Chercheur	Adresse professionnelle	Spécialité	Grade
LARACHI Faiçal	Département de génie chimique, Université Laval, Québec – CANADA	Génie chimique	Professeur
ACIDI Anissa	l'Institut de Nutrition Alimentaire et Technologie Agroalimentaires « INATAA », Université Mentouri Constantine	Chimie physique, Chimie analytique et pollution, option : pollution des milieux physiques et aliments.	Maitre Assistante
LADJAMA Sabrina	Département de chimie, Université Badji Mokhtar, Annaba	Chimie Physique	Attachée de recherche
RIZI Aicha	Département de chimie, Université Badji Mokhtar, Annaba	Chimie Physique	Attachée de recherche
AZZOUZ Salaheddine	Département de chimie, Université Badji Mokhtar, Annaba	Chimie Physique	Attachée de recherche
BENDJEDDOU Sofiane	ArcelorMittal Annaba BP 2055 El Hadjar Annaba 23000	Mécanique de la Rupture	Chef de Service Fluides

Programme écotechnologies et développement durable	Nouveaux procédés de production et technologies innovantes de traitement	Développement des technologies innovantes pour réduire la pollution		
Solubilité du CO2 dans les liquides ioniques : Etudes des propriétés thermodynamiques				
Domiciliation	**Laboratoire de Synthèse et de Biocatalyse Organique (LSBO), Département de Chimie, Université Badji Mokhtar, Annaba**			
Porteur du projet	**Spécialité**	**Adresse Professionnelle**	**Téléphones**	**Courriel**
ABBACI Azzedine	Génie des Procédés	Département de Chimie, Faculté des Sciences et Ecole préparatoire Université Badji Mokhtar, Annaba	038 87 65 67	Azzedine.abbaci@univ-annaba.org

Résumé

La capture du CO_2 dans les effluents industriels ou dans les gisements de gaz naturels peut être réalisée par dissolution du gaz dans un absorbant liquide. Le choix de l'absorbant idéal repose sur un taux de charge important, une faible énergie de régénération, une faible tension de vapeur et une grande stabilité thermique. Nous proposons d'étudier la possibilité d'utiliser des liquides ioniques comme absorbants du CO_2. Les liquides ioniques sont des milieux totalement ionisés qui présentent des points de fusion très bas, une grande stabilité thermique et restent liquides dans une large gamme de températures incluant la température ambiante. Ils sont considérés comme une nouvelle génération de solvants verts, du fait notamment de leur pression de vapeur négligeable. Le fait de pouvoir, par un choix judicieux du cation et de l'anion, moduler leurs propriétés thermodynamiques est un atout supplémentaire pour leur utilisation dans les procédés industriels d'absorption du CO_2. Il est envisagé de modifier la structure des liquides ioniques par l'addition de groupements fonctionnels pour augmenter la capacité d'absorption des gaz à effet de serre. C'est pourquoi un intérêt grandissant est actuellement porté aux liquides ioniques qui d'une part, satisfont ces critères et d'autre part, permettent de solubiliser un très grand nombre de composés.