

# Examen de mi-session CHM-3520

Date: 9 novembre 2013  
 Prof: Dr. Louis Barriault  
 Durée: 120 minutes

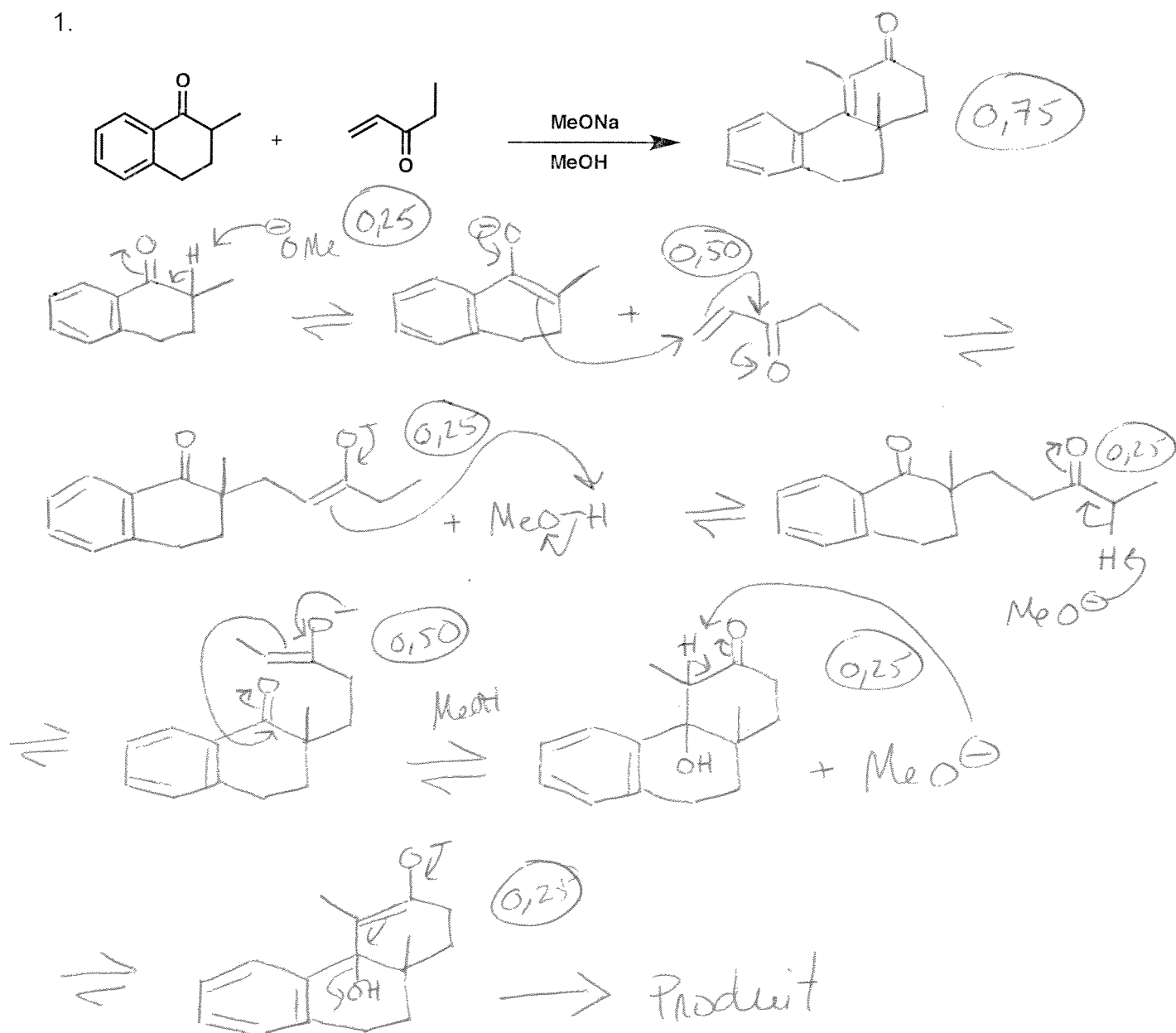
30

Nom: CORRIGÉ  
 # étudiant:

