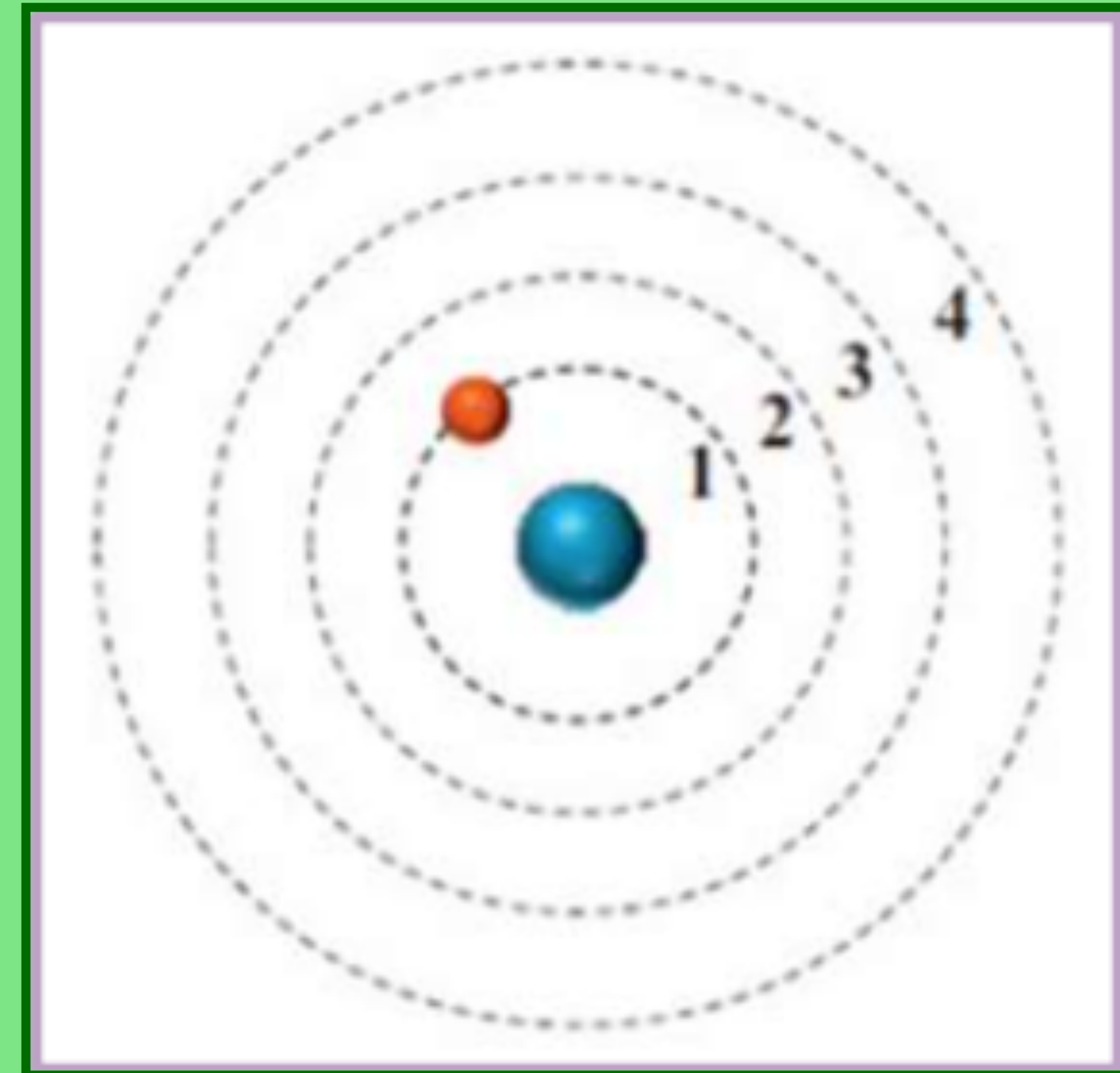
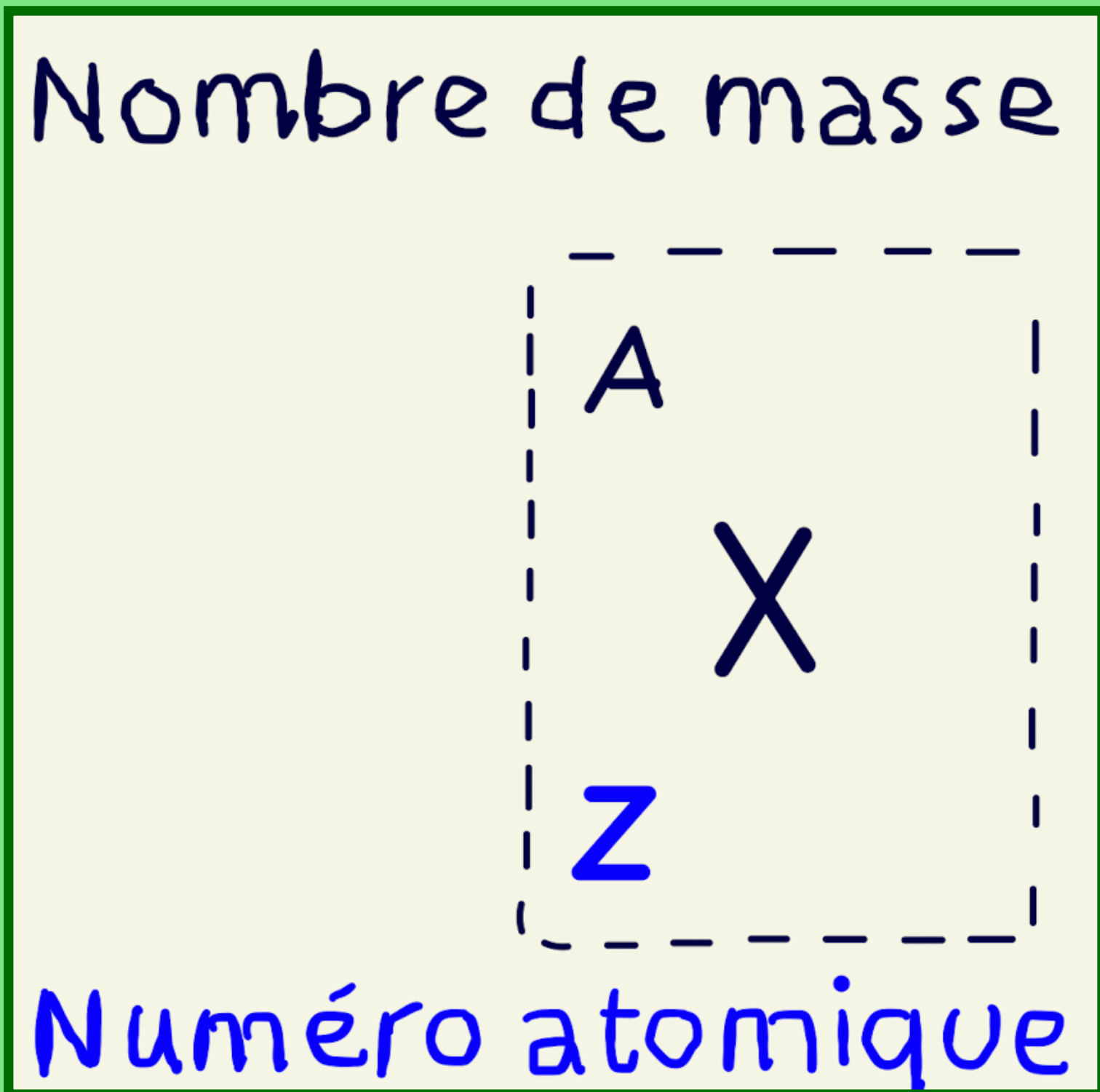
