



# 镍催化构建C-C键的不对称偶联反应

-----钛介导醇的脱羟基自由基化

$$\begin{array}{c|c}
R^2 & OH \\
\hline
R^3 & homolysis
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
R^1 & R^3 \\
\hline
R^2 & R^3
\end{array}$$

汇报人:张利利

导师: 杨泽鹏

2021年10月15日





## 目录

- □ 背景
- □ 镍催化醇衍生物构建C-C键的偶联反应最新进展
  - ▶ 醇的衍生物----酯类
  - ▶ 醇的衍生物----醚类
  - ▶ 醇的衍生物----硫酸酯类
- □ 钛配合物介导的醇自由基脱羟基功能化最新进展
  - ▶ 化学计量钛配合物介导醇的均裂
  - ▶ 催化计量钛配合物介导醇的均裂
- □ 总结与展望







Richard F. Heck



Ei-ichi Negishi



Akira Suzuki

## 2010年诺贝尔化学奖得主

在钯催化交叉偶联研究领域作出杰出贡献研究成果使人类能高效合成复杂有机物





#### 经典偶联反应

#### Kumada Cross-Coupling Reaction 1972:

 $R^{1-3}$  = H, alkyl, aryl, alkenyl; X = F, Cl, Br, I. OTf;  $R^4$  = alkyl, aryl, alkenyl; X = Br, I; L = PPh<sub>3</sub> or L<sub>2</sub> = dppp, dppe, dppb

#### Negishi Cross-Coupling Reaction 1976:





#### 经典偶联反应

Stille Cross-Coupling Reaction 1978:

$$R^{1}-Sn(alkyl)_{3} + R^{2}-X \xrightarrow{Pd^{(0)} \text{ (catalytic)}} R^{1}-R^{2} + X-Sn(alkyl)_{3}$$

$$R^{1}=\text{ allyl, alkenyl, aryl; } R^{2}=\text{ alkenyl, aryl, acyl; } X=Cl, Br, I, OTf, OPO(OR)_{2}$$

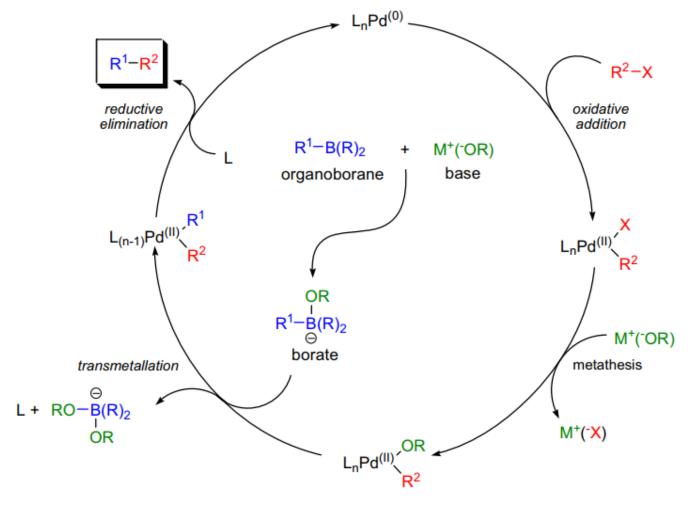
Suzuki Cross-Coupling Reaction 1979:

$$R^{1}-B(R)_{2}$$
 +  $R^{2}-X$   $\xrightarrow{Pd^{(0)} \text{ (catalytic)}}$   $R^{1}-R^{2}$  +  $X-B(R)_{2}$  Coupled product





