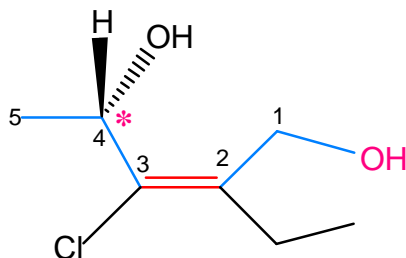
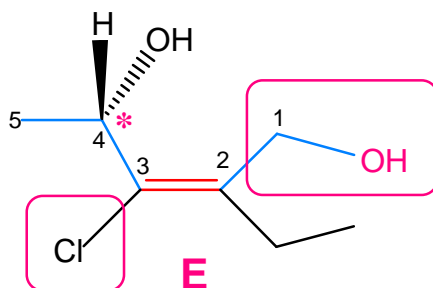


*Corrigé du Test 3 en Chimie Organique (25 mn)***Exercice n°1** (6 pts)

3-chloro, 2-éthyl, 4-hydroxy pent-2-ène-1-ol

1. **Faux** : Le carbone n°1 n'est pas asymétrique (**2 groupements identiques**).
2. **Faux** : Le carbone n°3 n'est pas asymétrique (**l'asymétrie n'est définie que pour des carbones sp^3**).
3. **Vrai** : Le carbone n°4 est asymétrique (**4 groupements différents**).
4. **Vrai** : La molécule est active sur la lumière polarisée : c'est une molécule chirale (**1 carbone asymétrique, pas de plan ni de point de symétrie**).
5. **Vrai** : La configuration du C4 est S (**R qui devient S car le H est devant**).
6. **Vrai** : La configuration de la double liaison est **E** : Cl est prioritaire sur le carbone de gauche et CH_2-OH est prioritaire sur le carbone de droite : **les 2 groupements prioritaires sont de part et d'autre de la double liaison : la configuration est E**.

**Exercice n°2** (4 pts)

1. **Faux** : **L'effet inductif est dû à la polarisation des liaisons** en raison de la présence de charges partielles, elles-mêmes dues aux différences d'électronégativités entre atomes.
2. **Vrai** : **L'effet inductif d'un atome dépend de sa valeur d'électronégativité.**
3. **Vrai** : **L'effet mésomère correspond à la délocalisation des électrons π .**