

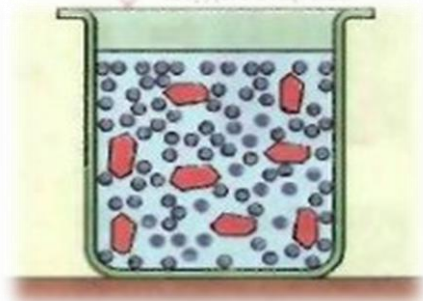
ПРАКТИЧЕСКОЕ ЗАНЯТИЕ

Тема: «Изготовление конденсационных суспензий»

Задание 1. Закончите предложение:

Суспензии – жидкая лекарственная форма, _____

Задание 2. По рисунку определите состав суспензий (дисперсную фазу и дисперсионную среду):



Дисперсная фаза _____

Дисперсионная среда _____

Задание 3. Дайте классификацию суспензий по способу применения, по типу дисперсионной среды, по типу дисперсной фазы, по способу получения и заполните схему:



Задание 4. Перечислите случаи образования суспензий:

- ✓ _____ ;
- ✓ _____ ;
- ✓ _____ ;
- ✓ _____ ;

Задание 5. Дайте определение агрегативной и седиментационной устойчивости суспензий и схематически изобразите процесс образования агрегатов и седиментации:

Агрегативная устойчивость - _____

Седиментационная устойчивость - _____

Схема процессов образования агрегатов

Процесс образования агрегатов	Процесс седиментации
--------------------------------------	-----------------------------

Задание 5. Закончите предложения:

Метод конденсации – основанна _____

Метод диспергирования – заключается _____

Задание 6. Выберите случаи получения суспензий методом конденсации:

1. Если в рецепте прописаны лекарственные вещества нерастворимые в дисперсионной среде
2. Если превышен предел растворимости вещества
3. При смене растворителя
4. В результате химического взаимодействия

Задание 7. Закончите предложение:

В суспензиях для внутреннего применения в осадке не должно содержаться _____

Задание 8. Выберите дополнительные этикетки, которыми оформляются суспензии:

	Хранить в прохладном месте
	Хранить в защищенном от света месте
	Стерильно
	Перед употреблением взбалтывать

Задание 9:

- ✓ **принять рецепт в работу;**
- ✓ **сделать расчет на обратной стороне ППК;**
- ✓ **приготовить ЛФ рациональным способом, соблюдая все технологические стадии изготовления ЛФ;**
- ✓ **оформить ЛФ к отпуску.**

Вариант 1	Вариант 2
Возьми: Калия бромида 1,0 Адонизида 2 мл Настойки валерианы 3 мл Воды очищенной 50 мл Смешай. Выдай.	Возьми: Р-ра натрия гидрокарбоната 2%-100 мл Кальция хлорида 2,0 Смешай. Выдай. Обозначь. Принимать по 1ст.