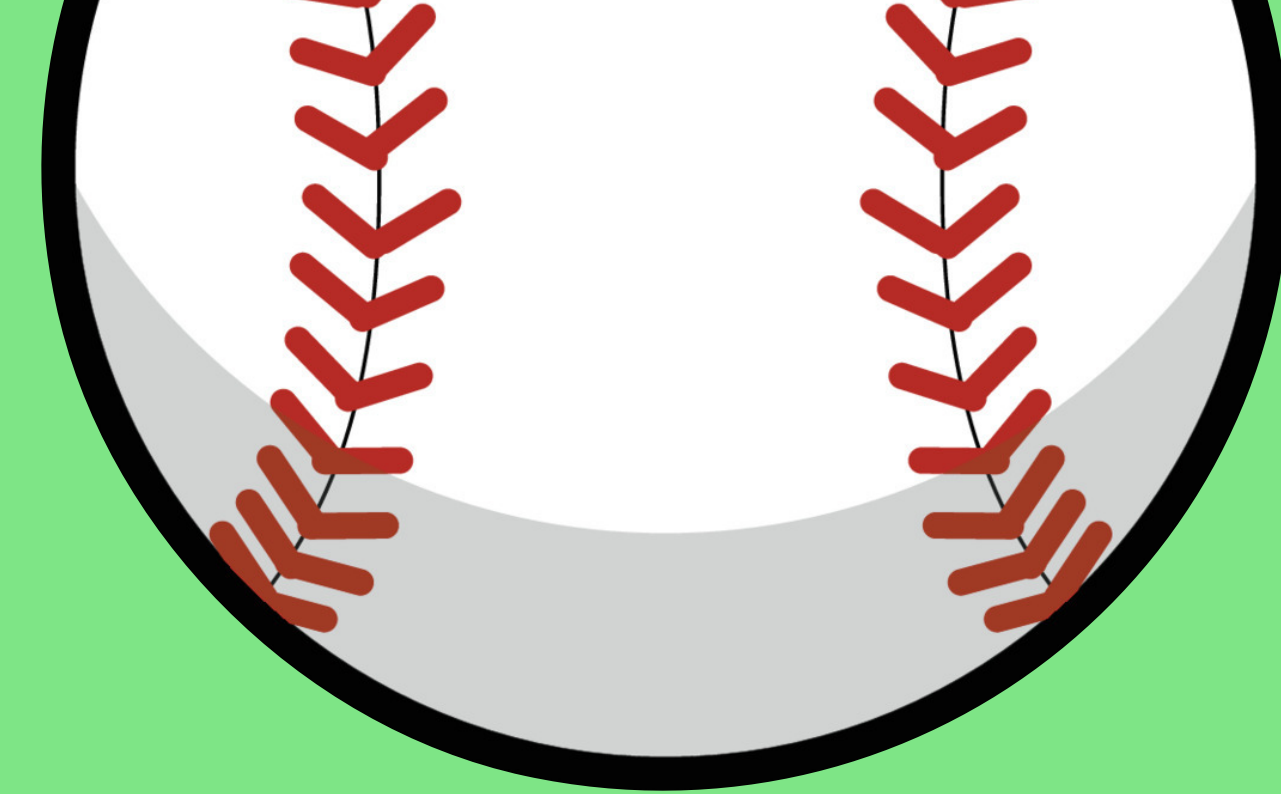