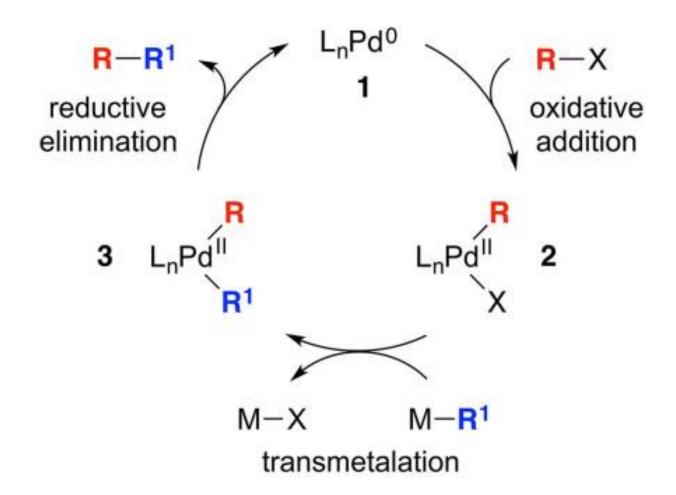
#### Mechanism of Suzuki Cross-Coupling Reaction:







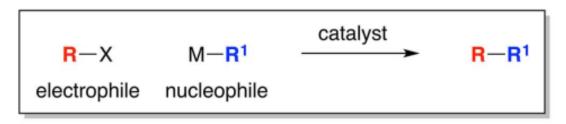
#### Mechanism Cross-Coupling Reaction:





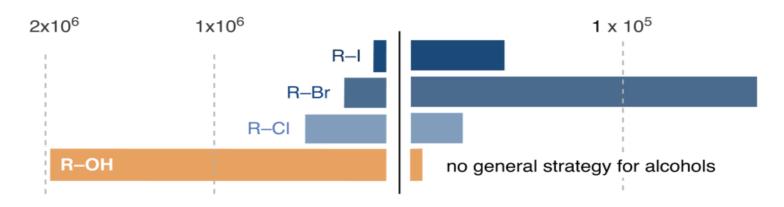


#### 偶联反应的关键



亲核试剂: 有机镁试剂、有机锌试剂、有机锡试剂、有机硼试剂、有机硅试剂等

亲电试剂: 卤代烃等

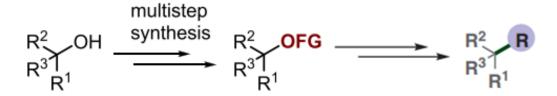


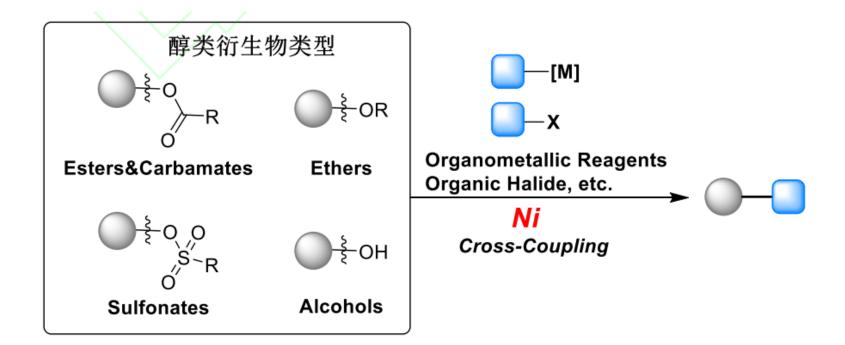
# 能否由醇化合物替代卤代烃?





### 传统醇的碳氧键活化一般策略









#### 镍催化醇衍生物构筑C-C键的最新进展

### > 镍催化剂的特点

- 储量丰富、价格便宜、 环境友好;
- 镍原子半径较小,在偶联反应中C-Ni不易发生**β**-H消除反应,减少了副产物的生成;
- 镍的价态变化丰富,目前已经分离鉴定的镍化合物氧化态包括Ni(0)、Ni(I)、Ni(II)、Ni(III)、Ni(IV)。在催化交叉偶联反应中,既可能存在 Ni(0)/Ni(II)双电子转移过程,也可能存在Ni(I)/Ni(II)/Ni(III)
   单电子转移过程。





#### 舒兴中课题组报道了镍催化草酸苄酯与烷基溴的交叉偶联反应 2018年,

- New leaving group
- Broad substrate scope
   1º and 2º alkyl bromides
- Highly functionalized alkyl groups (-Bpin, -CO<sub>2</sub>R, -CHO, -NHBoc, -OH etc.)