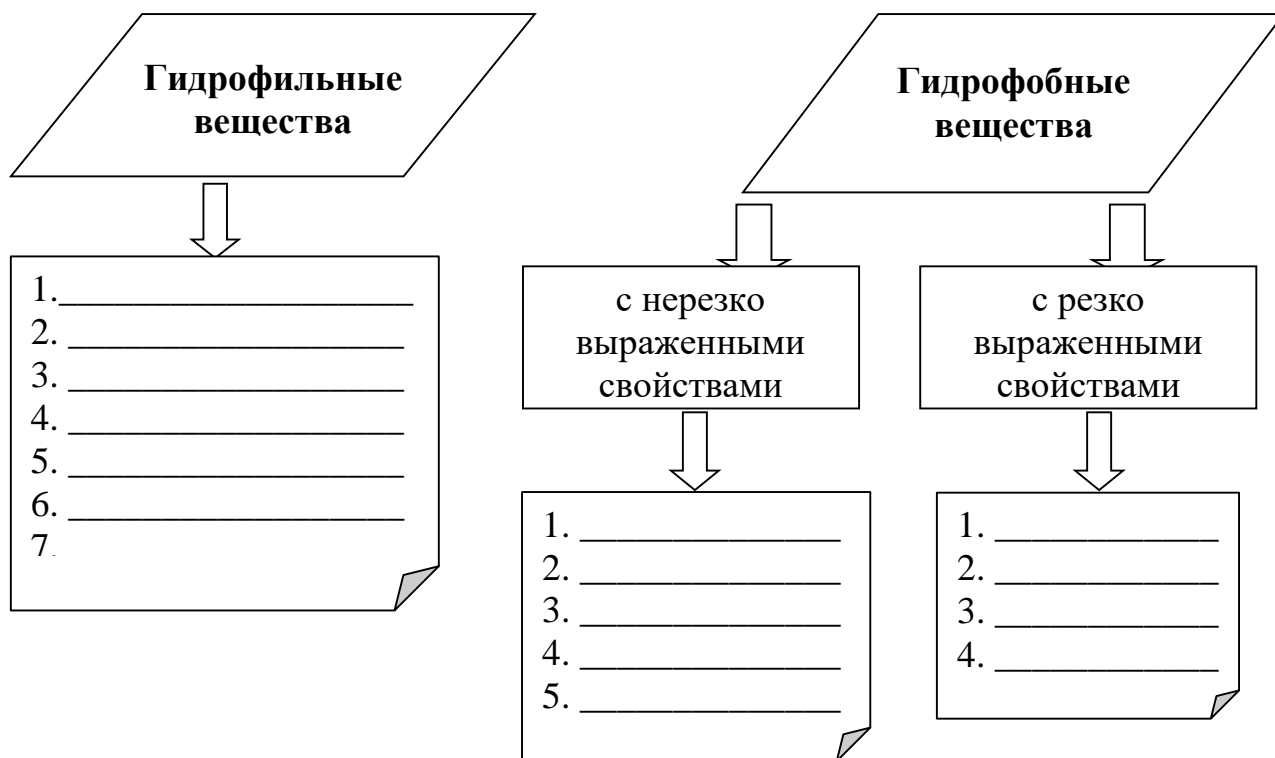
ПРАКТИЧЕСКОЕ ЗАНЯТИЕ

Тема: «Изготовление суспензий методом диспергирования»

Задание 1. Закончите предложение:

Суспензии готовят в массо-объемной концентрации при содержании дисперсной фазы до _____% и по массе – при содержании _____%.

Задание 2. Определите группу(гидрофильное, гидрофобное с нерезко выраженными свойствами и гидрофобное с резко выраженными свойствами) для следующих лекарственных веществ, образующих суспензии и заполните схему:



1. Камфора	9. Стрептоцид
2. Терпингидрат	10. Сера
3. Висмута нитрат основной	11. Тальк
4. Ментол	12. Норсульфазол
5. Фенилсалицилат	13. Алюминия гидроксид
6. Цинка оксид	14. Белая глина
7. Тимол	15. Суладимезин
8. Крахмал	16. Магния карбонат

Задание 3. Перечислите случаи образования суспензии методом диспергирования:

- ✓ _____
- ✓ _____

Задание 4. Определите случай образования суспензий для следующих рецептурных прописей:

1. Возьми: Висмута нитрат основного Крахмала поровну по 1,0 Воды очищенной 50 мл Смешай. Выдай. Обозначь. Ответ: _____	А. ЛВ, нерастворимо в дисперсионной среде
---	---

<p>2. Возьми: Раствора натрия бензоата 1%-50 мл Ментола 0,1 Смешай. Выдай. Обозначь.</p> <p>Ответ: _____</p>	<p>Б. Завышен предел растворимости лекарственного вещества</p>
<p>3. Возьми: Кодеина фосфата 0,05 Раствора натрия бромиды 3%-50 мл Настойки валерианы 3 мл Смешай. Выдай. Обозначь.</p> <p>Ответ: _____</p>	<p>В. Химическое взаимодействие лекарственных веществ</p>
<p>4. Возьми: Раствора натрия гидрокарбоната 2%-100 мл Кальция хлорида 3.0 Смешай. Выдай. Обозначь.</p> <p>Ответ: _____</p>	<p>Г. Смена растворителя</p>
Рецепт	Случаи, образования суспензии

Задание 5. Определите дисперсную фазу и дисперсионную среду для следующих рецептурных прописей:

Возьми: Висмута нитрат
основного

Крахмала по 1,0
Воды очищенной 50 мл
Смешай. Выдай.

Обозначь.

Дисперсная фаза _____

Дисперсионная среда _____

Возьми: Цинка оксида
Талька поровну по 2,5
Воды очищенной 50 мл
Смешай. Выдай.

Обозначь.

