

Применяйте нейтральные или слабощелочные вещества. Щелочь можно применять, например, для удаления жирной пленки в ванной. Для удаления налета используйте кислоту, но помните, что обычный материал, скрепляющий плитку, не выдерживает воздействия кислоты, поэтому поверхность перед очисткой надо тщательно сполоснуть водой. Вода проникает в поры материала, и кислота его не разрушает.

КИРПИЧ

Кирпич — это пористый материал, который поглощает воду. Но, тем не менее, он быстро высыхает, не набухает и не плесневеет от влаги. Обычно кирпич обрабатывают раствором силикона перед кладкой, так что к нему прилипает меньше цемента.

Из кирпичей кладут стены в сухих и влажных помещениях. Иногда кирпичную поверхность штукатурят. В помещении стену из кирпича можно покрасить или поклеить обоями. Также стену можно обработать мастикой на водной основе, маслом или грунтовкой. Вещества заполняют поры в кирпиче и не дают грязи в них проникнуть.

• Очистка кирпичных поверхностей

Способ ухода за поверхностью зависит от того, чем она покрыта. Необработанную поверхность надо часто пылесосить, так как грязь забивается в поры в кирпиче. Но ее не следует мыть. Покрашенная поверхность очищается так же, как и все остальные покрашенные поверхности.

ПЕСЧАНИК (ИЗВЕСТКОВЫЙ)

«Сырьем» здесь является кварцевый песок, негашеная известь и вода. Этот камень обжигают под давлением при температуре 160–200 градусов Цельсия. Его используют для отделки фасадов. В помещении его обычно красят.

БЕТОН

Бетон (в качестве строительного материала) делится в соответствии с весом и назначением на легкий, нормальный и тяжелый. Легкий бетон используется для изготовления стен, внутренних стен и потолочных элементов и блоков. Нормальный бетон предназначен для изготовления несущих конструкций, а тяжелый, например, — для конструкций, защищающих от радиации.

Из бетона делают стены в гаражах, на складах, котельных и т.п. Необработанная бетонная поверхность пориста и хорошо впитывает воду и грязь. Сам бетон тоже является источником грязи. Чтобы облегчить уборку, можно покрыть бетонную поверхность краской, лаком и обработать веществом, связывающим пыль.

Это вещество не образует защитной пленки, поэтому оно не предотвращает впитывание в поверхность разрушающих кислот,

жиров и масел. Его можно применять там, где используется метод сухой уборки. Бетон можно обработать водорастворимой или водонерастворимой краской или лаком.

Также можно использовать бетон с кусочками камня.

ПРИРОДНЫЙ КАМЕНЬ



У природного камня приятный внешний вид, и он не подвержен воздействию воды и огня. Из него часто делают стены в прихожих, комнатах ожидания, ванных. Все типы природных камней (гранит, мрамор, агиллит) используются для покрытия стен помещений. Полированные панели из натурального камня легко чистятся в уборке.

При изготовлении мебели камень используется для кухонных столешниц, емкостей в ванных, карнизов, полок и каминов. Все виды строительного камня могут быть использованы для изготовления мебели. Для быстро изнашиваемых поверхностей рекомендуются гранит или другой прочный камень.

Если вы выбираете мрамор, он должен иметь матовую поверхность. При этом камень надо обработать веществом, не позволяющим грязи проникать в поры. Полированный мрамор можно использовать для мало изнашиваемых поверхностей. Полированный гранит может использоваться везде.

Агиллитовые панели очень часто используют для покрытия стен (особенно в ванных).

Для удаления известнякового налета с агиллитовой поверхности можно использовать слабокислый раствор. После этого поверхность надо нейтрализовать.

Плитки терраццо делаются из мрамора, мраморного порошка и полиэфирной смолы. По виду они напоминают мрамор и используются как мрамор. Их износостойкость такая же, как у мрамора, но из-за содержания смолы они менее устойчивы к воздействию химических веществ.

• Уход за поверхностями из природного камня

Пористую поверхность, например, мраморную, надо обрабатывать сразу после установки. Для этого можно использовать мастику на водной основе или эмульсию на углеводородной основе. Мастика на водной основе придает поверхности темный оттенок. При использовании надо убедиться, что вещество подходит для камня.

Каменные поверхности водостойки. Для очистки можно использовать нейтральные или слабощелочные вещества. Не переносит воздействия щелочи и кислоты. Это может вызвать коррозию. Гранит более устойчив к их воздействию, но надо попробовать действие вещества на незаметном участке.

Для удаления пятен используйте вещества, содержащие абразив. После его применения поверхность надо тщательно отполировать.

Если необходимо, каменную поверхность можно покрыть лаком, тогда она не потемнеет от воды.

Пластик и пластиковые покрытия

ПЛАСТИК

Пластик используется для изготовления душевых и ванн, столов и стульев. Это может быть органический пластик или укрепленный стекловолокном полиэфир (то есть армированный пластик).

Главными свойствами мебели из пластика являются легкость, водостойкость, но ее легко поцарапать, поэтому нельзя использовать скребки и абразив при ее очистке.

• Очистка пластиковых поверхностей

Для очистки можно использовать нейтральный или слабощелочной раствор. Отбелить светлую поверхность с въевшейся грязью можно при помощи чистящего вещества, содержащего хлор. Для других поверхностей можно использовать нейтральное или слабощелочное вещество. Для очистки рельефной поверхности применяются щетки. Потечи на поверхности надо высушить.

Пластиковая мебель легко накапливает электрический заряд. Его можно убрать с помощью щелочного вещества. Пластик выдерживает слабые кислоты, но органические растворы его разъедают, и они должны использоваться только при удалении пятен.

ПЛАСТИКОВЫЕ ПОКРЫТИЯ

Кроме полимеров пластиковые покрытия содержат различные добавки и наполнители, с помощью которых регулируются их свойства. Пластиковые покрытия редко используются в общественных местах, так как они менее долговечны, быстрее пачкаются, и их сложнее чистить, чем, например, керамические поверхности. Грязь притягивается статическим электричеством, а горячие предметы могут оставить след на поверхности.

