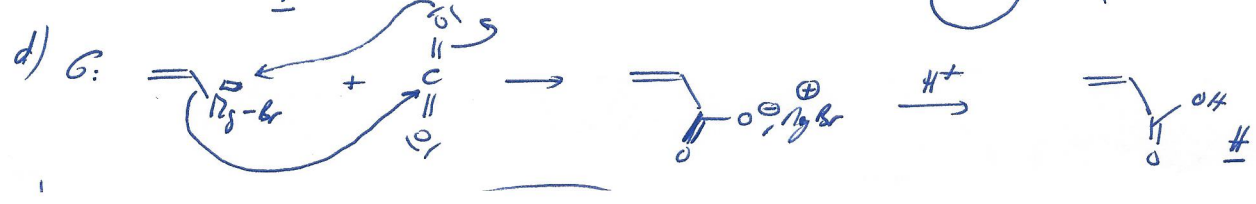
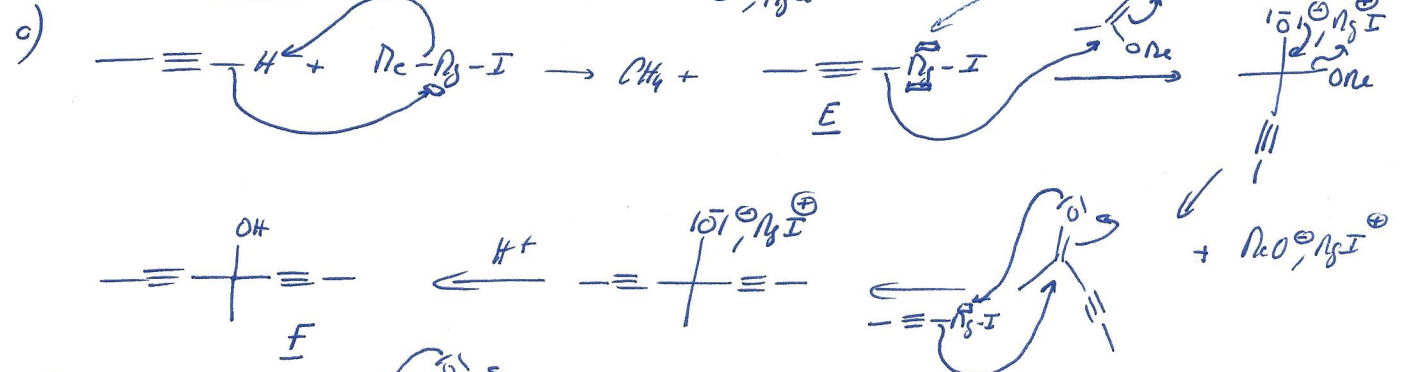
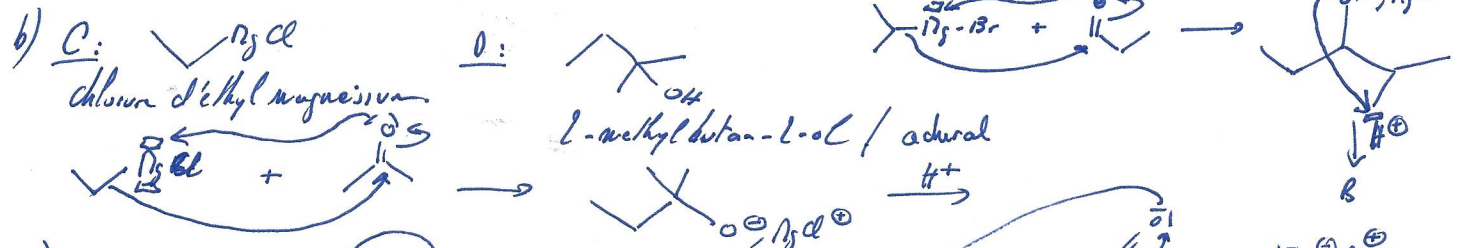


Exercice 1:

a) A: CC(C)Br
 bromure d'isopropylmagnésium
 bromure de prop-1-ylmagnésium.

B: CC(C)C(O)C
 mélange racémique du L-méthylpentan-1-ol



Exercice 2

Marché de dosage:



$n_{I_2 \text{ dosé}} = n_{I_2 \text{ excédent}} = \frac{1}{2} n_{S_2O_3^{2-}} = \frac{1}{2} 0,170 \text{ mol} = 0,085 \text{ mmol}$

$n_{I_2 \text{ appliqué}} = n_{I_2}^0 - n_{I_2 \text{ excédent}} = 0,25 \text{ mol} - 0,085 \text{ mol} = 0,165 \text{ mol}$

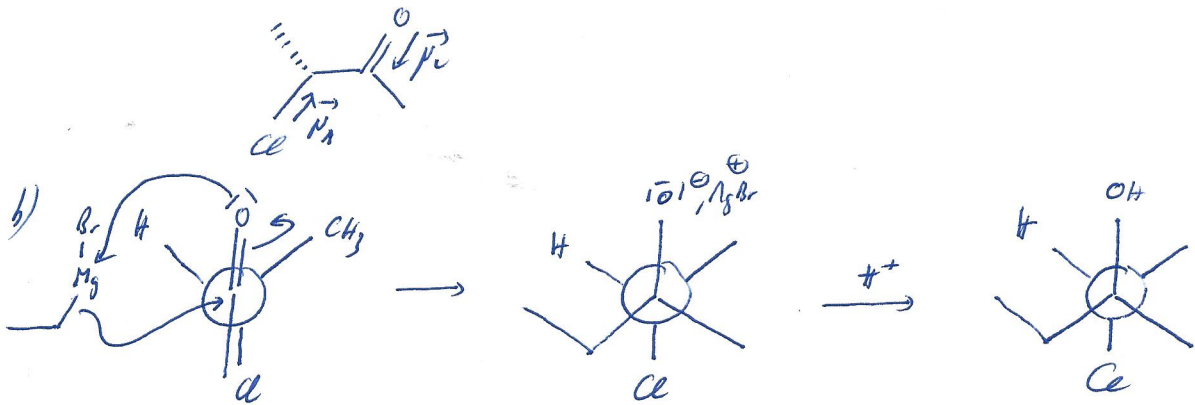
donc $n_{RNgX} \text{ dosé} = 0,165 \text{ mmol}$ donc $[RNgX] = 0,165 \text{ mol} \cdot L^{-1}$

