

МЫЛА

Презентацию выполнила:
Пелипенко Ирина Владимировна

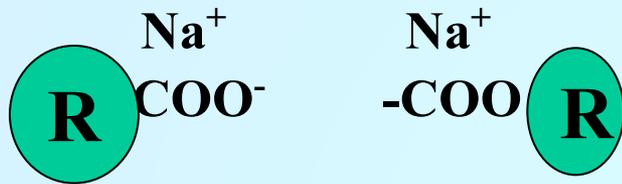
Учитель химии «Красноярской средней
общеобразовательной школы с углубленным изучением
предметов художественно-эстетического цикла»
Кривошеинского района
Томской области
2009



**Гидролиз жира в щелочной среде
(в присутствии NaOH или Na₂CO₃)
называется омылением жиров.**

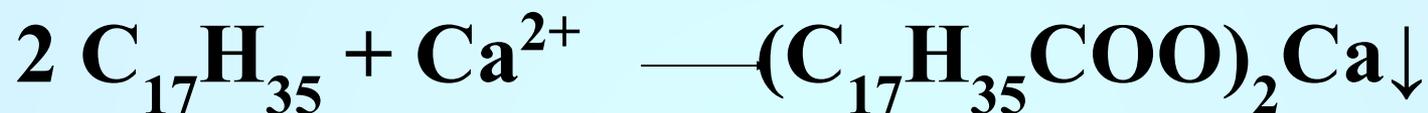


Неполярные концы молекулы мыла погружаются в капли масла.



Полярные карбоксилат-анионы остаются в водном растворе. На поверхности масла — одноименные заряды, они отталкиваются и масло разбивается на мельчайшие частицы, которые имеют ионную оболочку из анионов. Эта оболочка предохраняет частицы от слияния. Образуется пена.

**В жесткой воде
(содержит ионы кальция и магния)**



Вместо пены в воде образуются хлопья осадка, мыло расходуется бесполезно.



Синтетические моющие средства

Принцип действия такой же, как у мыла.

Преимущества:

- растворы имеют нейтральную, а не щелочную среду;
- сохраняют свое действие в жесткой воде;
- соли магния и кальция растворимы



- **Остатки стиральных порошков очень медленно разлагаются биологическим путем, что ведет к загрязнению окружающей среды.**

Лабораторная работа

**«Свойства жиров. Сравнение свойств растворов
мыла и стирального порошка»**

Цель:

**познакомиться со свойствами жиров,
сравнить свойства растворов мыла и
стирального порошка**