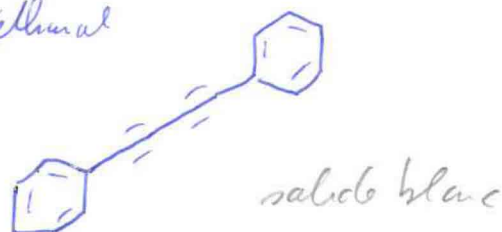
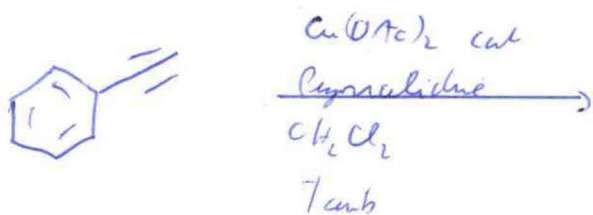


Leo C. Homocouplage oxydant du phénylacétylène

Bibliographie : SCE 2070, Esté Lévis et Frouin

Produits : Phénylacétylène, Pyrrolidine, Dichlorométhane, acétate de cuivre (II) monohydraté, cyclohexane, silice, 1,4-diphénylbutadiène, éthanal



Protocole

- Dans un ballon de 50 mL agiter :
 - 36,3 mg d'acétate de cuivre
 - 5 mL de CH_2Cl_2
 - 164 μL de pyrrolidine
 - 220 μL de phénylacétylène
- Agiter 1h à T amb
- Faire une CCM (100% cyclohexane)
- Évaporer sous pression réduite
- Filtrer sur colonne de silice (5 cm, cyclohexane 100%)
- Collecter et recueillir par CCM
- Évaporer sous pression réduite
- Laver à l'éthanal sans bulle
- Réapérer le solide et le garder à l'éther

Caractérisation

CCM
Köfler $T_p = 86^\circ\text{C}$ IR
RMN

Faire l'analyse UV-vis 400-800 nm

Rq : Précipité blanc = polymère de phénylacétylène

La silice permet de retenir les sels de cuivre et le solide blanc

Mécanisme radicalaire :

