



ХЛОРИД СЕРЕБРА

Хлорид серебра(I) — неорганическое бинарное соединение серебра с хлором, серебряная соль хлороводородной (соляной) кислоты, представляет собой белый порошок или бесцветные кристаллы.

Используется в авиационной промышленности и оптике

Формула — AgCl

[Техническая консультация](#)

Типовые характеристики

Наименование показателя	Содержание
Массовая доля хлорида серебра (AgCl), %, не менее	99,0
Массовая доля серебра (Ag), %, не менее	74,5
Массовая доля нитратов (NO ₃), %, не более	0,05
Массовая доля железа (Fe), %, не более	0,005
Массовая доля меди (Cu), %, не более	0,005



НИТРАТ СЕРЕБРА

Наименование: Серебра нитрат (Argentnitras)

Фармакологическое действие:

В небольших концентрациях серебра нитрат оказывает вяжущее и противовоспалительное действие, в более крепких растворах прижигает ткани. Обладает бактерицидными (уничтожающими бактерии) свойствами.

Показания к применению:

Применяют наружно при эрозиях (поверхностном дефекте слизистой оболочки), язвах, избыточных грануляциях (образовании соединительной ткани на месте раневой поверхности), трещинах, при остром конъюнктивите (воспалении наружной оболочки глаза), трахоме (инфекционном заболевании глаз, которое может привести к слепоте), при хроническом гиперпластическом ларингите (хроническом воспалении гортани, сопровождающемся образованием в ней воспалительных складок и валиков) и т. п. Назначают в виде водных растворов, мазей, а также в виде ляписных карандашей.

Способ применения:

Наружно для смазывания кожи и для прижиганий применяют 2-10% раствор, 1-2% мазь; для смазывания слизистых оболочек — 0,25-2% раствор.

Ранее иногда назначали при хроническом гастрите и язвенной болезни желудка в качестве противовоспалительного средства внутрь в виде 0,05% раствора по 10-20 мл (0,005-0,01 г) взрослым за 15 мин до еды. Раствором (2%) серебра нитрата ранее широко пользовались для профилактики бленнореи (острого гнойного воспаления наружной оболочки глаз) у новорожденных. Для этого сразу после рождения ребенку протирают веки ватой (отдельным тампоном каждый глаз), слегка оттягивают нижнее веко, приподнимают верхнее и выпускают из стерильной пипетки на конъюнктиву (наружную оболочку глаза) по одной капле 2% раствора серебра нитрата. После этого осторожно отпускают веки.

После закапывания глаза не промывают. Раствор серебра нитрата должен быть свежим (однодневный), не содержать осадка. В настоящее время для этой цели пользуются 30% раствором сульфацила или другими антибактериальными препаратами. Высшие дозы для взрослых внутрь: разовая — 0,03 г, суточная — 0,1 г.



ХЛОРИД СЕРЕБРА, НИТРАТ СЕРЕБРА, ОКСИД СЕРЕБРА

Побочные действия:

Не выявлено.

Противопоказания:

Не установлены.

Форма выпуска:

0,05% и 2% растворы и в виде ляписного карандаша.

Условия хранения:

Список А. В хорошо закупоренных банках с притертой пробкой в защищенном от света месте. Карандаши ляписные - в пеналах из полиэтилена в прохладном, защищенном от света месте.

Синонимы:

Ляпис, Серебро нитратное.

Состав:

Твердая белая или серовато-белая палочка конической формы с закругленной вершиной. Содержит 0,18 г серебра нитрата.

ОКСИД СЕРЕБРА

Оксид серебра - химическое соединение, состоящее из серебра и кислорода. Существует несколько видов оксидов серебра, но практическое значение имеет только один - оксид одновалентного серебра, его формула - Ag_2O .

Офис в Москве: +7 495 790 14 52, +7 495 149 86 99 (доб. 7641, 5054, 9874, 5566, 3547), +7 499 558 38 29, dann-25@bk.ru Отдел логистики: +7 495 149-86-99
Офис в Санкт-Петербурге: +7 812 317 28 28, +7 812 317 28 88, masla.kondor@yandex.ru - по вопросам приобретения масел, смазок, смазочных материалов и подбора аналогов



ХЛОРИД СЕРЕБРА, НИТРАТ СЕРЕБРА, ОКСИД СЕРЕБРА

Это кристаллы буро-черного оттенка с кубической кристаллической решеткой, довольно тяжелые (плотность - 7,1 - 7,4 г/см³). По электропроводности оксид сравним с чистым металлом. Это довольно неустойчивое соединение. Как и многие другие соединения серебра, оно постепенно разрушается под прямыми солнечными лучами - можно заметить потемнение вещества на солнце.

В воде не растворяется, хотя и придает ей слабощелочную реакцию: при реакции оксида с водой в небольших количествах образуется гидроксид серебра, который растворим чуть лучше. В целом это малорастворимое вещество - оно плохо растворяется во всех растворителях, кроме тех, с которыми вступает в химическую реакцию (это многие кислоты, растворы цианидов и др.).

При нагревании до 300 градусов Цельсия разлагается на серебро и кислород. В связи с этим оксид серебра используется в качестве антисептического средства: атомарный кислород, который он выделяет при распаде, обладает мощным обеззараживающим эффектом.