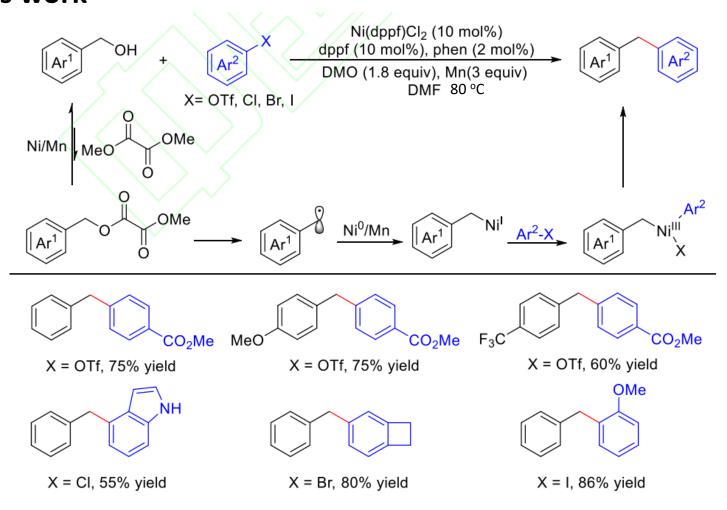
#### 机理研究

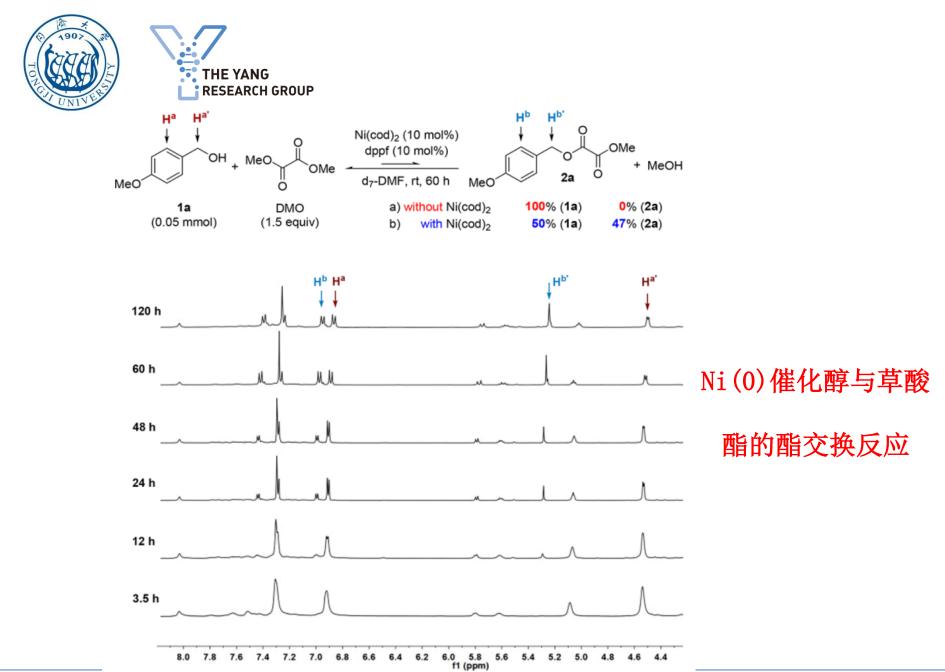
#### Radical inhibition experiments





#### Shu's work <sup>2021</sup>





Guo, P.; Wang, K.; Shu, X.-Z. J. Am. Chem. Soc. 2021, 143, 513.