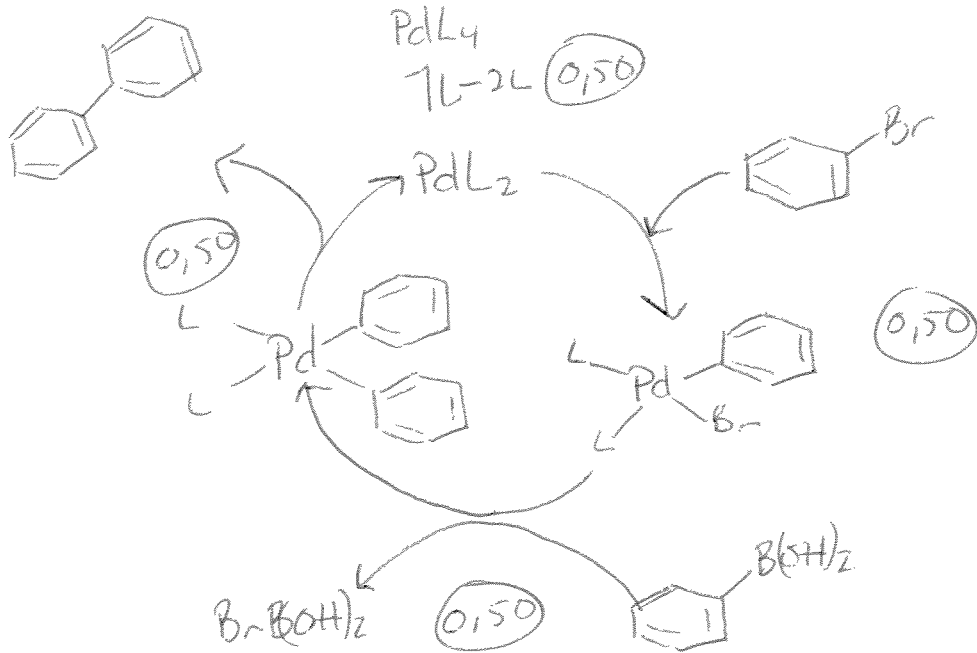
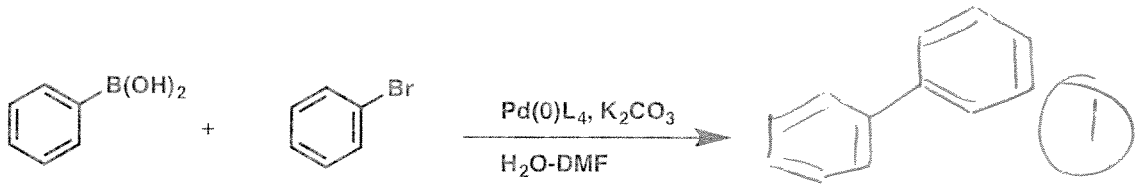
Cet examen comporte 6 pages. Veuillez vous en assurer. Initiale: \_\_\_

