Эта часть работы выложена в ознакомительных целях. Если вы хотите получить работу полностью, то приобретите ее воспользовавшись формой заказа на странице с готовой работой:

<https://studservis.ru/gotovye-raboty/kurovaya-rabota/86018>

Тип работы: Курсовая работа

Предмет: Фармацевтика

ВВЕДЕНИЕ 3

ГЛАВА 1. ПОНЯТИЕ О СВОЙСТВАХ СОЛЕЙ ТЯЖЕЛЫХ МЕТАЛЛОВ: СЕРЕБРА, РТУТИ И МЕДИ 5

1.1. Препараты солей тяжелых металлов: серебро и ртуть 5

1.2. Лекарственные средства из меди и ее солей 10

ГЛАВА 2. ИССЛЕДОВАНИЕ ОСОБЕННОСТЕЙ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ПРЕПАРАТОВ И СРЕДСТВ С СОЛЯМИ СЕРЕБРА, РТУТИ И МЕДИ 15

2.1. Химико-фармацевтические особенности препаратов с солями серебра, ртути и меди 15

2.2. Результаты исследования препаратов с солями серебра, ртути и меди 19

ЗАКЛЮЧЕНИЕ 23

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ 25

ВВЕДЕНИЕ

Актуальность исследования. Она может быть сформулирована как проведение фармакологического анализа целой группы препаратов созданных на основе солей серебра, ртути и меди.

При этом важно помнить, что все три химических элемента в определенных пропорциях являются ядами способными привести к тяжелым последствиям. Самый тяжелый вариант такого последствия – это смерть пациента.

С другой стороны нужно отметить, что соли исследуемых химических элементов имеют довольно широкое применение. Наиболее широко они применяются в косметологии и в обычной медицине.

Исследователи отмечают, что соли хорошо зарекомендовали себя как антисептические вещества. Они довольно хорошо предотвращают развитие болезнетворных процессов в послеоперационный период или при лечении заболеваний ЛОР органов или зубов.

Так же стоит отметить, что соли серебра, ртути и меди оказывают комплексное омолаживающее воздействие на кожу. В сочетании с антибактериальными свойствами этих же солей можно утверждать, что данные вещества являются идеальными образцами для косметологии.

Однако стоит заметить, что серебро и ртуть окружено множеством мифов, легенд или говоря проще множеством неверных толкований и ошибочных суждений. Самым важным из них является вера в то, что препараты серебра, ртути и меди можно принимать в любом количестве и без консультации или контроля врача.

Так же довольно часто сами врачи опасаются выписывать препараты на основе солей ртути или серебра именно из-за опасения, что эти активные вещества могут оказать негативное воздействие на организм человека. При этом стоит отметить, что фармакопея отмечает, что эти препараты безопасны и оказывают лечебное действие при соблюдении дозировки, а так же правил приема этих препаратов и лекарственных средств.

Цель работы – провести анализ лекарственных препаратов и лекарственных форм, содержащих неорганические соли серебра, ртути и меди.

Объект исследования – неорганические соли серебра, ртути и меди.

Предмет исследования – анализ лекарственных препаратов и лекарственных форм, содержащих неорганические соли серебра, ртути и меди.

Задачи исследования:

1. Дать характеристику препаратам на основе неорганических солей серебра и ртути;
2. Дать характеристику препаратам на основе неорганических солей меди;
3. Описать химико-фармакологические характеристики препаратов солей серебра, ртути и меди;
4. Провести анализ препаратов на основе неорганических солей серебра, ртути и меди.

ГЛАВА 1. ПОНЯТИЕ О СВОЙСТВАХ СОЛЕЙ ТЯЖЕЛЫХ МЕТАЛЛОВ: СЕРЕБРА, РТУТИ И МЕДИ

1.1. Препараты солей тяжелых металлов: серебро и ртуть

Серебро (Argentum) [9].

Нитрат серебра, азотнокислое серебро, ляпис (Argentum nitricum). Бесцветные прозрачные кристаллические пластинки без запаха. Нитрат серебра применяется для закапывания в глаза (1-2%) новорожденным в целях предупреждения гонококкового заболевания глаз, для спринцеваний (1: 500 и 1: 2 000) и изредка внутрь в пилюлях по 0,01. Как прижигающее азотнокислое серебро применяется для прижигания бородавок, обильных грануляций в ране («дикое мясо») и т. п. в виде 5-10% растворов или в виде палочек (карандашей). Высшие дозы 0,03-(0,1).

Протаргол (Protargolum seu Argentum proteinicum). Коллоидный препарат серебра. Буро-желтый или коричневый легкий порошок без запаха, слабогорького слегка вяжущего вкуса. Содержит 7,8-8,3% серебра. Применяется в виде глазных капель в 1-5% растворе, в виде компрессов (5-10%), мази (10-15%), полосканий (0,5-1%), спринцеваний (0,25-1%).

Колларгол, или коллоидальное серебро (Collargolum seu Argentum colloidae). Зеленовато- или синевато-черные мелкие пластинки с металлическим отливом. Препарат содержит не менее 70% серебра и 30% белковых веществ. Применяется в виде глазных капель, спринцеваний (1-2%), для внутривенного введения (свежеприготовленные стерильные 1-2% растворы) и в виде 15 % мази для втирания по 3,0 в день. Высшие дозы в вену 0,25-(0,5) [8].

Препараты серебра в слабых концентрациях оказывают вяжущее и антисептическое действие. Колларгол и другие препараты серебра изредка применяют для лечения септических заболеваний.

