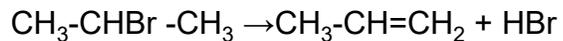


# Séquence 9 – Tle STL – Chimie et Développement Durable



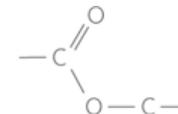
De quel type de réaction s'agit-il?

**Elimination**

Qu'est ce qu'un site  
NUCLEOPHILE?

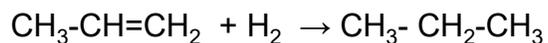
*C'est un site dans une molécule  
pauvre en électrons dit aussi  
ACCEPTEUR d'électrons*

Une molécule contient



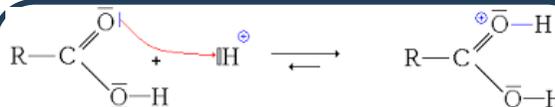
Quel est ce groupe ?  
Quelle est la fonction  
correspondante?

**Groupe Ester/ Fonction Ester**



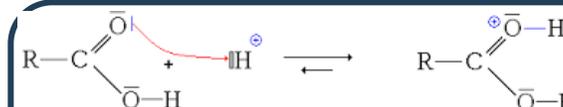
De quel type de réaction s'agit-il?

**Addition**



Dans ce mécanisme, parmi les réactifs  
quel est le site nucléophile? Electrophile?

**H<sup>+</sup> électrophile / O nucléophile**



Que représente la flèche rouge?

**Le déplacement d'électrons du site  
nucléophile vers un site électrophile.  
La formation d'une liaison covalente O-H**

Comment nomme-t-on un mélange  
contenant 50% de chaque énantiomère?

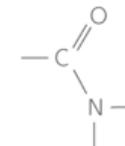
Quelles sont ses propriétés optiques?

**Mélange racémique  
Optiquement inactif  
= pouvoir rotatoire nul**

Dans un mécanisme, où fait-on apparaître  
un catalyseur?

**On le note souvent au dessus de la  
flèche de l'équation.  
Sinon il doit être présent au début et  
à la fin du mécanisme (régénéré).**

Une molécule contient



Quel est ce groupe ?  
Quelle est la fonction  
correspondante?

**Groupe Amide/ Fonction Amide**

Un alcool primaire comme CH<sub>3</sub>OH peut  
être oxydé en aldéhyde ou en acide  
carboxylique HCOOH.

Ecrire la demi-équation correspondante.



Donner deux relations  
permettant de calculer un  
rendement de synthèse.

Une molécule contient



Quel est ce groupe ?  
Quelle est la fonction  
correspondante?

**Groupe Hydroxyle/ Fonction Alcool**