

EFFECTO DEL CATIÓN, DEL ANIÓN Y DEL CO-IÓN SOBRE LA AGREGACIÓN DE LÍQUIDOS IÓNICOS EN SOLUCIÓN ACUOSA

Nólides Marina Guzmán, José Francisco Fernández*, Monica Parada, Carlos Orbezo, María Alejandra Rodríguez y Alida Padrón

Escuela de Ingeniería Química, Universidad Central de Venezuela, 1040 Caracas, Venezuela

Jorg Thöming

Zentrum für Umweltforschung und nachhaltige Technologien, Universität Bremen, 28359 Bremen, Deutschland

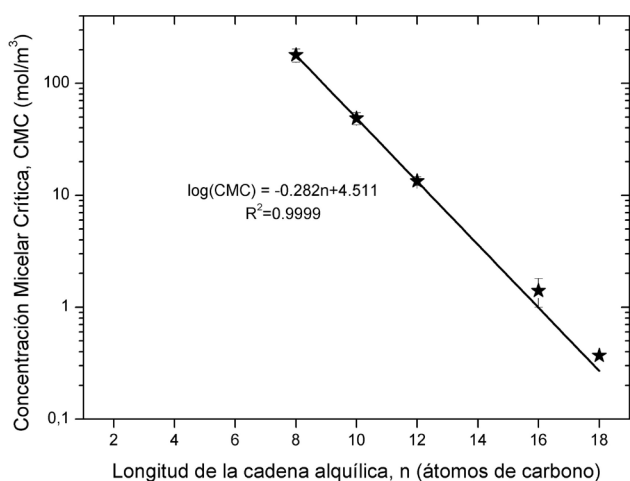


Figura 1S. Dependencia de la CMC con la longitud de la cadena alquílica para líquidos iónicos de la familia 1-alkil-3-metil-imidazolio

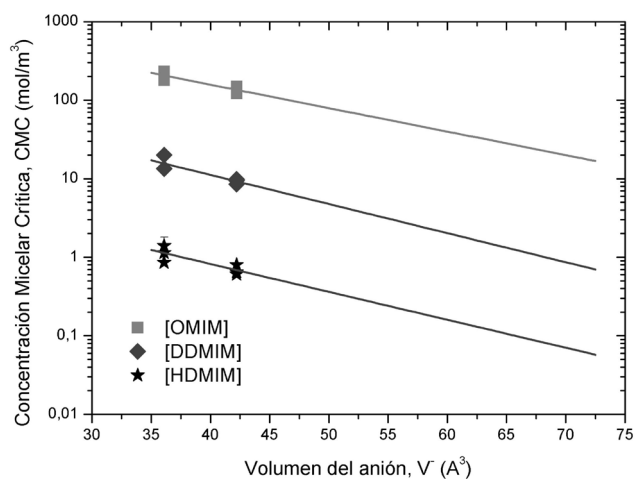


Figura 2S. Dependencia de la CMC con el volumen molecular del anión para diversos cationes de la familia 1-alkil-3-metil-imidazolio

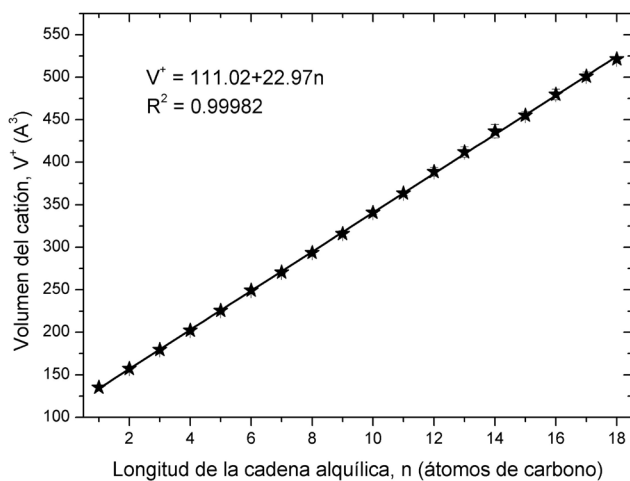


Figura 3S. Relación entre el volumen del catión y la longitud de la cadena alquílica para líquidos iónicos de la familia 1-alkil-3-metil-imidazolio

