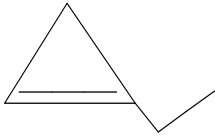
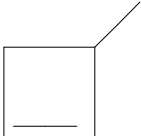
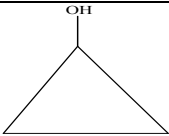
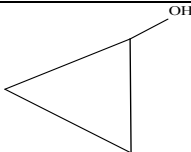
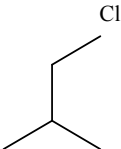
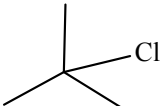
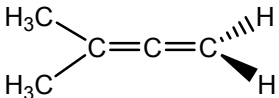
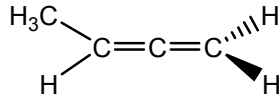
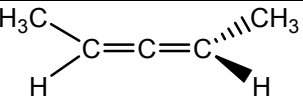
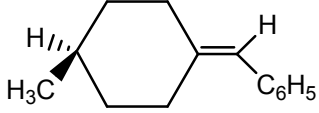
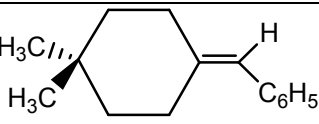
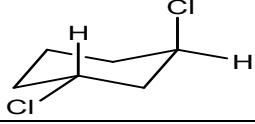
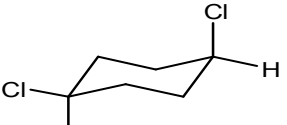
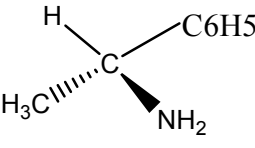
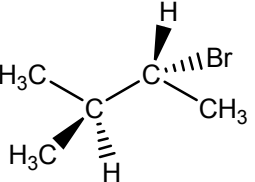


Série de TD N° 2

Exercice1 : Quelle relation d'isomérisme existe-t-il entre chaque paire de molécules

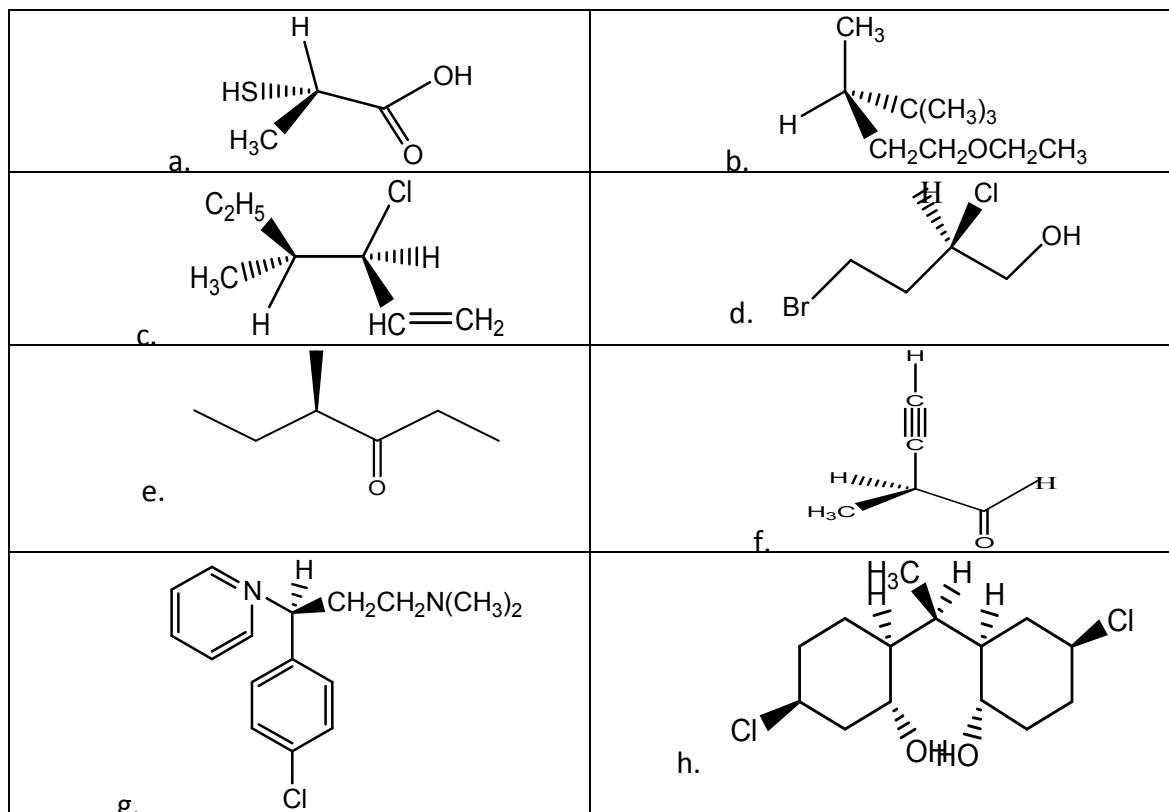
CH ₃ - CH ₂ - O - CH ₂ - CH ₃	CH ₃ -CH(OH)-CH ₂ -CH ₃
	
	
	

Exercice2 : Les molécules suivantes ont-elles une activité optique?