Жесткие пластиковые покрытия – это многослойный пластик и пластиковые панели, а мягкие – это ячеистые пластиковые обои, пластиковые коврики и ячеистые полистироловые доски.

• Многослойный пластик

Многослойный пластик состоит из рамы и цветных или узорчатых слоев и верхнего слоя, присоединенного к другим под давлением. Этот пластик может быть однотонный или узорчатый, матовый, полуматовый или блестящий, и обычно у него гладкая поверхность.

Его делают под сильным или слабым давлением. Пластик, изготавливаемый под низким давлением, используется для вертикальных поверхностей. Они состоят из досок из прессованных опилок, на которые наклеивается бумага при помощи меламиновой смолы под давлением.



Это достаточно долговечный материал, но его легко поцарапать, и красящие вещества могут оставить на нем невыыводимые пятна.

Более долговечным материалом является пластик, изготовляемый под высоким давлением, его используют для поверхностей столов. В процессе изготовления вместо меламиновой смолы используется феноловая.

• Очистка и уход за многослойным пластиком

Очистка производится так же, как и очистка пластиковых поверхностей. Цветные пятна возможно удалить с помощью метилированного спирта или ацетона. Изношенную поверхность можно обновить при помощи втирания парафина, льняного масла или воска для мебели.

• Пластиковые панели

Они производятся из полихлорвинилового пластика. Их можно использовать в сухих и влажных помещениях. Этот пластик легко поцарапать, поэтому нельзя пользоваться скребком и абразивом при его очистке. Можно применять обычные чистящие средства. Пятна, нерастворимые в воде, можно удалить с помощью метилированного спирта или скипидара.

• Ячеистые пластиковые обои

Ячеистые пластиковые обои целиком производятся из пластика и их поверхность делается рельефной. Поскольку это мягкий материал, он легко впитывает воду и грязь, поэтому его сложно поддерживать в чистоте.

Таким образом, создается благотворная среда для размножения микроорганизмов. Такие обои чистятся с помощью воды, нейтрального моющего средства и мягкой щетки или губки. Нерастворимые в воде пятна удаляются органическим растворителем.

• Пластиковые коврики

Пластиковые коврики для покрытия стен тоньше и более гибкие, чем для покрытия пола. Они предназначены для кухонь и ванных. Чистящие вещества – нейтральные и слабощелочные. Всплывшую грязь можно удалить с помощью щелочи.

• Ячеистые полистироловые доски

Ячеистые полистироловые доски белые и рифленые. Они используются для покрытия стен и потолков. Их можно покрасить латексной краской, они не загорают, не гниют и не плесневеют. Они водостойкие, термостойкие и заглушают звук шагов. К ним можно применять обычные методы очистки, но не механические действия.

Обои и
они бы
ки. Но,
со стек
вуют бу
ные обо

БУМАЖ

Они при
ло гряз
лись с п
менные
покрыт
живают

ОБОИ С

Они так
в основе
нилхлор
тряпкой
если их
вые вол
щих вла

ТЕКСТИ

Они мог
мах, а та
жет быт
туральн
полиакр
тильные
надо уда
их появ

Пожар
веществ
мощи мо
пластик

ОКРАШИ

Эти обои
толку, а з
гими окр

Обои

Обои используются в общественных местах очень редко, так как они быстро изнашиваются и не выдерживают тщательной очистки. Но, тем не менее, гипсовые панели часто покрывают тканью со стекловолокном, что можно рассматривать как обои. Существуют бумажные обои, обои с пластиковым покрытием, текстильные обои и окрашиваемая ткань из стекловолокна.

БУМАЖНЫЕ ОБОИ

Они пригодны для сухих помещений в домах, в комнатах, где мало грязи (спальнях и гостиных). Более старые обои прикреплялись с помощью клея и не выдерживали влажной уборки. Современные обои имеют бумажную основу с рисунком, а сверху они покрыты тонким слоем пластиковой пленки. Такие обои выдерживают влагу.

ОБОИ С ПЛАСТИКОВЫМ ПОКРЫТИЕМ

Они также называются виниловыми обоями. Такие обои имеют в основе бумагу или ткань и покрываются более толстой поливинилхлоридной пленкой. Эти обои можно протирать влажной тряпкой. Их можно использовать в любых сухих помещениях, а если их опорная конструкция имеет минеральные или пластиковые волокна, то их можно использовать в помещениях, требующих влажной уборки (туалетах, ваннах, кухнях).

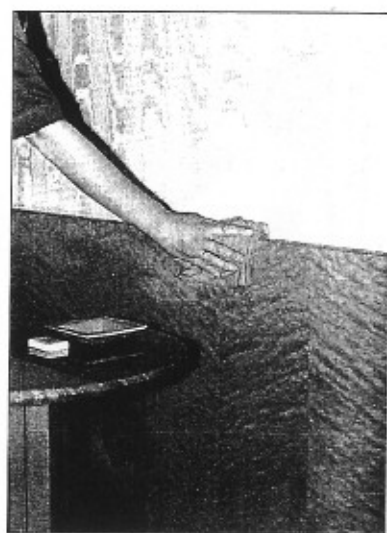
ТЕКСТИЛЬНЫЕ ОБОИ

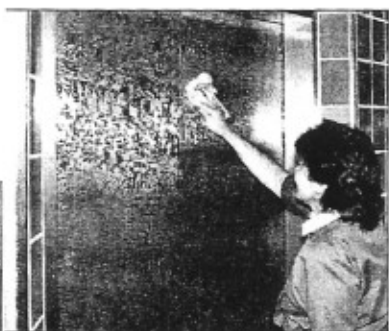
Они могут использоваться во всех сухих комнатах в частных домах, а также их используют в отелях, приемных и т.п. основа может быть бумажной или пластиковой, на нее приклеиваются натуральные или искусственные волокна (джут, лен, вискоза, полиакриловые, полиамидные, полиэфирные волокна). Текстильные обои не выдерживают влаги, поэтому нелипкую грязь надо удалять с помощью пылесоса. Пятна надо удалять по мере их появления, чтобы они не впитывались.