Дисперсная фаза _____

Дисперсионная среда _____

Задание 6. Определите метод изготовления суспензий (дисперсионный или конденсационный методы) для следующих рецептурных прописей:

<p>1. Возьми: Цинка оксида Талька поровну по 2,5 Воды очищенной 50 мл Смешай. Выдай. Обозначь.</p>	<p>А. конденсационный метод _____ _____ Б. дисперсионный метод _____ _____</p>
<p>2. Возьми: Раствора натрия бензоата 1%-50 мл Фенилсалицилата 1.0 Смешай. Выдай. Обозначь.</p>	
<p>3. Возьми: Калия бромиды 1.0 Адонизида 2 мл Воды очищенной 50 мл Смешай. Выдай. Обозначь.</p>	
<p>4. Возьми: Раствора натрия гидрокарбоната 2%-100 мл Кальция хлорида 2.0 Смешай. Выдай. Обозначь.</p>	
Рецепт	Метод изготовления суспензии

Задание 7. Рассчитайте концентрацию дисперсной фазы суспензий и определите способ изготовления (в массо-объемной концентрации или по массе):

<p>Возьми: Белый глины Цинка оксида поровну по 1,5 Воды очищенной 50 мл Смешай. Выдай. Обозначь. Для протирания лица.</p>	<p style="text-align: center;">Расчет:</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>Объем общий = _____</p> <p>Масса общая = _____</p>
<p>Возьми: Гексаметилентетрамина Цинка оксида поровну по 0,5 Воды очищенной 50 мл Смешай. Выдай. Обозначь. Для обработки кожи ног.</p>	<p style="text-align: center;">Расчет:</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>Объем общий = _____</p> <p>Масса общая = _____</p>

Задание 8. Рассчитайте количество лекарственного вещества, количество стабилизатора, количество воды для приготовления пульпы:

<p>Возьми: Раствора натрия бромиды 1% - 50 мл Фенилсалицилата 1,0 Смешай. Выдай. Обозначь.</p>	<p style="text-align: center;">Расчет:</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>_____</p>
--	--

Задание 9. Перечислите особенности изготовления суспензий с серой:

- ✓ _____ ;
- ✓ _____ ;
- ✓ _____ ;
- ✓ _____ ;
- ✓ _____ ;
- ✓ _____ ;
- ✓ _____ ;
- ✓ _____ ;
- ✓ _____ ;
- ✓ _____ ;

Задание 10:

- ✓ принять рецепт в работу;
- ✓ сделать расчет на обратной стороне ППК;
- ✓ приготовить ЛФ рациональным способом, соблюдая все технологические стадии изготовления ЛФ;
- ✓ оформить ЛФ к отпуску.

<p style="text-align: center;">Вариант 1</p> <p>Возьми: Магния оксида 0,5 Висмута осн. нитрата 1,0 Воды очищенной 50 мл Смешай. Выдай. Обозначь. Принимать по 1 ч. ложке 2 раза в день.</p>	<p style="text-align: center;">Вариант 2</p> <p>Возьми: Цинка оксида Крахмала поровну по 2,0 Воды очищенной 50 мл Смешай. Выдай. Обозначь. Для смазывания кожи.</p>
<p style="text-align: center;">Вариант 3</p> <p>Возьми: Раствора борной кислоты 2%-50 мл Серы осажденной 1,0 Спирта этилового 4 мл Смешай. Выдай. Обозначь. Для втирания в кожу головы.</p>	<p style="text-align: center;">Вариант 4</p> <p>Возьми: Серы осажденной 1,0 Глицерина 5,0 Спирта этилового 4 мл Воды очищенной 50 мл Смешай. Выдай. Обозначь. Для втирания в кожу головы.</p>
<p style="text-align: center;">Вариант 5</p> <p>Возьми: Цинка оксида Талька по 2,0 Воды очищенной 50 мл Смешай. Выдай. Обозначь. Протирать кожу лица.</p>	<p style="text-align: center;">Вариант 6</p> <p>Возьми: Глины белой Цинка оксида поровну по 1,5 Воды очищенной 50 мл Смешай. Выдай. Обозначь. Для протирания лица.</p>

Домашнее задание:

1. Подготовиться к практическому занятию по теме «Изготовление семенных и масляных эмульсий».
2. Принести на занятие: подсолнечное масло, сгущенное молоко, сухое молоко, яйцо, семена льна и тыквы.