1. Donner le produit et le mécanisme des transformations suivantes. (12 pts).

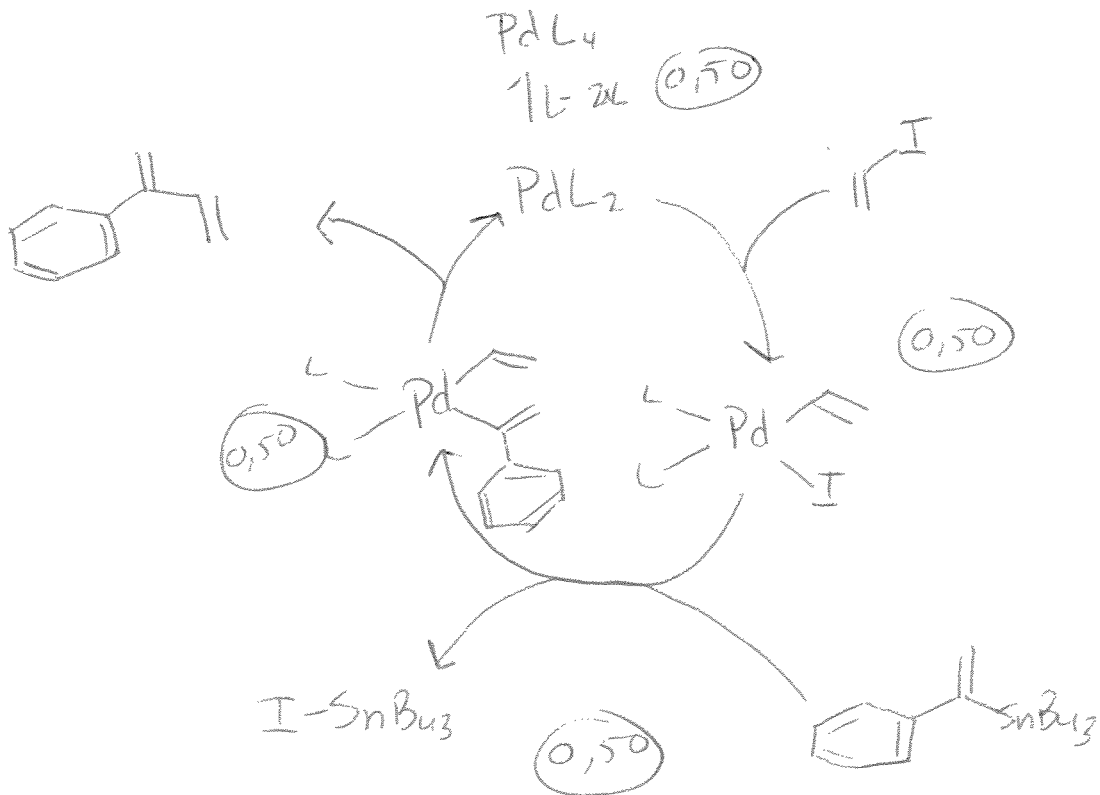
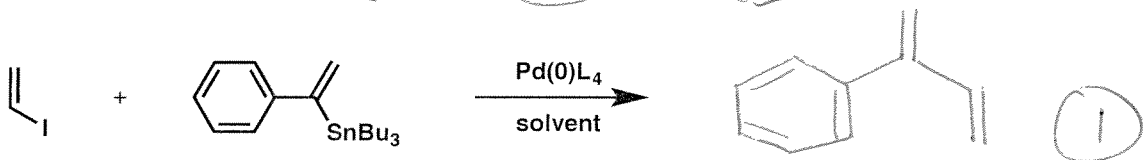
1.



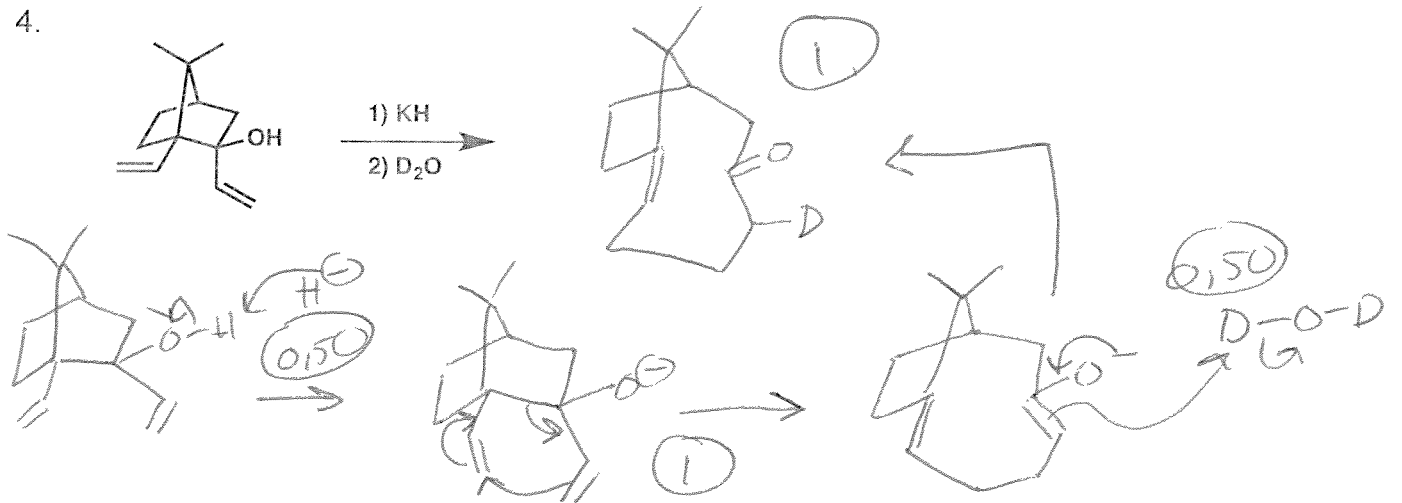
2.



