

**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]; B --> E[калиевые соли];
```

твёрдые

жидкие

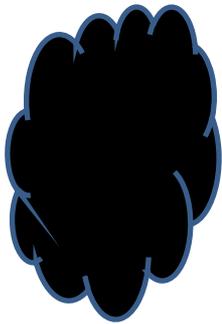
Натриевые  
соли

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