Пожаробезопасность и устойчивость к воздействию жирных веществ можно улучшить путем специальной обработки. При помощи метода пластиковой дисперсии можно покрыть эти обои пластиковой пленкой, которую можно мыть.

ОКРАШИВАЕМАЯ ТКАНЬ ИЗ СТЕКЛОВОЛОКНА

Эти обои огнеустойчивые. Они приклеиваются к стенам или потолку, а затем окрашиваются. Ухаживать за ними надо, как за другими окрашенными поверхностями.





На неровной прокатанной стальной поверхности пятна менее заметны, чем на гладкой стальной поверхности.

Металл

Металл используется как опорная конструкция, как покрытие наружных и внутренних стен, как материал для изготовления бели в помещениях, требующих гигиеничности, долговечности, представительности. Для изготовления стальных покрытий используется сталь, алюминий, медь, латунь, а для изготовления бели также хром и никель.

СТАЛЬ

Различные свойства стали зависят от того, с чем смешивается железо — с углеродом, марганцем, хромом, медью или молибденом. Чаще всего используется коррозионно-стойкая сталь. Ее устойчивость к коррозии достигается благодаря содержанию хрома. Из нее делают посуду, столики на колесиках, оборудование, шкафы и раковины. Сталь может быть блестящей, матовой, рельефной.

• Очистка и уход за стальными поверхностями

Для стали пригодны методы сухой и влажной очистки. Можно использовать нейтральные или слабощелочные вещества. Вся грязь удаляется щелочью или растворителем. Если при этом средства для мытья окон или специальные средства для стальных поверхностей не останутся каплей. Этого же результата можно добиться, используя ткань из микрофибры.

Потемневшую поверхность можно очистить хлорсодержащим веществом или специальным веществом для очистки металла. Нельзя использовать скребок или абразив.

АЛЮМИНИЙ

Свойства алюминия можно улучшить посредством добавления цинка или меди. Алюминий легко окисляется, и образующаяся пленка предохраняет его от коррозии. С помощью анодирования можно создать искусственную защитную пленку на поверхности алюминия. Анодированный алюминий более долговечен и прост в уходе.

Из алюминия изготавливаются легкие приборы, посудные рамы и карнизы, элементы мебели. Алюминиевую поверхность можно покрасить, покрыть пластиком или эмалью.

• Очистка алюминия

Необработанная алюминиевая поверхность повреждается щелочными и кислотными веществами, а также скребком, поэтому при уходе использовать нейтральные и слабощелочные вещества. Необходимо удалять темный окисный слой. Но если вы хотите удалить его, используйте щелочь, хотя это может повредить поверхность.

МЕДЬ

Медь о
легко у
на. Лат
для ли

• Очи

Для э
вещес
ся нат
чем сл
нельзя
медь
необр
тиной
Ме
ные п

ХРОМ

Хром
рхнос

ЛИНО

Лино
леум
в сух
И
шка
тия
ноле

• О

Лин
мас
пор
щес
чей,
пол

МЕДЬ И ЛАТУНЬ

Медь очень устойчива к коррозии, она хорошо выглядит и за ней легко ухаживать. При воздействии влаги на ней образуется патина. Латунь — это смесь меди и цинка. Медь и латунь применяются для лифтов, стен, легких приборов и для мебельной фурнитуры.

• Очистка и уход за медью и латунью

Для этого можно использовать нейтральные и слабощелочные вещества. Участки с повышенной изнашиваемостью рекомендуются натирать воском, так как наложить новый слой воска легче, чем слой лака. Такими участками являются перила. При этом нельзя использовать скребок или абразив. Если необходимо, медь можно отполировать специальным средством. Например, необработанные дверные ручки со временем могут покрыться патиной.

Медь может покрыться патиной искусственным путем. Темные пятна удаляются средством для чистки меди.

ХРОМ И НИКЕЛЬ

Хромом и никелем покрывают ручки, кнопки и краны. Эти поверхности чистят так же, как и коррозионно-стойкую сталь.

Другие материалы для стен, потолка и мебели

ЛИНОЛЕУМ

Линолеум редко используется для покрытия стен и мебели. Линолеум на стенах одноцветный и тонкий. Он может использоваться в сухих помещениях.

Им также покрывают поверхности столов, стульев, дверцы шкафчиков и прилавки. Линолеум, предназначенный для покрытия полов, также можно использовать для мебели, например, линолеум с рисунком под мрамор.

• Очистка и уход за линолеумом

Линолеум чистить легче, если на него наложены один-два слоя мастики на водной основе. Этого достаточно для закупоривания пор. Для линолеума можно использовать обычные чистящие вещества. Он устойчив к воздействию растворителей, но не щелочей. Он не выдерживает постоянной влажной уборки. Надо использовать немного воды и сразу вытирать поверхность.



СТЕКЛО

Стекло – это керамический материал, нагреваемый до точки плавления, а его кристаллизация в процессе охлаждения предотвращается при помощи специальной смеси. «Сырьем» для стекла являются, например, кварцевый песок, двуокись фосфора и ангидрид борной кислоты. Стекло можно поделить на машинное стекло с примесями и гладкое.

Машинное стекло используется для окон, дверей, фасадов и мебели. Для мебели используется толстое стекло (7 мм). Стекло с примесями – это, например, декоративное стекло или стекло с проволоочной основой – оно делается при помощи вращения. Стекло с проволоочной основой содержит металлическую сетку, которая улучшает сопротивляемость ударам и огню, поскольку части стекла не падают, когда оно ломается.

Узорчатое декоративное стекло применяется при изготовлении мебели. Цветное и бесцветное гладкое стекло используют для окон, фасадов и зеркал. Долговечность гладкого стекла можно увеличить закаливанием или целлофанированием. Стойкость такого стекла при ударах и сгибании увеличивается в 5–7 раз по сравнению с обычным стеклом. Прокаленное стекло при ударе разбивается на осколки, которые не имеют острых краев. Целлофанирование производится путем оборачивания в пластиковую пленку двух или нескольких стекол. Когда такое стекло бьют, осколки прилипают к пленке.

