

有机化学B

第一次习题课(绪论,烷、烯、炔、芳烃)

杨彪 2019/4/10

如何学习有机化学

> 有机反应的特点

- 1. 反应速度慢——可以进行较多机理的研究
- 2. 反应副产物多——即使是简单的反应,副产物也是很多的,了解反应机理,如何通过控制反应条件,控制反应的走向。
- 3. 反应是基于官能团的——有机化合物可以含有多个官能团,通过结构设计,可以在一个化合物上<mark>同时</mark>或者**依次**发生多个反应。
- 4. 反应的选择性——产物类似的反应可以通过不同的反应物和反应条件得到, 但是反应机理却不尽相同。

▶学习有机化学的方法

1. 考前看书记反应就能记下所有的反应



2. 多刷题就能碰到原题



考试里看不见一个原题

3. 了解反应机理,总结官能团反应性质,总结反应物反应特点

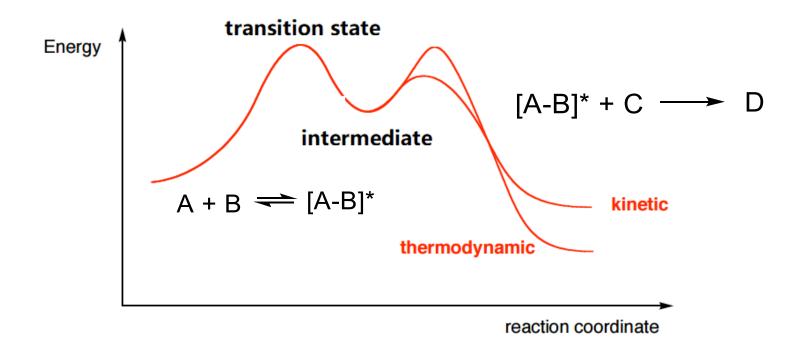


温馨提示!

反应千万条,机理第一条。 复习不规范,考试两行泪。

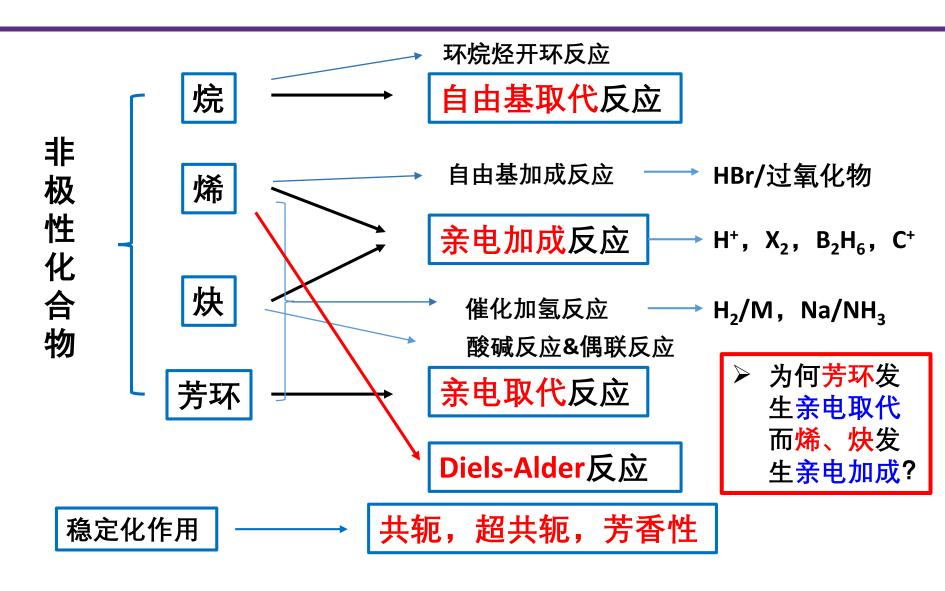
反应的历程

➤ 稳定的中间体or稳定的产物

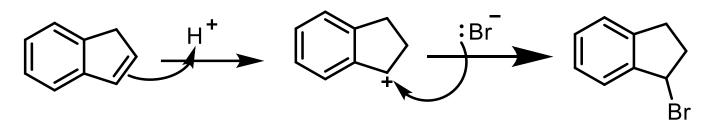


中间体越稳定,中间体的量越多,越容易发生后续反应。

反应性与稳定性



1.



