

# Université Mohamed Premier Faculté Pluridisciplinaire de Nador Département de Chimie



## Examen de :

## Chimie Organique Générale

(Session Normale)

Samedi 05 Février 2022 – Durée: 1h 30min

(Aucun document n'est autorisé)

Filières: SMP/S<sub>3</sub> et SMC/S<sub>3</sub>

**Année universitaire :** 2021/2022 (Professeur : Abdelouahad OUSSAID)

#### Exercice I (3 pts)

- I-1- Donner les formules semi-développées planes des composés suivants (Justifier votre réponse) :
  - **a-** cyclohexanecarboxylate de tert-butyle
  - b- 4-amino-3-fluorocyclohexane-1-carboxamide
- I-2- Dessiner en représentation de Cram le stéréoisomère suivant (Justifier votre réponse)
  - $(\mathbf{R})$ - $(\mathbf{-})$ -2-bromobutane

#### Exercice II (4 pts)

<u>C</u>:

En utilisant les règles de nomenclature universelle ( $\overline{IUPAC}$ ), nommer les composés ( $\underline{A}$ ,  $\underline{B}$ ,  $\underline{C}$  et  $\underline{D}$ ) suivants (Justifier votre réponse):

**D**:

HO

$$\mathbf{\underline{B}}: \quad \underset{\mathsf{HC} = \mathsf{CH}_2 - \mathsf{CH}_2 - \mathsf{CH}_2 - \mathsf{CH} = \mathsf{CH}_2}{\mathsf{Hc}}$$

Tournez la page S.V.P

#### Exercice III (8 pts)

L'acide tartrique ( $\underline{\mathbf{E}}$ ) est le nom usuel de l'acide 2,3-dihydroxybutanedioïque, qui a pour formule brute  $C_4H_6O_6$ . C'est un acide  $\alpha$ -hydroxylé. Sa formule semi-développée est la suivante :

- **a-** Combien existe-t-il de **carbones asymétriques** (C\*) et de **stéréoisomères de configuration** possibles dans cette molécule (**E**)? Justifier votre réponse.
- **b-** Dessiner en **représentation de Cram** tous ces stéréoisomères de configuration ; indiquer les relations de stéréo-isomérie existant entre eux.
- c- Dessiner en représentation de Fischer, l'acide (2S,3S)-2,3-dihydroxybutanedioïque.
  - **c-1-** Ce stéréoisomère appartient-il à la série D ou L ? Justifier votre réponse.
  - **c-2-** Ce composé est-t-il **Erythro** ou **Thréo** ? Justifier votre réponse.
- d- Donner les structures en représentation de Fischer de toutes les molécules chirales de (E).
- **e-** Existe-t-il une relation entre les configurations absolues ((**R**),(**S**)) et les signes du pouvoir rotatoire ((+), (-)) d'une molécule chirale ? Justifier votre réponse.

### Exercice IV (5 pts)

En se basant sur les effets électroniques :

**a-** Classer les molécules ( $\underline{F}$ ;  $\underline{G}$ ;  $\underline{H}$ ;  $\underline{I}$  et  $\underline{J}$ ) représentées ci-dessous par ordre d'acidité <u>décroissante</u> en justifiant votre réponse :

**b-** Ecrire toutes les formes mésomères limites du cation benzyle  $(\underline{\mathbf{K}})$  suivant :

 $\mathbf{\underline{K}}$ : cation benzyle