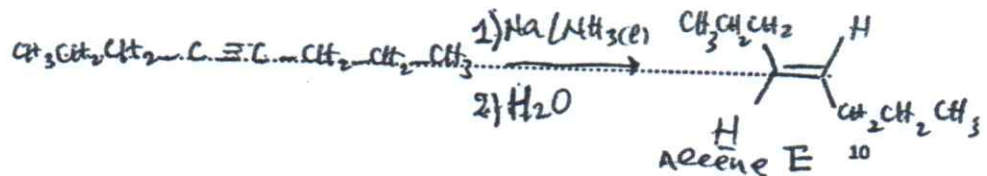


Exercice N°1 :

- La réaction globale

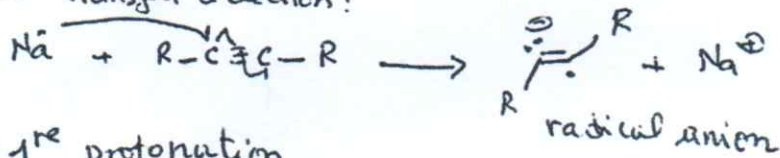


- Mécanisme

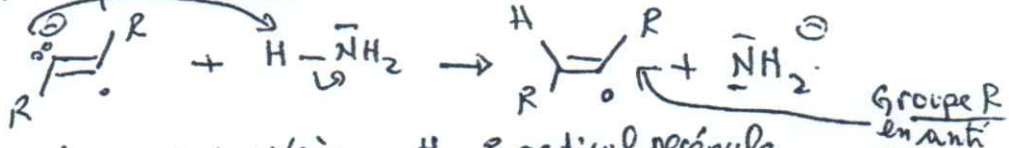
Le mélange Na/NH<sub>3</sub> joue le rôle de donneur d'électrons

Mécanisme: le mécanisme de transfert d'électron et de protonation

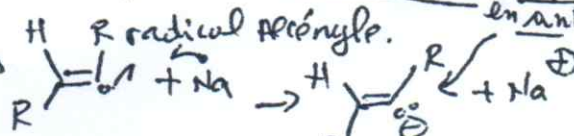
1) 1<sup>er</sup> Transfert d'électron :



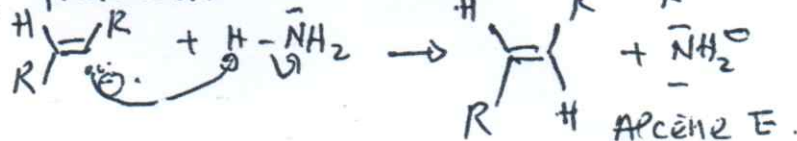
2) 1<sup>re</sup> protonation



3) 2<sup>e</sup> Transfert d'électron

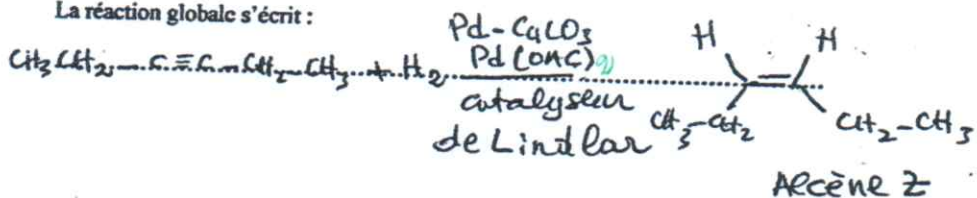


4) 2<sup>e</sup> protonation



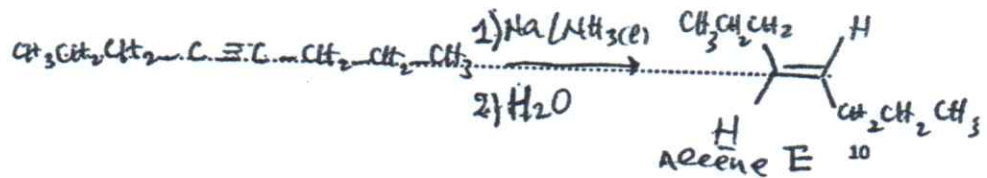
- Les conditions nécessaires conduisant à la formation de l'alcène Z sont :

La réaction globale s'écrit :



Exercice N°1 :

- La réaction globale

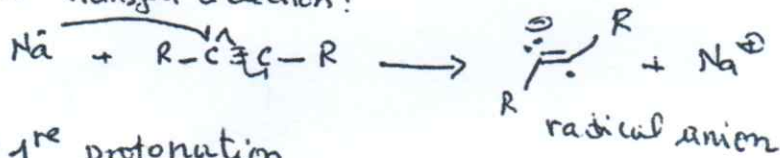


- Mécanisme

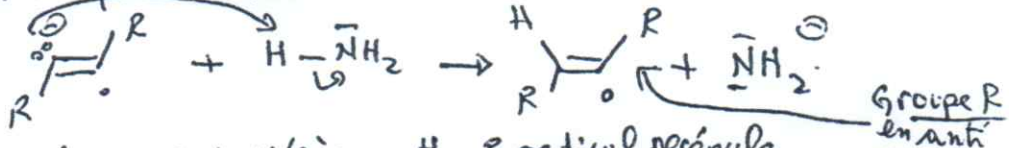
Le mélange Na/NH<sub>3</sub> joue le rôle de donneur d'électrons

Mécanisme: le mécanisme de transfert d'électron et de protonation

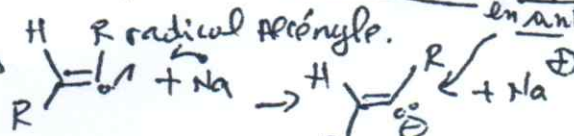
1) 1<sup>er</sup> Transfert d'électron :



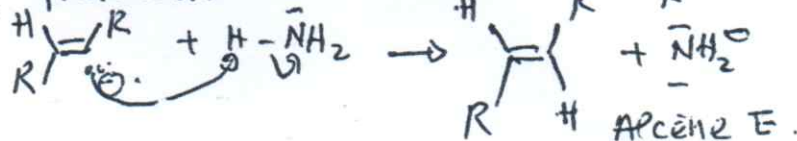
2) 1<sup>re</sup> protonation



3) 2<sup>e</sup> Transfert d'électron



4) 2<sup>e</sup> protonation



- Les conditions nécessaires conduisant à la formation de l'alcène Z sont :

La réaction globale s'écrit :

