

Suivi de réaction

Même si le protocole expérimental indique une durée pour la réaction, il est toujours mieux de vérifier par chromatographie (CCM ou CPV ou HPLC) que la réaction est bel et bien terminée. On cherche à voir la **disparition du produit de départ limitant**.

Questions à se poser:

- Quel est le produit limitant? Quel est le solvant de la réaction et est-il adéquat pour la CCM ?
- Sous quelle forme est ce produit? Neutre, acide ou basique? Va-t-il migrer sur CCM, ou faut-il traiter le milieu réactionnel pour neutraliser le produit?
- Les autres réactifs vont-ils être visibles sur CCM?
- Le produit de réaction est-il plus ou moins polaire que le produit de départ?

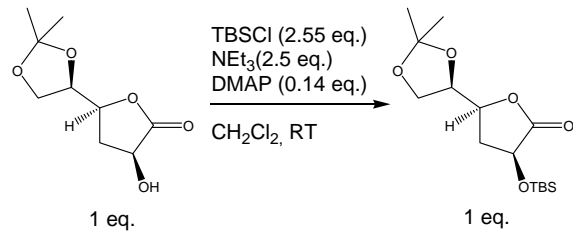
1

Suivi de réaction

| Produit Limitant | Milieu réactionnel Solvant organique volatil | Milieu réactionnel Solvant organique non volatil ou mélange hydro-organique |
|------------------|---|--|
| Neutre | Spotter directement sur la CCM | Mini work up aqueux (eau + SOV) |
| A-, Cl+ | Mini work up acide (eau acide + SOV) Remarque: silice amphotère | Mini work up acide (eau acide + SOV) |
| AH+, Cl- | Mini work up basique (eau basique + SOV) Remarque: silice amphotère donc ? | Mini work up basique (eau basique + SOV) Remarque: silice amphotère donc ? |

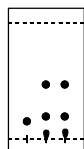
2

Exemple de suivi de réaction

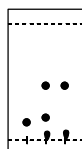


Quel est le produit limitant? Le produit va-t-il être plus ou moins polaire que le produit de départ?

Hex /AcOEt 8:2
KMnO₄



Alc Co 30'



Alc Co 2h

La réaction semble-t-elle terminée?

3