

Abstract

An amphiphilic polymer is expected to adsorb at the oil-water interface and be capable of stabilizing emulsions. Cellulose derivatives, cellulose nanoparticles and regenerated cellulose particles show an intrinsic amphiphilic character by self-assembling at oil-water interfaces and stabilizing emulsions without the aid of surfactants or any other co-stabilizers. In its polymeric form, the native cellulose chains could be expected to share similar emulsifying abilities. Cellulose dissolution is the main issue when it comes to its direct application in emulsion technology, and therefore, there is a lack of knowledge when it comes to this type of approach on making emulsions. Cellulose does not dissolve in either oil or water, but it can be dissolved in water based-solvents at extreme pH's. In this thesis, the interfacial behaviour of cellulose was studied at oil-water interfaces by having cellulose dissolved in aqueous solutions of H₃PO₄ (low pH) and NaOH/NaOH-urea and TBAH (high pH). In its dissolved state, cellulose was seen to substantially decrease the interfacial tension (IFT) between the oil phases and the water-based solvents, which was a consequence of the adsorption of cellulose at oil-water interfaces. The extent of the IFT reduction was shown dependent on the solvent quality. The optimal solvency conditions for cellulose were found for the alkaline solvent with an intermediate polarity (NaOH-urea), which is in line with the favourable conditions for adsorption of an amphiphilic polymer. However, in stabilizing oil-in-water emulsions (O/W), to achieve long-term stability and prevent oil separation from the emulsions, further reduction in cellulose's solvency was needed. This was achieved by a change in the pH of the emulsions that induced the regeneration of cellulose on the surface of the oil droplets (*in-situ* regeneration) in the form of a continuous film, which was revealed by cryogenic scanning electron microscopy (cryo-SEM). The topography of the droplets surface was found to be very different from what has been reported for cellulose Pickering emulsions. Upon *in-situ* regeneration, the rate of droplets coalescence was dramatically reduced and emulsions showed a remarkable stability against oil-separation. Finally, the combination of cellulose with lignin as an amphiphilic co-stabilizer was studied regarding their compatibility in solution. Lignin was found to improve cellulose dissolution in NaOH (aq.) and delay the gelation kinetics upon ageing or temperature increase in the solutions, suggesting lignin as able to weaken the hydrophobic interactions among cellulose molecules.

Sammanfattning

Cellulosaderivat, cellulosananopartiklar och regenererade cellulosa partiklar har inneboende amfibil karaktär; de självassocierar vid gränsytan mellan olja och vatten och kan stabilisera emulsioner utan hjälp av surfaktanter eller andra ytaktiva ämnen. I upplöst form förväntas naturliga (oderivatiserade) cellulospolymerkedjor visa liknande emulgerande förmåga. Upplösning av cellulosa är dock en knäckfråga när det gäller direkta tillämpningar inom emulsionsteknik. Kunskap saknas när det gäller denna typ av tillvägagångssätt att tillverka emulsioner, då cellulosa inte kan lösas i varken olja eller vatten. Ett undantag är dock under extrema pH-förhållanden då cellulosen kan fås löslig i vattenbaserade lösningsmedel. I denna avhandling studerades cellulosans beteende vid gränsytan mellan olja och vatten genom att dispergera cellulosa i vattenlösningar av fosforsyra (H_3PO_4) vid mycket lågt pH, samt i natriumhydroxid (NaOH/NaOH-urea) och tetrabutyl ammoniumhydroxid (TBAH) vid mycket högt pH. I upplöst tillstånd framkom att cellulosa väsentligt kunde minska gränsskiktsspänningen (IFT) mellan olja och de studerade vattenbaserade lösningsmedlen, vilket var en följd av adsorption av cellulosa vid gränsytan mellan olja och vatten. Omfatningen av minskningen i IFT var beroende av lösningsmedlets kvalitet. Optimala lösningsförhållanden kunde uppnås i det alkaliska lösningsmedlet med hjälp av ett dispergeringsmedel av intermediär polaritet (NaOH-urea), vilket är i linje med de generella förhållandena för gynnsam adsorption av en amfibil polymer. För att förhindra oljeséparation och långsiktigt stabilisera olja-i-vatten-emulsioner (O/W), behövdes en försämring av cellulosans löslighet. Detta uppnåddes genom att justera pH värdet något i de färdiga emulsionerna. Detta inducerade regenerering av cellulosa på ytan av oljedropparna (in-situ regenerering) i form av en kontinuerlig film. Det senare kunde påvisas med hjälp av avancerad svepelektronmikroskop (cryo- SEM). Topografin på dropparnas yta var annorlunda i jämförelse med vad som har rapporterats för cellulosa i Pickering-emulsioner. Vid in-situ-regenerering minskade även droppkoalescensen dramatiskt och emulsionerna fick en anmärkningsvärd stabilitet mot oljeséparation. Slutligen studerades kombinationen av cellulosa tillsammans med lignin som en amfibil polymer stabilisator. Tillsatser av lignin kunde förbättra cellulosans upplösning i NaOH (aq) och fördröja gelningskinetiken vid åldring eller temperaturökning i lösningarna. Detta tyder på att lignin kan försvaga de hydrofoba interaktionerna mellan cellulosamolekylerna.