Наименование	Фармацевтические дисперсные системы			
дисциплины Категория	Обязательная		Кредиты	4
Год обучения	II		Семестр	IV
Количество учебных часов	Лекции	30	Практические/Лабораторные занятия	45
	Семинары		Индивидуальная работа	60
Составляющая	По специальности			
Ответственный за дисциплину	Жора Елена, лектор			
Адрес	Кишинев, ул. Малая Малина, 66			
Условия и предпосылки:	Программные: Для усвоения учебного материала студентам необходимо обладать базовыми знаниями в смежных дисциплинах (химия, физика, математика, биология), а также иметь прочную подготовку в области химии, полученную в довузовском обучении и на первом курсе. Компетенции: базовые цифровые навыки (использование			
	интернета, обработка документов, работа с текстовыми редакторами, электронными таблицами и приложениями для презентаций), умение проводить эксперименты с соблюдением техники безопасности, навыки коммуникации и командной работы.			
Миссия дисциплины	Дисциплина «Фармацевтические дисперсные системы» является одной из фундаментальных наук, обеспечивающих глубокое понимание физических и химических процессов, происходящих при разработке, приготовлении и анализе лекарственных форм. Курс направлен на формирование у студентов прочных теоретических знаний в области дисперсных и коллоидных систем, освоение методик их исследования, а также на развитие практических навыков, необходимых для применения в фармацевтическом анализе, фармацевтической химии и технологии лекарственных средств. Освоенные знания и приобретенные практические навыки позволяют проводить точные измерения и контроль физикохимических свойств фармацевтических препаратов, что является важным этапом их разработки, стандартизации и обеспечения качества.			
Представленная тематика	Дисперсные системы. Методы получения, молекулярнокинетические и оптические свойства дисперсных систем, а также их применение в исследовании фармацевтических систем. Поверхностное натяжение и свободная поверхностная энергия. Поверхностно-активные вещества. Поверхностные явления. Сорбционные процессы на границе раздела фаз. Хроматография. Применение хроматографии в производстве и анализе лекарственных веществ. Электрокинетические явления. Устойчивость и коагуляция лиофобных дисперсных систем. Грубодисперсные системы. Мицеллярные растворы ПАВ. Высокомолекулярные соединения (ВМС). Методы получения, классификация и свойства ВМС и их растворов. Мембранное равновесие Доннана. Гели и студни.			

- Формулировать объект изучения и такие термины, как: дисперсная система, дисперсная фаза, дисперсионная среда, степень дисперсности, удельная поверхность, суммарная поверхность раздела, осмос, градиент концентрации, скорость диффузии, поверхностное натяжение.
- Знать классификацию, обозначения и названия дисперсных систем.
- Овладеть методами получения и очистки дисперсных систем.
- Применять знания о седиментационном анализе для определения размеров частиц дисперсной фазы в суспензиях.
- Определять понятия: сорбция, адсорбция, хемосорбция, десорбция, капиллярная конденсация, адсорбционная изотерма, когезия и адгезия, коэффициент гидрофильности, гидрофилизация, гидрофобизация, иониты, электрофорез, электроосмос, потенциал течения и седиментации, порог коагуляции, синергизм, антагонизм, аддитивность, взаимная коагуляция.
- Изучить классификацию и свойства твердых сорбентов, их применение в фармации, принцип работы ионитов и их роль в различных областях.
- Объяснять процесс коагуляции и влияние электролитов на него, механизм взаимной коагуляции лиофобных золей, а также знать методы стабилизации золей.
- Определять понятия: аэрозоль, порошок, суспензия, эмульсия, флотация, коалесценция пены, пасты, гомогенизация, ассоциативные коллоиды, критическая мицеллярная концентрация, солюбилизация, прямые и обратные мицеллы, макромолекулярные соединения, и константа набухания, скорость, степень вязкость, неионогенные полимеры и полиэлектролиты, мембранное равновесие, изоэлектрическая точка и изоэлектрическое полиамфолитов, коацервация, тиксотропия, состояние синерезис.
- Изучить типы грубодисперсных систем, методы их получения и стабилизации, их применение в фармации и медицине, поверхностно-активные вещества и их классификацию, ассоциативные коллоиды, а также классификацию макромолекулярных соединений по различным критериям.
- Объяснять структуру мицелл ПАВ в зависимости от концентрации раствора, понимать механизм набухания и растворения макромолекулярных соединений, а также влияние различных факторов на степень набухания, сущность мембранного равновесия и выводы, которые можно сделать из уравнения Доннана.
- Демонстрировать связь между вязкостью растворов макромолекулярных соединений, осмотическим давлением и их молекулярной массой.
- Применять теоретические знания для получения и стабилизации эмульсий, определения поверхностного натяжения с целью вычисления критической мицеллярной

Итоги обучения

	концентрации, а также строить диаграммы зависимости		
	степени и скорости набухания от времени.Знать и определять методы получения и очистки различных		
	фармацевтических дисперсных систем.		
	• Строить кривые седиментации и определять на их основе		
	размер частиц дисперсной фазы и их относительное		
	содержание в порошках.		
	• Быть способным определять поверхностное натяжение и		
	применять его для расчета размеров молекулы поверхностноактивного вещества (ПАВ).		
	• Строить изотерму адсорбции и рассчитывать на ее основе		
	длину молекулы, площадь, занимаемую в насыщенном		
	адсорбционном слое, а также поверхность сорбента.		
Приобретенные	• Разделять смеси веществ методом хроматографии (в тонком слое, на хроматографической бумаге и в колонке).		
практические навыки	• Использовать исследования электрокинетических свойств		
	для изучения и анализа различных патологических систем в сравнении с нормальными.		
	• Получать стабильные эмульсии, определять их тип и		
	проводить инверсию фаз эмульсий.		
	• Определять критическую концентрацию		
	мицеллообразования (ККМ) в растворах поверхностно-		
	активных веществ (ПАВ).		
	• Определять молекулярную массу высокомолекулярных		
	соединений вискозиметрическим методом, а также		
Форма ополин	изоэлектрическую точку белков. Экзамен		
Форма оценки	JNSamun		