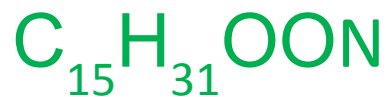


Мыла

Мыла -это

Натриевые и калиевые соли высших карбоновых кислот (пальмитиновой, стеариновой, олеиновой)

Запишите формулы указанных выше солей

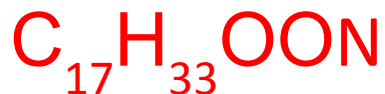


а

пальмитат
натрия



стеарат
натрия



а

Олеинат
натрия

мыла

```
graph TD; A[мыла] --> B[твёрдые]; A --> C[жидкие]; B --> D[Натриевые соли]; C --> E[калиевые соли];
```

твёрдые

Натриевые
соли

жидкие

калиевые соли

Для того чтобы добиться чистоты и сделать это как можно эффективнее, быстрее и дешевле, надо знать какие вещества загрязняют, а какие моют наши вещи.

Главный враг вещей-

грязь



нужно, чтобы при мытье и при стирке вещей грязь перешла с их поверхности в моющий раствор, в воду.

```
graph TD; A[Загрязнения] --> B[Растворимые в воде]; A --> C[Нерастворимые в воде];
```

Загрязнения

Растворимые в воде

Нерастворимые в воде

Как растворить
нерастворимые в воде
загрязнения?

```
graph TD; A[Как растворить нерастворимые в воде загрязнения?] --> B[Стиральный порошок]; A --> C[МЫЛО];
```

Стиральный
порошок

МЫЛО

ПВА-

поверхностно-активные
вещества. Они способны
дробить загрязнения на
мельчайшие частицы и
удерживать их в воде, не
давая им осесть снова.

*Назовите торговые марки
мыла*

*Чем они отличаются по
составу
друг от друга?*

Почему мыла моют и стирают?

Гидрофильные
частицы

Хорошо смачиваются
водой

Глина, песок

Гидрофобные
частицы

Плохо смачиваются
водой

Сажа, вазелин