

Химия вокруг нас



Работа учеников 9 класса «В»
МБОУ «СОШ №25» г.Набережные Челны
Давлиев Камиль и Юманьков Антон

Меню

11.1. Углеродное волокно

◆ получение

◆ применение

22.2. Тефлон

◆ свойства

33.3. Фосфор

◆ получение

44.4. Сода

◆ примечание

55.5. Озон

◆ применение

66. Аммиак

◆◆ применение

◆ интересные
факты

7. Известь

◆ негашённая
известь

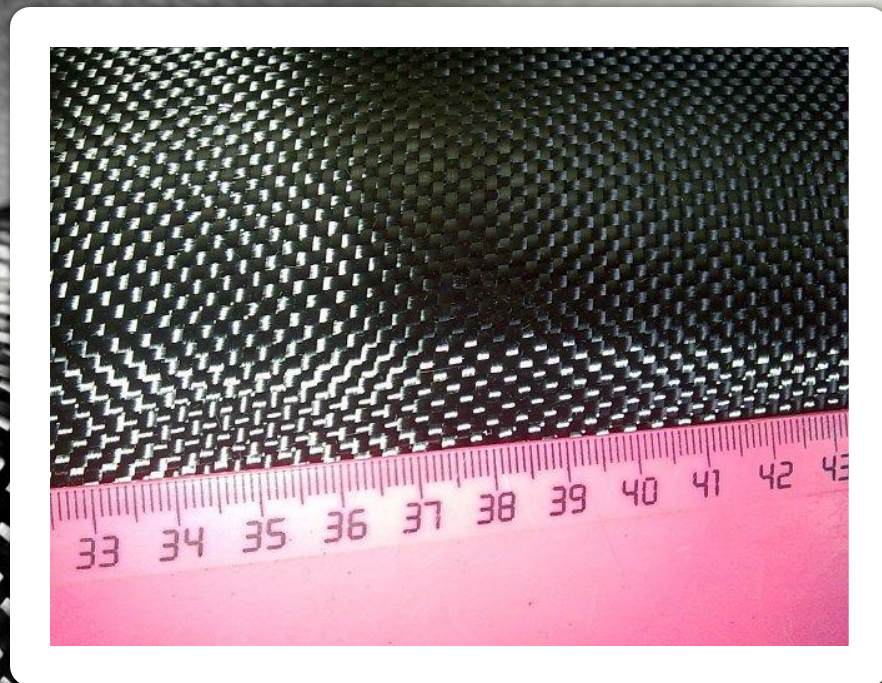
◆ ◆ применение

◆◆ гашённая известь

◆ ◆ применение

Углеродное волокно

Углеродное волокно — материал, состоящий из тонких нитей диаметром от 3 до 15 МИКРОН — материал, состоящий из тонких нитей диаметром от 3 до 15 микрон, образованных преимущественно атомами углерода — материал, состоящий из тонких нитей диаметром от 3 до 15 микрон, образованных преимущественно атомами углерода. Атомы углерода объединены в микроскопические кристаллы, выровненные параллельно друг другу. Выравнивание кристаллов придает ВОЛОКНУ большую прочность на растяжение.



ные волокна

характеризуются высокой силой

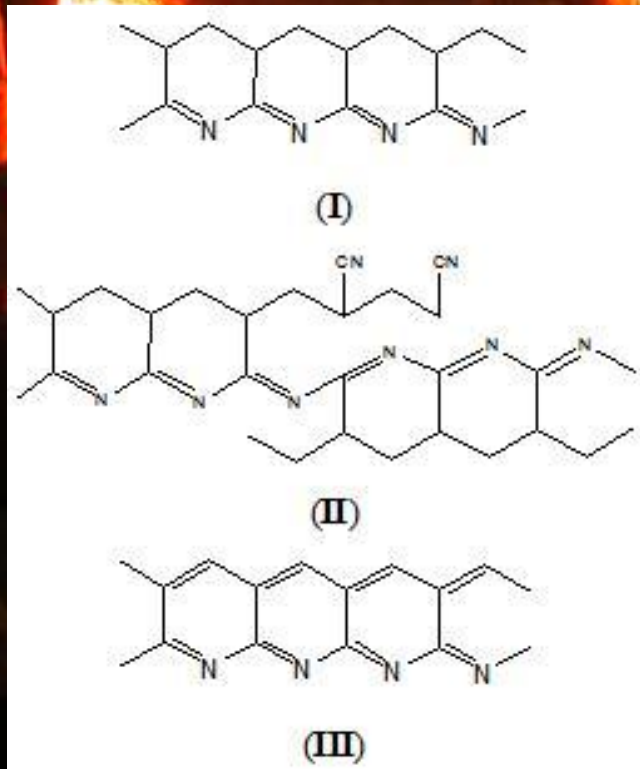


Получение

УВ добывают после 3-х стадий нагревания.

