

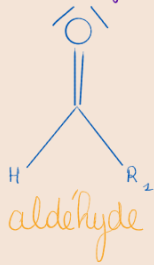
ORG 01: Réactivité des liaisons doubles polarisées + organomagnésiens mixtes

Structure d'un organomagnésien :

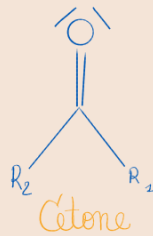


Remarque: Le carbone est relié à moins électronégatif que lui faisant de lui un δ^- , peu commun pour un carbone.

Composé carbonyles :

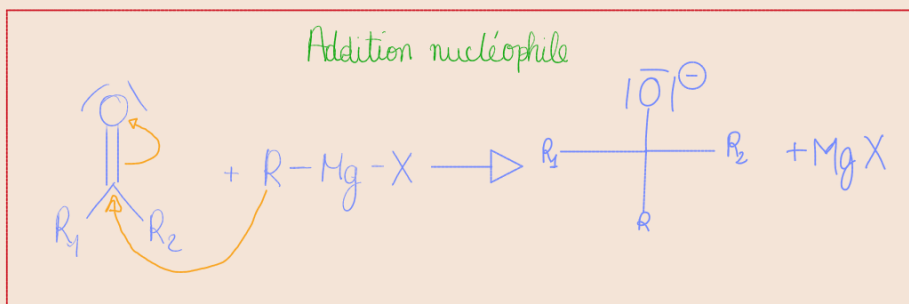


et



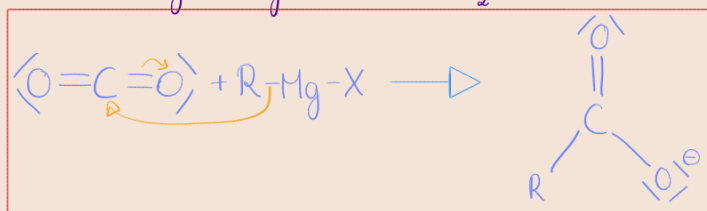
R_n désigne une chaîne carbonnée quelconque.

Réaction entre un organomagnésien et un composé carbonyle :



Remarque: Souvent suivie d'une hydrolyse acide pour former un alcool (1^{ère} ou 2^{ndaire})

Réaction entre un organomagnésien et un CO_2 :



Remarque: Souvent suivie d'une hydrolyse acide aussi.

Synthèse d'un organomagnésien

Équation de réaction: $RX + Mg = RMgX$

Conditions opératoires

- Ajout goutte à goutte de la solution d'halogénoalcane
- Absence d'eau, verrerie sèche, garde à $CaCl_2$ comme desséchant
- Atmosphère inerte (idéalement)
- Solvant aprotique, polaire et anhydre (H_2O , $\xrightarrow{\text{éther}}$)