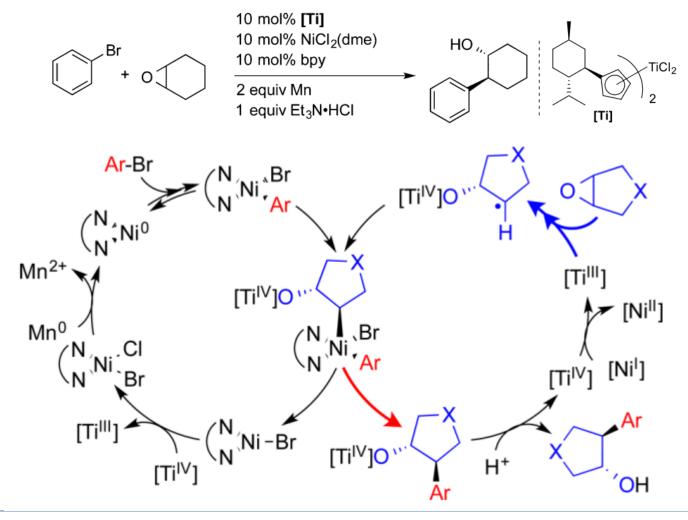


# 机理推测 Mn Ni(I)-X Ni(I)Ni(0)Ar'-X MeOH Mn Ni(I)

锰镍催化醇与草酸酯发生酯交换反应得到草酸苄酯。草酸苄酯受热分解产生苄基自由基,自由基与Ni(0)反应,然后被Mn还原,得到Ni(I)。Ni(I)中间体与芳基卤化物氧化加成,最后通过还原消除得到所需的偶联产物。



#### 2015年,Weix课题组环氧乙烷与芳基卤化物的不对称交叉偶联反应



反应的关键步骤是 由内消旋环氧化物 对映选择性地形成 β-钛氧碳自由基





#### 2016年, Morken 课题组报道镍催化环状硫酸酯与格氏试剂的偶联反应

Eno, M. S.; Lu, A.; Morken, J. P. J. Am. Chem. Soc. 2016, 138, 7824.

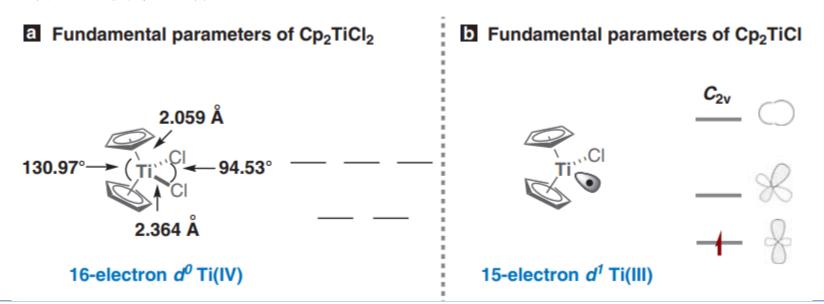




## 、钛配合物介导的醇自由基脱羟基官能化反应

**含量:** 地壳中元素排行: 氧、硅、铝、铁、钙、钠、钾、镁、氢、钛; 地壳中钛含量达千分之六, 比铜多61倍。

**特点:** 钛配合物对氧极其敏感,稳定的有机钛配合物难以分离。1954年,Wilkinson和Birmingham首次制备了 $Cp_2TiCl_2$ 配合物。钛配合物通常以Ti(IV)存在,被还原的Ti(III)配合物极不稳定,反应性强,通常以二聚体和单体的动态平衡状态存在。



Wilkinson, G.; Birmingham, J. M. *J. Am. Chem. Soc.* **1954**, *76*, 4281. Enemærke, J. R.; Larsen, J.; Daasbjerg, K. *J. Am. Chem. Soc.* **2004**, *126*, 7853.





