

Министерство здравоохранения и социального развития Республики Казахстан
Южно-Казахстанская государственная фармацевтическая академия

Тема: **Неорганические лекарственные вещества.**
Соединения элементов первой и второй групп.

Выполнила: Бектураева М.

Группа: 403 ТФПр

Проверил преп.: **Асильбекова А**

г. Шымкент 2016

- ▶ Введение

- ▶ **1. Химическая технология**
- ▶ 2. Неорганические лекарственные средства
- ▶ А) **Магния пероксид**
- ▶ Б) **Калия перманганат**
- ▶ В) **Натри сульфат**

- ▶ **3. Производство неорганических веществ**

- ▶ **1. Химическая технология** — наука о наиболее экономичных и экологически целесообразных методах и средствах переработки сырых природных материалов в продукты потребления и промежуточные продукты.
- ▶ Неорганическая химическая технология включает переработку минерального сырья (кроме металлических руд), получение кислот, щелочей, минеральных удобрений.
- ▶ Ещё в XV в. в Европе стали появляться мелкие специализированные цеха по производству кислот, солей, щелочей, фармацевтических препаратов. В России в конце XVI — начале XVII вв. получило развитие собственное производство красок, селитры, порохов, а также соды и серной кислоты.

▶ Неорганические лекарственные средства

▶ **Магния пероксид**

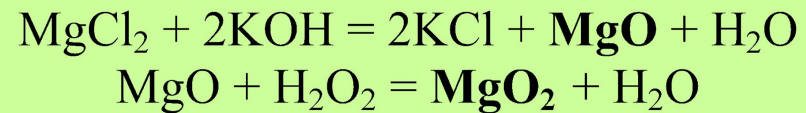
▶ **Magnesii peroxydum**

▶ **MgO₂ · MgO**

Препарат содержит не менее **25%** магний пероксида MgO₂ и **75%** магний оксида MgO.

▶ **Получение**

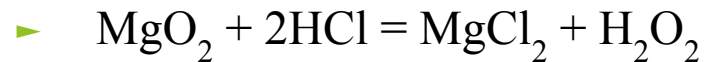
▶ **1. Взаимодействие магний хлорида со щелочью и гидроген пероксидом при температуре 7–8 °С:**



2. Электролиз 20%-ного раствора магний хлорида MgCl₂; при этом на катодe образуется MgO₂.

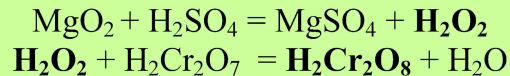
▶ Свойства

- ▶ **Описание.** Магния пероксид представляет собой *белый кристаллический порошок* без запаха.
- ▶ **Растворимость.** *Практически нерастворим в воде*, растворим в минеральных кислотах и кипящей ацетатной кислоте CH_3COOH с выделением H_2O_2 :



▶ Идентификация

- ▶ **1. Реакция на H_2O_2** (после растворения в минеральной кислоте). Образование *надхромовых кислот* при взаимодействии с калий дихроматом $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ в сульфатнокислой среде H_2SO_4 в присутствии эфира; наблюдается появление *синего окрашивания эфирного слоя* (химизм см. гидроген пероксид H_2O_2).



- ▶ **Хранение.** В плотно укупоренных контейнерах, защищающих от действия влаги и углекислого газа.
- ▶ **Применение.** **Антисептическое и адсорбционное средство.**
- ▶ Магния пероксид применяют орально по **0,25–0,5 г 3–4 раза в день** в качестве антисептического средства при кишечно-желудочных заболеваниях (диспепсия, брожение в желудке, понос).

▶ Калия перманганат

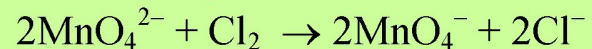
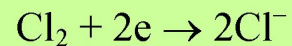
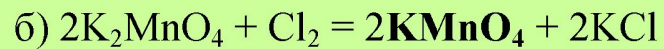
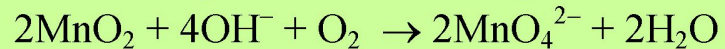
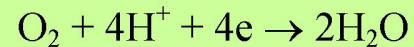
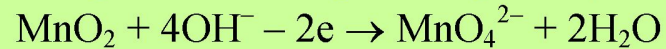
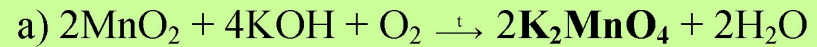
▶ Kalii permanganas

▶ Kalium hypermanganicum

▶ В природе Манган встречается в виде минерала *пиролюзита* MnO_2 .

