

Forsøg om Intermolekylære kræfter

Formål: At undersøge hvilke væsker der er blandbare, samt om salt kan opløses i alle væsker.

Konklusion

- 1) De tre opløsninger fordeler sig efter hvilket der er lettest og hvilket der er tungest.
- 2) Vi fik undersøgt de forskellige væsker og stoffers blandbarhed. Ud fra vores hypoteser kan vi også konkludere, at vand ikke kan blandes med olie, da olie ikke er en polær væske, og at salt godt kan opløses i vand men ikke i olie.
- 3) Vi kan konkludere, at hvis der er et upolært stof imellem to polære stoffer kan de polære stoffer ikke blandes med hinanden, fordi de polære stoffer ikke kan nå hinanden når der er et upolært stof der adskiller dem. Og når vi vender reagensglasset bryder vi "skillevæggen" mellem de polære stoffer.
- 4) Vi kan nu konkludere, at for, at to stoffer er blandbare, så skal stofferne have samme type polaritet. Enten skal begge stoffer være polære eller begge stoffer skal være upolære. Hvis vi vil have stofferne skal lægge sig i lag, så skal stofferne have forskellig polaritet. Derudover vil densiteten af stofferne også have en betydning.
Vi har set, hvordan polariteten og densiteten af et stof kan have betydning for, hvordan det kan blandes med andre stoffer, og hvordan "lagene" i blandingen vil blive fordelt.