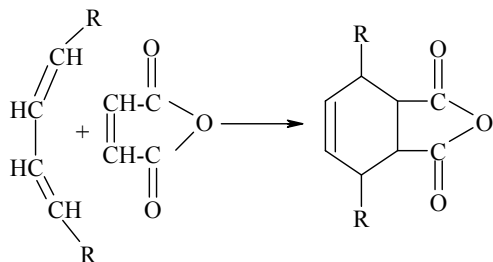


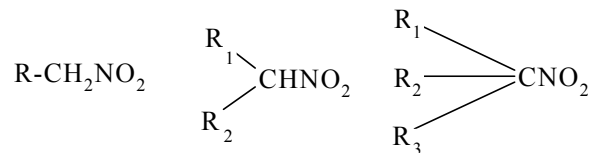
честве газа-носителя — гелий. На двухметровой колонке при температуре 42 °С удалось определить отдельно все семь изомеров нормальных октенев.

В углеводородных смесях, получаемых при термической переработке нефтяных фракций, могут присутствовать не только алкены (моноолефины), но и диолефины и циклоолефины. Содержание их, как правило, невелико. Для количественного определения диеновых углеводородов и отделения их применяется обработка малеиновым ангидридом:



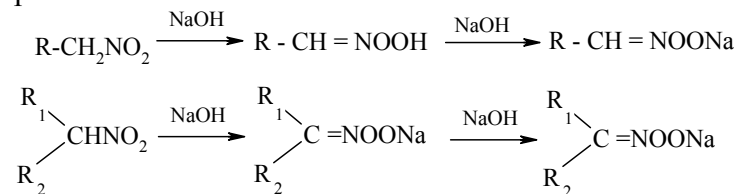
Получающиеся кристаллические производные тетрагидрофталевого ангидрида легко отделяются от жидкой углеводородной смеси. Легче всего с малеиновым ангидридом реагируют циклопентадиен и его ближайшие гомологи и алифатические диолефины с конъюгированными двойными связями — дивинил и его гомологи.

**Разделение углеводородов, содержащих первичные, вторичные и третичные атомы углерода.** Это достигается нитрованием по Коновалову. При нитровании слабой азотной кислотой смеси углеводородов образуются первичные, вторичные и третичные нитросоединения, различающиеся составом того радикала, в который входит нитрогруппа



Растворение первичных и вторичных нитросоединений в щелочи совершается при небольшом нагревании

очень легко, и они превращаются в таутомерные ациформы, обладающие кислотными свойствами и называемые нитроновыми кислотами



Третичные нитросоединения в щелочах не растворяются и поэтому могут быть выделены. Остальные разделяются фракционированием.