

(электронный документ)

### Аннотация дисциплины

Наименование дисциплины	<b>Корректирующий курс по химии</b>
Содержание	Основные понятия и законы химии. Строение атомов. Периодическая система элементов Д.И. Менделеева с позиций современных представлений об атомах. Химическая связь и строение веществ. Основы химической термодинамики. Химическая кинетика и химическое равновесие. Растворы. Реакции в растворах электролитов. Окислительно- восстановительные реакции (ОВР). Электрохимические системы. Электролиз. Общие свойства металлов. Коррозия и защита металлов от коррозии
Результаты освоения дисциплины (модуля)	понимает основные приемы и методы поиска информации для решения учебных заданий; использует современные образовательные и информационные технологии при проведении поисковых научно-исследовательских работ по химии применяет навыки применения самостоятельно полученной информации при проведении поисковых научно-исследовательских работ по химии и для решения профессиональных задач
Трудоемкость, з.е.	2 з.е.
Формы отчетности	
<b>Перечень основной и дополнительной литературы, необходимой для освоения дисциплины</b>	
Основная литература	- 1. Коровин Н. В. Общая химия: учебник.- М.: Академия, 2011.
Дополнительная литература	- Карапетьянц, М. Х. Общая и неорганическая химия : учебник для вузов / М. Х. Карапетьянц, С. И. Дракин. - 4-е изд., стер. - М. : Химия, 2000. - 592 с. : ил. - (Для высшей школы). - ISBN 5-7245-1130-4 - Келина, Н. Ю. Общая и неорганическая химия в таблицах и схемах : учеб. пособие для техникумов / Н. Ю. Келина, Н. В. Безручко. - Ростов н/Д : Феникс, 2008. - 422 с. - (Среднее профессиональное образование). - Библиогр.: с. 371-374. - Предм. указ.: с. 375 - Глинка, Н. Л. Общая химия / Н. Г. Глинка ; Под ред. А. И. Ермакова. - Изд. 30-е, испр. - М. : Интеграл-Пресс, 2003. - 728с. - Библиогр.: с. 704. - Предм. указ.: с. 706. - ISBN 5-89602-017-1