1-ая стадия, смесь нагревают до 90 градусов.

2-ая стадия, получившуюся смесь нагревают до 900 градусов.



3-ья стадия, смесь нагревают до 1200 градусов и растягивают на тонкие нити.



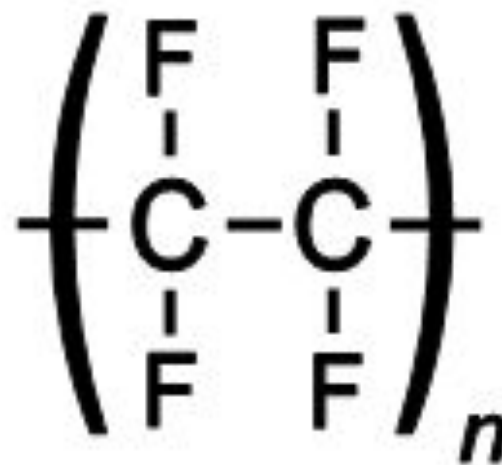
Применение

- УВ нашло свое применение в машиностроении из-за своих свойств.
- УВ обычно получают термической обработкой химических или природных органических волокон, при которой в материале волокна остаются главным образом атомы углерода.



Тефлон(Политетрафторэтилен)

Тефлон применяют в химической промышленности, в химической, электротехнической и пищевой промышленности, в медицине, в транспортных средствах, в военных целях, в основном в качестве покрытий. Наибольшую известность тефлон получил благодаря широкому применению в производстве посуды с антипригарным покрытием.



Свойства

- **Физические**

Тефлон — белое, в тонком слое прозрачное вещество, по виду напоминающее парафин — белое, в тонком слое прозрачное вещество, по виду напоминающее парафин или полиэтилен. Обладает высокой тепло- и морозостойкостью, остается гибким и эластичным при температурах от -70 до $+270$ °С, прекрасный изоляционный материал.

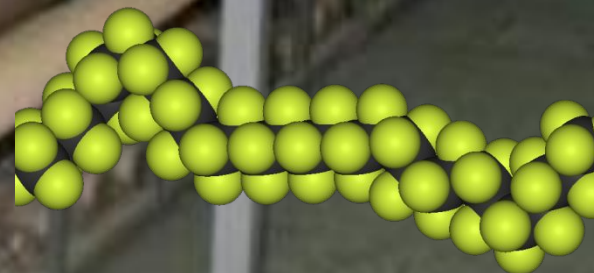
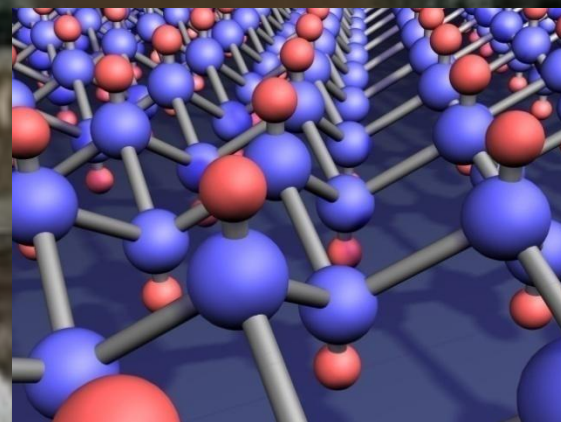
- **Химические**

По своей химической стойкости превышает все известные синтетические материалы и благородные металлы своей химической стойкости превышает все известные синтетические материалы и благородные металлы. Не



ается под

влиянием щелочей своей химической



Фосфор

Самый распространенный способ применения в быту фосфора, а именно красного фосфора – это спички. Он используется на чиркалке и на самой палочке.

Формула



Получение

Красный фосфор

получают в лабораторных условиях при возгорании белого фосфора без доступа воздуха.