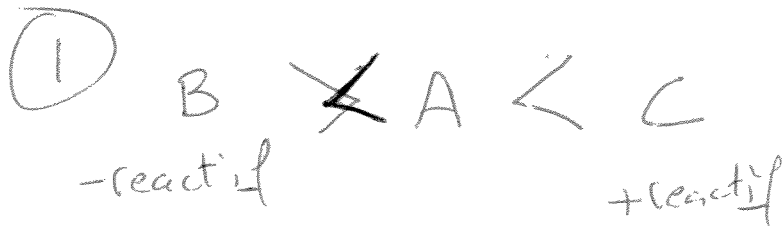
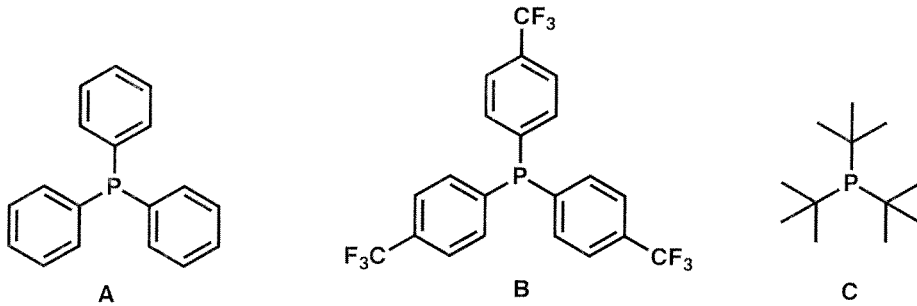
3.



4.

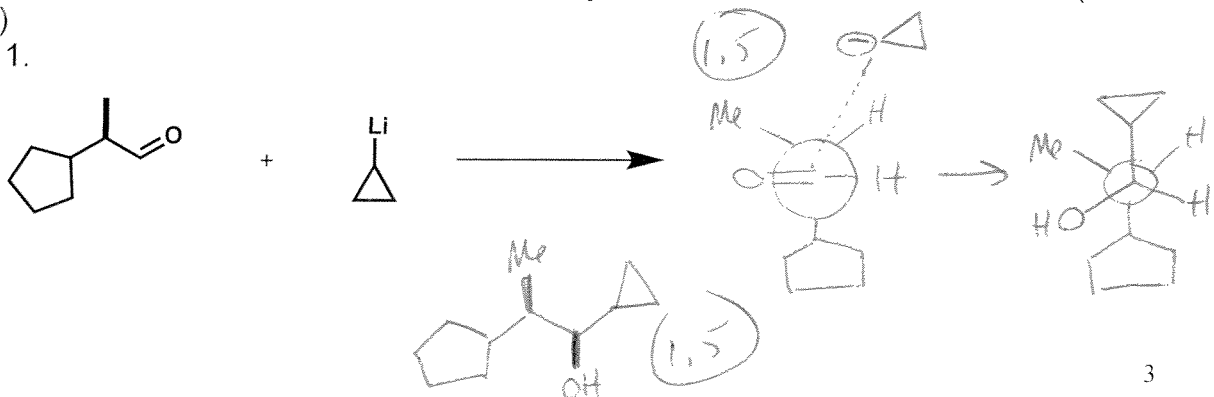


2. Placer les ligands par ordre croissant de vitesse de réaction pour la réaction d'addition oxydante avec le L<sub>4</sub>Pd(0) et Ph-I. Expliquer votre réponse brièvement (3 pts)