Fiche récap

A photograph of a baseball game. In the center, a batter in a white uniform with "BETTS" and "50" on the back is swinging a bat. He is wearing a black helmet, red gloves, and red socks. A catcher in a white and orange uniform is crouching in the foreground, ready to catch the ball. The background is a green baseball field.

Introduction à la chimie + isomérisie et stéréo-chimie

La structure de l'atome

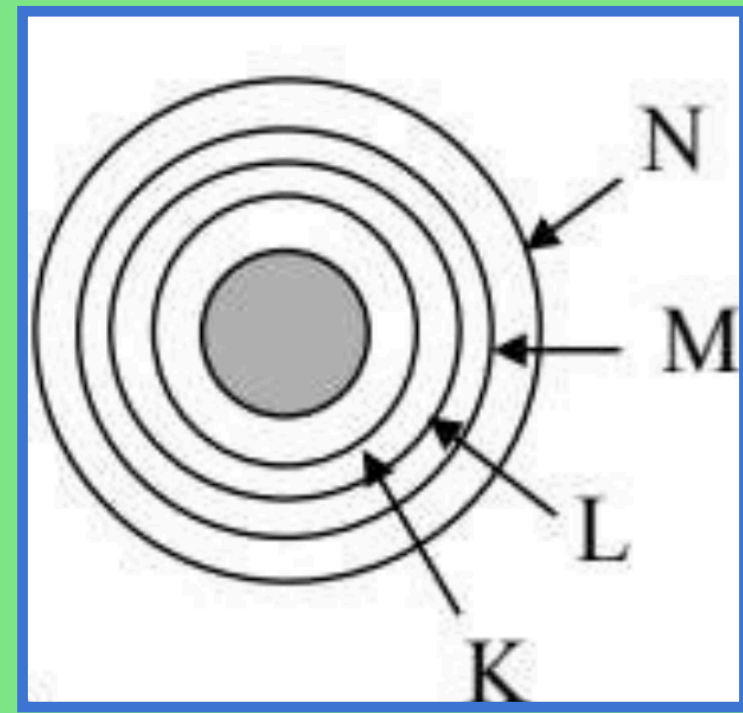


Modèle de Bohr # modèle de Schrödinge

Les différents nombres quantiques pour résoudre l'équation de Schrödinger

Nombre quantique	Défini...	Défini...	Défini...	Valeurs
N Nombre quantique principal	Couche	La période	Energie	$N = 1, 2, 3...$
L Nombre quantique secondaire	Sous-couche	Le type d'orbitale	Forme	$0 \leq l \leq n-1$
M Nombre quantique magnétique	Case quantique	l'Orbitale	Direction	$-l \leq m \leq +l$
S Nombre quantique de spin	Spin	Le Sens de rotation	X	$+1/2$ ou $-1/2$





Type d'orbitale

		Type d'orbitale															
		l = 0				l = 1				l = 2				l = 3			
		m =															
		0	-1	0	+1	-2	-1	0	+1	+2	-3	-2	-1	0	+1	+2	+3
K	n = 1	□															
L	n = 2	□	□ □ □														
M	n = 3	□	□ □ □			□ □ □ □ □											
N	n = 4	□	□ □ □			□ □ □ □ □				□ □ □ □ □ □ □ □ □ □ □ □ □ □ □ □							
		s p d f															

Schéma de cases quantiques

Case quantique (m) :
Elles accueillent jusqu'à
2 électrons maximum

Couche électronique n

Les sous-couches sont incluses dans des couches : K, L, M, N

Les différentes règles de remplissage d'électrons :

Pauli : une orbitale atomique peut qu'avoir un maximum de 2 électrons dont les spins sont opposés

Hund : les électrons se placent à raison de 1 par case avant de s'apparier en doublet

Klechkowski : les électrons remplissent les orbitales de + faibles énergies en premier

Exemple à effectuer au Tableau

Configuration électronique de :