Сода(Пищевая) NaHCO_3

Гидрокарбонат натрия NaHCO_3 (другие названия: питьевая сода, **пищевая сода**, бикарбонат натрия, натрий двууглекислый) — кислая соль, бикарбонат натрия, натрий двууглекислый) — кислая соль угольной кислоты и натрия. Обычно представляет собой мелкокристаллический порошок белого цвета. Используется в пищевой промышленности, в кулинарии, в медицине как нейтрализатор ожогов кожи человека кислотами и снижения



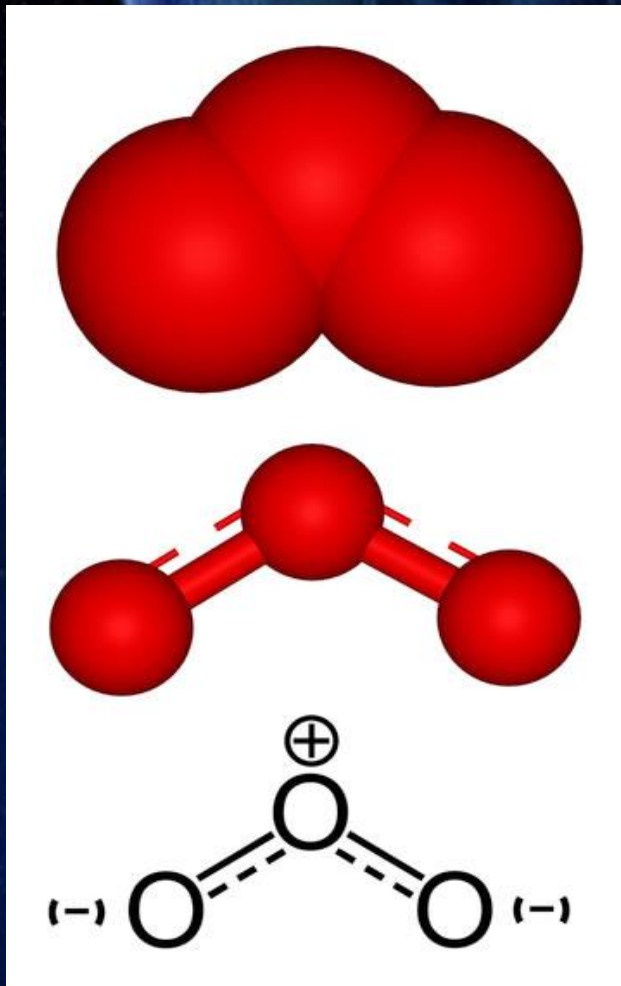
Примечание



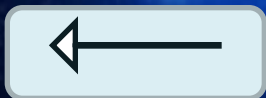
Сода, из-за своих соединений, очень опасна в плане взрывоопасности. При взаимодействии с огнем, сода начинает воспламеняться или же взрываться.



Озон



- **Озон** – тяжёлый газ с сильными окисляющими свойствами. Обладает специфическим запахом и голубоватым оттенком. Химическая формула озона – O₃.
- В последнее время природоохранные организации всё чаще говорят о возникающих в атмосфере Земли «озоновых дырах», угрожающих экологии нашей планеты. Как известно, озон защищает нас от губительного воздействия сильного ультрафиолета, поступающего от Солнца. Не будь этого газа в верхних слоях атмосферы, солнечные лучи давно бы нанесли всему живому непоправимый вред.
- Более того, озон в последнее время всё чаще применяется в быту: он является сильным антисептиком, с помощью него часто обеззараживают воду и воздух. Все эти факторы говорят в «защиту» озона: создаётся впечатление, что этот газ обладает исключительно позитивным влиянием на здоровье человека.



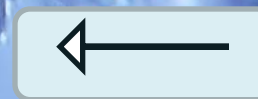
Применение

Тем не менее, при всей своей опасности, озон нередко можно встретить в нашей повседневной жизни. Он является сильным окислителем: с помощью него можно стерилизовать медицинские приборы, отбеливать ткани и бумагу, стерилизовать помещения. На основе озона производятся некоторые медицинские препараты, так что он уже успел внести неплохой вклад в наше здоровье.