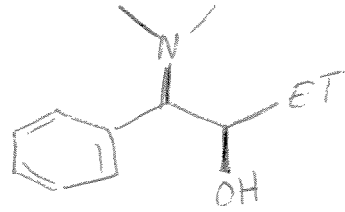
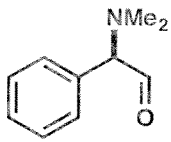


② plus riche en e<sup>-</sup> est le ligand plus rapide sous l'addition oxydante => stabilise l'état de transition en donnant des e<sup>-</sup> au Pd(II)

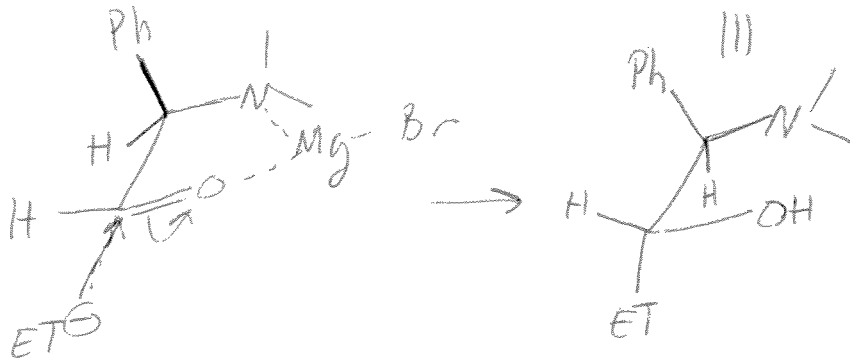
3. Donner le produit majoritaire des réactions suivantes. Donner la structure de l'état transition pour chacune des réactions. Indiquer clairement la stéréochimie. (9 pts)



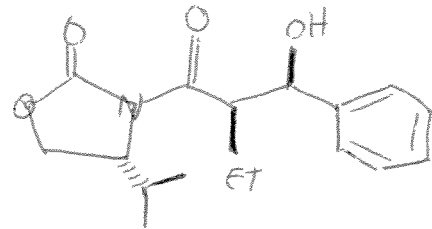
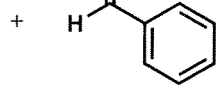
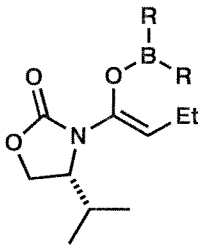
2.



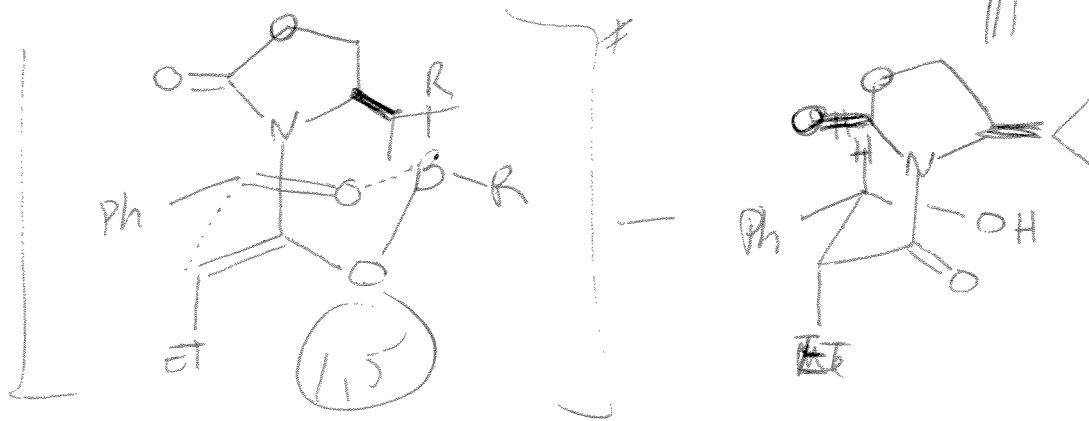
1.5



3.

