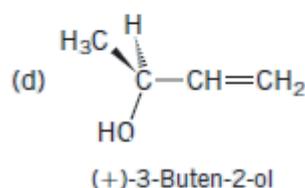
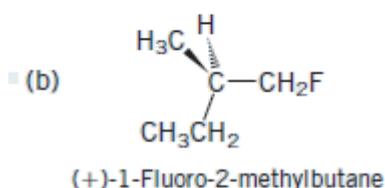
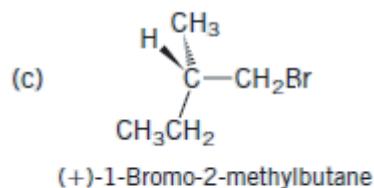
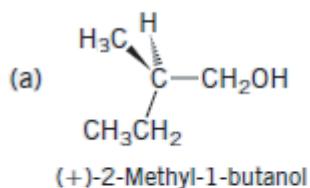


L3 CHIMIE PHARMACEUTIQUE
MODULE : CHIMIE ORGANIQUE APPROFONDIE II

TD N° :02

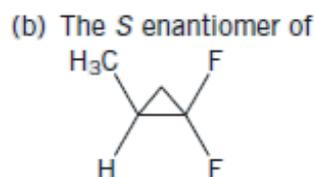
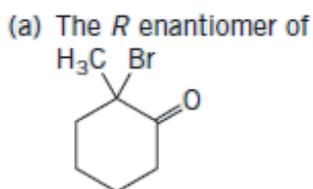
Exercice 1 :

Donner la configuration absolue R ou S pour les composés suivants :



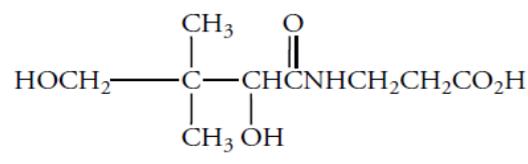
Exercice 2 :

Donner la présentation spatiale des molécules suivantes :



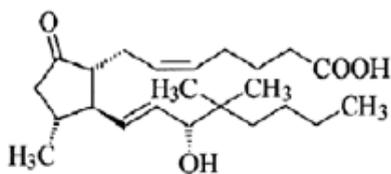
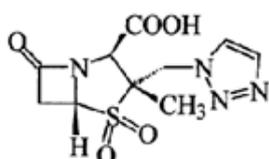
Exercice 3:

Déterminer le nombre de stéréoisomères possibles pour l'acide pantothénique (vitamin B₃).



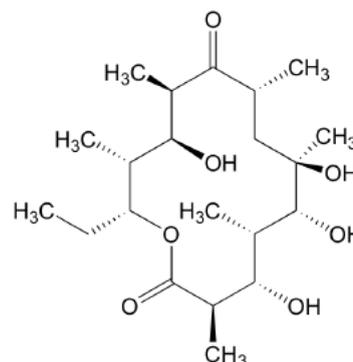
Exercice 4 :

Préciser les configurations dans les composés suivants :



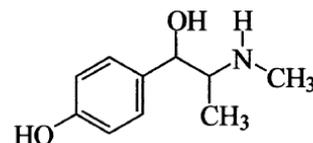
Exercice 5 :

Combien la molécule de l'Erythronolide B, précurseur de l'antibiotique érythromycine, possède-t-elle d'atomes de carbone asymétriques ?



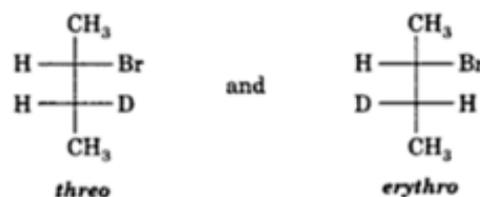
Exercice 6 :

Dessiner en projection de Fischer la molécule d'oxilofrine (de configuration érythro) et déterminer la configuration absolue des atomes de carbone asymétrique.



Exercice 7:

Dessiner en projection de Newman la structure des molécules érythro- et thréo-2-bromobutane-3-d présenté ci-dessous.



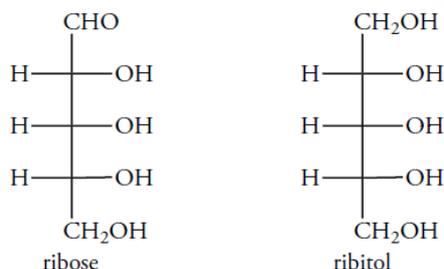
Exercice 8:

On considère un composé actif optiquement A de formule brute C_6H_{12} . L'hydrogénation catalytique de ce composé donne un produit inactif optiquement (C_6H_{14}).

Donner la structure de A.

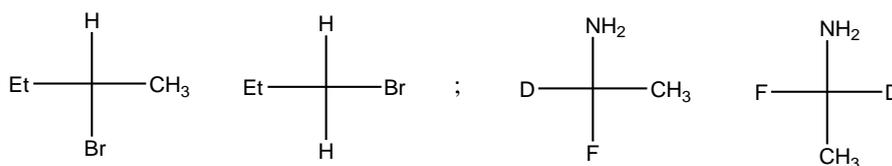
Exercice 9 :

Le Ribose est un sucre actif optiquement, par contre le Ribitol leur produit de réduction, est inactif optiquement, expliquer ?



Exercice 10 :

1- Parmi les paires de composé suivantes, indiquer lesquelles sont énantiomères.



2- Les composés suivants ont-ils la configuration R ou S