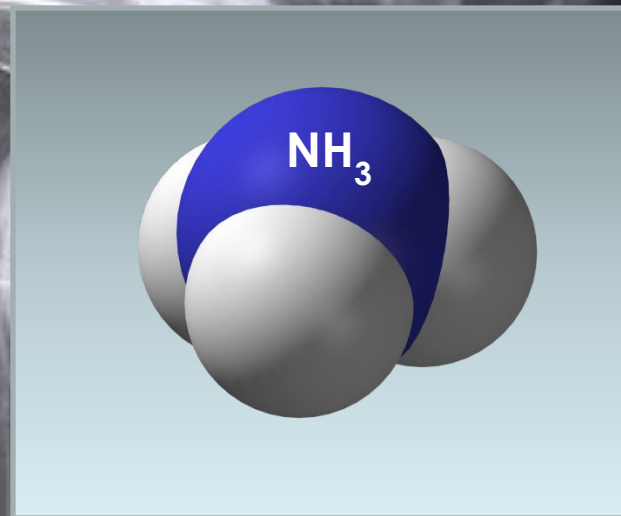
Озонотерапия

- Однако право использовать озон в медицине до сих пор оспаривается. Существует отдельное направление в лечении, которое так и называется – «**озонотерапия**». Это метод физиотерапевтического. Это метод физиотерапевтического воздействия на организм с применением озона. Это метод физиотерапевтического воздействия на организм с применением озона, получаемого с помощью медицинского озонатора из кислорода. Некоторые врачи утверждают, что этот «**тяжёлый газ**» может применяться и внутривенно, и экстракорпорально, при этом принося немалую пользу человеку.
- Существуют и противники этого мнения, говорящие совершенно обратное: озон, введённый в организм, может вызывать у человека **мутации** и осложнения уже существующих болезней. Как минимум, от озона просто не будет никакого эффекта, а это значит, что лекарственные препараты с его содержанием совершенно бессмысленны.
- В большинстве стран в государственных больницах **озонотерапия** уже не приветствуется. В частных клиниках она всё ещё возможна, но больной должен быть проинформирован о возможных последствиях и дать своё письменное согласие на лечение.



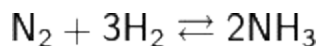
Аммиак

Аммиак — это бесцветный газ с очень резким запахом. Длительное вдыхание аммиака может вызвать смерть. Незначительные количества аммиака присутствуют в воздухе при разложении животных и растительности. В незначительных количествах он может входить в состав дождевой воды.



Получение

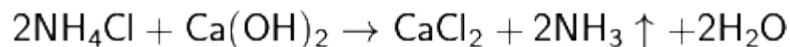
•Промышленный способ получения аммиака основан на прямом взаимодействии водорода и азота:



•Для получения аммиака в лаборатории используют действие сильных щелочей на соли аммония:



•Обычно лабораторным способом аммиак получают слабым нагреванием смеси хлорида аммония с гашеной известью.



Применение

- После сжатия и охлаждения аммиак превращается в жидкость, напоминающую воду, но кипящую при температуре минус 34°C . По окончании сжатия аммиак испаряется. При этом он поглощает много тепла. Вот почему его используют в холодильниках.
- Аммиак «домашнего применения», который может быть у тебя дома — это водный раствор аммиака. Его добавляют в воду во время стирки.





Применение



- Хлорид аммония применяется в сварке, при изготовлении сухих источников питания и в медицине.
- Сульфат аммония является хорошим удобрением. Нитрат аммония используется как удобрение и как взрывчатое вещество.



Применение

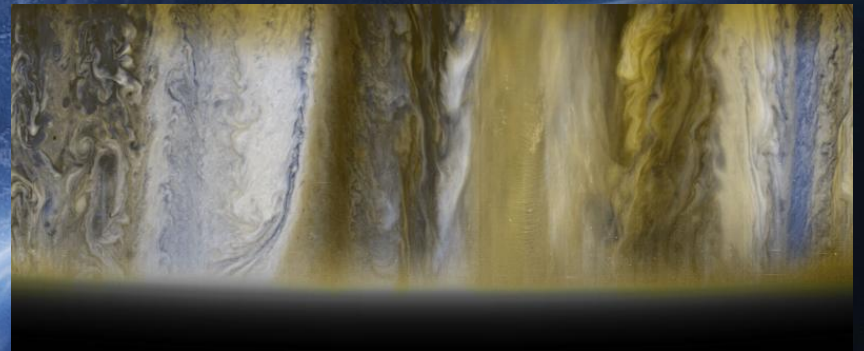
- В медицине • В медицине 10 % раствор аммиака, чаще называемый нашатырным спиртом, применяется при обморочных состояниях (для возбуждения дыхания), для стимуляции рвоты, а также наружно — невралгии, миозиты, укусах насекомых, для обработки рук хирурга. При неправильном применении может вызвать ожоги пищевода и желудка (в случае приёма неразведённого раствора) Нашатырный спирт также содержит карбонат аммония.
- Пары нашатырного спирта способны изменять окраску цветов. Например, голубые и синие лепестки становятся зелеными, ярко красные — черными.