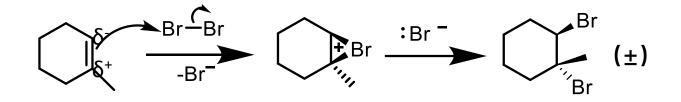
- 1) 亲电进攻发生在双键上
- 2) 比较碳正离子稳定性

2.

$$F_3C$$
 $\delta^ \delta^+$ H^{\dagger} F_3C C C

- 1) 亲电试剂与带部分负电的C成键
- 2) 不要盲目记忆马氏规则

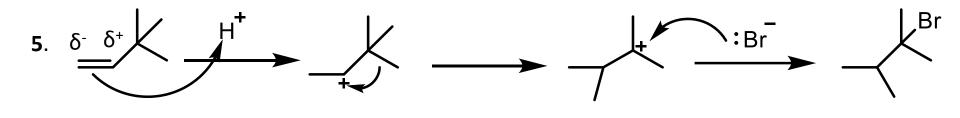
3.

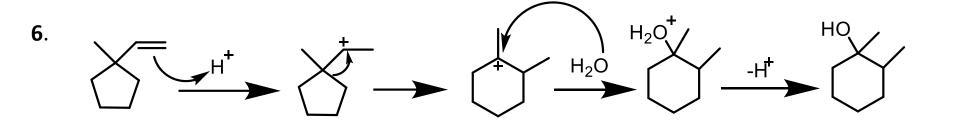


- 1) 反应经过溴鎓离子中间体
- 2) 负离子从背面进攻,反式加成
- 3) 可能会形成一对对映体

4.

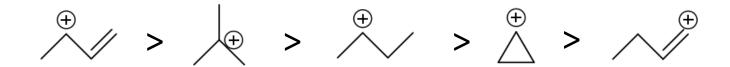
- 1) H在硼烷中是带部分负电的,和绝大多数情况不一样
- 2) 反应经过环状中间体,顺式加成





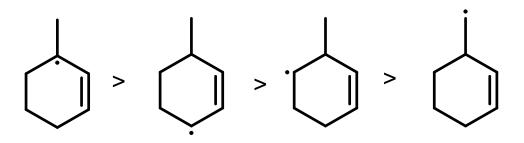
1) 碳正离子重排,得到更稳的碳正离子。通常表现为一级、二级碳正离子的α位有叔、季碳时,可以通过H或C的迁移,得到稳定的三级碳正离子。

1.



- 1) 稳定化因素: p-π共轭 > σ-p超共轭
- 2) 不稳定化因素: 环张力

2.



1. 链引发:
$$Cl_2 \xrightarrow{hv} 2Cl$$
· 链增长: $Cl_1 + CH_4 \longrightarrow HCl + CH_3$ · $Cl_2 + CH_3$ · $Cl_2 + CH_3$ · $HCl + CH_3$ Cl $Cl_1 + CH_3$ Cl $HCl + CH_2$ Cl·

1) 链引发得到初始自由基

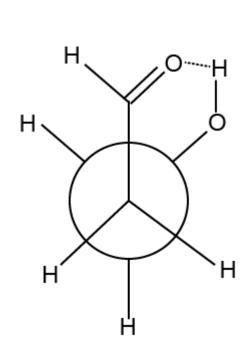
链终止:

2)链增长阶段,通过链反应,引发的自由基会持续参与反应及形成

CH₃· + CH₂CI· → CH₃CH₂CI

3) 更稳定的自由基更容易生成,不会得到氢自由基!

2. HOCH₂CH₂CHO



▶ 碳正离子亲电加成