Стекло – это ровный прозрачный материал, который легко чистить, но также его легко поцарапать или разбить.

• Очистка стекла

Для очистки стекла используйте нейтральное вещество, содержащее немного органического растворителя (например, спирта) и щетку. Для удаления пятен можно использовать специальные вещества. Твердые пятна надо отскребать, а краску удалять растворителем.

Стекло повреждается от ударов и сгибания, также его можно повредить скребком или неподходящим веществом. Стекло выдерживает воздействие кислоты, но щелочь может вызвать коррозию.

ФАЯНС

«Сырьем» для фаянса являются китайская глина, полевой шпат и кварц. Затем смесь обжигают при определенной температуре. Материал получается непрозрачным и пористым на поверхности. Для того, чтобы сделать его плотнее, его глазируют. Керамические изделия используют для санитарной мебели, раковин и ванн. Это гладкий, водостойкий материал, который легко очищается и обладает органической стойкостью против ударов и нагрузок.

• Очистка фаянса

Для этого используются нейтральные, слабощелочные и дезинфицирующие вещества. После мытья поверхность надо сполоснуть.

и высушить
лоты. Зат
Сильн
фаянса. О
ваться тр

ЭМАЛЬ

Эмаль ис
чугуна. О
поминаю
тельна к

• Очист

Применя
зя испол
лые раст
на эмали
От уда
под эмал
силь спе

КОЖА

Кожей о
Это вел
Это гибк

• Очист

Нелипка
других т
тряпочк
пользов
ность м
мебели,
ра надо
Кожа
этому с
местах.
тами, с
ством, о

ИСКУСС

Это пла
в проти
накапли
рязняет
искусст
но испо

и высушить, если это требуется. Налет удаляется с помощью кислоты. Затем надо сполоснуть и нейтрализовать поверхность.

Сильные щелочи, абразив и трение повреждают поверхность фарфаса. От ударов или падения предметов на нем могут образоваться трещины.

ЭМАЛЬ

Эмаль используется для покрытия стальной посуды, алюминия и чугуна. Она применяется для ванн и раковин. Свойства эмали напоминают свойства фарфора — она гладкая, блестящая и чувствительна к ударам.

• Очистка эмали

Применяются методы очистки как и для фарфора. При этом нельзя использовать скребки и абразив. Лучше не использовать кислые растворы, так как не все виды эмали их выдерживают. Налет на эмали возможно удалить с помощью жидкого абразива.

От ударов эмаль может отделиться от поверхности. Материал под эмалью начинает ржаветь. Трещины в эмали можно закрасить специальными красками.

КОЖА

Кожей обычно обивают мягкую мебель, а также стены и стойки. Это велюровая кожа крупного рогатого скота толщиной в 1 мм. Это гибкий материал, который легко поцарапать.

• Очистка кожаных поверхностей

Нлипкая грязь удаляется с помощью пылесоса. Для удаления других типов грязи используется смоченная в мыльном растворе тряпочка. После поверхность надо осушить. Рекомендуются использовать жирное Марсельское мыло. После очистки поверхность можно обработать маслом. Нельзя использовать воск для мебели, так как он образует слой. Следы от ручки или фломастера надо удалять сразу при помощи ластика.

Кожа повреждается от солнца и нагревательных приборов, поэтому следует размещать кожаную мебель в соответствующих местах. Этот материал также можно повредить острыми предметами, скребком, растворителем и синтетическим моющим средством, от которого кожа становится суше и тверже.

ИСКУССТВЕННАЯ КОЖА

Это пластик. Он выдерживает трение, не приводящее к разогреву, в противном случае его легко порвать. Искусственная кожа также накапливает статическое электричество. Поэтому она быстро загрязняется, и грязь въедается в поверхность. Мебель, покрытая искусственной кожей, очищается так же, как пластик. Воск можно использовать для удаления пятен и защиты поверхности.



ТЕКСТИЛЬНЫЕ ПОКРЫТИЯ

Для обивки мебели используются натуральные и синтетические материалы (шерсть, хлопок, лен, джут; вискоза, полиамид, полиэфир, полиакрилат). Также используются сочетания этих волокон. Одним из наиболее современных материалов является alcantara (смесь полиэфира и полиуретана).

Ткани из синтетических волокон долговечны, и их легко чистить. Но они быстро накапливают статическое электричество. Натуральные ткани приятны на ощупь и хорошо смотрятся. Но они уступают синтетическим тканям в долговечности и легкости очистки.

Мебель в общественных помещениях должна быть пожаробезопасной. Шерсть, огнеустойчивый полиэфир, Trevira CS волокна огнеустойчивы сами по себе. Другие ткани подвергаются специальной обработке, и некоторые из них после этого нельзя мыть. Обитую тканью и полированную мебель можно сделать грязеустойчивой путем определенной обработки, но после такой обработки эту мебель не стоит мыть.

● Очистка текстильных покрытий

Текстильные покрытия моют или чистят в соответствии с инструкциями. Такую мебель можно пылесосить или обрабатывать пятновыводителем. Потертую мебель можно вымыть мыльной пеной). Для более тщательной уборки можно использовать распыляюще-всасывающую машину (если поверхность выдерживает влагу и не линяет).

Съемные покрытия можно выстирать или обработать химически. Наличие застежки-молнии на текстильном покрытии обязательно означает, что его можно стирать. Alcantara можно пылесосить или вымыть губкой, смоченной в мыльной воде. Температура воды не должна быть больше 40 градусов Цельсия.



СРЕДСТВА ДЛЯ УБОРКИ

Средствами для уборки называются средства, которые чистят, ухаживают и защищают поверхность. При использовании средств для уборки важно знать их эффективность, безопасность и влияние на обрабатываемый материал и окружающую среду.

