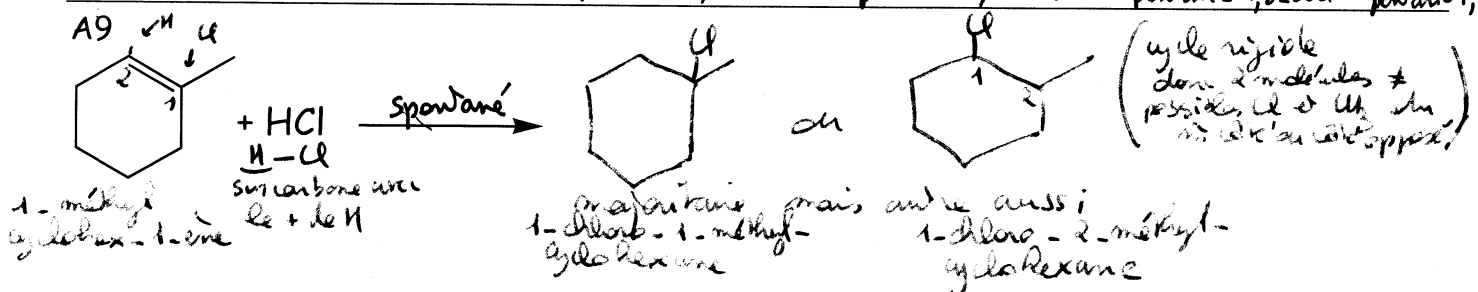
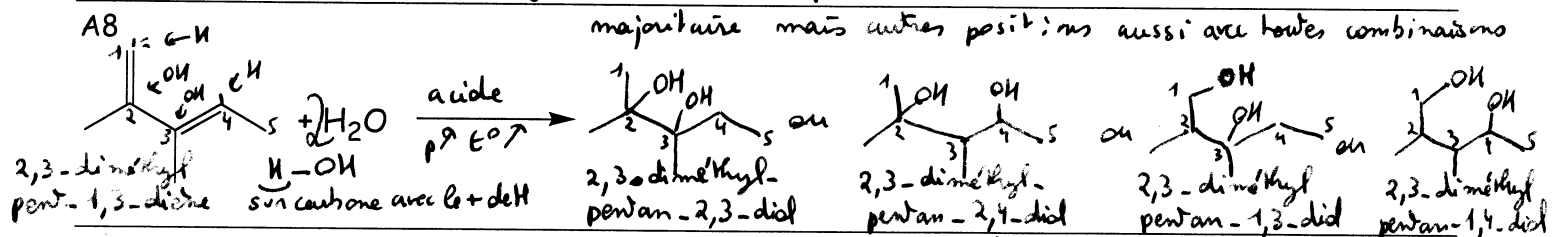
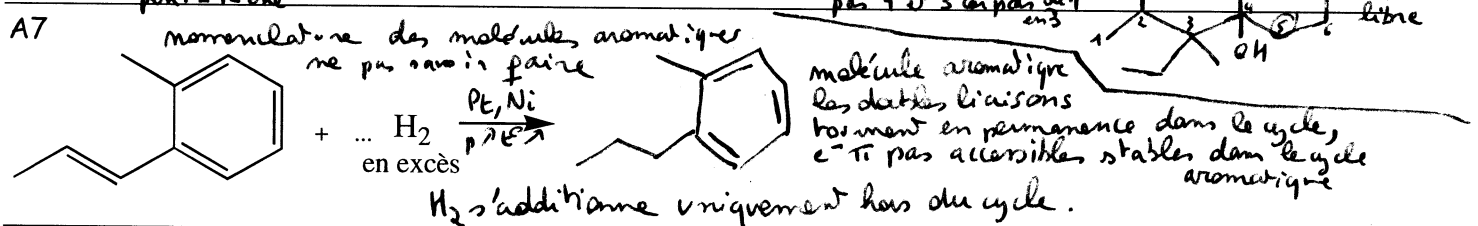