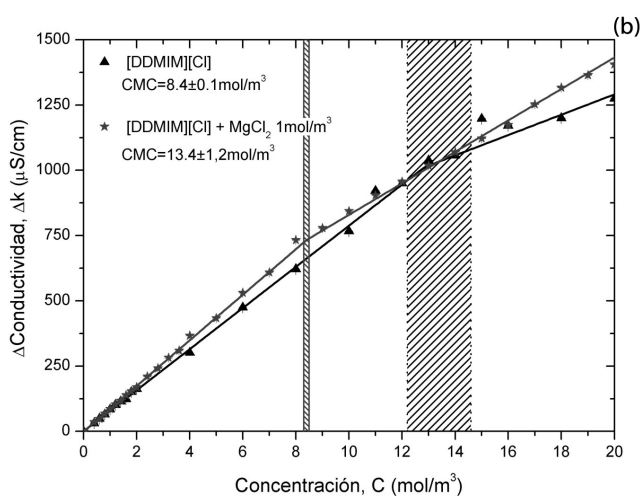
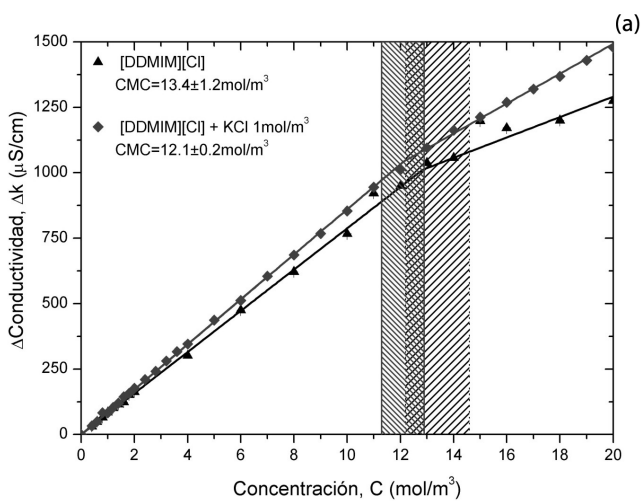
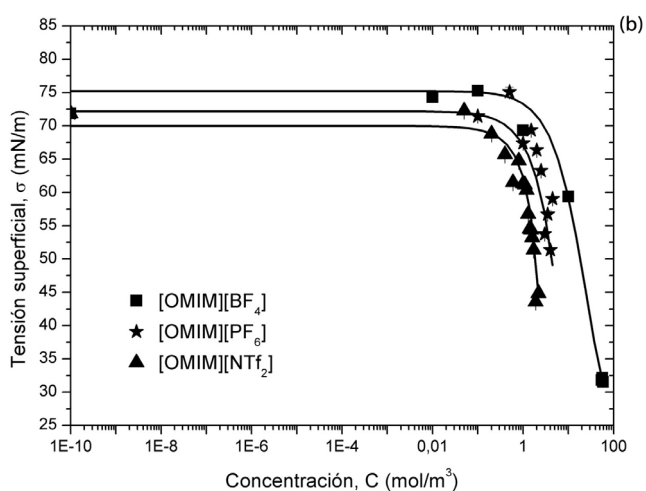
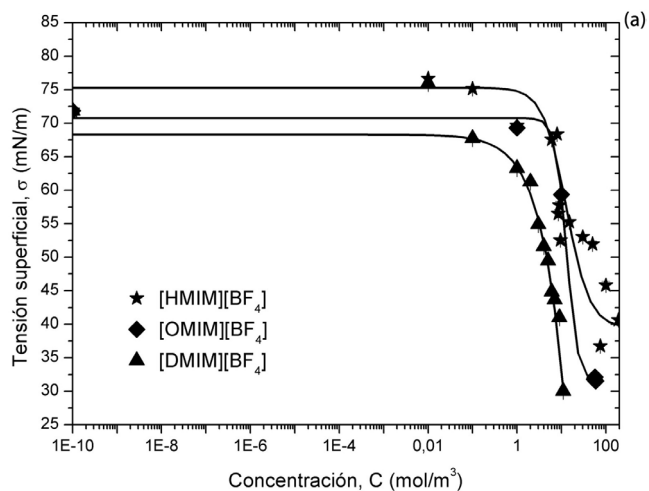


Figura 4S. Efecto de la estructura del (a) catión, (b) anión, sobre la agregación de líquidos iónicos de la familia 1-alkil-3-metil-imidazolio

Figura 5S. Agregación de cloruro de 1-dodecil-3-metil-imidazolio en presencia de: (a) KCl y (b) MgCl₂