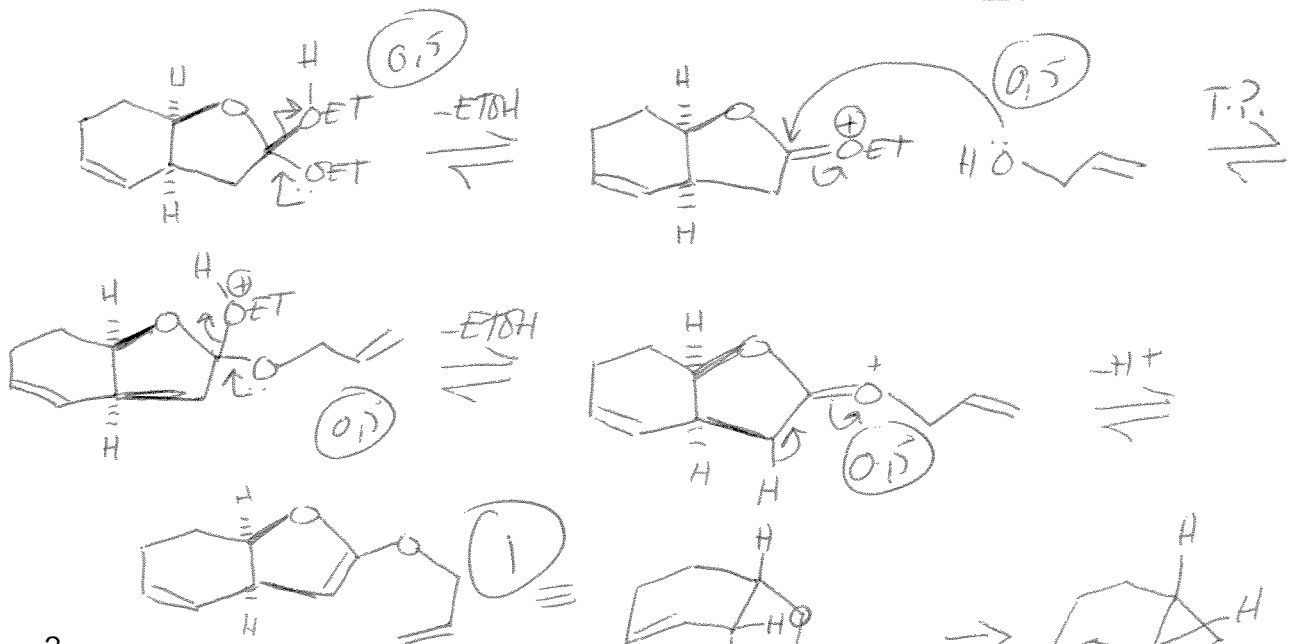
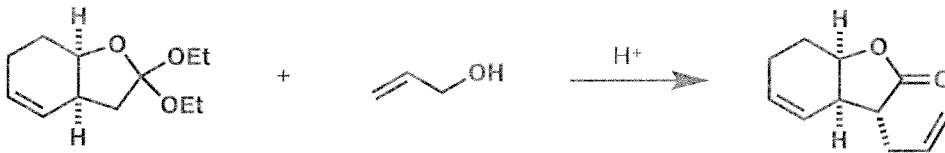


1.5



4. Proposer un mécanisme pour les transformations suivantes et expliquer la stéréochimie obtenue. (6 pts)

1.



2.

