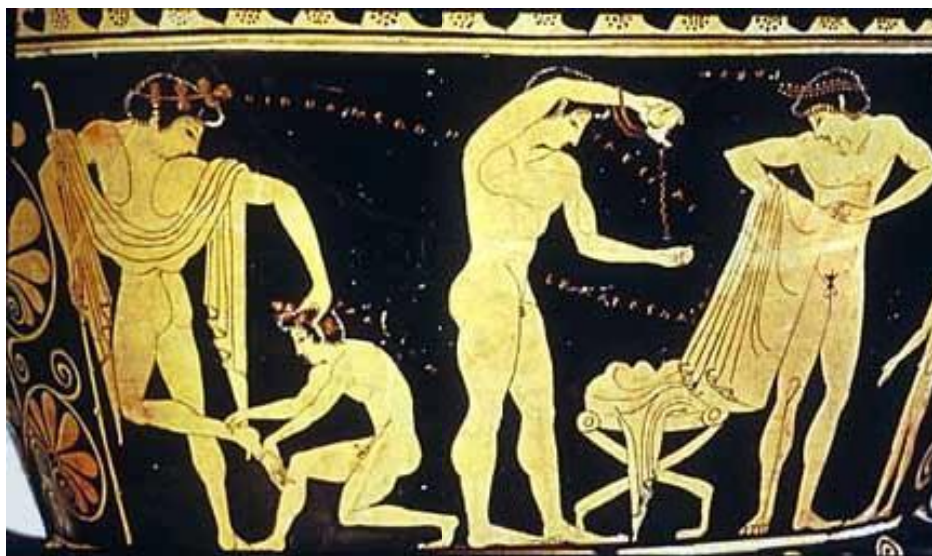


История создания и производства мыла

История создания мыла насчитывает сотни лет и окутана тайнами и легендами. По имеющимся данным, мыло изготовлялось ещё в древнем Шумере и Вавилоне (около 2800 г. до н.э.). Описания технологий изготовления мыла были найдены еще в Месопотамии на глиняных табличках, относящихся примерно к 2200 г. до н.э. А египетский папирус, найденный в середине второго тысячелетия до нашей эры, свидетельствующий, что египтяне регулярно мылись с помощью мыла, только подтвердил догадки ученых.



Широко применялись подобные моющие средства и в Древнем Риме. Одна из легенд связывает появление мыла и даже слова soap (англ.) с горой Sapo, на которой в древнем Риме совершалось жертвоприношение богам.



Открытие мыла как средства гигиенического ухода приписывают знаменитому античному врачу Галену, жившему во II в. нашей эры. После падения Римской империи культура умывания была утрачена, а мыло забыто на многие столетия, что в немалой степени способствовало множеству эпидемий, буквально опустошавших Европу в средние века. Во Франции и Англии мыло вновь появилось лишь в XIII в. и производилось только знающими все тонкости этого искусства аптекарями для знатных семей.



Античный врач Гален

Великий французский ученый Пастер в начале XIX в. установил, что бактерии являются возбудителями болезней, жизненная важность личной гигиены стала очевидна всем.



Луи Пастер

Мыло — жидкий или твёрдый продукт, содержащий поверхностно-активные вещества, в соединении с водой используемое либо как косметическое средство — для очищения и ухода за кожей; либо как средство бытовой химии — моющего средства (мыло хозяйственное).



В состав мыла входят **натриевые** и **калиевые** соли высших карбоновых кислот:

