

**ГБОУ СПО СК «Ставропольский базовый медицинский колледж»
Методический отдел**

Аннотация к рабочей программе учебной дисциплины

«ХИМИЯ»

Ставрополь, 2013 г.

«ХИМИЯ»

Дисциплина «Химия» относится к общепрофессиональным дисциплинам профессионального цикла.

ЦМК лабораторная диагностика

Председатель ЦМК Л.И. Бочарова

Рабочая программа учебной дисциплины «Химия» является частью примерной основной профессиональной образовательной программы в соответствии с ФГОС по специальности **060604 «Лабораторная диагностика»**

Курс 1: 1, 2 семестры

Цели и задачи дисциплины: обучающийся должен прогнозировать химические свойства элементов, исходя из их положения в периодической системе электронных формул; составлять химические формулы соединений в соответствии со степенью окисления химических элементов; составлять уравнения реакций ионного обмена; решать задачи на растворы; уравнивать окислительно–восстановительные реакции ионно-электронным методом; составлять уравнения гидролиза солей, определять кислотность среды; составлять схемы буферных систем; давать названия соединениям по систематической номенклатуре; составлять схемы реакции, характеризующие свойства органических соединений; объяснить взаимное влияние атомов.

Содержание:

1. периодический закон Д.И. Менделеева в свете учения о строении атома, принципы построения периодической системы элементов;
2. квантово-механические представления о строении атомов;
3. общая характеристика s-, p-, d-элементов, их биологическая роль и применение в медицине;
4. важнейшие виды химической связи и механизм их образования;
5. основные положения теории растворов и электролитической диссоциации;
6. протолитическая теория кислот и оснований;

7. коллигативные свойства растворов;
8. методика решения задач на растворы;
9. основные виды концентрации растворов и способы ее выражения;
10. кислотно-основные буферные системы и растворы; механизм их действия и их взаимодействие;
11. теория коллоидных растворов;
12. сущность гидролиза солей;
13. основные классы органических соединений, их строение и химические свойства;
14. виды изомерии.