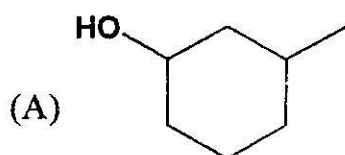


Durée : 1 heures

**Consignes générales :** Traiter les exercices et les questions dans l'ordre proposé. Les réponses avec rature ne seront pas considérées. Il sera tenu grand compte de la propreté et de la clarté des copies. **Bien coller l'épreuve dans la double feuille.**

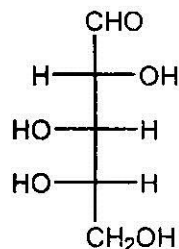
**Exercice 1 :** Indiquer la formule utilisée, la forme, l'isométrie géométrique, le couple de liaisons des substituants dans la forme spatiale la plus stable de la molécule (A), en cochant directement le casier correspondant dans le tableau ci-dessous :



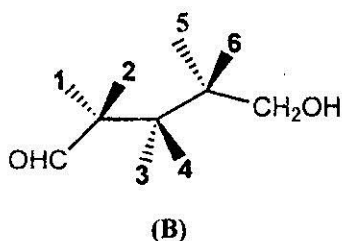
Formule utilisée	Forme		Isométrie géométrique		Couple de liaisons	
Brute		bateau	Z		(e,e)	
Semi-développée		décalée	Trans		(e,a)	
Topologique		chaise	E		(a,a)	
développée		éclipsée	cis		(a,e)	

• e= équatoriale, a= axiale

**Exercice 2 :** Indiquer le groupement H, OH ou CH<sub>2</sub>OH correspondant à chacun des chiffres 1, 2, ...6 dans le couple de molécules identiques (BB), en cochant directement le casier correspondant dans le tableau ci-joint :

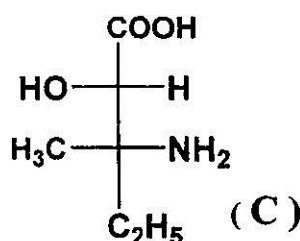


est



N°	H	OH	CH <sub>2</sub> OH
1			
2			
3			
4			
5			
6			

**Exercice 3 :** En stéréochimie, la représentation de Fischer d'une molécule (C) peut se représenter comme suite :



- 1- Ecrire la formule semi développée de (C) et nommer cette dernière.
- 2- Dire si la molécule (C) est érythro, thréo, D, L, d, l, R, S.
- 3- Donner le nombre de stéréo-isomère correspondant à cette molécule.

Bonne et Heureuse Année

Bonne réflexion...