Профессиональные средства для уборки в большинстве случаев выпускаются в концентрированном виде. Учитывая необходимый уровень чистоты, оптимальное сочетание цены и качества, безопасности для окружающей среды, очень важно соблюдать дозировку.



Безопасность использования средств для уборки

Используя средства для уборки, вы должны знать их качества и быть уверенными в их безопасности. Наиболее важным источником информации здесь являются аннотация к продукту и инструкции о мерах безопасности. Аннотация содержит следующую информацию:

- название вещества в соответствии с торговой маркой (например, нейтральное чистящее средство)
- назначение, применимость продукта
- ингредиенты
- инструкция по использованию, включая дозировку
- pH раствора
- объем
- название фирмы-производителя

Содержание аннотации соответствует информации на упаковке. На аннотации, упаковке или брошюрах к данному продукту должны быть указаны следующие вещества, если их содержание превышает 0,2%: фосфат, фосфонат, анионоактивные и катионоактивные ингредиенты, неионный и амфидный вещества (с десятигранными молекулами), отбеливатели, содержащие окись или хлор, EDTA, NTA, карболовая кислота, галогенизированный углеводород, мыло, цеолит и поликарбоксилат. Содержание этих веществ должно быть указано с точностью до 5%, от 5 до 15%, от 15 до 30%, ферменты. Консерванты и дезинфицирующие средства, очистители и ароматизаторы должны указываться вне зависимости от их процентного содержания.

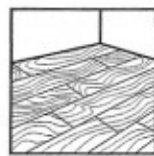
Ярлык на упаковке может содержать пиктографию с описанием области и методов использования. Пиктографические символы стандартизированы в Европе.

ПИКТОГРАММЫ

Символы, указывающие на область применения



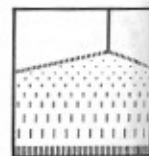
Средство для твердого пола



Средство для деревянных полов



Средство для ковров



Средство для ковровых покрытий

ПОВЕРХНОСТИ



Средство для сантехники



Средство для санузлов



Средство для ванных комнат



Средство для ухода за мебелью

Символы, указывающие на метод уборки



Средство для мытья полов



Средство для защиты пола



Средство для уборки ручным методом



Средство для мытья окон/стекла



Средство для однодисковой машины



Средство для водозэкстрактора



Средство для уборки методом высокого или низкого давления



Средство для комбинированной машины

Символы, указывающие на другое применение



Средство для дезинфекции поверхностей

для
тые
нач
мог
они
кото
мащ
ч
возм



Е
Взрыво

Пр
ответ
вить
опасе
ные ил
Све
тельно
ности
от каки

Инфо
о пра

1. Ин
- их
2. Ин
3. Оп
4. Пер
5. Инс
6. Пре
7. Обр
8. Пре
- воз
9. Физ
10. Уст
11. Инф
12. Инф
- окру
13. Пере
14. Тран
15. Прав
16. Друг

Предупреждающие ярлыки помещаются на вещества, опасные для здоровья или окружающей среды, огнеопасные или взрывчатые вещества. Предупреждающие ярлыки отмечены значком, обозначающим опасность (R) и меры предосторожности (S), также могут указываться концентрации опасных ингредиентов. Также они содержат информацию о производителе или импортере, который обеспечивает необходимую дополнительную информацию.

Чаще всего предупреждающие ярлыки касаются опасности, возможности появления раздражения и коррозии.



E
Взрывоопасно



O
Кислотное действие



F
Легко воспламеняется
F+
Крайне легко воспламеняется



T
Яд
T+
Крайне ядовитое вещество



Xn
Опасно
Xi
Обладает раздражающим действием



C
Обладает коррозионным действием



N
Опасно для окружающей среды

Производитель, импортер, поставщик продукта или человек, ответственный за поставку продукта на рынок, должен представить сведения о безопасном использовании продукта, если он опасен для здоровья или окружающей среды, содержит огнеопасные или взрывчатые вещества.

Сведения должны быть доступны на рабочем месте. Обязательно ознакомьтесь с ними, особенно с информацией об опасности вещества, мерах первой помощи, предохранении вещества от каких-либо воздействий и средствах защиты.

R

Раздражает глаза и кожу.
Коррозионное вещество.

S

При попадании в глаза немедленно сполоснуть большим количеством воды (споласкивать в течение 15 минут), а затем обратиться к врачу. Используйте защитные перчатки; глаза и лицо также должны быть защищены.

Информация, содержащаяся в инструкции о правильном использовании:

1. Информация о химических веществах, их производителях, импортерах, поставщиках
2. Ингредиенты
3. Описание опасных свойств
4. Первая помощь
5. Инструкции в случае возгорания
6. Предотвращение распространения
7. Обращение и хранение
8. Предохранение вещества от каких-либо воздействий и средства защиты
9. Физические и химические свойства
10. Устойчивость и реактивность
11. Информация о воздействии на здоровье
12. Информация о химической опасности для окружающей среды
13. Переработка отходов
14. Транспортировка
15. Правила, касающиеся химических веществ
16. Другая информация

Средства для уборки

КАК УДАЛЯТЬ ГРЯЗЬ

В процессе уборки обычно различают 4 фактора:

- вода и чистящее средство
- механические воздействия
- температура
- время

Значение каждого из факторов зависит от метода очистки.



ВОДА В ПРОЦЕССЕ ОЧИСТКИ

Вода выполняет следующие функции:

- увлажняет очищаемую поверхность
- растворяет и смывает грязь
- устраняет грязь механически
- несет тепловую энергию
- в ней растворяются моющие средства
- споласкивает поверхность

Степени жесткости воды:

Мягкая	0–6 dH
Полужесткая	6–13 dH
Жесткая	>13 dH



• Жесткость воды

Вода имеет качества, осложняющие процесс уборки. Вода растворяет в себе соли, содержащиеся в почве. Чем больше солей, тем она более жесткая. Соли ухудшают способность растворять грязь и превращают мыло в кальциевое мыло, уменьшая эффективность очищения. Поэтому надо использовать вещества, связывающие соли. Но жесткость воды может быть и преимуществом, так как она помогает образованию защитного слоя с помощью веществ, содержащих мыло.