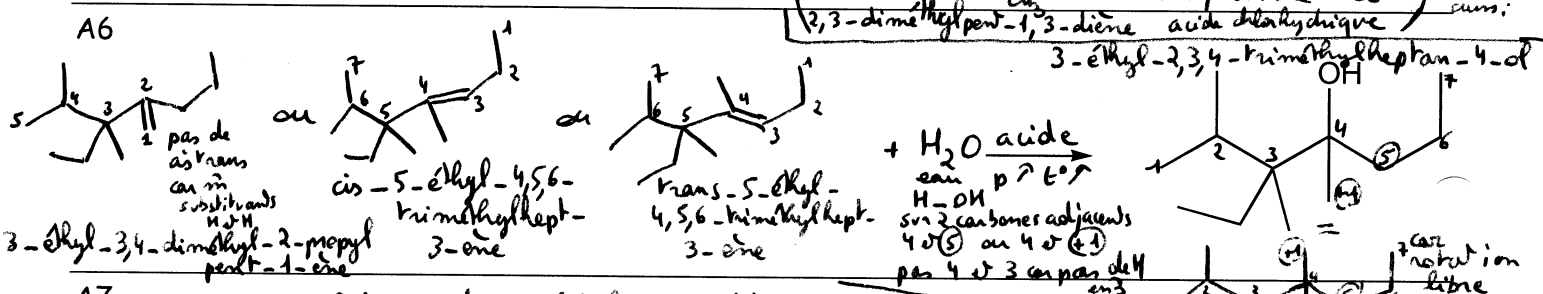
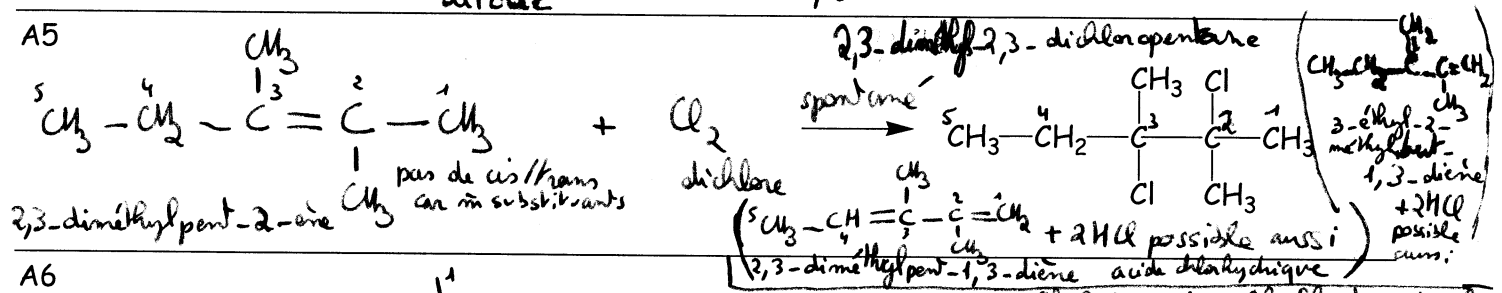
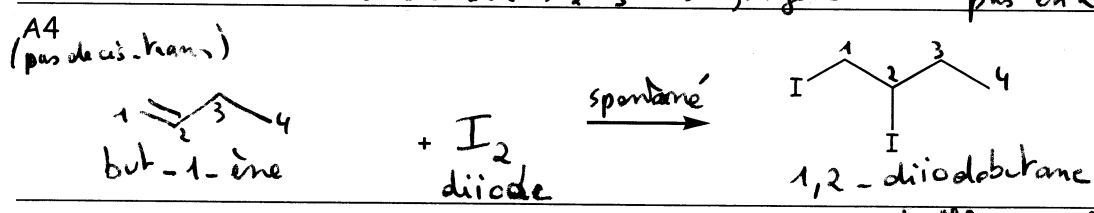
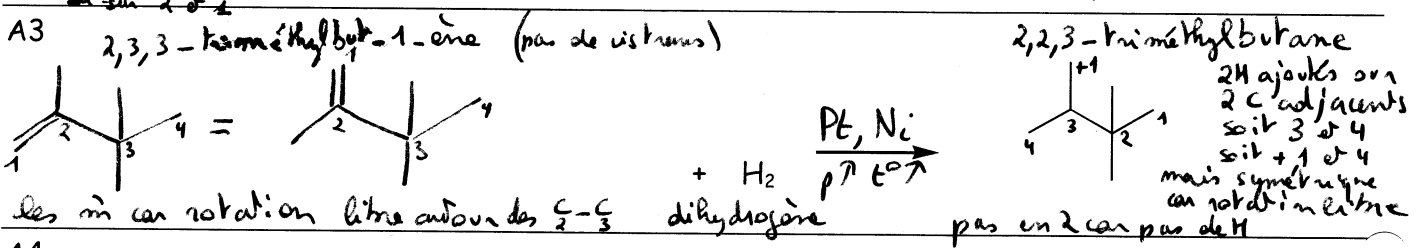