### 化学计量钛配合物介导醇的均裂

1965年,Schwartz首次报道钛活化醇类化合物的反应

R OH 
$$\frac{\text{TiCl}_4 (0.5 \text{ equiv})}{\text{K (1.0 equiv)}}$$
 R O  $\frac{\Delta}{\text{R}}$  R  $\frac{\Delta}{\text{R}}$ 

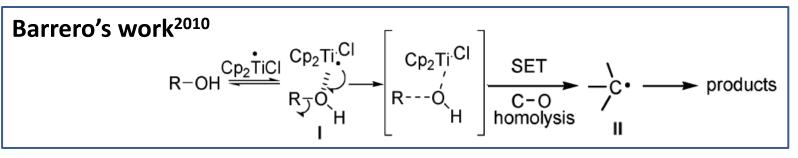
■ Benzylic alcohol: 51% yield; allylic alcohol: 38% yield

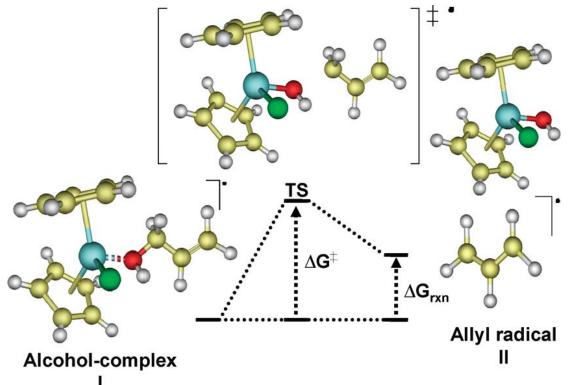
## 可能涉及自由基类型的分解





### 化学计量钛配合物介导醇的均裂





Ti(III)配合物可有效地降低C-O键均裂的活化能





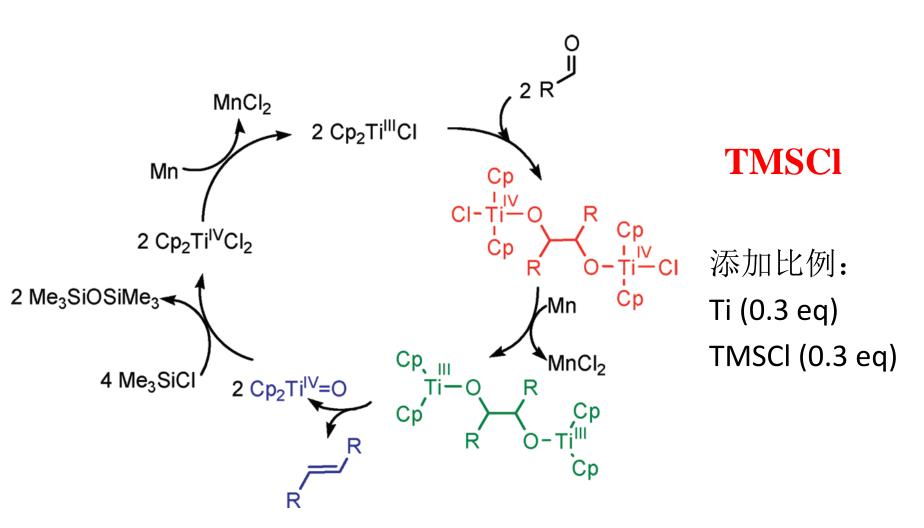
- ▶ 脱羟基还原:
- 苄基醇
- 烯丙基醇
- 频哪醇

> 羰基偶联成烯:





