

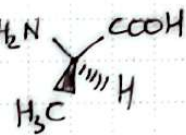
TSTL - CH1 - Structure spatiale des molécules - Exercices - Corrigé

* Uniquement s'il s'agit d'un examen.

Ex 1

1. A n'est pas chirale car pas de C asymétrique

2. Pas de configuration absolue pour A

3. B:  configuration SC:  configuration R.Ex 2

L1: (2R) butan-2-ol (2S)-2-chloropentan-2-ol (1R)-1-chloropentan-1-ol

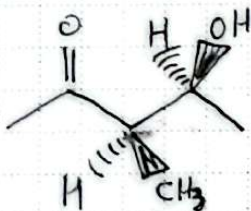
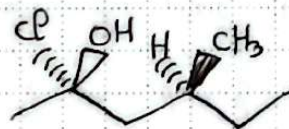
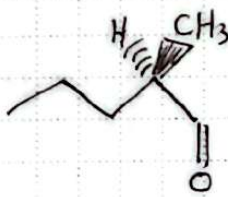
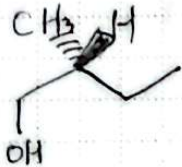
(1R, 3S)-1-chlorobutan-1,3-diol

L2: (1S, 3S) hexan-2,4-diol (2S)-2-hydroxy-4-méthylpentan-3-one

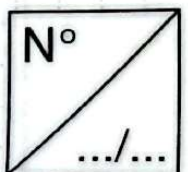
2,2-dihydroxy-4-méthylpentan-3-one

(1R, 4R)-1-bromo-4-chlorobutane-1-ol

L3:

Ex 3Seuls  et  sont des énantiomères

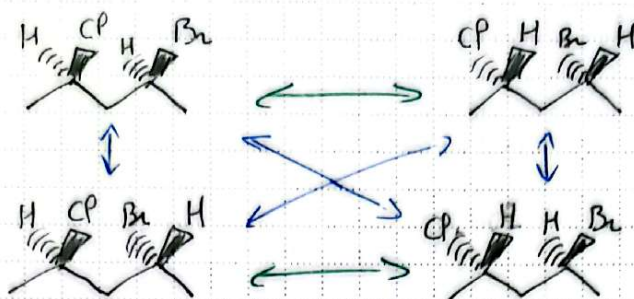
les autres sont identiques



Ex 4

1

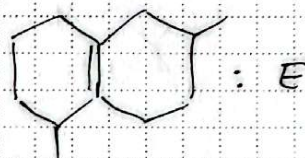
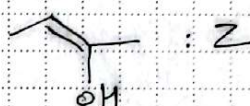
2



diastéréoisomères

énantiomères

Ex 5



Ex 6

1. L'énantiomère de gauche est un S donc celui de droite un R
2. L'eutomère est celui recherché donc le S, le diastomère est le R
3. C'est nécessaire pour connaître leur dangerosité, faire des synthèses plus efficaces, limiter la quantité à ingérer
4. JP faut agir sur une molécule intermédiaire en lui accrochant un groupement (protection) pour empêcher un énantiomère de se faire

Ex 7

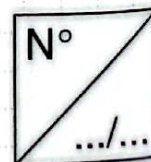
1.



configuration S

Non, on ne le trouve pas dans l'orange car son odeur est désagréable

2. JP a 10 carbones, c'est un monoterpène
3. Pour ne synthétiser qu'un isomère de la molécule



4.

