

Рекомендации для: *Фармация среднее, семестр 01 Общая и неорганическая химия*

Фарм. сред.(60) семестр 01 Общая и неорганическая химия

Фарм. сред.(60) семестр 01 Общая и неорганическая химия

Химия - это наука о превращениях веществ. Она изучает состав и строение веществ, зависимость свойств веществ от их состава и строения, условия и пути превращения одних веществ в другие. Предметом общей и неорганической химии являются химические явления, при которых из одних веществ образуются другие, новые вещества. Отличительная черта современной медицины - активное внедрение достижений химии в теорию и практику исследования функций живого организма. Поэтому особую роль приобретают знания основ общей химии и свойств биогенных элементов, которые служат фундаментом при последующем изучении биофизической, биоорганической и биологической химии, фармакологии, физиологии, гистологии, санитарии и гигиены, анестезиологии. Успехи современной медицины во многом обусловлены достижениями химии. Полезный эффект врачебной деятельности на 70 % определяется наличием лекарств и развитием науки о лекарствах - фармации.

Информация о темах лекций и темах лабораторно-практических занятиях, основной и дополнительной литературе по дисциплине представлена на информационной доске (корпус №2 ДВГМУ) и на сайте кафедры

На лабораторно-практические занятия студент должен приходиться подготовленным. Прежде всего необходимо ознакомиться с теоретическим материалом, используя лекции и учебники. Кроме того можно воспользоваться обучающими фильмами, которые находятся в видеоклассах университета.

После изучения теоретического материала следует ознакомиться с лабораторной работой, которая будет выполняться на занятиях. Можно сделать заготовку протокола лабораторной работы. Протокол должен включать следующие пункты: 1.Дата; 2.Тема работы; 3.Цель работы; 4.Ход работы; 5.Результат; 6. выводы.

НА ПРАКТИЧЕСКИЕ ЗАНЯТИЯ СТУДЕНТ ОБЯЗАТЕЛЬНО ДОЛЖЕН ПРИХОДИТЬ В ХАЛАТЕ И ШАПОЧКЕ.

Основная литература:

1. Попков В.А., Бабков А.В., Пузаков С.А., Трофимова Л.И. Практикум по общей химии. Биофизическая химия. Химия биогенных элементов [Текст]/ под ред. В.А. Попкова, А.В. Бабкова. – М.: Высш. шк., 2006. – 239 с.: ил. УМО.
2. Пузаков С.А. Сборник задач и упражнений по общей химии. [Текст]/ С.А. Пузаков, А.А. Филиппова. – М.: Высш. шк., 2007. – 256с.
3. Немов В.А. Справочник по общей, физической и коллоидной химии [Текст]/ рекомендован УМО - В.А. Немов, Л.Г. Червонецкая, М.В. Ткачева. - Хабаровск: ГОУ ВПО ДВГМУ., 2007. - 252с.
4. Немов В.А. Практикум по общей химии. Аналитическая химия [Текст]: рекомендован УМО в качестве учебного пособия для студентов, обучающихся по специальностям 060101-Лечебное дело, 060103-Педиатрия, 060105- тоματοлогия, 060108-Фармация – В.А. Немов, Е.Ф.Тюрина, Н.С.Иванова. -Хабаровск: ГОУ ВПО ДВГМУ., 2006.- 151с.
5. Немов В.А. Руководство к лабораторным работам по общей химии [Текст]/ рекомендовано УМО в качестве учебного пособия для студентов - В.А. Немов, Н.Н.Лопатина - Хабаровск: ГОУ ВПО ДВГМУ., 2007.- 103с.
6. Баринаева Л.А., Гончаренко Г.М., Карпович Н.Ф. и соавторы. Общая химия. Часть I. Сборник тестовых заданий [Текст]: рекомендован УМО по мед.и фарм. образованию вузов России в качестве уч. пособия для студентов, обучающихся по специальностям высшего проф. образования группы Здравоохранение./Л.А.Баринаева, Г.М.Гончаренко,
7. Н.Ф.Карпович, Ю.Б.Колмакова, Н.Н.Минаева, Т.Н.Рапопорт, Е.М.Сапожникова, Г.А.Филиппова, Т.В.Хекало - Хабаровск: ГОУ ВПО ДВГМУ., 2010.- 109с.
8. Баринаева Л.А., Гончаренко Г.М., Карпович Н.Ф. и соавторы. Общая химия. Часть II. Сборник тестовых заданий [Текст]: пособие для студентов, обучающихся по специальностям высшего проф. образования группы Здравоохранение. /Л.А.Баринаева, Г.М.Гончаренко, Н.Ф.Карпович, Ю.Б.Колмакова, Н.Н.Минаева, Т.Н.Рапопорт, Е.М.Сапожникова, Г.А.Филиппова, Т.В.Хекало - Хабаровск: ГОУ ВПО ДВГМУ., 2010.- 134с.

Перечень учебных видеофильмов по общей, неорганической химии:

1. Энергетика химических реакций
2. Химическое равновесие
3. Скорость химической реакции
4. Общие свойства p - элементов
5. Марганцевокислый калий
6. Основы электрохимии
7. Коррозия металлов
8. Борьба с коррозией металлов
9. Растворы твёрдых веществ
10. S - элементы. Металлические свойства
11. Кристаллическое строение веществ
12. Растворы жидких веществ
13. Свойства f - элементов
14. Строение атома
15. Общие свойства растворов
16. Теория электролитической диссоциации