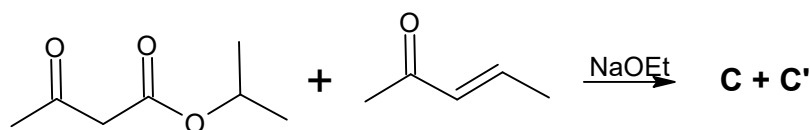


Question ouverte :

(Je n'ai plus un souvenir exact des structures des chaînes carbonées sur les réactifs)



Donner la structure des composés C et C', identifier le composé majoritaire et expliquer leur formation.

Données : Energies et surfaces d'isodensité correspondant aux OF des deux réactifs

Questions posées par le jury :

- Expliquer l'acidité relative du H en alpha du carbonyle.
- Questions sur les pK_a
- Quelle hypothèse mentionner pour justifier l'utilisation des OF ?
- Pourquoi considérer que le contrôle frontalier soit acceptable ici ?

Exercice :

- Donner la configuration électronique de l'or, en déduire le nombre d'électrons de valence
- Représenter la maille de l'alliage cuivre/or (décrite par les données comme une maille de type pavé droit à faces centrées de paramètres de mailles $a = b \neq c$)
- Déterminer les paramètres de maille a et c (les données de rayons métalliques étant fournies)
- Déterminer la fraction massique de l'or dans cet alliage

L'exercice contenait d'autres questions qui n'ont pas été abordées.