Стеариновая
кислота

Пальмитиновая
кислота





Пальмитиновая
кислота



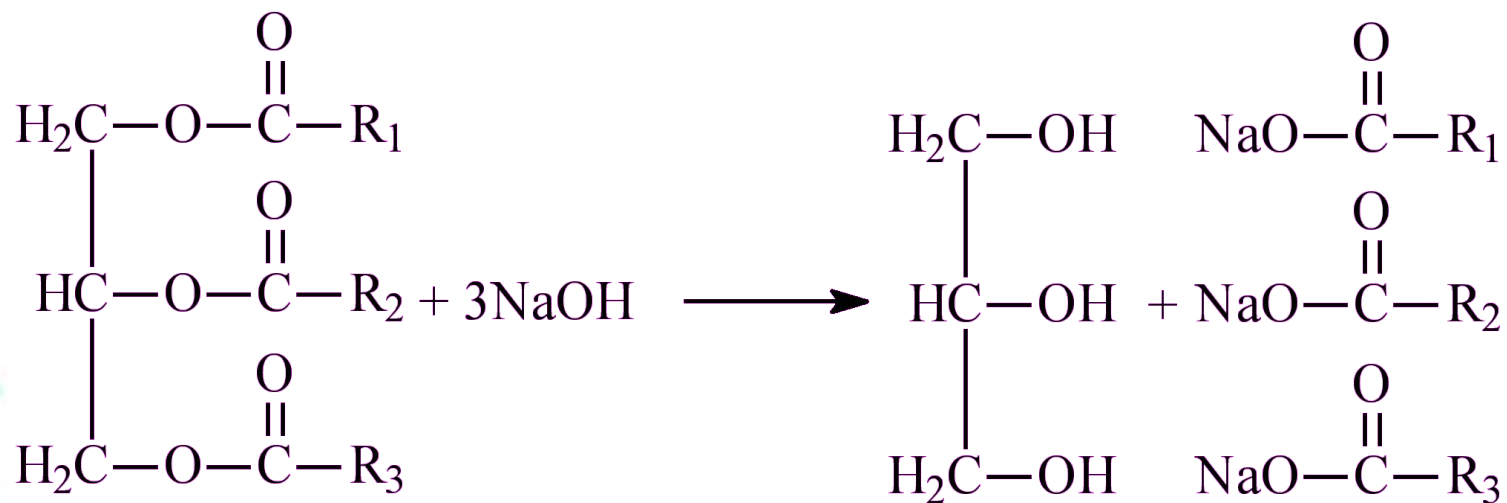
Стеариновая
кислота



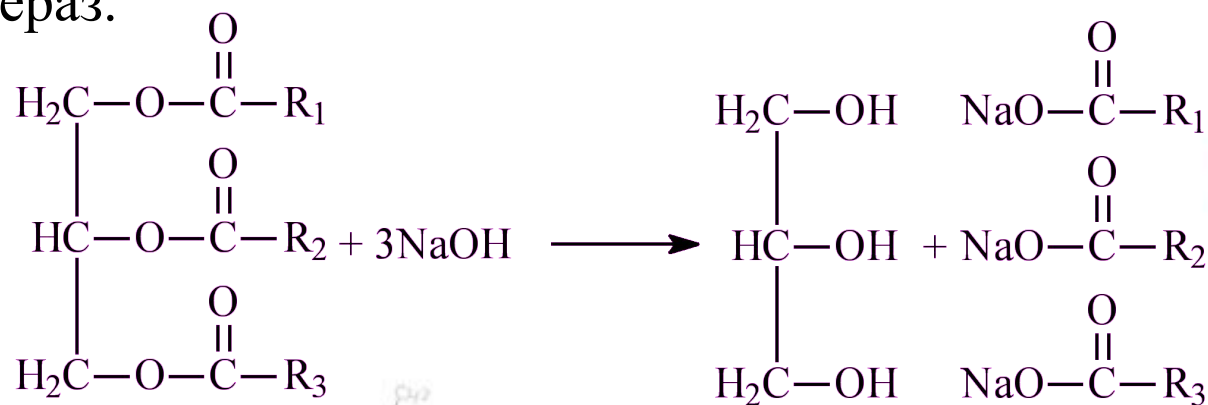
Лауриновая
кислота



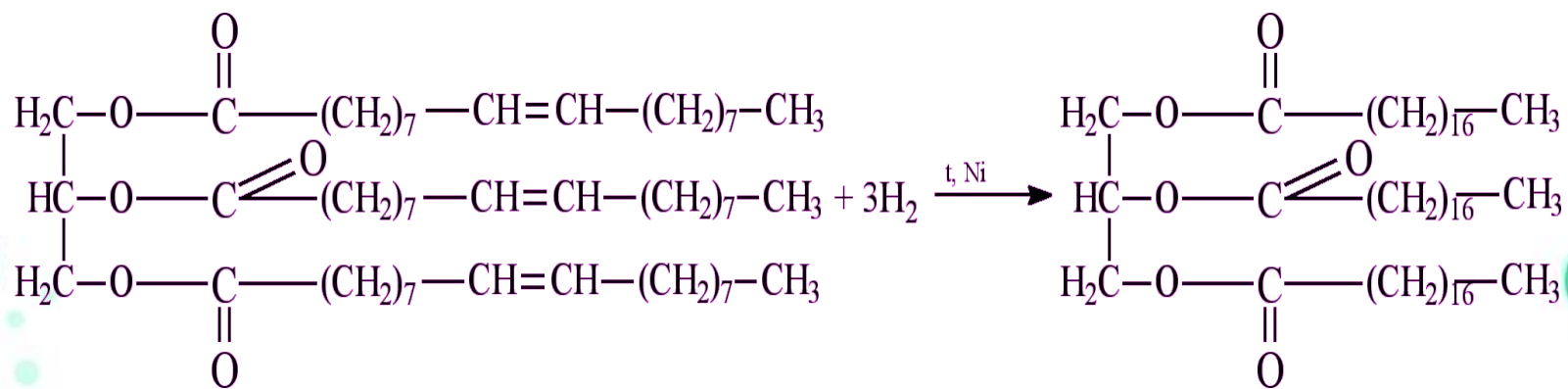
Для получения мыла жиры подвергают щелочному гидролизу:



