

CO2 – Création de liaisons CC

1. Carbanions en α des groupes électro-attracteurs

1.1. Acidité en α d'un groupe électro-attracteur

1.2. C-alkylation

1.3. Aldolisation et céto-lisation

1.4. Crotonisation

1.5. Réaction de Michael

2. Utilisation d'organométalliques

2.1. Organomagnésiens

2.1.1. Addition sur les époxydes



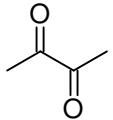
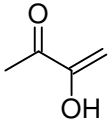
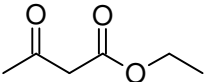
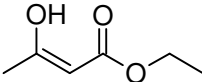
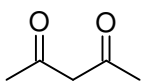
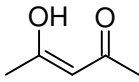
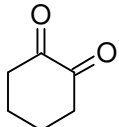
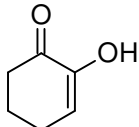
2.1.2. Addition sur les esters

2.2. Polymérisation des alcènes

2.2.1. Notions de polymère

2.2.2. Polyadditions

Équilibre céto-énolique :

équilibre		proportion d'énol en l'absence de solvant
	\rightleftharpoons	 0,00025 %
	\rightleftharpoons	 0,0056 %
	\rightleftharpoons	 7,5 %
	\rightleftharpoons	 80 %
	\rightleftharpoons	 \approx 100 %

Appareil de Soxhlet :