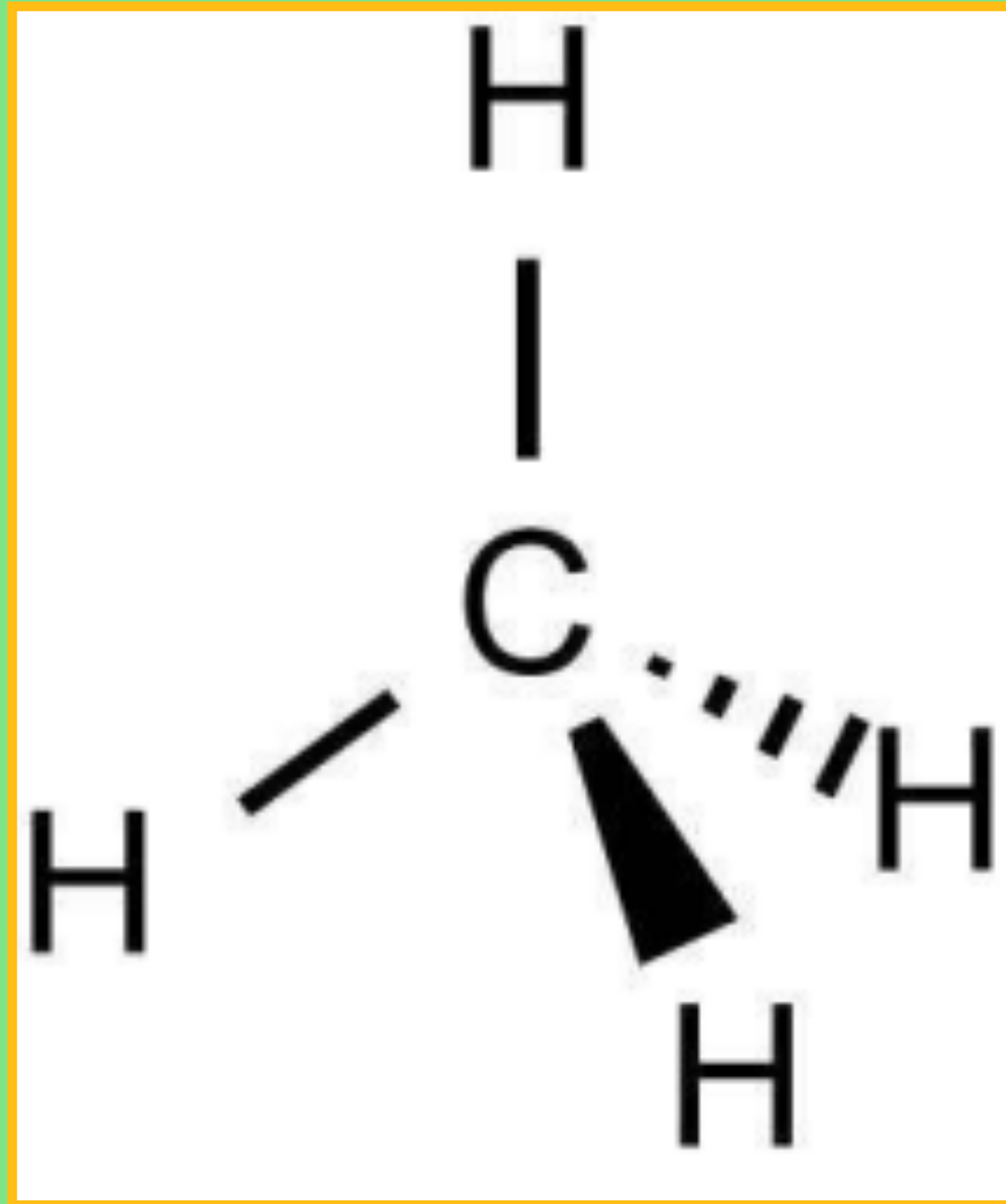
L'aluminium

Fluor

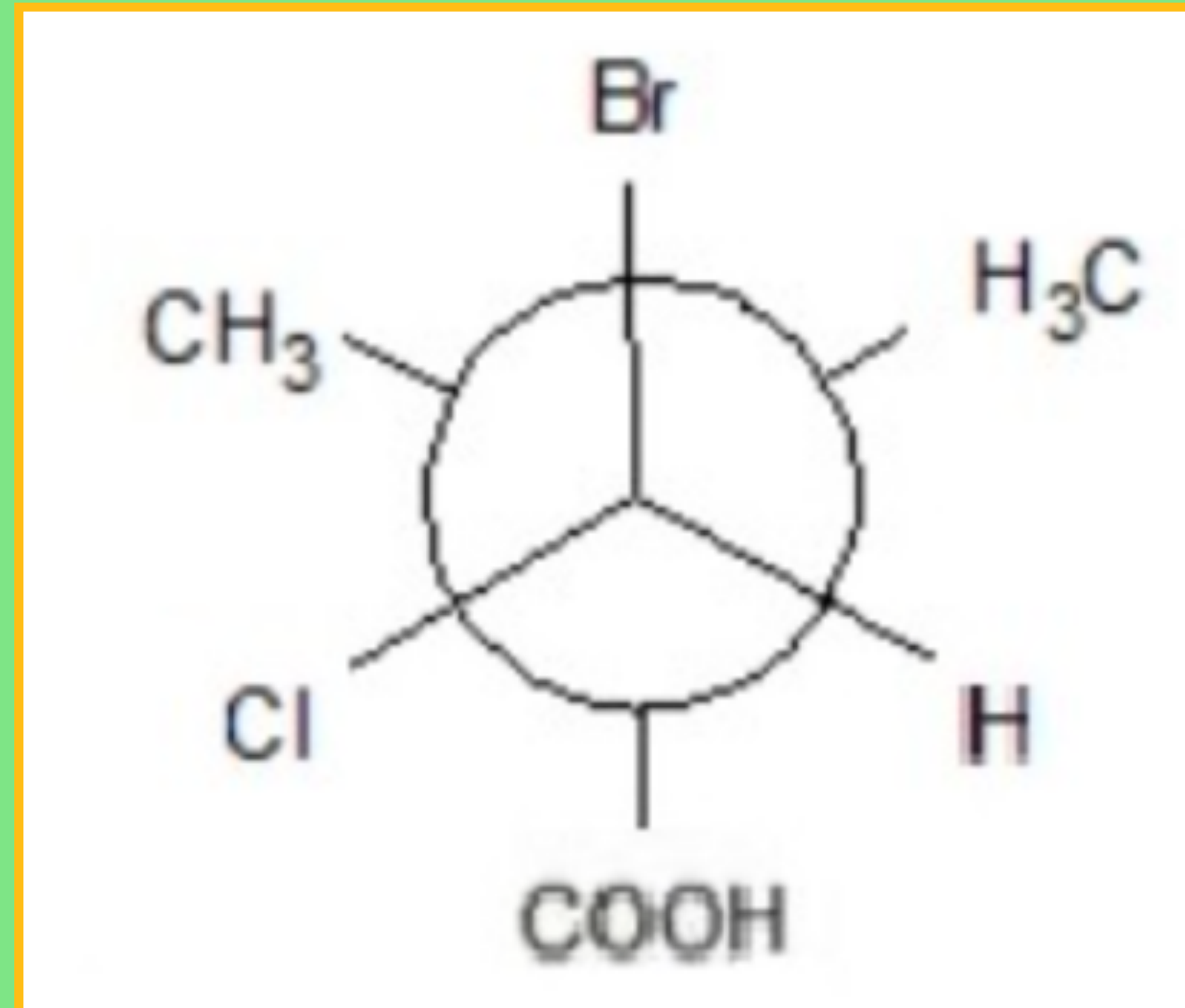
Potassium

Isomérisie et stéréo-chimie

