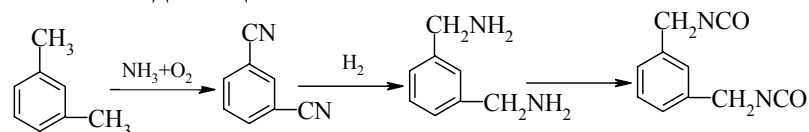


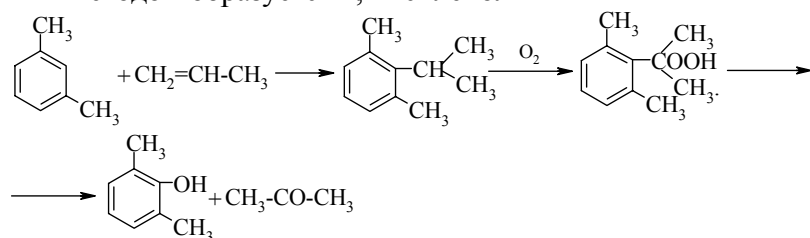
Интерес представляет окислительный аммонолиз м-ксилола, в результате которого образуется изофталонитрил, при гидрировании которого получают м-ксилилендиамин и м-ксилилендиизоцианат



Окислительный аммонолиз проводится в паровой фазе при 400-550 °С.

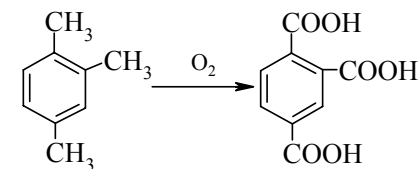
Сополимеризацией адипиновой кислоты с м-ксилилендиамином в Японии производят Найлон-658, м-ксилилендиамин используется также для производства м-ксилилендиизоцианата и полиуретанов на его основе.

Алкилированием м-ксилола пропиленом получают 2,4-диметилизопропилбензол, из которого по аналогии с кумольным методом образуется 2,4-ксиленол



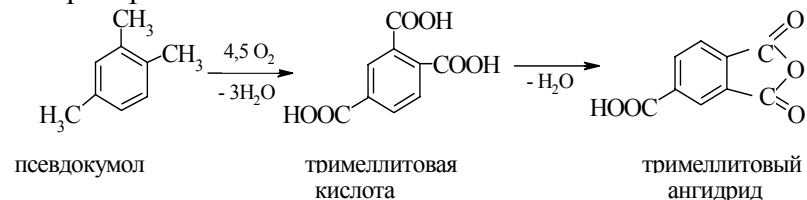
Ксиленол применяется в производстве пластмасс, ядохимикатов, фармацевтических препаратов.

Из фракции С₄ катализата риформинга ректификацией выделяют псевдокумол (1,3,4-триметилбензол). Окислением его получают тримеллитовую кислоту и тримеллитовый ангидрид, которые применяются для производства пластификаторов, полиэфироимидных лакокрасочных покрытий, в качестве отвердителя эпоксидных смол.

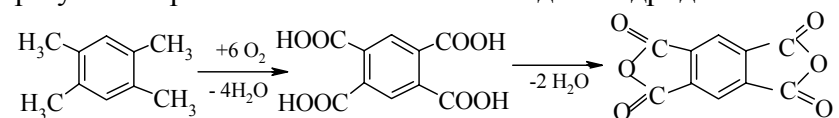


9.4.4. Окисление три- и тетраметилбензолов

Более высокомолекулярные гомологи бензола в индивидуальном виде из нефти не выделяются, однако концентраты ароматических углеводородов, экстрагированные селективными растворителями из керосиновых фракций или дизельного топлива, находят применение. При окислении псевдокумола, мезиэтилена, геммелитола получают бензолтрикарбоновые кислоты.



При окислении 1,2,4,5-тетраметилбензола (дурола) образуется пиромеллитовая кислота и её диангидрид:



Эти кислоты используют в качестве сырья для получения пластификаторов, термостойких полимеров, присадок, эпоксидных смол, красителей.

9.4.5. Применение нафталина и полициклических углеводородов

Нафталин и полициклические ароматические углеводороды содержатся в жидких продуктах пиролиза, получаемых на этиленовых установках, при использовании в