

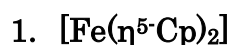
Examen final

Exercice 01

- 1- Citer les différents types de la liaison M-C.
- 2- Donner l'équation de catalyse de Suzuki.
- 3- Ou on peut trouver la liaison M-O (les cas).
- 4- Citer les avantages du Réactif de Collman.
- 5- Donner le mécanisme réactionnel de la reaction de conversion des Bromure d'alkyle en aldéhydes.
- 6- Citer les applications des métaux carbonyles.
- 7- Donner la définition des métaux carbonyles.
- 8- Qu'elle est le rôle de palladium dans la synthèse des molécules organique
- 9- Donner la formule générale du réactif de Collman (nomenclature + formule)
- 10- Donnez les critères de la classification des complexes organométalliques
- 11- Expliquer comment on fait le décompte des électrons selon le modèle covalent.
- 12- Représenter graphiquement la levée de dégénérescence selon le modèle du champ cristallin tétraédrique.

Exercice 02

1- Nommer et compter le nombre des électrons de valence selon le modèle covalent et ionique pour les complexes :



Les données : $\text{Fe}_{26} : [\text{Ar}] 3d^6 4s^2$. $\text{Pt}_{78} : [\text{Xe}] 4f^{14} 5d^9 4s^1$

Bon courage