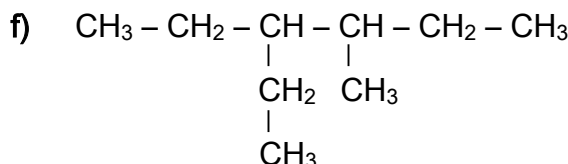
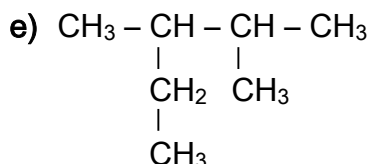
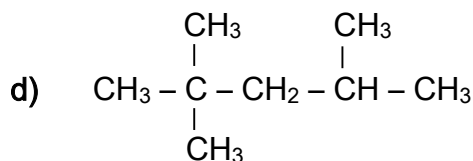
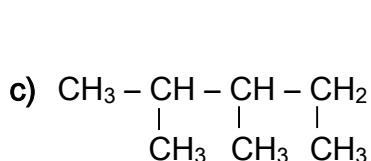
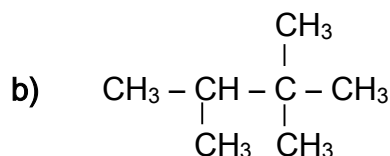
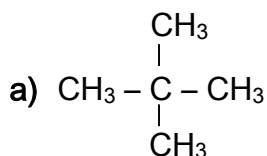




|                                                                               |
|-------------------------------------------------------------------------------|
| DEVOIR N°2 DE SCIENCES PHYSIQUES DU PREMIER SEMESTRE – 1L2 – Durée : 02heures |
|-------------------------------------------------------------------------------|

**EXERCICE 1:**

Recopier puis nommer les composés suivants :

**EXERCICE 2:**

Ecrire les formules semi-des alcanes ci-dessous :

- 3-méthylpentane
- 3-éthyl-3-méthylhexane
- 3,3-diéthylhexane
- 3,4-diéthyl-3,4-diméthylheptane

**EXERCICE 3:**

Pour identifier un composé organique noté A, on le soumet à deux analyses :

**1<sup>ère</sup> analyse :** Elle montre que le composé A ne renferme que du carbone et de l'hydrogène.

**2<sup>ème</sup> analyse :** Elle montre que le composé A contient en masse 83,3% de carbone.

- Laquelle de ces deux analyses est dite quantitative ? Justifier la réponse.
- Donner la composition massique en hydrogène.
- La densité de la vapeur de A est  $d=2,48$ . En déduire sa masse molaire
- Montrer que sa formule brute est  $\text{C}_5\text{H}_{12}$ .
- A quelle famille appartient A ?
- Ecrire les formules semi-développées possibles de A puis les nommer.
- Identifier A sachant qu'il renferme un carbone qui n'est lié à aucun hydrogène.