▶ Получение

▶ **1. Сплавление пиролюзита со щелочью в присутствии окислителей.** При продувании *горячего воздуха* образуется *манганат* K_2MnO_4 (зеленого цвета), который под действием сильного окислителя окисляется до *перманганата* $KMnO_4$ согласно схемам:



▶ $KMnO_4$

Не менее **99,0%**

► **Свойства**

- **Описание.** *Темнофиолетовые или красно-фиолетовые кристаллы* или мелкий кристаллический порошок с металлическим блеском. При растирании с некоторыми органическими веществами и различными восстановителями (сера, активированный уголь) может произойти взрыв. При нагревании до температуры 240 °С разлагается (внутримолекулярная ОВР):



- **Растворимость.** *Растворим в воде*, легко растворим в кипящей воде, этаноле и ацетоне.
- **Хранение.** В банках с оранжевого стекла с пластмассовыми пробками, в защищенном от света месте.
- **Применение. Антисептическое средство.**
- Применяют для промывания ран (**0,1–0,5%** растворы), для полоскания горла и ротовой полости (**0,01–0,1%** растворы); для смазывания ожогов и язв (**2–5%** растворы) (кожа подсушивается и не образуются пузыри); для спринцеваний и промываний в гинекологической и урологической практике (**0,02–0,1%** растворы). При отравлениях алкалоидами, цианидами и фосфором промывают желудок **0,02–0,1%**-ными растворами препарата.
- Антимикробное действие можно объяснить выделением *атомарного Оксигена* при растворении препарата в воде: $\text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{O} = 2\text{KOH} + 2\text{MnO}_2 + 3\text{O}$

▶ **Natrii sulfas**

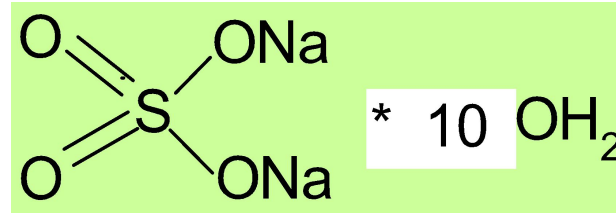
▶ **Natrium sulfuricum**

▶ **Sal mirabile Glauberi**

▶ **Глауберова соль**

▶ **Химическое название:** натрий сульфат декагидрат

▶ **Структурная формула:**



▶ **Нахождение в природе.** В природе натрия сульфат встречается в виде минералов: $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ – мирабилит, Na_2SO_4 – тенардит, $\text{CaSO}_4 \cdot \text{Na}_2\text{SO}_4$ – глауберит, $\text{MgSO}_4 \cdot \text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ – астраханит и др.

▶ **Впервые Na_2SO_4 получил в 1658 году химик и аптекарь Глаубер путем взаимодействия поваренной соли NaCl с серной кислотой H_2SO_4**

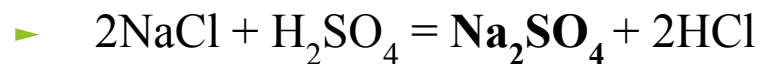
▶ **Натри сульфат**

▶ **$\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$**

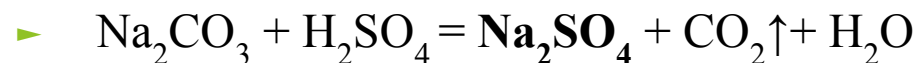
► **Получение**

► **1. Очистка и перекристаллизация природных минералов.**

► **2. Как побочный продукт при получении хлороводорода сульфатным методом (аналогично методу Глаубера):**



► **3. Из натрий карбоната Na_2CO_3 действием сульфатной кислоты H_2SO_4 (для медицинских целей, наименее загрязненный):**



► **Свойства**

► **Описание.** *Бесцветные прозрачные кристаллы, легко выветривающиеся на воздухе, горько-соленого вкуса. При нагревании до 33 °С плавится в своей кристаллизационной воде. При 35 °С переходит в гептагидрат $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$. Безводный Na_2SO_4 плавится при 884 °С.*

► **Растворимость.** *Хорошо растворим в воде. Водные растворы имеют нейтральную реакцию (соль, образованная катионом сильного основания и анионом сильной кислоты, гидролизу не подвергается и имеет $\text{pH} = 7$). В спирте нерастворим*

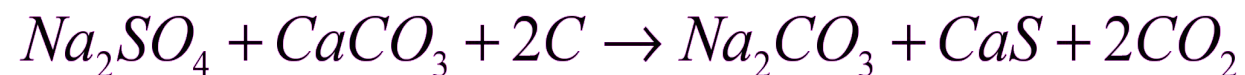
- ▶ **Хранение.** В хорошо укупоренных контейнерах, в прохладном месте.
- ▶ **Применение. Слабительное средство.**
- ▶ Применяют как *слабительное средство* внутрь орально по **15–30 г** на прием; как *противоядие* при отравлении солями Бария и Плюмбума (образует нерастворимые соли BaSO_4 и PbSO_4).