### 如何使用催化量的钛完成该反应?

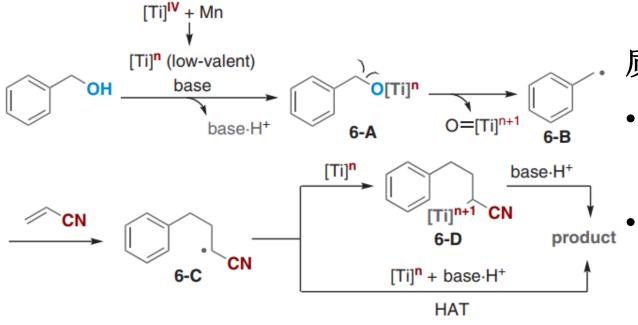






### 化学计量钛配合物介导醇的均裂

#### Proposed mechanism

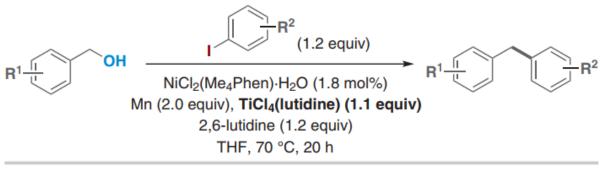


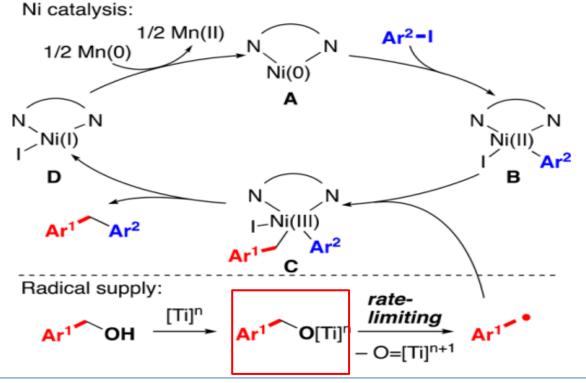
### 质子化途径:

- 低价钛辅助 质子化;
  - 直接氢原子 转移(HAT)



### 化学计量钛配合物介导醇的均裂



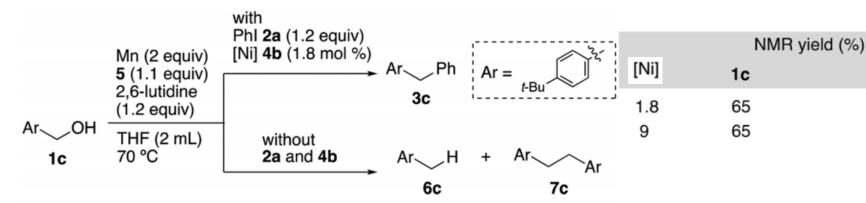


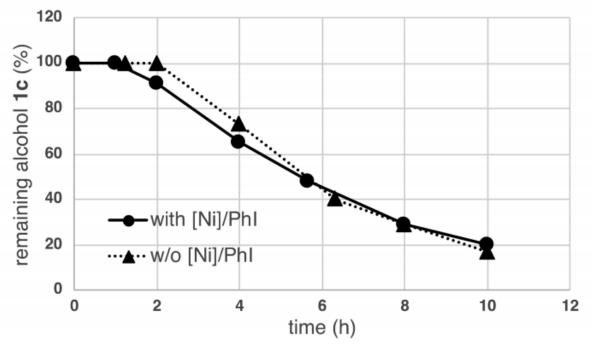
ArCH<sub>2</sub>O[Ti] 是 否有可能以氧 化加成的方式 参与到催化循 环中?

Suga, T.; Ukaji, Y. Org. Lett. 2018, 20, 7846.









Ni催化剂的有无既不影响反应的速率,也不影响反应的速率。也不影响反应的变态。 率,表明反应速率仅取决于ArCH<sub>2</sub>O[Ti]的自分解,Ni不参与CO键断裂步骤。

Suga, T.; Ukaji, Y. Org. Lett. 2018, 20, 7846.

3c

40

35



#### 2006年,Periasamy 用 $TiCl_4/Et_3N$ 体系将炔丙醇转化为对称的1,5-二炔化合物

$$R^{1} \xrightarrow{\text{Id}} R^{2} \xrightarrow{\text{TiCl}_{4}/R_{3}N} \qquad R^{2} \xrightarrow{\text{R}^{1}} \qquad R^{1}$$

$$1a \xrightarrow{\text{H}} R^{2} \xrightarrow{\text{25 °C, 6 h,}} \qquad R^{2} \xrightarrow{\text{R}^{1}} \qquad R^{2}$$