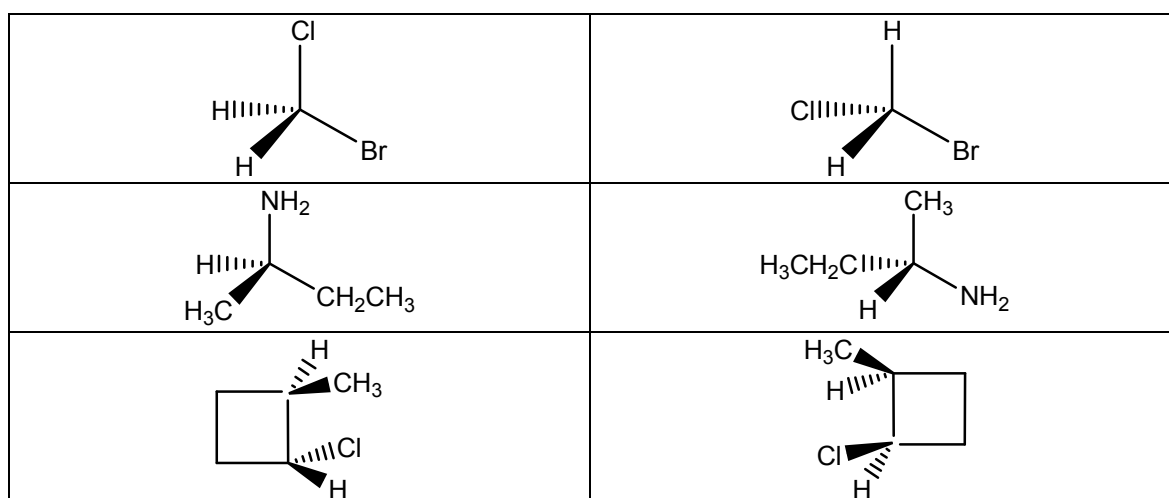
a. 	b. 
c. 	d. 
f. 	g. 
h. 	i. 
j. 	

Exercice3 : Attribuer le descripteur stéréochimique *R* ou *S* a chaque atome de carbone asymétrique dans les molécules ci-après.

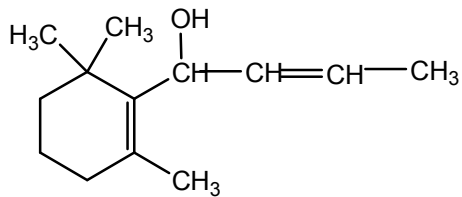
L'arbre de développement de Cahn, Ingold et Prelog n'est a dessiner que dans les cas délicats



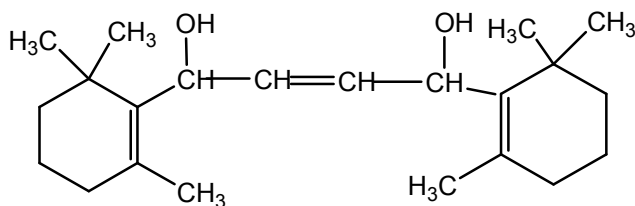
Exercice4 : Parmi les paires suivantes, dire s'il s'agit de paires identiques ou bien de stéréoisomères de configuration, dans ce cas préciser s'il s'agit d'énantiomères ou de diastéréoisomères



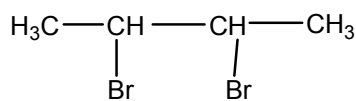
Exercice5 : 1°) Représenter tous les stéréo-isomères de configuration de la structure suivante et préciser les relations de stéréo-isométrie entre eux.



2°) Même question pour la molécule



Exercice6: Donner les configurations correspondants ainsi que les appellations thréo, érythro et établir la relation énantiométrie et diastéréo-isométrie



Exercice7 : Au cours d'une rotation complète autour de la liaison centrale du butane, trois barrières d'énergie doivent être franchies. L'une d'elles vaut 25 kJ/mole alors que les deux autres valent seulement 12kJ/mole. Expliquer pourquoi cette différence, en utilisant la projection de Newman.

Exercice8 : Comparer la stabilité des couples de composés suivants :

- Cis et Trans 2-chlorocyclohexan-1-ol.
- Cis et Trans 3-chlorocyclohexan-1-ol.
- Cis et Trans 4-chlorocyclohexan-1-ol.