Омыление — гидролиз сложного эфира с образованием спирта и кислоты (или её соли, когда для омыления берут раствор щёлочи). При омылении жиров, представляющих собой эфиры высших жирных кислот и глицерина, щелочами образуются соли жирных кислот, называемые мылами (отсюда и происхождение термина «омыление»). Омыление имеет большое значение в биологическом обмене веществ (расщепление и усвоение организмом жиров), происходит под действием соответствующих ферментов-эстераз.

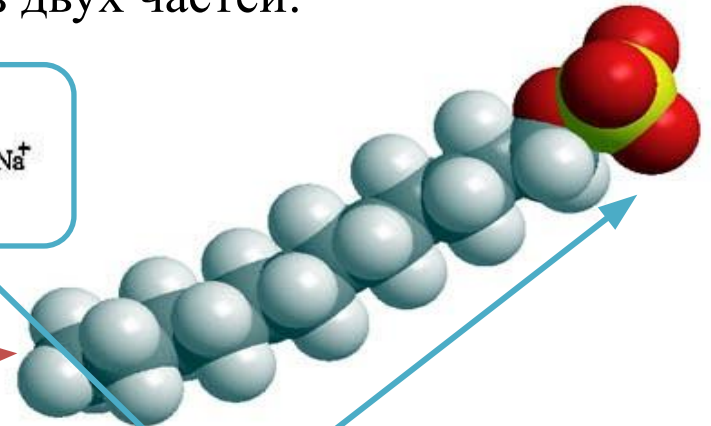
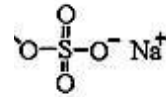
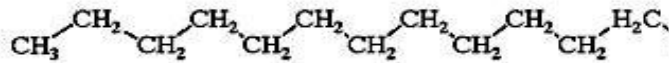


Гидрогенизация жиров – так называют процесс, присоединения водорода к остатком непредельных кислот, входящих в состав жиров. В результате из жидких жиров, молекулы которых содержат ненасыщенные углеводородные радикалы, получают твердые жиры, содержащие остатки предельных (насыщенных) жирных кислот. Гидрирование проводят под давлением в присутствии катализатора:



Моющее действие мыла

Молекула мыла состоит из двух частей:



гидрофобной(враждебной к воде)

и гидрофильной(дружественной к воде).

В воду мыло погружается гидрофильной частью, а гидрофобная выталкивается наружу.

Синтетические моющие средства

Синтетические моющие средства – детергенты (англ. *deterge* – очищать) – это композиции различных органических и неорганических химических соединений.



К бытовым химическим товарам помимо синтетических моющих средств (СМС) относятся:



