность свойств химических элементов и их соединений	;		
9. основные понятия и законы химической термодинамики и кинетики	;	;	;
10. основные понятия теории растворов электролитов и неэлектролитов; особенности комплексных и коллоидных растворов	;	• •	;
11.основные понятия и законы электрохимии	;	;	;
12.классификацию коррозионных процессов, методы защиты металлов и сплавов металлов от коррозии	;	;	;
13. определять свойства химического элемента по электронной конфигурации и положению в периодической системе		;	
.1. 8			
14. записывать уравнения реакций, основные математические и кинетические выражения, описывающие химические процессы различного типа	;	;	;
.1. 4			
- 15.рассчитывать количество, массы и концентрации вещества в гомо- и гетерогенных системах	;	;	;
	1		

16. рассчитывать основные термодинамические физические, кинетические,	;		;
электрохимические величины, их изменение в зависимости от условий	ŕ	:	
протекания в гомо- и гетерогенных системах; рассчитывать константы		,	
химических и фазовых равновесий			
.1. 8			
-			
17. устанавливать направление смещения химического равновесия реакций в		;	
зависимости от параметров системы		;	
			_
.1. 4			
•			
18. записывать схемы и модели гомо- и гетерогенных процессов, описывающие	;		;
их свойства		;	

- 1. Коровин Н. В. Общая химия : учебник для вузов по техническим направлениям и специальностям / Н. В. Коровин. М., 2008. 556, [1] с. : ил.
- **2.** Химия : [учебник для вузов по техническим направлениям и специальностям] / А. А. Гуров [и др.]. М., 2007. 777 с. : ил., табл.
- **3.** Основы химии: Учебник / В.Г. Иванов, О.Н. Гева. М.: КУРС: НИЦ ИНФРА-М, 2014. 560 с.: 60х90 1/16. (обложка) ISBN 978-5-905554-40-7, 400 экз. Режим доступа: http://znanium.com/catalog.php?bookinfo=421658 Загл. с экрана.
- 1. Задачи и упражнения по общей химии : учебное пособие для вузов по техническим направлениям и специальностям / [Адамсон Б. И. и др.]; под ред. Н. В. Коровина. М., 2004. 253, [2] с. : ил., табл.
- **2.** Апарнев А. И. Общая химия. Сборник задач с методами решения : учебное пособие / А. И. Апарнев ; Новосиб. гос. техн. ун-т. Новосибирск, 2005. 85 с.. Режим доступа: http://www.library.nstu.ru/fulltext/metodics/2005/aparnev.rar
- **3.** Глинка Н. Л. Задачи и упражнения по общей химии : Учебное пособие для нехим. спец. вузов / Н. Л. Глинка; Под ред. В. А. Рабиновича, Х. М. Рубиной. М., 2002. 240 с.
- **4.** Суворов А. В. Общая химия: Учебник для вузов. СПб., 1997. 624с.: ил.
- **5.** Ахметов Н. С. Общая и неорганическая химия : учебник для химико- технологических специальностей вузов / Н. С. Ахметов. М., 2001. 743 с. : ил.
- 1. ЭБС НГТУ: http://elibrary.nstu.ru/
- 2. ЭБС «Издательство Лань»: https://e.lanbook.com/
- **3.** GEC IPRbooks: http://www.iprbookshop.ru/
- 4. 9EC "Znanium.com": http://znanium.com/

- 1. Общая и неорганическая химия: сборник индивидуальных заданий к лабораторным и практическим занятиям для 1 курса технических специальностей / Новосиб. гос. техн. ун-т; [сост. Л. И. Афонина, А. И. Апарнев, Е. М. Турло]. Новосибирск, 2007. 67, [1] с.: табл.. Режим доступа: http://www.library.nstu.ru/fulltext/metodics/2007/3364.rar
- **2.** Апарнев А. И. Общая химия. Сборник заданий с примерами решений : учебное пособие / А. И. Апарнев, Л. И. Афонина ; Новосиб. гос. техн. ун-т. Новосибирск, 2013. 118 с. : табл.. Режим доступа: http://elibrary.nstu.ru/source?bib id=vtls000181263
- **3.** Химия. Сборник лабораторных работ : методическое пособие по техническим направлениям и специальностям всех форм обучения / Новосиб. гос. техн. ун-т ; [сост.: А. И. Апарнев, Р. Е. Синчурина]. Новосибирск, 2014. 78 с. : ил., табл.. Режим доступа: http://elibrary.nstu.ru/source?bib id=vtls000209514
- **4.** Апарнев А. И. Химия [Электронный ресурс] : электронный учебно-методический комплекс / А. И. Апарнев, А. В. Логинов, Р. Е. Синчурина ; Новосиб. гос. техн. ун-т. Новосибирск, [2015]. Режим доступа: http://elibrary.nstu.ru/source?bib_id=vtls000214943. Загл. с экрана.
- 1 Microsoft Office
- 2 Microsoft Windows
- 3 Microsoft Office

1

1	pH- pH-150	
	1	3
2		
		2