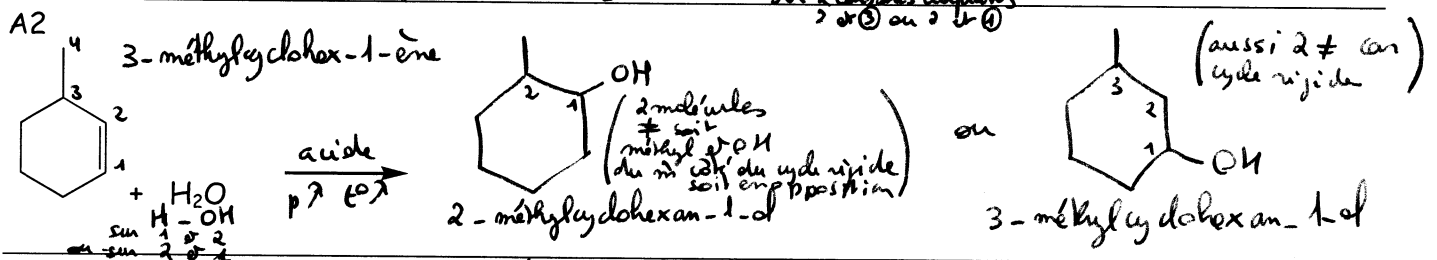
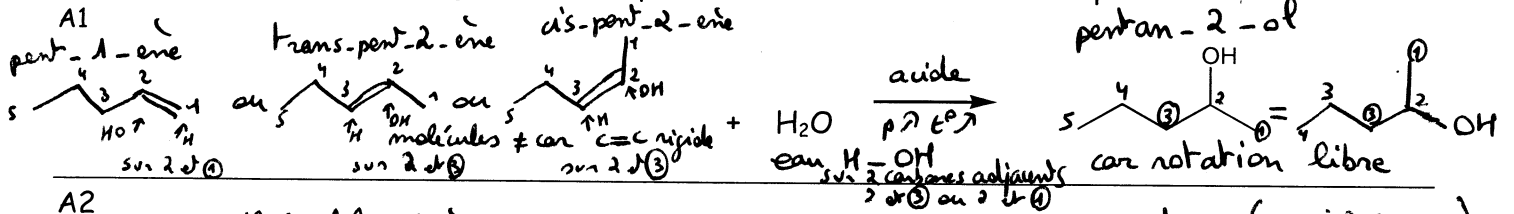
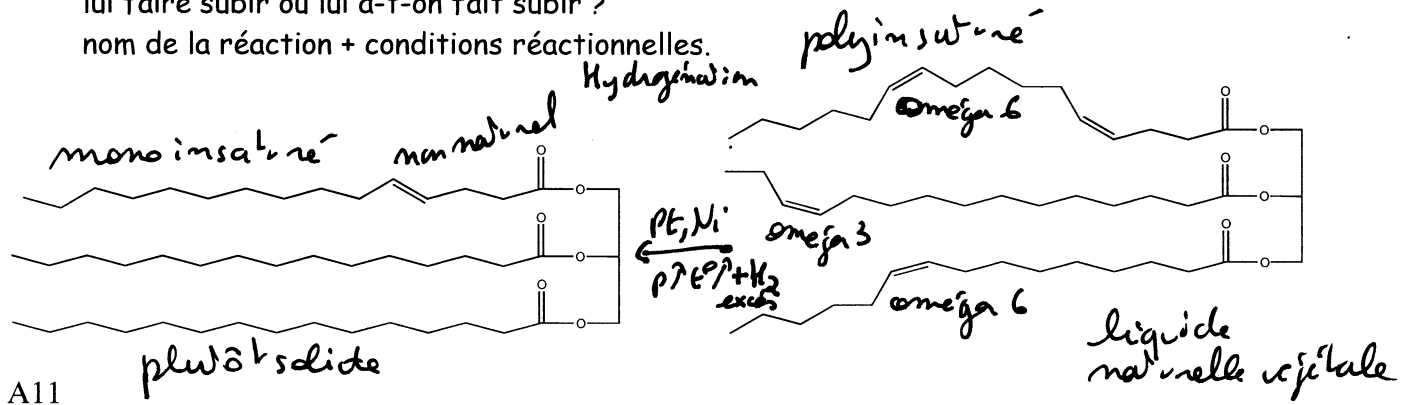