$n_{I_2}^0 = \frac{136}{103} = 0,132 \text{ mol}$ $n_{I_2}^0 = \frac{3}{4} = \frac{1}{8} = 0,125 \text{ mol}$

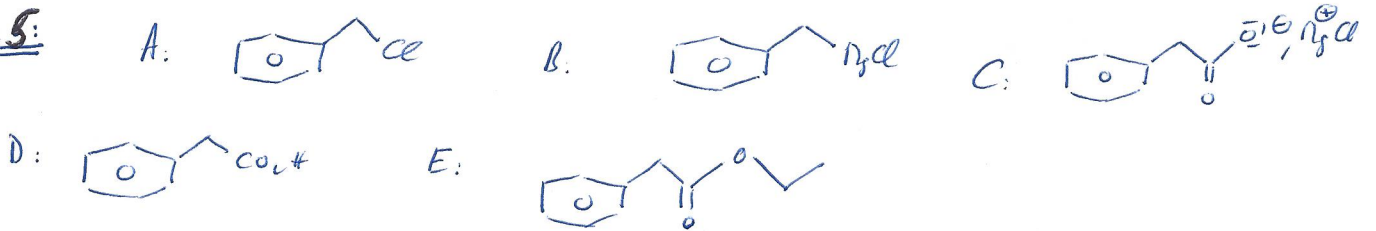
$rdt = \frac{n_{RNgX \text{ dosé}}}{n_{I_2}^0} = 79 \%$

Exercice 3:

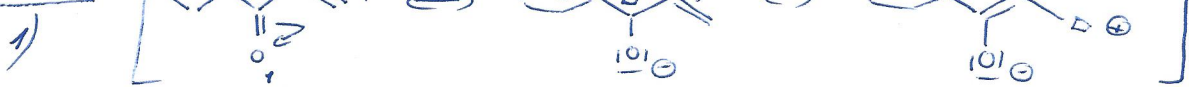
a) C'est la carbamate la plus stable du fait de l'interaction entre les moments dipolaires



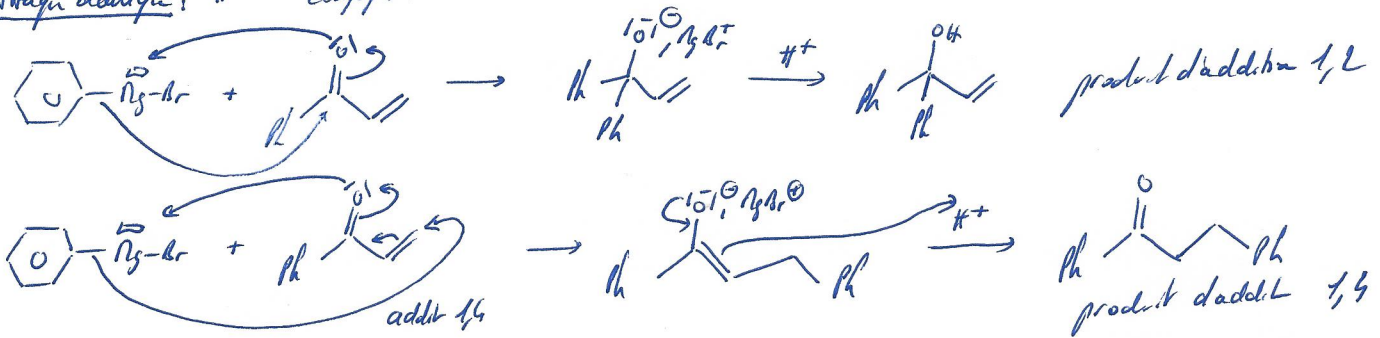
Exercice 5:



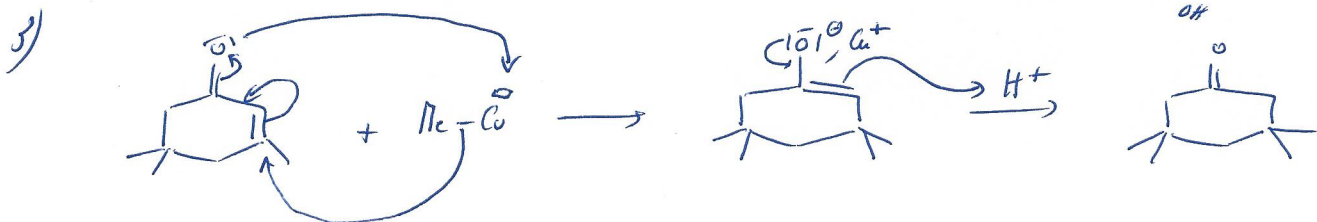
Exercice 6:



Attaque classique: // Mécanisme des enones conjugués



1) Précédent le phényle initial encounter le cation et génère l'attaque classique 1,2 qui dans ces conditions est normale + favorable que la 1,4.



Ex 4: avec la rétrosynthèse on ne peut mettre sur la copie sauf si demandé

