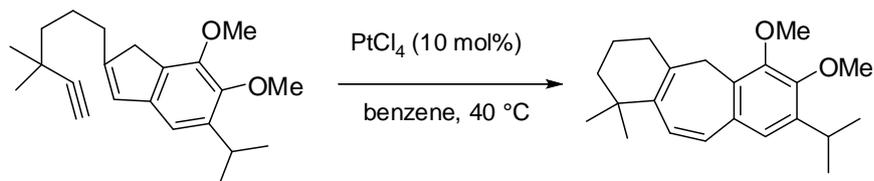
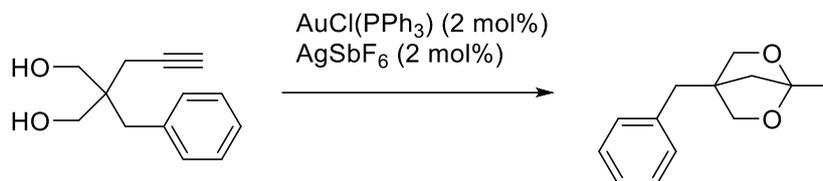


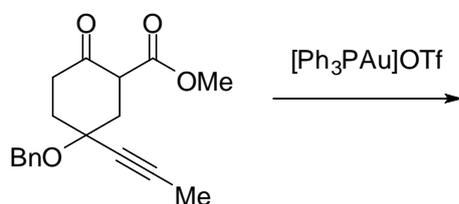
Exercice 1 : Proposez un mécanisme pour la transformation suivante :



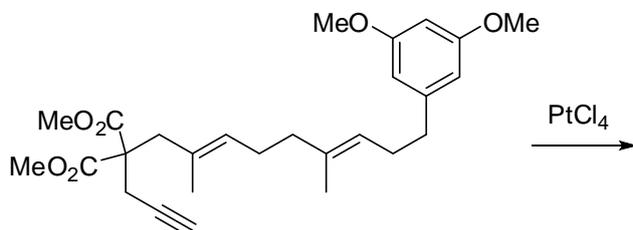
Exercice 2 : Proposez un mécanisme pour la transformation suivante :



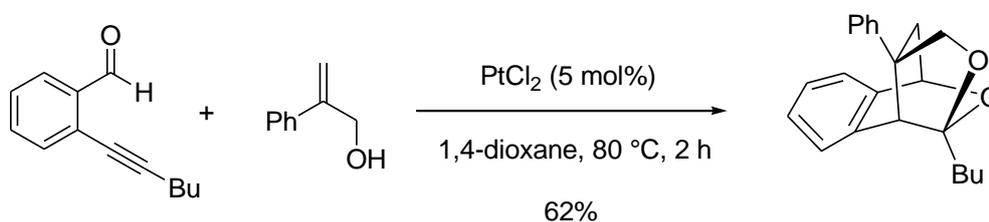
Exercice 3 : Proposez le produit vous paraissant le plus vraisemblable pour cette transformation catalysée par $[\text{Ph}_3\text{PAu}]\text{OTf}$. Justifiez votre réponse.



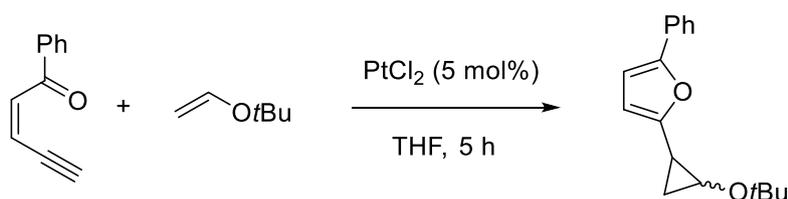
Exercice 4 : Proposez le produit vous paraissant le plus vraisemblable pour cette transformation catalysée par PtCl_4 . Justifiez votre réponse.



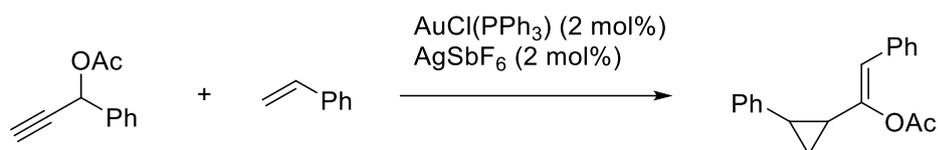
Exercice 5 : Proposez un mécanisme pour la transformation suivante :



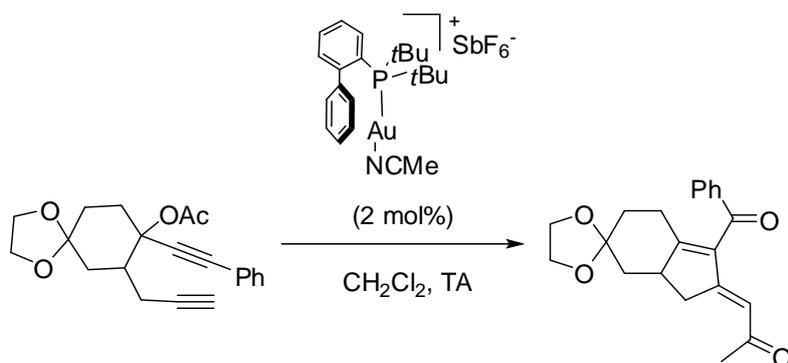
Exercice 6 : Proposez un mécanisme pour la transformation suivante :



