**Université d’Ahmed Zabana de Rélizane Année universitaire 2021/2022**

**Faculté des sciences et de technologie Département de Génie des Procédés**

**2èmeannée master Génie chimique Module : Raffinage et pétrochimie**

**TD N°3**

**Exercices n°1**

**1-Quel est la différence entre le craquage et le formatage ?**

**2-Le reformatage de l’heptane gazeux fournit du toluène C6H5-CH3 (g) et du dihydrogène. Ecrire l’équation bilan ?**

**3-Ecrire les équations suivantes :**

1. **L’isomérisation de l’octane ?**

**b-Le vapocraquage du butane en éthène à 800°C sous pression atmosphérique ?**

**Exercices n°2**

**1-Le vapocraquage privilégie la transformation des alcanes en alcènes.**

**Quels alcènes peuvent être obtenus par vapocraquage du butane ?**

**2-Écrire les équations des réactions correspondantes, et nommer les produits obtenus.**

**Exercices n° 3**

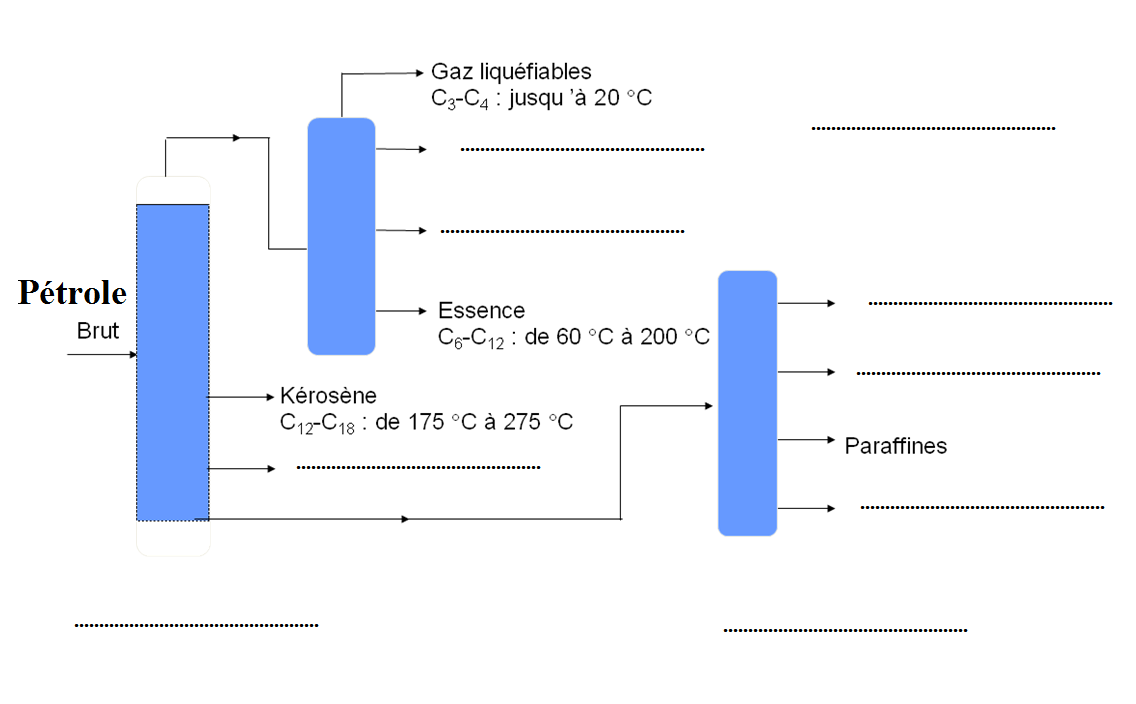
**La figure si dessous présente un schéma d’un procédé industriel du pétrole.**

**1- Donner un titre de ce procédé et compléter les produits qui manquent dans la Figure ?**

**2-Décrire et expliquer le déroulement (Fonctionnement) de ce procédé ?**

**3-Comment peut-on passe à l’industrie pétrochimie à partir de ce procédé Figure, et les procédés utilises avec explication ?**

**4-Donner un schéma qui présente cette transformation pétrole vers pétrochimie ?**

****