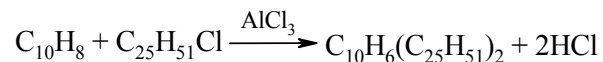


Нафтолы, сульфокислоты и нафтиламины используются для производства азокрасителей.

При гидрировании нафталина в присутствии никелевого катализатора получают тетралин и декалин, которые являются ценными растворителями.

Промышленный интерес представляют некоторые алкилпроизводные нафталина. При алкилировании нафталина олефинами (от этилена до высших олефинов) в присутствии хлористого алюминия получают полиалкилнафталины, которые применяются как синтетические смазочные масла.

Из монохлорпарафина и нафталина синтезируют диалкилнафталины, которые добавляются к смазочным маслам для понижения их температуры застывания (парафлору).



Взаимодействием нафталина с этилбензолом или этиленом в присутствии м-ксилола и хлорида алюминия получается 2-этилнафталин, который дегидрированием можно превратить в 2-винилнафталин. Полимеры винилнафталина и сополимеры его со стиролом имеют высокую механическую прочность и теплостойкость.

Окислением 2,6-диметилнафталина получают 2,6-нафталиндикарбоновую кислоту — мономер для полиэфирных волокон более термо- и водостойких, чем полиэтилентерефталат.