Интересные факты

- Некоторые цветы, не имеющие запаха от природы, после обработки аммиаком начинают благоухать. Например, приятный аромат приобретают астры.
- Облака Юпитера состоят из аммиака.



Известь

• **Известь** (из греч. (из греч. ἄσβεστος «неугасимый»)) — материал, получаемый путем обжига (не до расплава) карбонатных горных пород

(известняков (из греч. ἄσβεστος «неугасимый»)) — материал, получаемый путем обжига (не до расплава) карбонатных горных пород

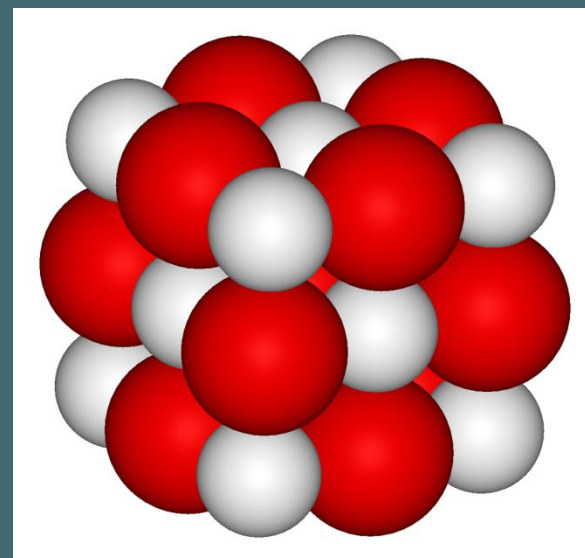
(известняков, мела). По химическому составу она почти полностью состоит из свободных оксидов кальция и магния с преимущественным содержанием CaO. Применяется в строительстве, а также для получения различных химических веществ, некоторые из которых также носят название «известь».



Негашёная известь (Оксид кальция)

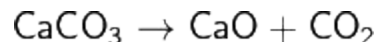


Оксид кальция — белое кристаллическое вещество, кристаллизующееся в кубической гранецентрированной кристаллической решетке, по типу [хлорида натрия](#).

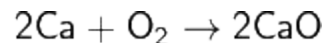


Получение

- В промышленности оксид кальция получают термическим разложением известняка ([карбоната кальция](#)):

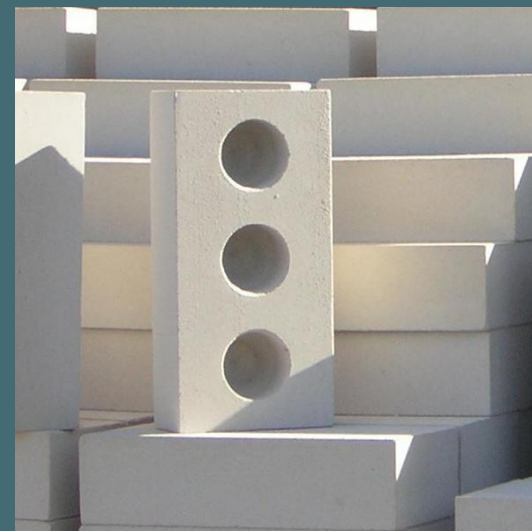


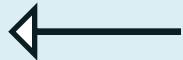
- Также оксид кальция можно получить при взаимодействии простых веществ:



Применение

- Основные объёмы используются в строительстве при производстве [Силикатного кирпича](#).
- Основные объёмы используются в строительстве при производстве Силикатного кирпича. Раньше известь, так же использовали в качестве известкового [цемент](#). Однако в настоящее время известковый цемент при строительстве жилых домов стараются не применять, так как полученные строения обладают способностью впитывать и накапливать сырость.
- Категорически недопустимо использование известкового цемента при кладке печей — из-за термического разложения и выделения в воздух удушливого диоксида углерода.
- Некоторое применение также находит в качестве доступного и недорогого [огнеупорного материала](#)





Применение

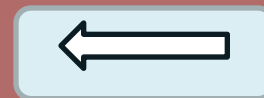
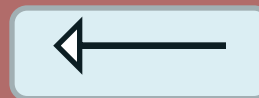
- В небольших количествах оксид кальция также используется в лабораторной практике для осушения веществ, которые не реагируют с ним.
- В пищевой промышленности •
В пищевой промышленности зарегистрирован в качестве пищевой добавки E-529.
- В промышленности для удаления диоксида серы из дымовых газов, как правило используют 15 % водной раствор.
- Так же используется в «самогреющей» посуде.



Гашёная известь (Гидроксид кальция)

Ca(OH)₂

Химическое вещество, сильное основание Химическое вещество, сильное основание. Представляет собой порошок белого цвета Химическое вещество, сильное основание. Представляет собой порошок белого цвета, плохо растворимый в воде. Гидроксид кальция является довольно сильным основанием, из-за чего водный раствор имеет щелочную реакцию. Растворимость падает с ростом



температуры

Получают путём взаимодействия оксида кальция (негашёной извести) с водой (процесс получил название «гашение извести»):
$$\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca(OH)}_2$$



Применение



- При побелке помещений.
- При побелке деревянных заборов и обмазывании стропил — для защиты от гниения и возгорания.
- Для приготовления известкового строительного раствора.
- Для приготовления силикатного бетона. Состав силикатного бетона одинаков с составом известкового строительного раствора, однако он готовится другим методом.





Применение



- Для устранения карбонатной жёсткости воды (умягчение воды). Реакция идёт по уравнению: $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow 2\text{CaCO}_3\downarrow + 2\text{H}_2\text{O}$.
- Для производства хлорной извести.
- Для производства известковых удобрений.
- Каустификация •
Каустификация карбоната натрия •
Каустификация карбоната натрия и калия.
- Дубление кож.
- В пищевой промышленности
 - В пищевой промышленности зарегистрирован в качестве пищевой добавки E526.

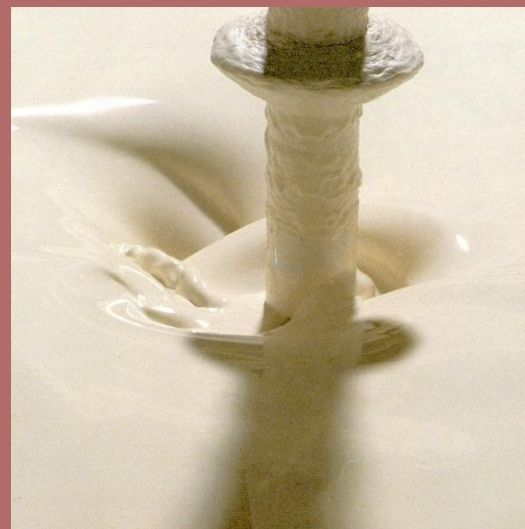
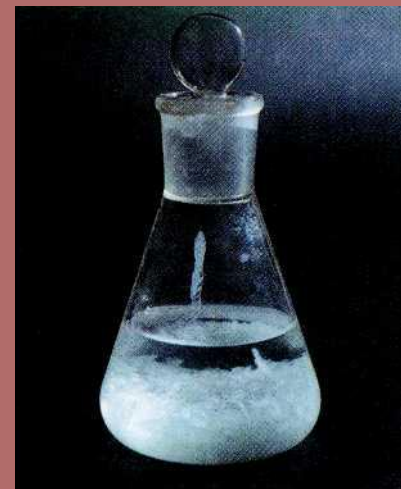




Применение



- Известковая вода — прозрачный раствор гидроксида кальция. Она используется для обнаружения углекислого газа. При взаимодействии с ним она мутнеет, так как образуется нерастворимый карбонат кальция: $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3\downarrow + \text{H}_2\text{O}$.
- Известковое молоко — взвесь (суспензия) гидроксида кальция в воде, белая и непрозрачная. Она используется для производства сахара и приготовления смесей для борьбы с болезнями растений, побелки стволов.





Применение



- В стоматологии —
для дезинфекции корневых каналов зубов.



Спасибо за внимание

