

A l'issue de l'étude thermodynamique effectuée dans le présent travail sur les mélanges binaires liquides de composés hétérocycliques (piperidine, morpholine, N-methyl piperidine) avec des composés aliphatiques (alcanes, amines et ethers), nous avons obtenu une somme appréciable de résultats. Ces derniers ont été présentés sous forme de tableaux et de graphes et répartis en deux catégories :

- l'une expérimentale regroupant les mesures des équilibres liquide – vapeur, entre 273.15 K et 353.15 K et des enthalpies d'excès, à 298.15 K, des systèmes binaires piperidine, N-methyl piperidine + n heptane + n decane et morpholine + n heptane.
- l'autre théorique, réunissant de nouveaux paramètres énergétiques ainsi que les résultats des prévisions à l'aide des modèles DISQUAC et UNIFAC.