Краски



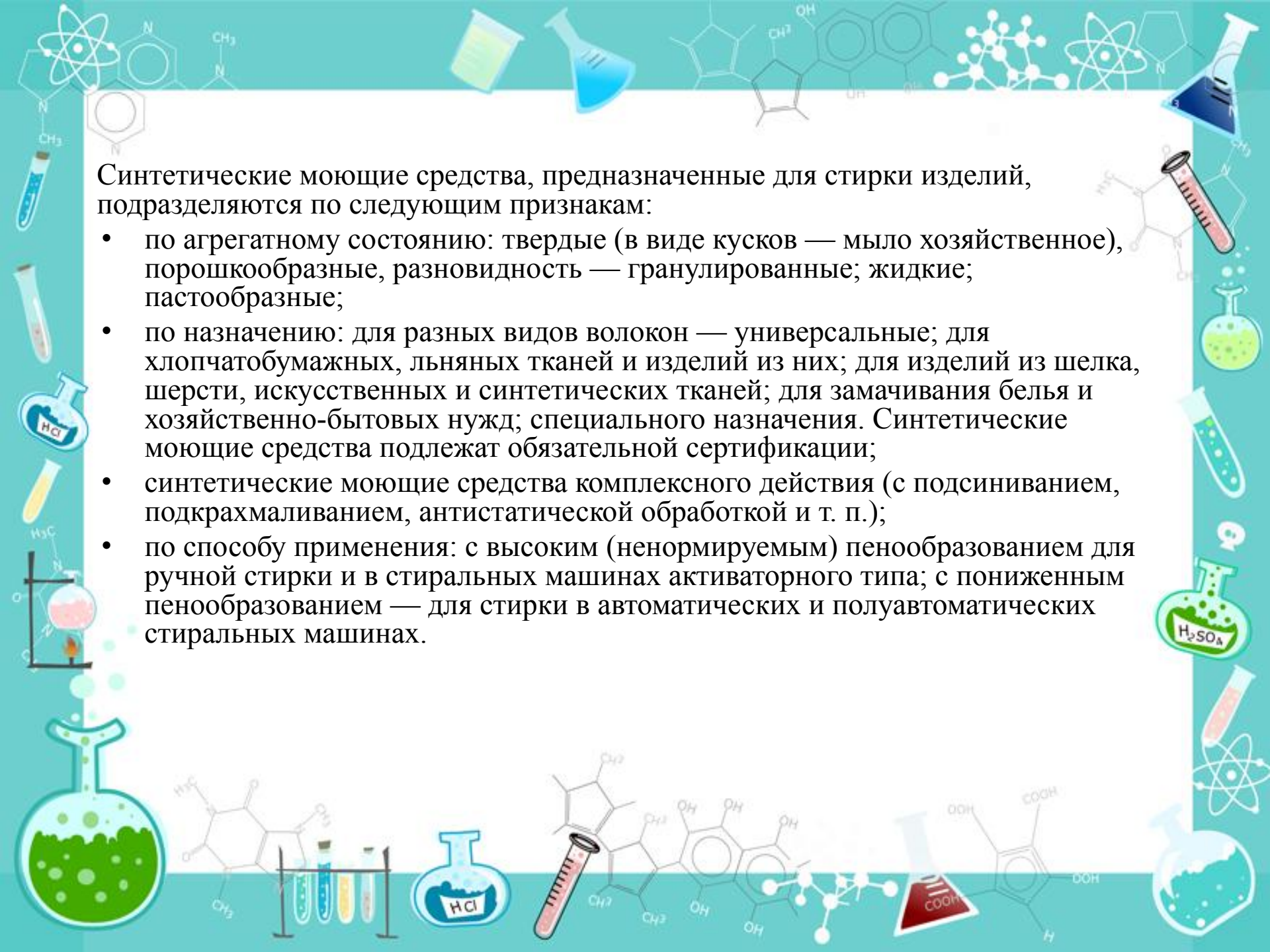
Клея



Герметики

Основные ингредиенты синтетических моющих средств

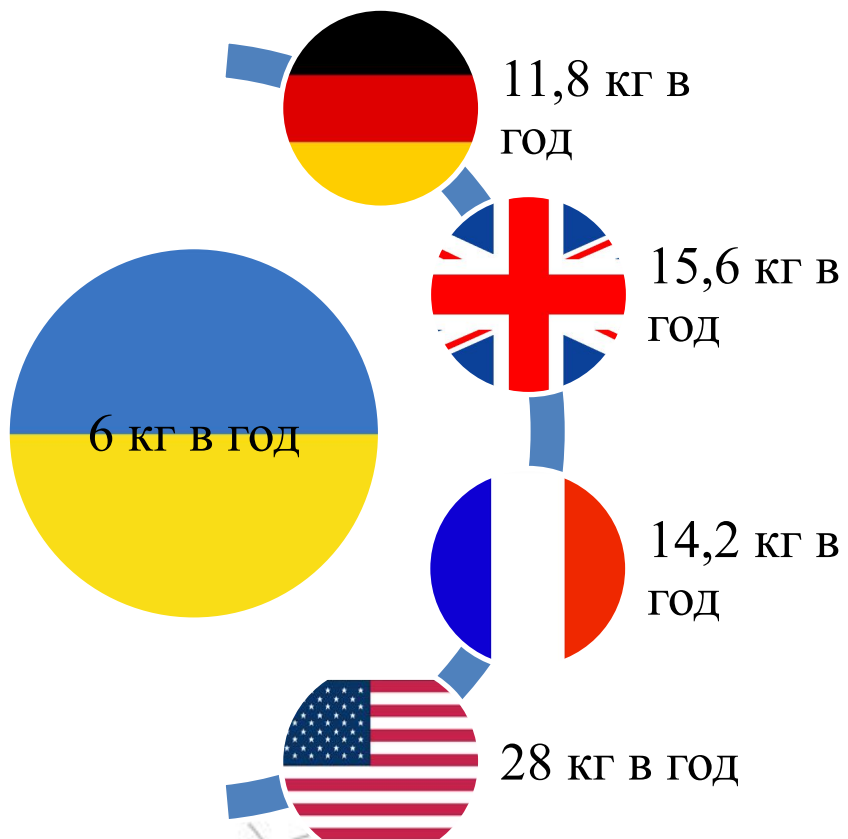
Ингредиенты	Назначение
Основные компоненты: поверхностно-активные вещества (ПАВ)	Моющее действие. Анионоактивные ПАВ лучше моют в щелочной среде. Катионоактивные ПАВ используют так же как ингибиторы коррозии (для защиты стиральных машин), антистатики, эмульгаторы; обладают дезинфицирующим действием
Вспомогательные вещества: щелочные соли — карбонат и силикат натрия	Замедляет коррозию металлических частей стиральных машин, усиливает антирезорбционную способность и уменьшает гигроскопичность порошкообразных СМС
Нейтральные соли — сульфат и фосфат натрия	Для улучшения сыпучести порошка и растворимости его в воде, увеличивает моющую способность СМС. Фосфорные соли используют для снижения щелочности моющих растворов до рН " 7. Полифосфаты устраняют налет на тканях, образованный малорастворимыми соединениями, снижают зольность тканей
Карбоксиметилцеллюлоза	Для предотвращения резорбции грязи в составах СМС для льняных и хлопчатобумажных тканей
Поливинилпирролидон	Для предотвращения резорбции грязи в составах СМС для шерстяных и шелковых тканей
Химические отбеливатели (персоли)	Для отбеливания хлопчато-бумажных и льняных тканей. При нагревании выделяется атомарный кислород
Химические отбеливатели (перекись водорода)	Для отбеливания шерстяных и шелковых тканей
Физические (оптические) отбеливатели — флуоресцирующие соединения	Для придания эффекта белизны за счет преобразования падающего света и отражение от ткани в голубой области спектра