• Сила поверхностного натяжения воды

Другой недостаток воды – большая сила поверхностного натяжения. Воду нельзя использовать при уборке, если она собирается каплями на поверхности. Это свойство устраняется с помощью поверхностно-активного вещества.

• Количество воды

При планировании уборки необходимо оценить, сколько воды вам понадобится. Слишком большое количество воды при использовании ручных инструментов, нагружает излишней влажностью (высушивание поверхности), а также может повредить поверхность. Кроме того постоянное использование повышенного количества воды при уборке помещений может привести к появлению сырости и заражению грибками и плесенью.

• Что такое pH

Понятие pH одно из самых основных в уборке. Оно указывает на концентрацию кислотно-щелочных веществ в моющем средстве. Уровень pH может быть от 1 до 14, вещество с pH равным 7 считается нейтральным. Чем ниже pH, тем более кислым является вещество (и наоборот). В зависимости от уровня pH вы можете применять моющие средства для различных целей, а также придерживаться определенных мер безопасности.

Одна единица по шкале pH соответствует десятикратному увеличению кислотности или щелочных свойств вещества. Поэтому, используя вещества с pH близким к 1 или 14, вы должны быть очень осторожны и соблюдать все меры безопасности.

pH раствора, который надо применять при очистке, указывается на упаковке, а pH самого вещества – в аннотации по правильному применению. Увеличение дозы вещества в растворе ведет к увеличению pH только до определенного уровня; это не означает, что избыточная дозировка улучшит качество очистки. Также раствор может преобразоваться так, что его pH будет выше, чем pH самого вещества.

очистки.

АКТИВНЫЕ ИНГРЕДИЕНТЫ

Свойства продукта зависят от его активных ингредиентов. Знание свойств вещества помогает должным образом осуществлять процесс уборки. Активными химическими веществами являются поверхностно-активные вещества (с десятигранными молекулами), щелочи, кислоты, растворители и дезинфицирующие вещества. Все эти вещества играют важные роли в различных процессах очистки.

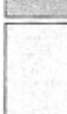
• Поверхностно-активные вещества (с десятигранными молекулами)

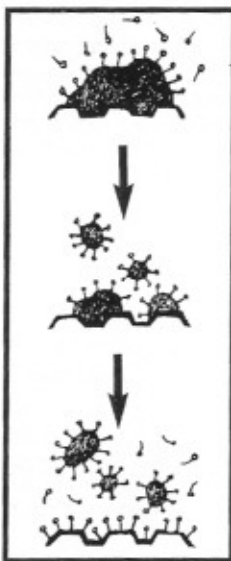
Это наиболее распространенные активные вещества, используемые в чистящих средствах. Во-первых, они уменьшают силу поверхностного натяжения воды и, таким образом, смачивают поверхность. Во-вторых, они могут растворять грязь. Некоторые больше подходят для частичек грязи, другие – для жирной грязи. В-третьих, они не позволяют грязи осесть на поверхности снова. Это частично зависит от электрических сил, то есть частицы грязи, окружающие молекулу чистящего вещества, отталкиваются друг от друга, и поверхность очищается. Некоторые из поверхностно-активных веществ формируют пленку на поверхности, что предотвращает прилипание к ней грязи.

• Мыло

Мыло – это старейшее из известных поверхностно-активных веществ; оно было известно с 2500 года до н.э. Мыло производится из жиров с помощью отложения жирных кислот в виде солей калия и натрия. Мыло было главным моющим веществом до 1950-х, когда появились синтетические поверхностно-активные вещества. У мыла много хороших свойств, оно хорошо моет в теплой воде и образует мало пены. Замену мылу искали из-за того,

По уровню pH моющие средства обычно подразделяются следующим образом:

	сильнощелочные средства pH 11,1 – 14
	щелочные средства pH 10,1 – 11
	слабощелочные средства pH 8,1 – 10
	нейтральные средства pH 6 – 8
	кислотные средства pH 2 – 5,9
	сильнокислотные средства pH 0 – 1,9



Поверхностно-активные вещества (с десятигранными молекулами) подразделяются на 4 группы:

- анионные,
- катионные,
- неионные и амфидные

Щелочные моющие средства:

- фосфаты
- NTA (нитрилтриацетат)
- EDTA (этилен диамин тетра ацетат)
- Амины
- Силикаты
- Гидроокиси натрия и калия
- Аммоний

что оно оставляет осадок солей, которые делают воду жесткой, а также из-за того, что оно плохо очищает при использовании холодной воды и плохо смывается с поверхности. Но зато эти качества можно рассматривать как преимущество, если необходимо образовать на поверхности защитный слой.

Синтетические поверхностно-активные вещества

На сегодняшний день они более распространены, чем мыло. Они делаются из минерального масла, а также часто на основе растительных или животных жиров. Эти вещества хорошо работают в холодной воде. Количество пены и легкость смывания зависят от типа вещества.

Поверхностно-активные вещества (с десятигранными молекулами) подразделяются на 4 группы: анионные, катионные, неионные и амфидные.

Анионные вещества, которые также содержатся в мыле, хорошо удаляют частицы грязи и создают обильную пену (крем мыла). Их обычно используют в чистящих средствах или моющих средствах для посуды, предназначенных для ручного применения.

Катионные вещества не очень хорошо удаляют грязь, но их используют для удаления статического электричества и дезинфекции, например, в чистящих веществах для текстильных изделий, антистатиках, кондиционерах для ткани.

Неионные вещества хорошо удаляют жирную грязь и образуют небольшую пену. Их в основном используют для машинной уборки.

Амфидные вещества хорошо впитываются в поверхность в грязь. Их используют вместе с другими чистящими средствами, если необходимо особенно тщательное удаление грязи.

Меры безопасности

Поверхностно-активные вещества безопасны; при рекомендуемых концентрациях они не вредны для поверхностей и человека. Большинство из них не сушит кожу. Способность расщепляться зависит от типа вещества.