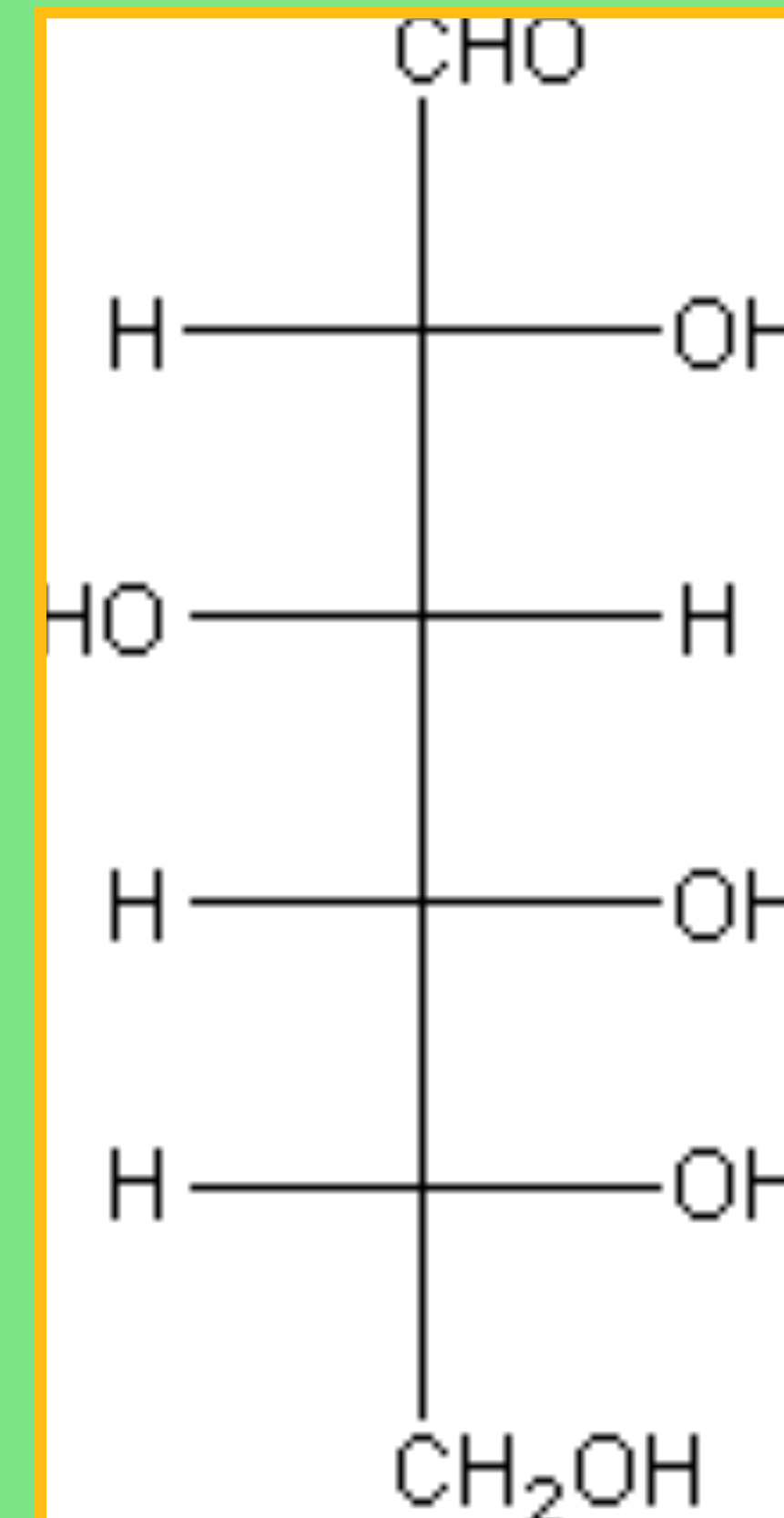
On peut représenter les molécules de trois manières :



Nom ??



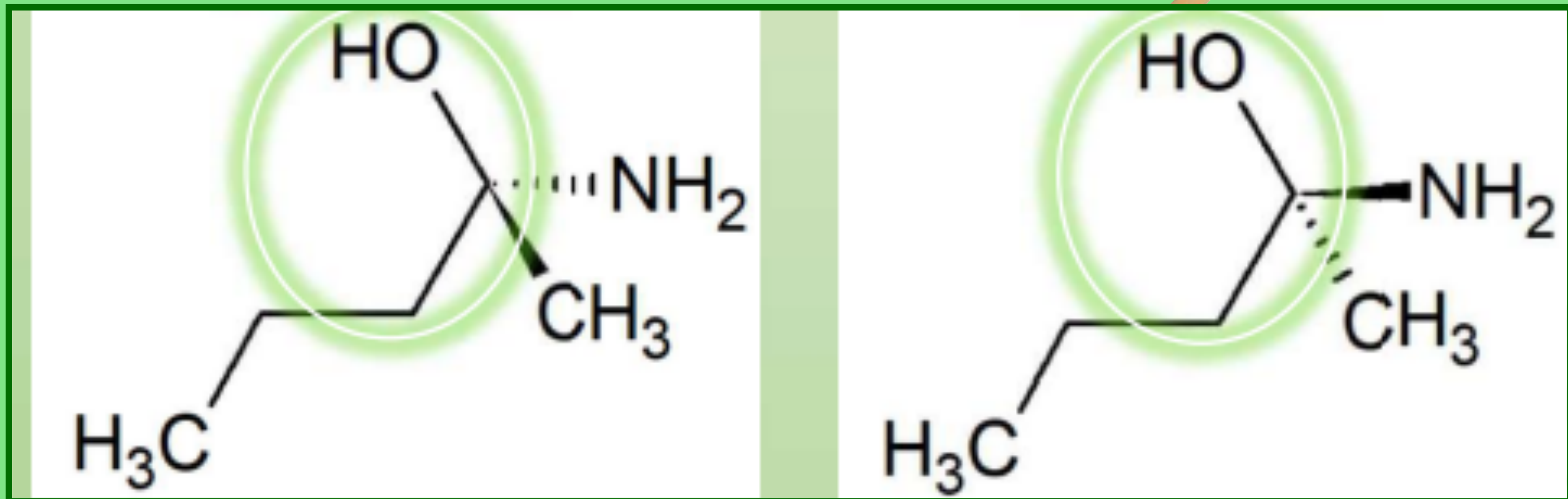
Nom ??