Адсорбционные красители (ультрамарин, индиго, синтетические органические пигменты)	Действие основано на оптическом эффекте — адсорбция на поверхности тканей без химического воздействия. Ткань приобретает яркость за счет голубого или розового оттенков
Биодобавки — ферменты (липазы, протеазы и др.)	Для удаления загрязнений и пятен жирового происхождения (липиды) и белковых веществ (протеины): следы крови и др.
Отдушки	Для ароматизации белья
Антистатики	Для снятия статического электричества



Синтетические моющие средства, предназначенные для стирки изделий, подразделяются по следующим признакам:

- по агрегатному состоянию: твердые (в виде кусков — мыло хозяйственное), порошкообразные, разновидность — гранулированные; жидкие; пастообразные;
- по назначению: для разных видов волокон — универсальные; для хлопчатобумажных, льняных тканей и изделий из них; для изделий из шелка, шерсти, искусственных и синтетических тканей; для замачивания белья и хозяйственно-бытовых нужд; специального назначения. Синтетические моющие средства подлежат обязательной сертификации;
- синтетические моющие средства комплексного действия (с подсиниванием, подкрахмаливанием, антистатической обработкой и т. п.);
- по способу применения: с высоким (ненормируемым) пенообразованием для ручной стирки и в стиральных машинах активаторного типа; с пониженным пенообразованием — для стирки в автоматических и полуавтоматических стиральных машинах.

Применение СМС



И на последок, интересный опыт, показывающий, что будет, если смешать молоко, пищевой краситель и жидкое мыло:



Спасибо за
внимание!