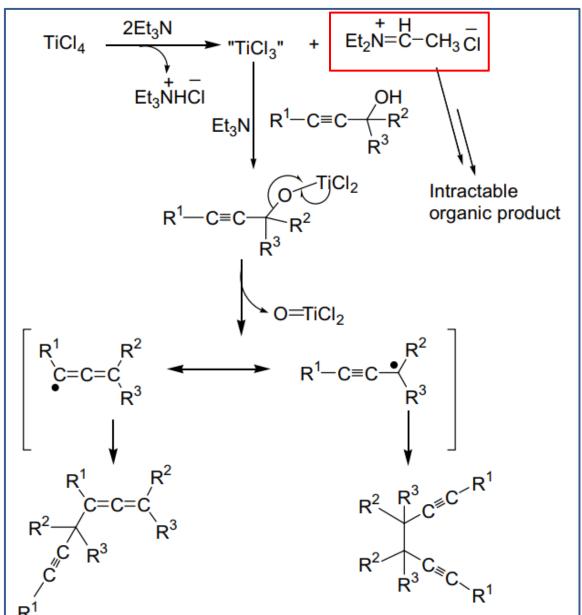
$$25 \text{ °C, 6 h,} \qquad CH_{2}\text{Cl}_{2}$$

$$Ti\text{Cl}_{4}/Bu_{3}N \qquad 61\% \qquad 3a$$

$$Ti\text{Cl}_{4}/PhN\text{Et}_{2} \qquad 51\%$$





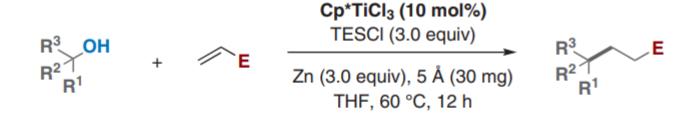




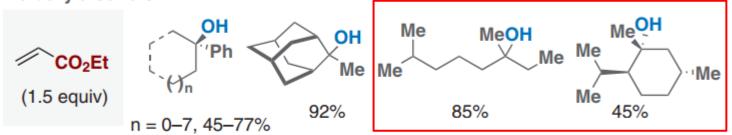


### 催化计量钛配合物介导醇的均裂

#### 2021年,舒兴中组报道了钛催化叔醇自由基脱羟基烷基化



#### Tertiary alcohols



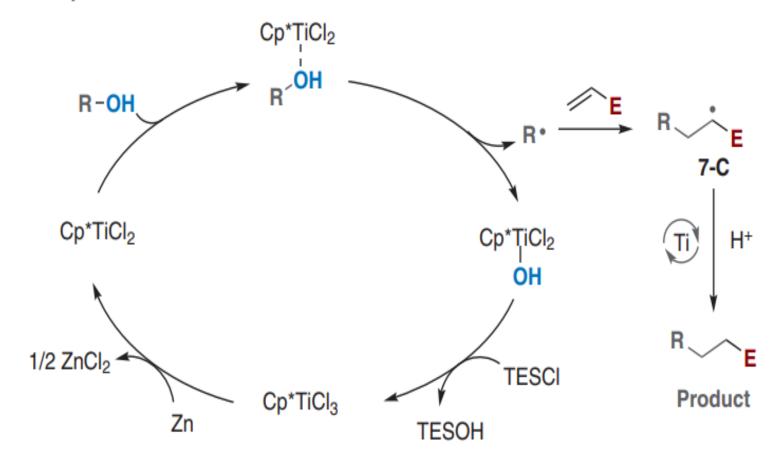
#### Selective alkylation of diols







#### Proposed mechanism







## 总结与展望

### > 总结

- 镍催化醇衍生物构筑C-C键已经实现各种官能化反应(芳基化、烷基化、烯基化等);
- 低价钛配合物在醇自由基脱羟基反应中具有独特的应用价值(还原反应和迈克尔加成反应)。

### ▶ 展望

- 开发新的催化体系(新型还原试剂、通用的钛配合物、 温和的反应温度);
- 拓展醇的底物范围,尝试未活化烯烃;
- 醇的自由基脱羟基官能化仍需探索。





# Thanks for your attention!