

МЫЛО



Подготовили:
Гасанов Садиг
Петрив Димитрий
Кораблёва Татьяна

История мыловарения

- самое раннее описание мыловарения было обнаружено учеными на шумерских табличках, датированных 2500 годом до н.э.
- о профессии мыловара (сапонариуса) впервые упоминает в 385 году Теодор Присцианус



С химической точки зрения МЫЛО – ЭТО

СОЛИ ВЫСШИХ ЖИРНЫХ КИСЛОТ,
ВКЛЮЧАЮЩИЕ ИОНЫ ЩЕЛОЧНЫХ МЕТАЛЛОВ

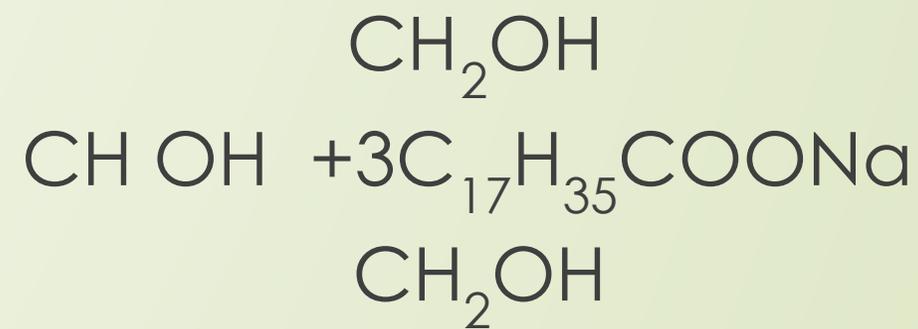
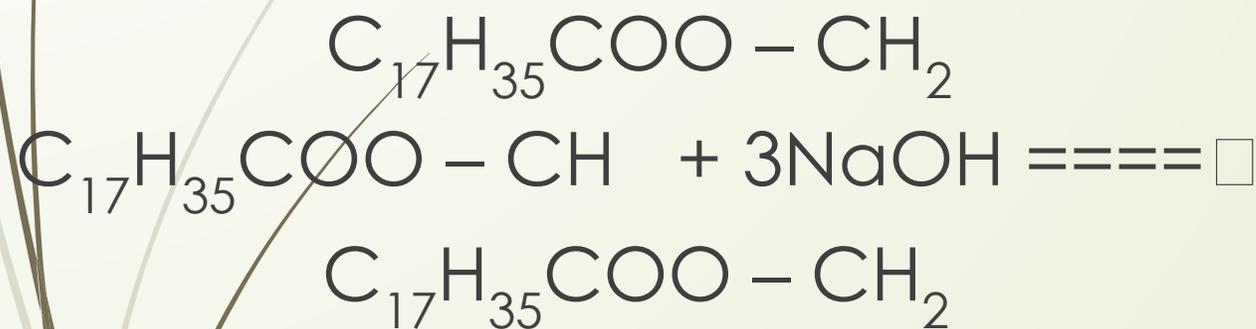
соли Na^+ - твердое мыло



соли K^+ - жидкое мыло



Омыление жиров



Производство мыла



□ Процесс производства мыла делится на две стадии:

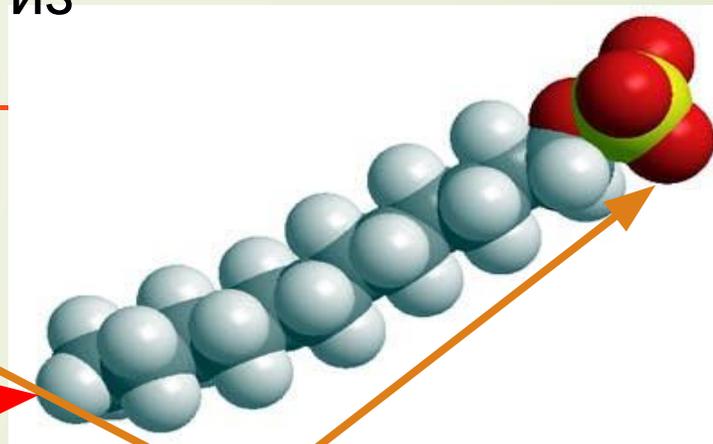
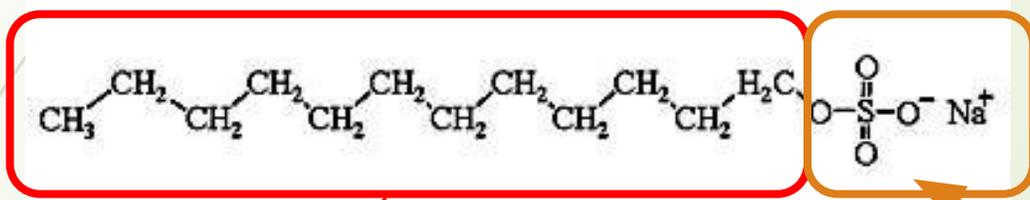
химическую и механическую

- На стадии варки получают водный раствор мыла, жирных кислот
- Охлаждают полученный раствор
- Обрабатывают избытком щелочи или поваренной соли - получают хозяйственное мыло
- Добавляют парфюмерные отдушки, отбеливатели – получают туалетное мыло

Моющее действие мыла

Молекула мыла состоит из
двух частей -

Как



гидрофобной (враждебной к воде) и **гидрофильной (дружественной к воде)**.

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

Готовое мыло можно найти и в природе



МЫЛЬНЯНКА

при растирании
корней мыльнянки
лекарственной с
водой образуется
пышная, долго не
оседающая пена.



СМОЛЁВКА ОБЫКНОВЕННАЯ

Ее еще называют хлопущкой - цветки имеют вздутую чашечку, хлопающую при надавливании. Стебель у нее липкий, в связи с чем латинское ее название происходит от слова «слюна».



Солодка

Относится к пенообразующим растениям . Порошок, получаемый из ее лакричного корня, способен давать с водой обильную пену.





Спасибо за внимание!