

RESUME :

La première partie de ce travail est expérimentale. Elle débute par une détermination des masses volumiques, par pycnométrie, et des pressions de vapeur, par une méthode statique, à 40°C et à 80°C, des solutions aqueuses d'amines et des sels d'amines de concentration 2.5 M. Elle se poursuit et se termine par la détermination de la solubilité du dioxyde de carbone dans ces solutions aqueuses, à ces deux températures, dans l'intervalle de pression [0-200K] KPa ; un dispositif de laboratoire, basé sur la méthode statique a été utilisé.

La seconde partie de cette étude fait l'objet de deux tests d'applicabilité : le modèle thermodynamique de Posey et un modèle basé sur les réseaux de neurones (**Articial Newral Networks**), **A.N.N.** Ces deux modèles ont servi à corréliser nos données de solubilité de CO₂.