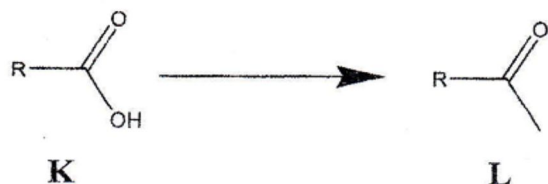


Bonjour, je voudrai des explications pour l'exercice ci-dessous :

Enoncé

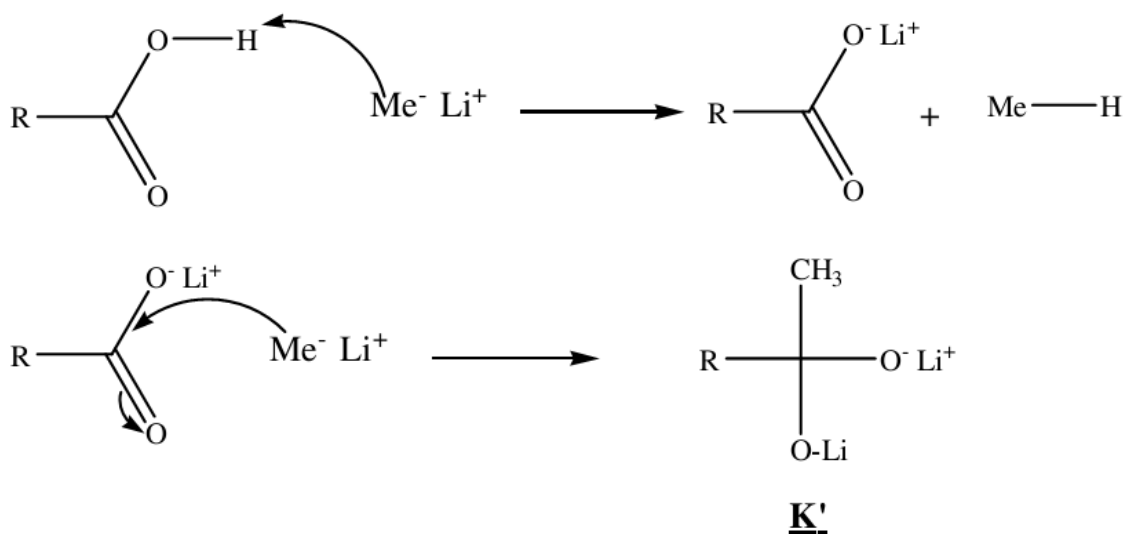
On souhaite transformer la fonction acide carboxylique de **K** en une cétone méthylée pour obtenir le composé **L**. En notant K sous la forme RCOOH, il s'agit donc d'effectuer la transformation ci -contre :



Alors que l'iodure de méthylmagnésium ne permet pas de réaliser cette transformation, l'action de deux équivalents de méthyllithium suivie d'une hydrolyse en milieu acide (MeLi plus réactif que MeMgI) est couronnée de succès.

- 1) Quelles réactions se produisent entre la fonction acide carboxylique et le méthyllithien ? (on appelle K' le produit obtenu).
- 2) Proposer un mécanisme pour le passage de K' à L en milieu acide.

Voici ce que j'ai fait :



Mon problème c'est le mécanisme pour le passage de K' à L en milieu acide.