Nom ??

Les stéréoisomères

Ils ont une même formule brute, des formules développée identiques mais ont des dispositions atomiques différentes dans l'espace.

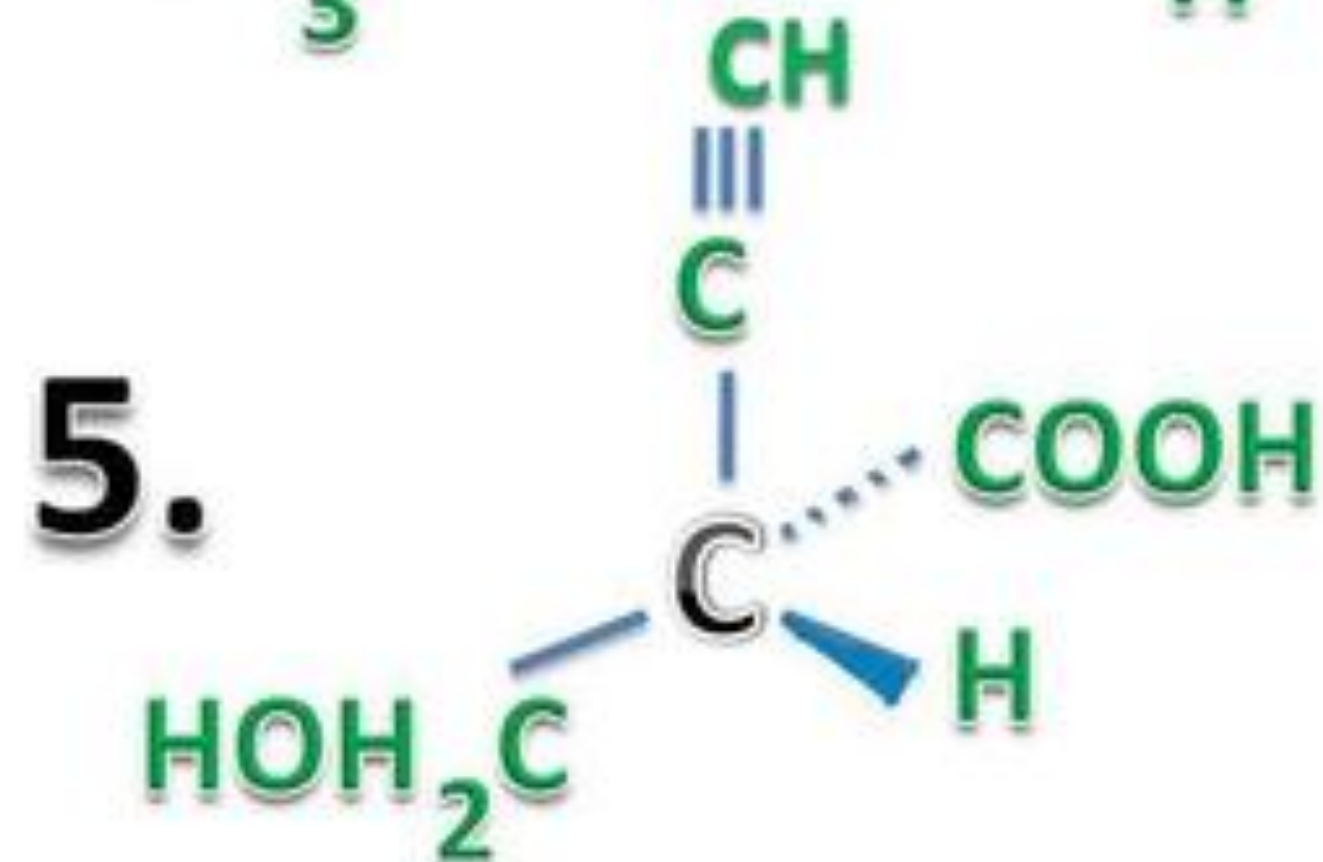
