

Cette étude nous a permis, dans une première étape, de comparer deux techniques, la "chromatographie en phase gazeuse" et la "distillation". La comparaison est faite sur des coupes pétrolières d'alcanes. Nous avons ensuite, et grâce à la chromatographie en phase gazeuse, et à dilution infinie, déterminé plusieurs grandeurs thermodynamiques, coefficient d'activité, entropie d'excès, enthalpie d'excès, enthalpie libre d'excès, des mélanges METHANOL-D.M.F, METHANOL-D.M.S.O, ETHANOL-D.M.F, ETHANOL-D.M.S.O.

Dans une seconde étape, elle nous a permis d'obtenir des valeurs expérimentales nouvelles des diagramme d'équilibre liquide-vapeur, des enthalpies molaires d'excès h^E et volumes molaires d'excès v^E de mélanges binaires Alcool-D.M.F, Alcool-D.M.S.O. Puis qu'il n'existe aucune donnée expérimentale de comparaison dans la littérature. Les techniques utilisées, à savoir l'ébulliomètre, la calorimétrie, et densimétrie donnent des résultats reproductibles.