

HC35 - Utilitaires d'hétéroéléments du bloc P en chimie organique (N, O et halogènes exclus).

II - TS les élar d'1 structure carboné qui ne se v de la C = hétéroélément (N, O) → en AT, carb, vitamine → origine naturelle. Autres hétéroélément en rures de T p. nous ms utilisés pr la synthèse en permettre d'activer des grp X pr l'activité. **III** adjuvants pour utiliser pr l'aménager fonctionnel de la synthèse de squelette carbonés.

II - Utilitaires pr mener des O-C-C-C

1) Liaisons rompas C-C (2n) HCO PASIS
 Polymérisés caténique du système [AE] → voir HC2
 Condensé élargi a (suivant) 1 C ac transent de charge absorbant de la visible. Le complexe = T d'amine + chlorure d'Al
 (L'hydrolyse aide) détruit le C → milieu se décolorer.

5. Ajout étroit (précipitate + prise en compte) + dissolutif de hélium + Cl₂

II - Difficile de former de C-C (symétrie) ⇒ nécessité d'activateurs
 M₂X₂ = catalyse de Lewis. Distancé cat. vs activation.
 Group¹ condense = Acé AlCl₃ = modulateur des niveaux d'IRI ⇒ travail du visible.

IF: Grato de C-C possible ms aussi de C=C ⇒ plus de la p. qu'au de stéréosélectivité.

2) Liaisons doubles C=C (2n) R. P375

Rx de Humer Walden-Emmens
 Remplacer la méthylolite / le tertbutylolite car O toxig et O Nu[⊖]
 RA = disparité C=O (aldéhyde) ⇒ apparition C=C

Δ l'amenr de la rx, filtrato, TP, IR-

II - Eg° rx pnc alcoolate structure DMF
 sélectivité aldo^o E ds tWE (vs Z Wittig-PMP39)
 Le méca mal connu pr tWE. Formald P=O = driving force (S)
 Colonne avec un phosphonate (diester)
 Ici diastéréoselectivité.
 Possible de créer des C=C / méthylolite (Ankha, Shrock PN 2005)

IF: En synthèse orga la construction de squelette carboné est la des objectifs et l'aménager fonctionnel

II - Utilitaires pr l'aménager fonctionnel. (2n) SD17 p101

Réducteur du camphre
 Rx on bulles bicel o suivi C=C - Hydrolyse / H₂O qd camphre disparaît.
 o précipité blanc + NaCl + extrafo / ether, NaOH + H₂O + H₂O + H₂O + H₂O

Δ Hydrolyse du précipité, C=C, polymérisation, IR, TP.

II - Eg° rx 1 éq Mopranobolam, mécanisme à 6 centres -

Approche endo/exo + motifs moléculaires Calcul polaire
 diastéréosélectivité à partir d'1 réactif achiral / or d'1 substrat chiral expliqué / modèle d'approche
 camphre = part du fond chiral ac 2 centres stéréogène sur 1 pont o suiver le st. Achiralité

Contrôle cinétique = Approche et non stéréosélectivité des II - Hypothèse de un croiser des chemins réactionnels -
 Angle de Braggi - Bunitz (107°) + gêne stérig des méthyle ⇒ dans mais endo -

Ici diastéréosélectivité spéciale car 2 centres liés sur 3 = éprimères
 R possible ac hydrogène d'1 R

III - Hétéroélémt = important dans des 2 gles lignes de le X enca -

Mais aussi très imp. en protecte-déprotecte de fct. (si) pr GP orthogonaux.