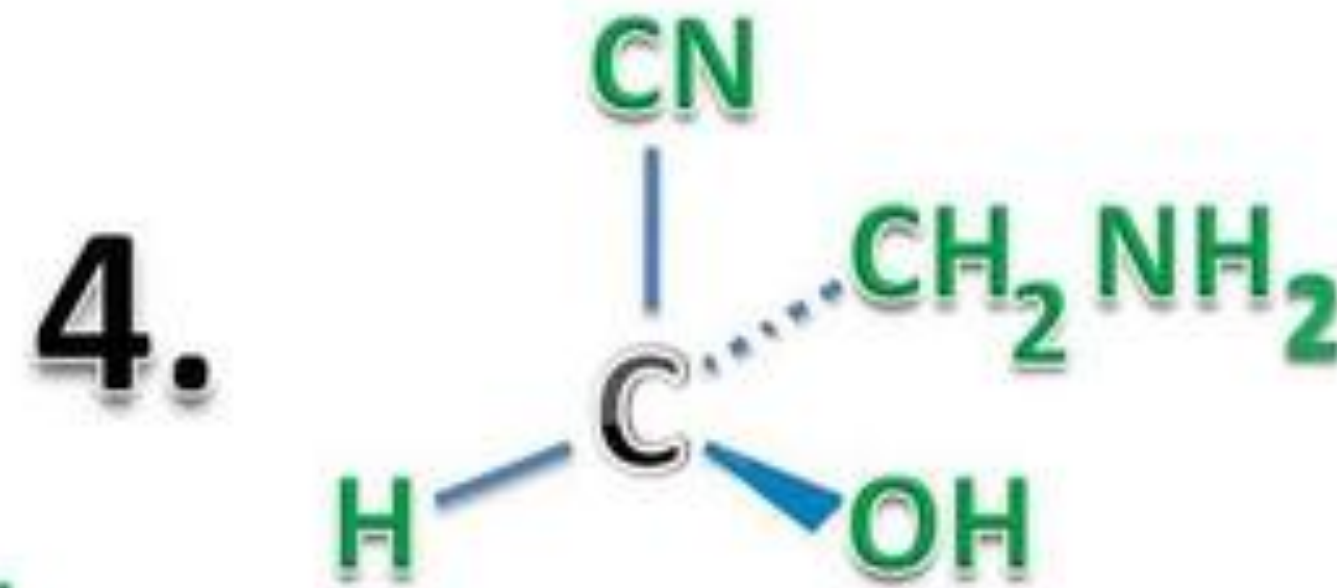
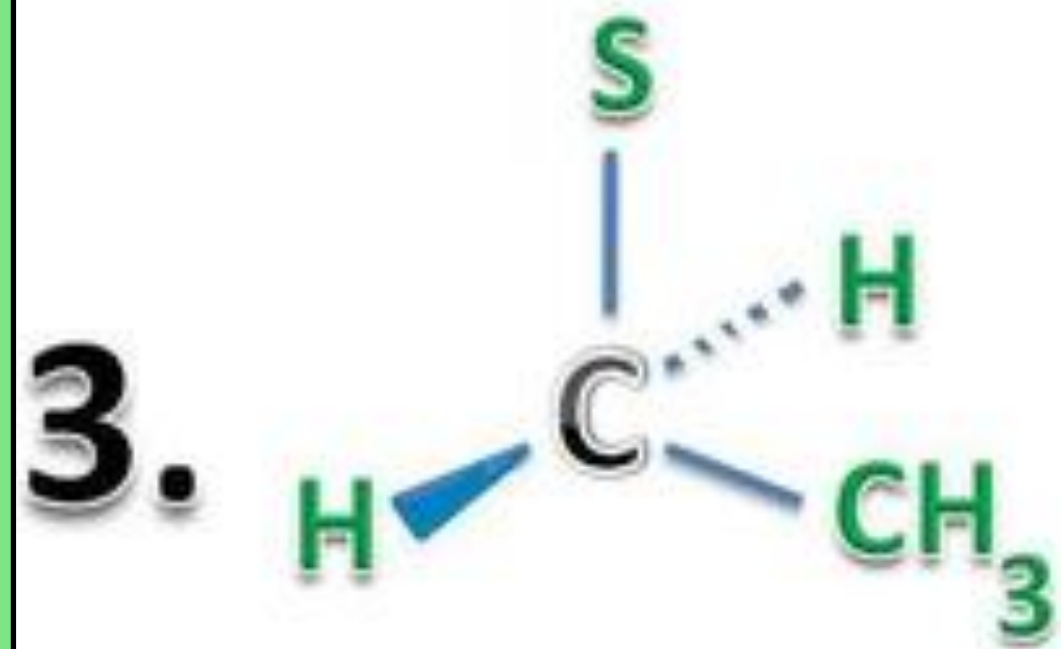
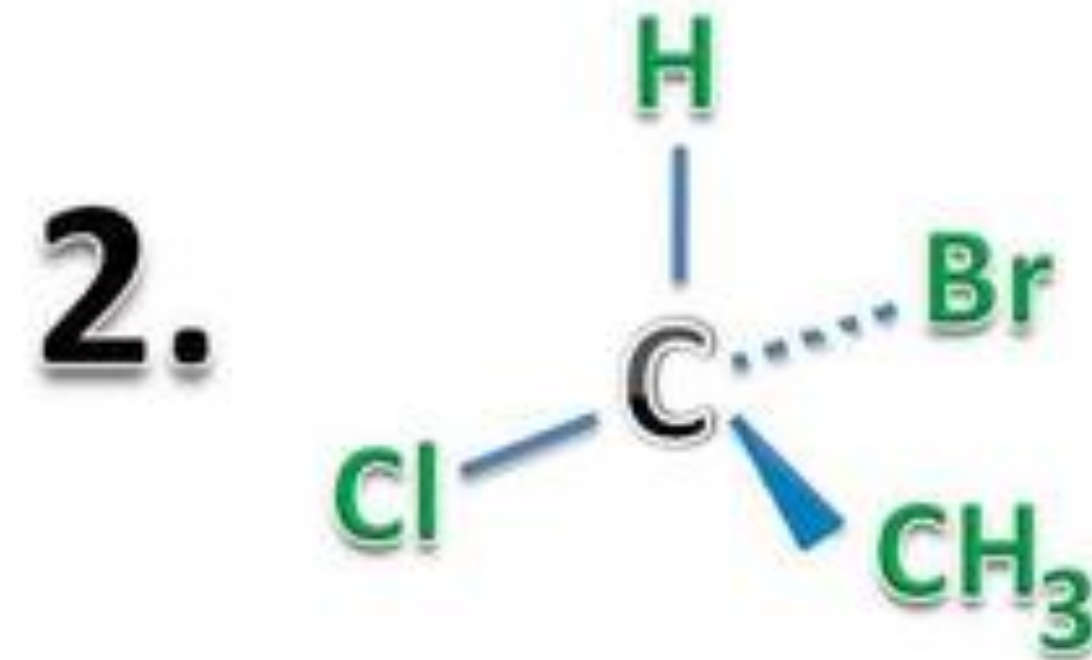
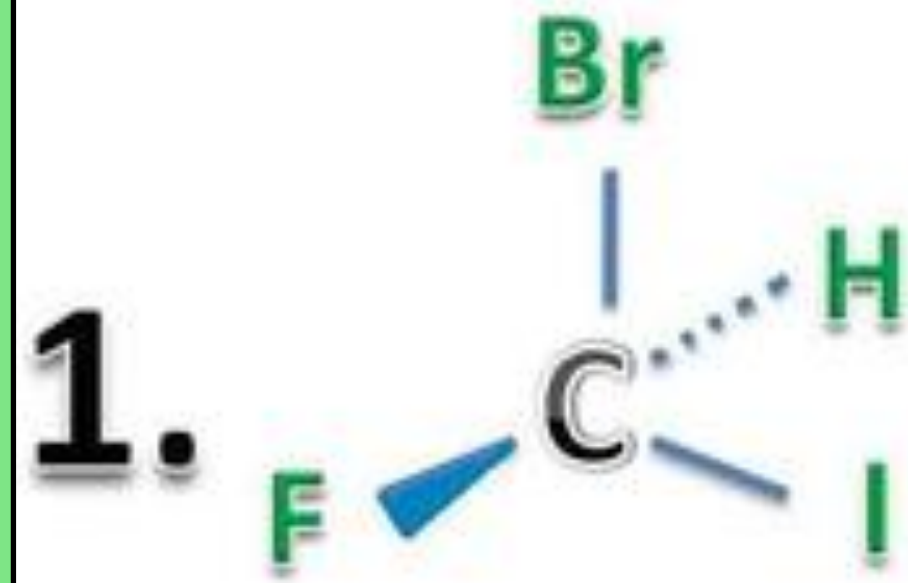