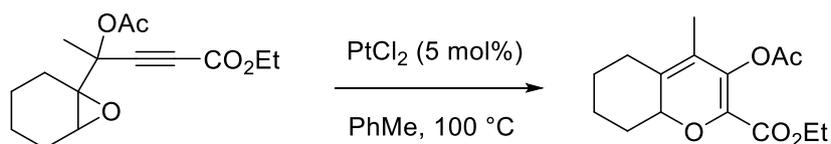
Exercice 7 : Proposez un mécanisme pour la transformation suivante :



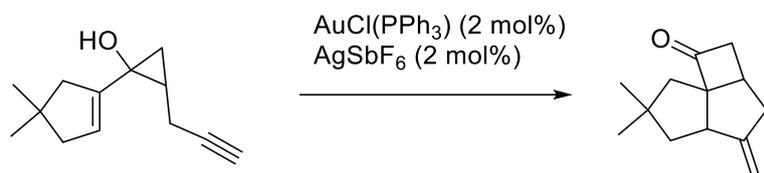
Exercice 8 : Proposez un mécanisme pour la transformation suivante :



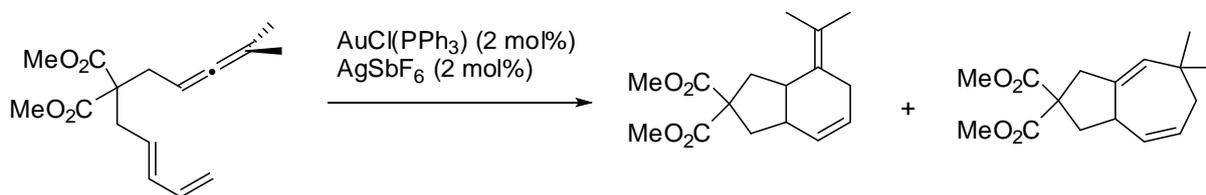
Exercice 9 : Proposez un mécanisme pour la transformation suivante :



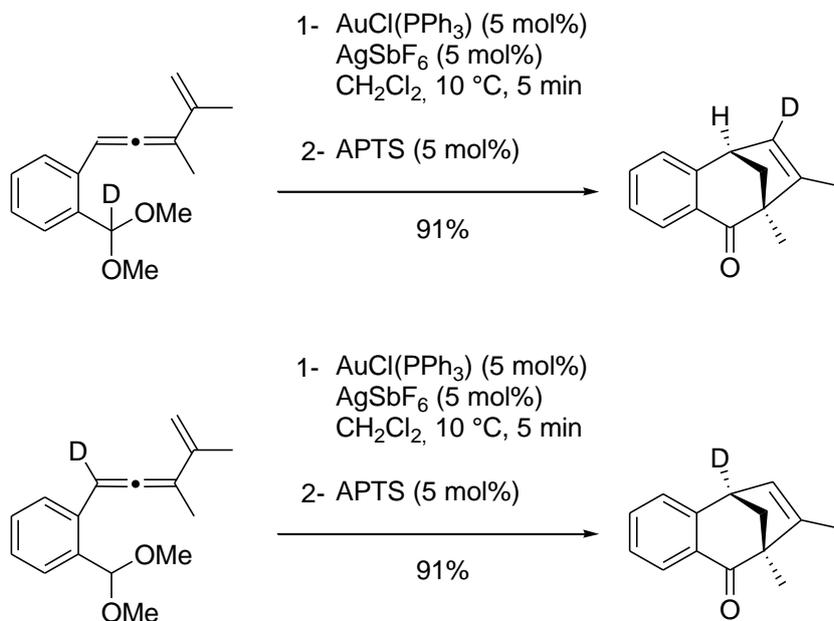
Exercice 10 : Proposez un mécanisme pour la transformation suivante :



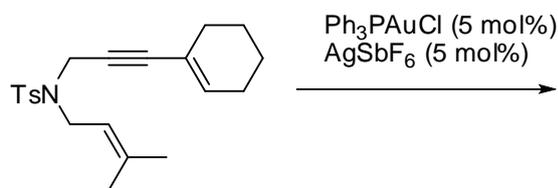
Exercice 11 : Proposez un mécanisme pour les transformations suivantes :



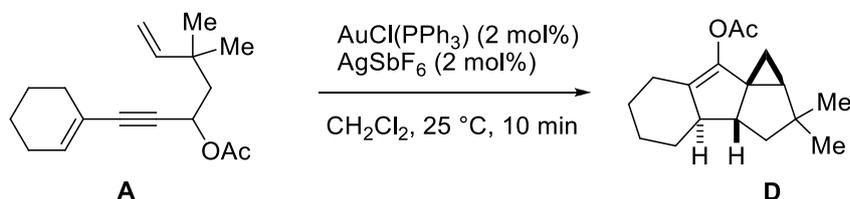
Exercice 12 : Compte tenu des résultats de marquage ci-dessous, proposer un mécanisme pour cette transformation.



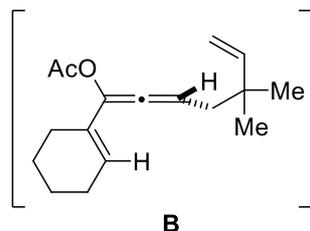
Exercice 13 : Proposez un produit de réaction et le mécanisme associé.



Exercice 14 : Soit la transformation ci-dessous.



- Justifiez la nécessité d'utiliser un sel d'argent
- Le mécanisme de cette réaction implique dans un premier temps le réarrangement du fragment acétate propargylique de **A** en acétate allénique **B**. Détailler les étapes élémentaires de ce réarrangement.



- La formation du produit final **D** à partir de **B** fait intervenir le carbène d'or bicyclique **C** représenté ci-dessous. Indiquer le mécanisme de sa formation. Justifiez la stéréochimie *trans* des deux atomes d'hydrogène.

