

MC2 : Acido basicité en chimie organique

Lucie Marpaux

October 2021

Introduction

Réaction acide/base que vous connaissez bien : Transfert de proton (acide de Bronsted). En orga : permet des réactions impossibles sinon (acide de Lewis)

1 Acide de Lewis comme agent d'umpollung pour la formation de liaison C-C (Hors sujet) : Synthèse et utilisation d'un organomagnésien

Hors sujet car activation redox par acide/base Geste : lancement, CCM

2 Catalyse en milieu acide : utilisation de l'APTS : synthèse de l'acétate de benzyle

Fait avec et sans APTS Geste : CCM, extraction

3 Manipulation imposée : Extraction de la caféine du RedBull

Proposer l'analyse en UV-vis (torine va dans la phase orga)

Conclusion

Il existe un lien entre ces propriétés Ouverture : utilisation de base et catalyse basique

4 Retour

Parler plus du thème Commencer par définition d'activation dans l'intro (=exalter la réactivité) Acide de Lewis peut aussi être acide de Bronsted :

Pas besoin d'avoir une lacune p pour être un acide de Lewis.

Faire plutôt l'acylation de Friedel Craft

2 parties : activation nucléophile et activation électrophile.

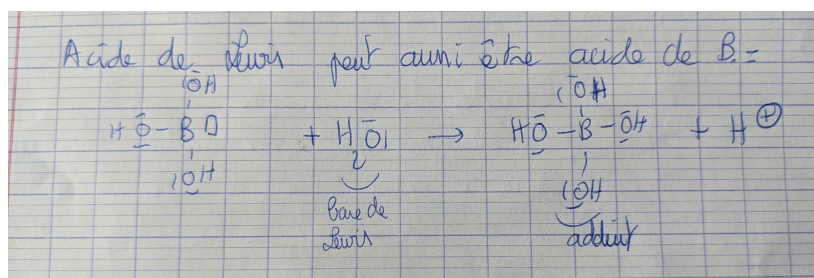


FIGURE 1 – Caption