

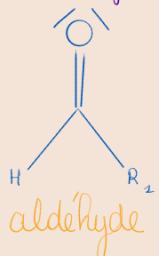
## ORG 01: Réactivité des liaisons doubles polarisées + organomagnésiens mixtes

Structure d'un organomagnésien :

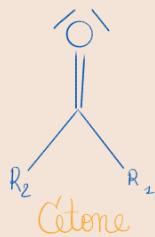


Remarque : Le carbone est relié à moins électronegatif que lui faisant de lui un  $\delta^-$ , peu commun pour un carbone.

Composé carbonyles :

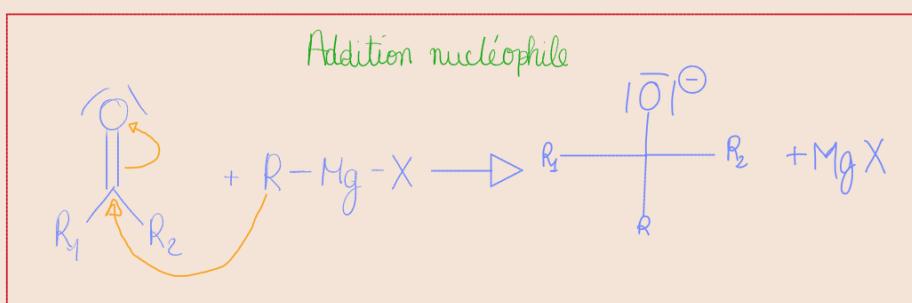


et



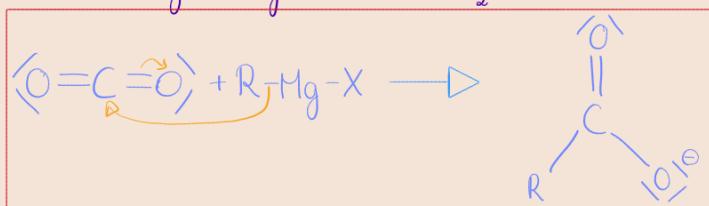
$R_n$  désigne une chaîne carbonnée quelconque.

Réaction entre un organomagnésien et un composé carbonyle :



Remarque : Souvent suivie d'une hydrolyse acide pour former un alcool (1<sup>ère</sup> ou 2<sup>ème</sup>)

Réaction entre un organomagnésien et un  $CO_2$  :



Remarque : Souvent suivie d'une hydrolyse acide aussi.

Synthèse d'un organomagnésien



- Conditions opératoires :
- Ajout goutte à goutte de la solution d'halogenoalcane
  - Absence d'eau, verrerie sèche, grande à  $CaCl_2$ , comme déshydratant
  - Atmosphère inerte (idéalement)
  - Solvant aprotique, polaire et anhydre ( $Et_2O$ , éther)