► **Производство неорганических веществ**

- К производству неорганических веществ относится большая группа производств простых веществ и огромного класса неорганических соединений. В эту группу производств входят технологические процессы, основанные на физических, физико-химических и химических свойствах используемого сырья, побочных и целевых продуктов. Химическая концепция любого производства опирается на ту совокупность химических превращений, которые можно реализовать технологически с эффективными экономическими показателями. При организации производства неорганических веществ используют высокотемпературные процессы, электролиз растворов и расплавов, растворение и кристаллизацию, катализ.

► **Кальцинированная сода.**

- Углекислая сода (карбонат натрия) была известна еще в глубокой древности. Издавна соду получали из золы морских и солончаковых растений и извлекали из природных содовых озер. Кальцинированная сода встречается в природе главным образом в соляных пластах и отложениях троны (минерала состава $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot \text{NaHCO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$). Её использовали в стеклоделии и в качестве моющего средства. К концу XVIII века эти источники уже не могли удовлетворить возрастающую потребность в соде. В 1775 году французский фармацевт Леблан предложил получать соду прокаливанием смеси сульфата натрия, измельченного мела или известняка и угля согласно реакции:



▶ **Применение соды.**

- ▶ Крупнейшими потребителями соды являются химическая, металлургическая и другие отрасли промышленности.
- ▶ В химической промышленности сода применяется для получения каустической соды, гидрокарбоната натрия, моющих средств, соединений хрома, сульфитов и фторидов, фосфатов, нитрита натрия, натриевой селитры.
- ▶ Также карбонат натрия используется при производстве листовых, прокатных, светотехнических стекол, силикатной глыбы, бутылок, хрусталя, сортовой посуды и др. В состав всех этих продуктов и изделий сода входит в виде Na_2O

В медицинской промышленности сода применяется в производстве медикаментов.

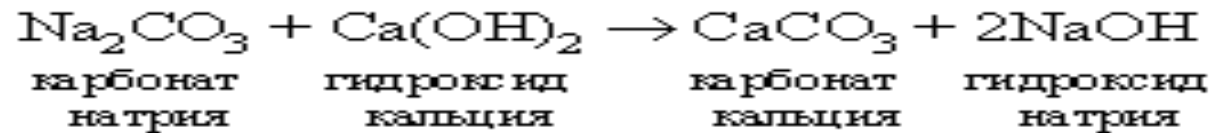
▶ **Поташ.**

- ▶ Хотя в химической промышленности поташом называют главным образом карбонат калия (K_2CO_3), в сельском хозяйстве это наименование охватывает все соли калия, идущие на изготовление удобрений, но в основном хлорид калия (KCl) с небольшой примесью сульфата калия (K_2SO_4).
- ▶ Обычные способы получения поташа — электролизный процесс с участием гидроксида калия и более распространенный процесс на основе химического взаимодействия смеси хлорида калия и карбоната магния с диоксидом углерода. В результате этой реакции образуется нерастворимая двойная соль гидрокарбоната калия и карбоната магния, которая при нагревании разлагается на карбонаты калия и магния, воду и диоксид углерода.
- ▶ Карбонат калия применяется в производстве стекла, солей калия, красителей и чернил. Карбонат калия — важный компонент специальных стекол, например оптических и лабораторных.

► **Каустическая сода (едкий натр).**

Гидроксид натрия NaOH получил свое название по причине сильного разъедающего действия на животные и растительные ткани.

- Каустическую соду получают либо путем электролиза раствора хлорида натрия (NaCl) с образованием гидроксида натрия и хлора, либо, реже, с помощью более старого способа, основанного на взаимодействии раствора кальцинированной соды с гашеной известью. Большое количество производимой в мире кальцинированной соды используется для получения каустической соды.
- *Взаимодействие раствора кальцинированной соды с гашеной известью.*
- Каустическую соду получают из кальцинированной на установке периодического или непрерывного действия. Процесс обычно проводят при умеренных температурах в реакторах, оборудованных мешалками. Реакция образования каустической соды представляет собой реакцию обмена между карбонатом натрия и гидроксидом кальция:



▶ Список литературы

- ▶ 1. А. Т. Бурбелло, А. В. Шабров, П. П. Денисенко. «Современные лекарственные средства. Новейший фармакологический справочник». Москва, 2006г.
- ▶ 2. М. Д. Гаевый, П. А. Галенко - Ярошевский, В. И. Петров, Л. М. Гаевая. «Фармакология с рецептурой». Ростов - на - Дону, 2002г.
- ▶ 3. Д. А. Харкевич «Фармакология». Москва, 1987г.
- ▶ 4.
<http://www.myshared.ru/search/?q=%D0%BD%D0%B5%D0%BE%D1%80%D0%B3%D0%B0%D0%BD%D0%B8%D1%87%D0%B5%D1%81%D0%BA%D0%B8%D0%B5+%D0%BB%D0%B5%D0%BA%D0%B0%D1%80%D1%81%D1%82%D0%B2%D0%B5%D0%BD%D0%BD%D1%8B%D0%B5+%D1%81%D1%80%D0%B5%D0%B4%D1%81%D1%82%D0%B2%D0%B0>