Exercices : Complète les équations d'addition sur alcène avec le/les réactifs/produits, envisage toutes les possibilités. Nomme les réactifs/produits.



A10 Quel type précis de molécules est représenté ci-dessous ? *triglycéride*
 Leur état (gazeux/liquide/solide) ? Est-elle naturelle ou modifiée ? Quel traitement peut-on lui faire subir ou lui a-t-on fait subir ?
 nom de la réaction + conditions réactionnelles.



A11

QUESTION XIII (8 points) Fonctions organiques 6e Olympiades 2013 Qualification

Les alcènes peuvent être obtenus par déshydratation intramoléculaire des alcools. Donner les noms et formules semi-développées des alcènes obtenus par déshydratation (mentionner les isomères s'il y en a)

- a) du n-propanol ou propan-1-ol :
- b) de l'isopropanol ou propan-2-ol :
- c) du n-butanol ou butan-1-ol :
- d) du butan-2-ol :

6. Molécules organiques fonctionnelles : C, H mais aussi des hétéroatomes : O, N, ...

Les molécules organiques, initialement uniquement des molécules du vivant, peuvent subir des oxydations successives de manière synthétique ou naturelle (vin dégradé par bactéries en vinaigre...)

Fonctions organiques oxygénées classées selon le nombre d'oxydation du carbone (NO)

R représente une chaîne carbonée quelconque.

Plus le C est lié à des H plus il « possède » d'électrons de liaison (N.O. plutôt négatif), car l'électronégativité de C > électronégativité de H : liaison covalente polarisée profitant au C.
 Plus le C est lié à des O moins il « possède » d'électrons de liaison (N.O. plutôt positif), car l'électronégativité de C < électronégativité de O : liaison covalente polarisée profitant à l'O.

<p>Alcane :</p> $\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{R}-\text{C}-\text{H} \\ (-3) \\ \\ \text{H} \end{array}$ $\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{R}-\text{C}-\text{H} \\ (-2) \\ \\ \text{R} \end{array}$ <p>les + énergétiques, les + réduits, pétrole : obtenu en mijotant des débris organiques pendant des millions d'années sous p et t° élevées en absence d'O₂</p>	<p>Alcool primaire</p> $\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{R}-\text{C}-\text{O}-\text{H} \\ (-1) \\ \\ \text{H} \end{array}$ <p>ou alcool secondaire</p> $\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{R}-\text{C}-\text{O}-\text{H} \\ (0) \\ \\ \text{R} \end{array}$ <p>ou éther</p> $\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{R}-\text{C}-\text{O}-\text{R} \\ (0) \\ \\ \text{R} \end{array}$ <p>C légèrement oxydé, assez énergétique : sucres = polyalcools</p>	<p>Fonction carbonyle :</p> <p>aldéhyde</p> $\begin{array}{c} \text{O} \\ // \\ \text{R}-\text{C} \\ (+1) \\ \\ \text{H} \end{array}$ <p>cétone</p> $\begin{array}{c} \text{O} \\ // \\ \text{R}-\text{C} \\ (+2) \\ \\ \text{R} \end{array}$ <p>C assez oxydé intermédiaire moins énergétique</p>	<p>Fonction carboxyle</p> <p>acide</p> $\begin{array}{c} \text{O} \\ // \\ \text{R}-\text{C} \\ (+3) \\ \\ \text{O}-\text{H} \end{array}$ <p>ester</p> $\begin{array}{c} \text{O} \\ // \\ \text{R}-\text{C} \\ (+3) \\ \\ \text{O}-\text{R} \end{array}$ <p>C très oxydé intermédiaire peu énergétique</p>	<p>Dioxyde de carbone</p> $\begin{array}{c} \text{O} \\ // \\ \text{C} \\ (+4) \\ // \\ \text{O} \end{array}$ <p>C le + oxydé possible molécule vide d'énergie</p>
---	---	--	---	--