• Щелочи

Щелочи – это вещества, pH раствора которых в воде превышает 7. Щелочные моющие средства используются, например, для удаления эффекта поверхностно-активных веществ, для удаления жирной и масляной грязи и для смягчения воды.

Эффекты щелочных средств различны. Слабыми являются NTA и EDTA, а сильными – аммоний, силикаты и гидроокиси.

Меры безопасности

Щелочи различаются по степени опасности для человека. Щелочи очень эффективно удаляют жир, в том числе с кожи, поэтому необходимо использовать защитные перчатки. Они могут повредить поверхности из легкого пластика, линолеума, окрашенные, лакированные и натертые поверхности, а также эмаль. Щелочи различаются по легкости растворения и испарения. Силикаты и гидроокиси плохо смываются, а аммоний и некоторые амины легко смываются с поверхности.

Щелочные моющие средства нейтрализуются в грязной воде и расщепляются в окружающей среде. Фосфаты вызывают эвтрофикацию в воде. EDTA и NTA расщепляются очень медленно и могут освобождать тяжелые металлы.

• Кислоты

Кислоты – это вещества с уровнем pH меньше 7. Они используются в основном для удаления налетов, например, ржавчины, отложения меди и известняка, мыла из мочевины и известняка. Определенные слабые кислоты используются для сохранения pH в стабильном состоянии в процессе очистки.

Концентрация кислых веществ различна. Сильными кислотами являются соляная и фосфорная, а слабыми – лимонная, уксусная и дикарбоксильная.

Меры безопасности

Большинство кислот раздражают кожу, использование перчаток рекомендуется всегда. Особенно следует быть осторожным с сильными кислотами (соляной и фосфорной). Уксусная и соляная кислоты летучие, поэтому помещение должно тщательно проветриваться при их использовании.

При воздействии сильных кислот коррозии подвергаются в основном соединяющие клеевые компоненты, металлы, известняк, мрамор, мозаичные бетонные поверхности и эмаль.

• Растворители

Растворители – это жидкие вещества, способные растворять другие твердые или жидкие вещества. Вообще, наиболее распространенный растворитель – это вода, но, говоря о растворителях, обычно имеют в виду органический углеводород. Также к растворителям относят и другие вещества.

Петролейный эфир

Это большая группа растворителей, химическая структура которых может быть алифатической (линейной), ароматической (кольцевой) или их сочетанием.

Алифатический петролейный эфир и уайт-спирит используются в восках-спреях, восках-растворителях, восках для мебели, веществах, связывающих грязь, пятновыводителях и, как активный ингредиент, в чистящих веществах. Метил бензол применяется как растворитель жира в промышленности. Ароматические вещества в растворителях опасны для здоровья. Чем более летучим является вещество, тем оно вреднее.

Углеводород используется из-за способности растворять жиры и другие, нерастворимые в воде вещества, такие как клеи, следы от резиновых подошв и краски. Углеводород легче воды, и он легко испаряется, поэтому его не рекомендуется использовать для очистки больших поверхностей.

Спирт

Спирт по своему действию похож на воду. Но он также растворяет вещества, которые не растворяются в воде.

Спирт используется для растворения жира, для удаления пятен, например, от фломастера, помады, а также для мытья

Кислые моющие средства:

- лимонная кислота
- гликолевая кислота
- фосфорная кислота
- щавелевая кислота
- соляная кислота
- уксусная кислота
- дикарбоксильная кислотная смесь
- глициновая кислота
- сульфокислота

Классификация петролейного эфира

- A) Алифатический петролейный эфир, концентрация ароматических веществ в основном 3%
- B) Уайт-спирит, концентрация ароматических веществ в основном 16–46%
- B) Петролейный эфир, например, метил бензол, концентрация ароматических веществ более 80%

Спирт, используемый при очистке:

- этанол
- пропенол
- гликоль (этил гликоль, бутил гликоль, бутил дигликоль)

окон, чтобы предотвратить их обледенение. В высоких концентрациях это вещество размягчает восковые покрытия, так что можно использовать для удаления воска. Спирт также используется для дезинфекции небольших поверхностей, инструментов или рук.

Другие растворители

Это эфиры, используемые для растворения жиров и в качестве добавки в воск, и NMP (N-метил N-пирролидон), пригодный для удаления воска.

Меры безопасности

Опасность растворителей заключается в том, что они растворяют жиры и испаряются. Но это разнородная по химическому составу и опасности для человека группа.

Газ, испарившийся из растворителя, и вдыхаемый человеком может вызвать головную боль, усталость и ощущение боли. Высокие концентрации могут вызвать головокружение. Ароматические соединения одни из наиболее летучих.

Степень раздражения кожи от попадания растворителя зависит от свойств растворителя, длительности воздействия и состояния кожи (целостность покровов, содержание воды). Вообще растворители (включая воду) оказывают неблагоприятный эффект на кожу, так как удаляют жир. Некоторые могут проникать в кожу. Алифатический углеводород вызывает большее раздражение, чем ароматический углеводород и спирт.

Из-за своей летучести многие вещества легко воспламеняются и поэтому не должны храниться в теплых местах и у открытого огня.

Ароматический и галогенированный углеводород расщепляется медленно и является вредным отходом. Алифатический углеводород расщепляется быстро. Предотвращайте попадание веществ с высокой концентрацией растворителей в окружающую среду и канализацию.

• Добавки

Чистящие вещества, кроме активных ингредиентов, содержат также некоторые добавки.

Ароматизаторы (отдушки) используются для маскировки запаха «сырья» материалов или неприятного запаха грязного моющего средства. Также их применяют для того, чтобы придать помещению, в котором проводится уборка, приятный запах, и иногда этот запах помогает идентифицировать вещества.

Вещества, препятствующие коррозии используются для защиты поверхностей, например, от воздействия щелочных веществ.

Сгустители применяются для изменения консистенции вещества, например, для облегчения выбора правильной дозы.

