

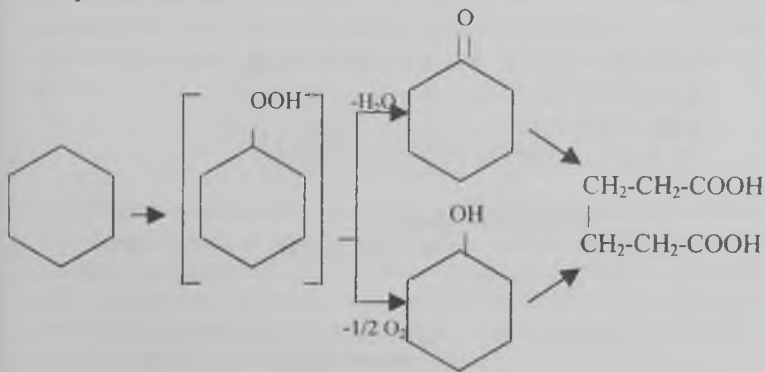
с числом углеродных атомов более 25; содержит 5-20% всех кислот; ее используют в производстве технических вазелинов и консистентных мыл.

Этот процесс приобретает все большее значение благодаря широкому использованию жирных кислот, получаемых в результате окисления парафина.

Развитие процессов окисления парафинов открыло перспективу получения этим путем высших спиртов, используемых в производстве моющих веществ, и дикарбоновых кислот – сырья для получения пластических материалов.

### 3.3.2. Окисление циклоалканов

Самым важным процессом окисления нафтенов является окисление циклогексана в циклогексанон и адипиновую кислоту. Адипиновую кислоту получают окислением циклогексана в одну или в две ступени. Вначале получают циклогексанол и циклогексанон, затем последние окисляют в адипиновую кислоту:



Циклогексанон является сырьем для получения капролактама, из которого производится полиамидное волокно капрон. Из адипиновой кислоты и гексаметилендиамина производят другое ценное полиамидное волокно – нейлон: