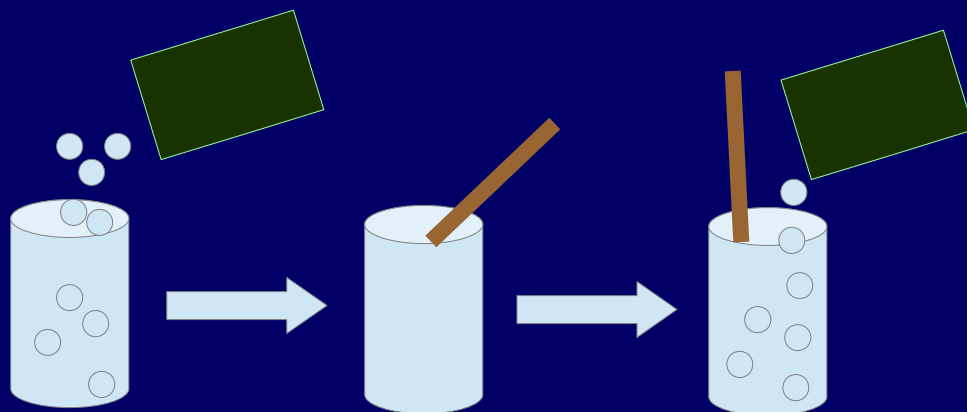


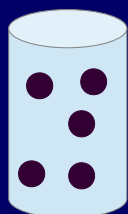
Blandningar och lösningar

Detta läromedel innehåller information om olika typer av blandningar och lösningar.



Lösning

Om du häller i ett ämne, t.ex. socker och försöker få det att sammanfogas med ett annat ämne, exempelvis vatten genom att röra om i vätskan med exempelvis en sked, så försöker du att lösa två ämnen i varandra. Detta kallas lösning. I vardagen kallar vi det ofta för att "blanda". När du har lyckats lösa upp det ena ämnet i det andra och gjort så att vätskan / ämnet ändå ser ut som det ursprungliga (inga partiklar flyter omkring synligt), så har du fått en lösning. Men, du kan inte lösa hur mycket som helst av ett ämne. När ämnet du försöker lösa inte längre "tas upp" av det andra och det flyter omkring synliga korn eller partiklar i vätskan, då kallar vi det en mättad lösning. Hur bra ett ämne löser sig i t.ex. vatten kallar vi för löslighet. Vissa ämnen löser sig inte alls med varandra överhuvudtaget.



Slamning

När du löser någonting i exempelvis en vätska (som när du försöker skapa en lösning), men ämnet du löser bildar stora klumpar eller partiklar som flyter omkring i vätskan, är det en slamning. Om samma sak skulle hända när du löser två vätskor i varandra kallas det istället Emulsion.



Koppar



Tenn



Brons

Legering

Att sammanfoga två eller flera metaller betyder att man har skapat en legering. Metaller som är en legering är oftast starkare och har en högre smältpunkt än metallerna som ingår i legeringen för sig.