Свежеприготовленные растворы препаратов серебра иногда вводят в вену, рассчитывая на хорошо выраженное антисептическое действие. Применение в последнем случае должно быть осторожным ввиду возможности общей реакции: потрясающий озноб, синюха и резкое падение сердечной деятельности [3].

Rp. Sol. Argenti nitrici 1: 1 000 100,0

D. in vitro nigro

S. Для промывания мочевого пузыря

Rp. Sol. Argenti nitrici 10% 10,0

D. in vitro nigro

S. Для смазывания обильных грануляций

Rp. Sol. Protargoli 2% 10, 0

D. in vitro nigro S. Глазные капли

Rp. Sol. Collargoli 2% 10,0

DS. Глазные капли или капли в нос

Rp. Sol. Protargoli 1% 50,0

DS Для промывания носовой полости

Rp. Ung. Collargoli 15% 30,0

DS. Мазь

Ртуть (Hydrargyrum) [2].

Цианид ртути, цианистая ртуть (Hydrargyrum cyanatum). Бесцветные просвечивающие кристаллы.

Применяется в виде глазных примочек (1:1 000 и 1:10 000), для спринцеваний в виде 0,1-0,05% растворов, для подкожных впрыскиваний по 0,006 ежедневно или в мышцу по 0,02 через день (на курс 20 инъекций) и для приема внутрь по 0,005-0,01. Высшие дозы под кожу 0,01-(0,03).

Основной цианид ртути, ртуть оксицианистая (Hydrargyrum oxycyanatum). Белый или слегка желтоватый порошок. Основная цианистая ртуть применяется в виде глазных капель (1:2 000-1:5 000), для спринцеваний (1:1 000-1:5 000) и для примочек (1:1 500-1:5 000). Высшие дозы под кожу 0,01-(0,03).

Желтая окись ртути, приготовленная осаждением (Hydrargyrum oxydatum seu praecipitatum flavum).

Тяжелый, весьма тонкий желтый порошок без запаха, не растворяющийся в воде. Желтая окись ртути применяется главным образом для приготовления официальной мази.

Желтая ртутная мазь (unguentum Hydrargyri oxydati flavi). Официальная мазь желто-оранжевого цвета, без запаха, вязкой консистенции, приготовляемая ex tempore. Содержит 2% желтой окиси ртути. Применяется главным образом в глазной практике при воспалении век и конъюнктивы. Одновременно с желтой ртутной мазью нельзя применять препараты иода и брома из-за возможности образования двуиодистой ртути или бромистой ртути – препаратов, обладающих местно сильно раздражающим действием.

Двуиодистая ртуть (Hydrargyrum bijodatum). Мелкий ярко-красный порошок без запаха, почти

нерастворимый в воде и легко растворимый в растворе иодида калия (образует бесцветные растворы). Применяется внутрь в микстурах с йодистым калием по 0,01 на прием. Микстура получается бесцветной и применяется для лечения сифилиса. Высшие дозы 0,02-(0,06).

Соли ртути, так же как и соли других металлов, обладают вяжущим, раздражающим и прижигающим действием. Но, наряду с этим, они действуют и антимикробно. Антимикробное действие препаратов ртути резко ослабевает в присутствии белковых веществ [4].

Вышеперечисленные препараты ртути применяются главным образом с целью бактерицидного (убивающего микробов) действия на различные микроорганизмы.

Острое отравление ртутью сопровождается следующими симптомами: металлический вкус во рту, чувство жжения вследствие прижигания слизистой рта, слюноотделение, боли в животе, икота, понос, частый слабый пульс, сердечная слабость, разбитость, упадок сил, судороги в икрах. При отравлении парами ртути необходимо срочно вызвать врача на дом или обратиться в больницу. В толстых кишках, по месту выведения ртути, происходит расширение сосудов, отек кишечника и омертвление его стенок, кровавый стул. Также поражаются и почки: в моче появляется белок,

1. Беликов, В.Г. Фармацевтическая химия в 2 ч; Учебн. Пособие / В.Г. Беликов. - 4-е изд., перераб. и доп. // М.: МЕДпресс-информ, 2007 - С.624
2. Государственная фармакопея вып. XI. М.: Медицина, 1990. Т.2. с. 154-157 <http://referat.bookap.info/work/368549/Kaliya-acetat-natriya-citrat>
3. Крыльский, Д.В. Практикум по фармацевтической химии: Учебно-методическое пособие / Д.В. Крыльский, А.И. Сливкин, Т.А. Брежнева, Е.Ф. Сафонова, Н.А. Бочарова // Издательско-полиграфический центр ВГУ, 2008 - С.72.
4. Мелентьева, Г.А. Фармацевтическая химия: Учебник / Г.А. Мелентьева, Л.А. Антонова. - 2-е изд., перераб. и доп. // М.: Медицина, 1993 - 576 с.
5. Государственная фармакопея 11 издания выпуск 1 стр. 194, 198;
6. Государственная фармакопея 11 издания выпуск 2 стр. 140;
7. Кульбах В.О. Фармацевтическая химия / Медицина, 1966 г. С. 225;
8. Глуценко Н.Н., Плетенева Т.В., Попков В.А. 2004г. С.146;
9. Фармацевтическая химия Арзамасцев А.П. 2004 с. 640;

Эта часть работы выложена в ознакомительных целях. Если вы хотите получить работу полностью, то приобретите ее воспользовавшись формой заказа на странице с готовой работой:

<https://studservis.ru/gotovye-raboty/kurovaya-rabota/86018>