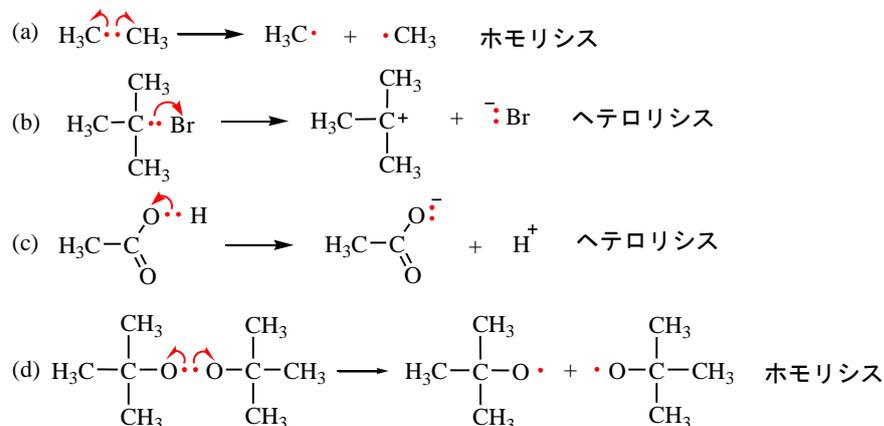


第9章 有機反応の基本的理解

設問 9.1



設問 9.2 (a) 置換, (b) 脱離, (c) 付加, (d) 転位

設問 9.3 一段階目の反応が律速段階なら図 9.3a, 二段階目の反応が律速段階なら図 9.3b と同様なエネルギー図が書ける.

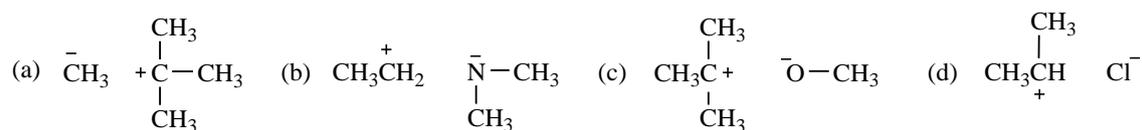
章末問題

問 9.1 置換反応, 脱離反応, 付加反応, 転位反応. 反応例は 9.1.2 項と設問 9.2 参照.

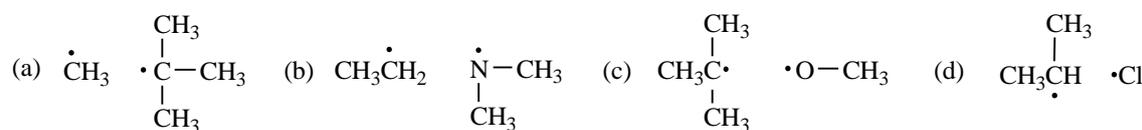
問 9.2 求電子的な反応: 基質から反応相手へ電子対を供与することによって起こる反応.
求核的な反応: 基質が反応相手から電子対を受け取ることによって起こる反応.

問 9.3 一段階反応はただ一つの遷移状態を経て進む協奏的反應. 二段階反応は二つの遷移状態を経て段階的に進む反応で, より高いエネルギーをもつ遷移状態が律速段階となる.

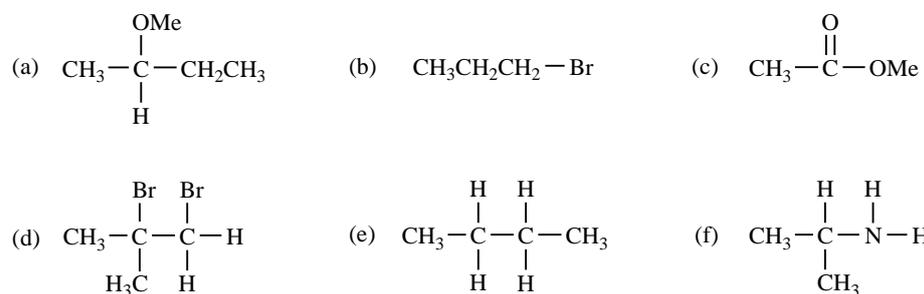
問 9.4 ヘテロリシスしたときに生成する化合物.



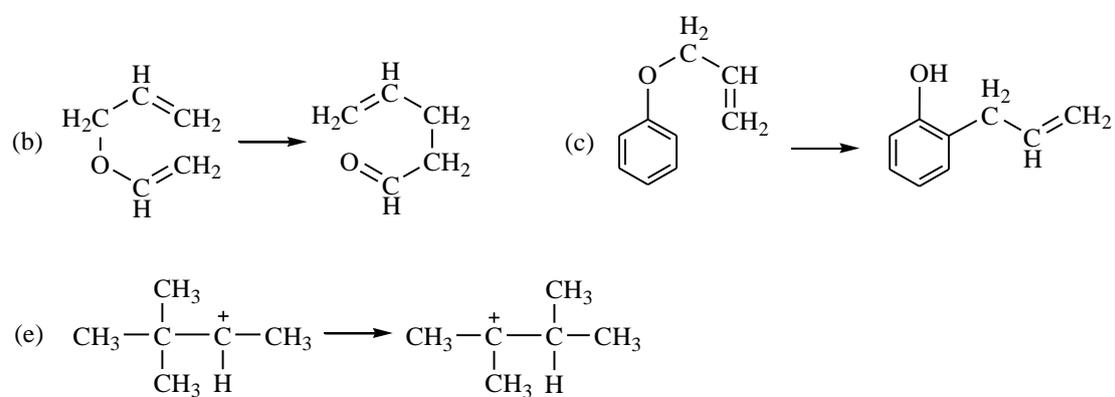
ホモリシスしたときに生成する化合物.



問 9.5



問 9.6 転位反応は下の三つである.



問 9.7