Configuration absolue R/S

Elle s'applique aux molécules de type sp^3 tétraédrique asymétrique (lié à des groupements différents)

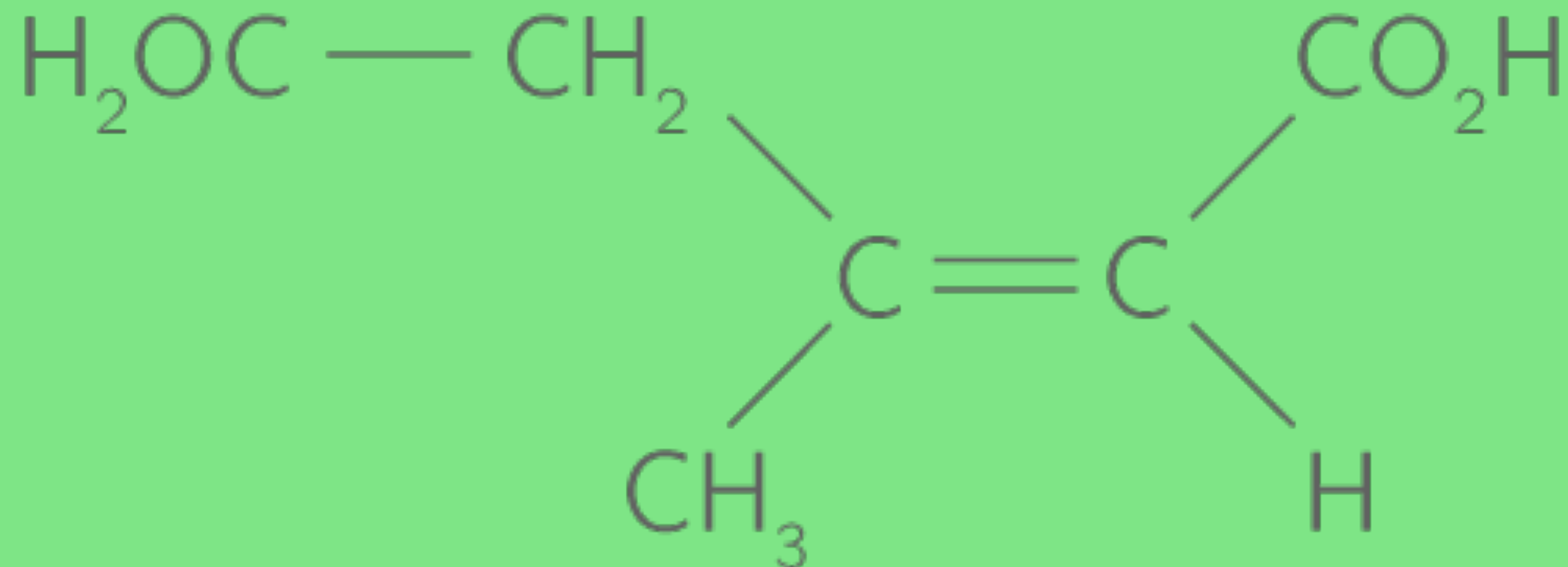
Ces deux molécules sont des énantiomères : images l'une de l'autre dans un miroir plan et non superposable

Examples :



Configuration Z/E

C'est une configuration relative !!! Donc pas absolue
On l'utilise pour distinguer deux énantiomères avec C=C
possédants des substituants 2 à 2



Bisous mes loulous <3