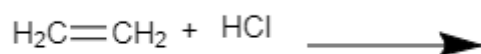
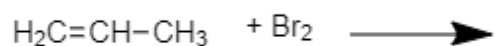
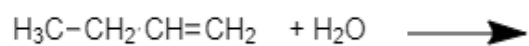
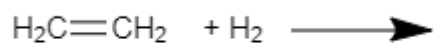


# Exercices

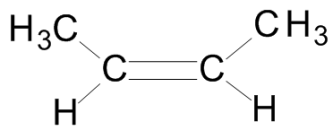
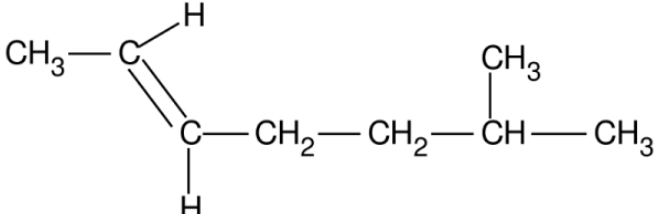
## Exercice 1 :

Compléter les réactions chimiques et nommer si cela est possible.



## Exercice 2 :

1-Donner le nom systématique de la molécule ci-dessous.

	
(Z) But-2-ène (E) But-2-ène Méthyl propène (Z) Prop-2-ène	(E) Hept-2-ène (E) 2-méthylhept-5-ène (E) 6-méthylhept-2-ène

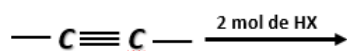
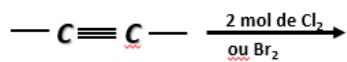
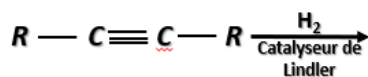
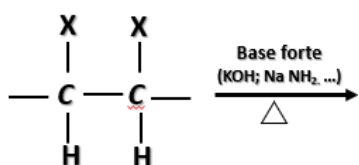
2-Identifier l'alcène dont le nom systématique est

2-méthylpropène.	(E) 3-méthylpent-2-ène
------------------	------------------------

### Exercice 3 :

#### Alcynes

Prévoir le produit résultant des réactions suivantes :



### Exercice 4 :

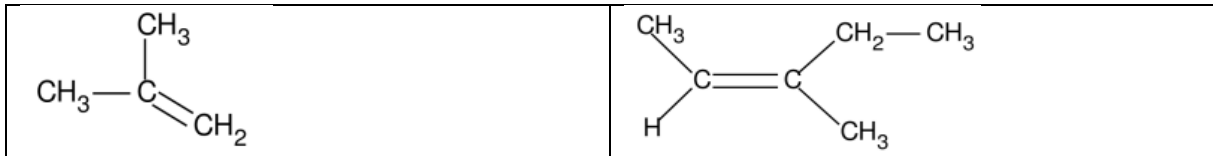
1-Soit le 2-bromopentane A un dérivé halogéné

- Donner la formule du A
- Comment peut-on préparer le composé A à partir de : 1-bromopentane

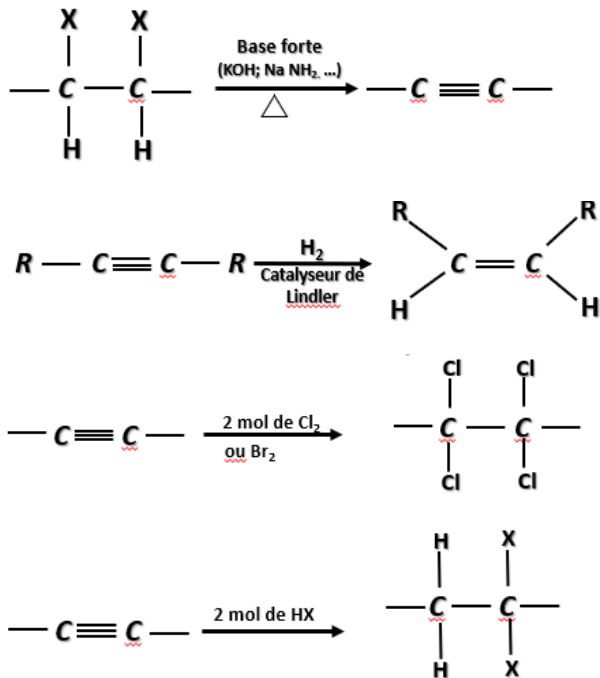
2-Le but-1-ène est soumis à l'action de HBr pour aboutir à un dérivé halogéné B

- Quelle méthode permettant de synthétiser
- Donnez la structure et le nom du produit obtenu.



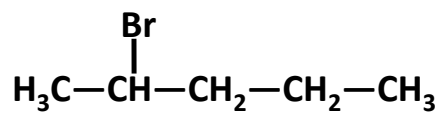


Corrigés d'exercice 3 :

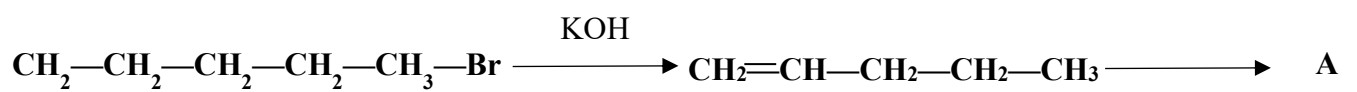


Corrigés d'exercice 4 :

1- a)



b) La préparation du 2-bromopentane



□

2- a) Hydrohalogénéation (Addition électrophile) de HBr sur un alcène

b) Le 2-bromobutane