Консерванты предотвращают размножение микроорганизмов в веществе. Они обычно присутствуют в нейтральных и слабощелочных веществах, так как микробы не могут размножаться в кислой или щелочной среде. Консерванты могут раздражать кожу, обычно вредны для организма.

Антивспенивающее средство предотвращает излишнее вспенивание, например, при машинной уборке.

Отбеливатели, например, хлор, используются для ухода за светлыми поверхностями.

Красители облегчают идентификацию или правильную дозировку вещества.

НЕЙТРАЛЬНЫЕ ЧИСТЯЩИЕ ВЕЩЕСТВА (pH 6–8)

Они используются в процессе регулярной уборки для удаления сухой и жидкой нелипкой грязи, при мытье стекол, посуды и для удаления пятен (в неразбавленном виде).

Удаление грязи происходит в основном с помощью поверхностно-активных веществ (мыла, его искусственных заменителей или их смеси). Способность удалять жирную грязь может быть улучшена посредством добавления небольших порций раствора в чистящее вещество. Для смягчения воды можно использовать, например, NTA. В качестве добавок могут выступать консерванты, ароматизаторы, красители и антивспенивающие средства.

Нейтральные чистящие вещества безопасны для человека и поверхности, но если у вас на руках сухая кожа, рекомендуется использовать перчатки.

При использовании нейтрального вещества в соответствии с инструкцией споласкивание не требуется. Неразбавленные вещества всегда надо смывать.

ЧИСТЯЩИЕ ВЕЩЕСТВА С НИЗКОЙ КОНЦЕНТРАЦИЕЙ ЩЕЛОЧИ (pH 8.1–10)

Слабощелочные вещества используют при регулярной уборке для удаления нелипкой и въевшейся грязи. Они могут использоваться для уборки полов, так же как спреи и воск. Вещества, содержащие растворитель, можно использовать для мытья полов перед новым нанесением воска на поврежденный участок. Слабощелочные вещества также применяют для очистки стен и мебели, если их легко очищать, и они не выдерживают более сильных веществ (например, окрашенные поверхности). Их используют и для уборки ванных и туалетов.

Способность раствора убирать грязь зависит от поверхностно-активных веществ, щелочей, и растворителей. Из поверхностно-активных веществ используются анионные, неионные и амфидные синтетические соединения или мыло. Фосфаты и углекислая соль смягчают воду и помогают отсоединять грязь от поверхности. Можно использовать низкие концентрации аммония и аминов. Спирт также отсоединяет грязь от поверхности.

• Обратите внимание

Мыло трудно смывать, следуйте инструкциям по дозировке, особенно при мытье полов, если вы одновременно используете

Нейтральные вещества могут содержать:

- поверхностно-активные вещества (с десятигранными молекулами)
- растворители
- смягчители воды
- ароматизаторы
- красители
- консерванты
- антивспенивающее средство.



Слабощелочные вещества могут содержать:

- поверхностно-активные вещества
- щелочные вещества
- растворители
- консерванты
- ароматизаторы
- красители
- антивспенивающее средство

очищающий воск. Мыло и очищающий воск могут накапливаться на полу, постепенно делая его серым.

Растворители, щелочи и некоторые поверхностно-активные вещества хорошо растворяют жиры. Рекомендуется использовать защитные перчатки, если вам приходится опускать руки в раствор.

Если следовать инструкции по применению, не обязательно смывать слабощелочное вещество с очищаемой поверхности. Если вы используете более высокие концентрации, и раствор содержит неиспаряющиеся вещества или мыло, поверхность надо сполоснуть.

ЩЕЛОЧИ (pH 10,1–11)

И СИЛЬНЫЕ ЩЕЛОЧИ (pH 11,1–14)

Щелочи и сильные щелочи используются:

- в процессе регулярной уборки в промышленных помещениях, если грязь жирная или маслянистая
- при тщательной уборке
- при удалении воска
- для регулярной уборки санитарных помещений,
- для удаления таких веществ, как кожный жир, мыло, средств для мытья; при уборке применяются механические методы
- для очистки плит и духовок
- для мытья посуды

Щелочи и сильные щелочи могут одержать:

- поверхностно-активные вещества
- щелочные вещества
- растворители
- противокоррозийные вещества
- ароматизаторы
- красители

Из поверхностно-активных веществ используются анионные, катионные и амфидные синтетические соединения. Можно использовать любую щелочь, например, гидроокись, силикаты и амины. Также небольшие количества гидроокиси и силикатов повышают уровень pH веществ, близких по уровню к 14. Из растворителей используются спирты (этанол, пропенол, гликоль) или углеводород в зависимости от назначения вещества.

• Обратите внимание

Щелочи и сильные щелочи надо смывать после использования, особенно с тех поверхностей, на которые будет наложен воск, чтобы он прилипал к поверхности и не отслаивался. Сколько надо сполоснуть пол, зависит от вещества, плотности и структуры пола, количества соединений между покрытиями и способа удаления грязной воды.

Например, если это пластиковое покрытие, и используется лесос для сухой и влажной уборки, достаточно одного споласкивания. Если пол покрыт пористой плиткой, и из оборудования используется кусок материи и сгонка, пол необходимо сполоснуть три раза.

Так называемая не требующая споласкивания полировка вана на испарении вещества или на том, что ее легко споласки-

на способно
простой уб
влажной уб
После испо
ется, надо т

Раньше
ческих мето
кого скребк
вещества, с
растворител
которые уда
ласкивания

• Меры бе

Надо испол
кожный жи
моечной ма
бенно если
тщательной
резиновую

Большин
щелочи. Не
металлы (а
ная поверх
вом, не зна
цвет может

КИСЛЫЕ (pH 1–3) И СИЛЬНЫЕ (pH 11–14)

Они испол
отложений
в раствори
веществ мо
ким образо

• Обрати

Кислоты м
при их пр
плитки, эм
ния сильн
споласкива
кислота ле

ДЕЗИНФИЦИРОВАНИЕ И ДЕЗИНФЕКЦИЯ

Дезинфици
организм
Поверх
робы. Нек