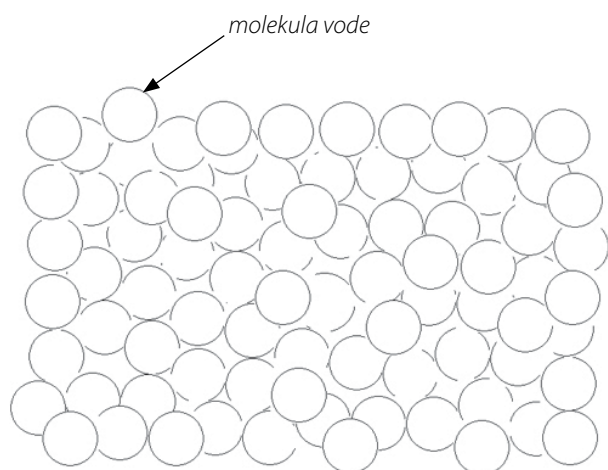




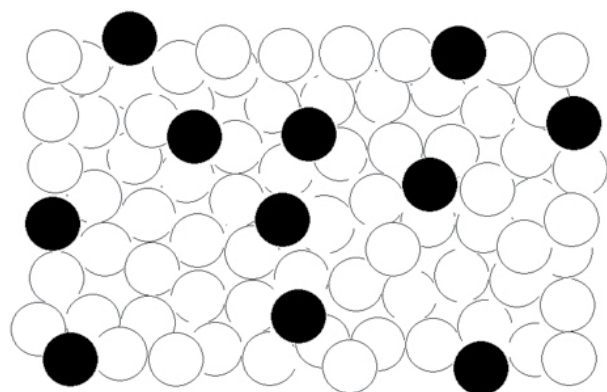
Raztopina, suspenzija, usedlina

Pri razumevanju razlikovanja med čistimi snovmi in zmesmi ter delitvijo zmesi na homogene zmesi in heterogene zmesi si pomagamo s teorijo, da je snov sestavljena iz delcev. Osnovni delci ali gradniki snov so lahko atomi, ioni ali molekule. Pri ponazoritvah, kot jih uporabljamo tudi v rubriki Vpogled, je delec ali gradnik snovi predstavljen kot krog ●○ ne glede na velikost ali obliko gradnika (molekule, atoma, iona).

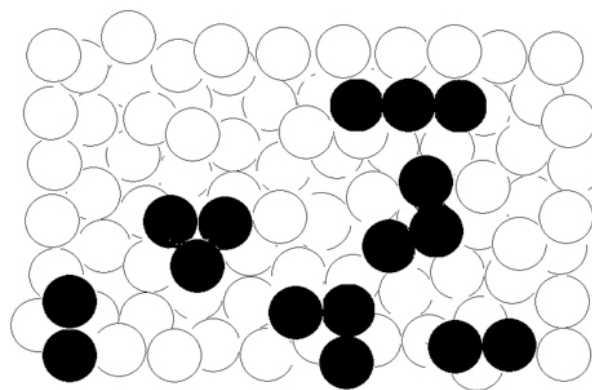
Voda kot spojina je čista snov in jo v tekočem stanju lahko ponazorimo tako, kot kaže spodnja slika.



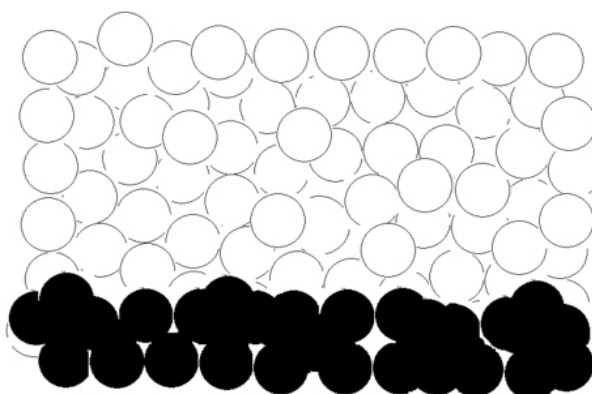
Če je v vodi raztopljena neka snov, dobimo homogeno zmes vode (topila) in snovi, ki je v njej raztopljena (topljenca). Homogena zmes pomeni, da so snovi v zmesi v velikosti osnovnih gradnikov. Torej imamo delce vode ○ in delce topljenca ●.



V koloidnih zmesih ali v suspenzijah so take zmesi na videz homogene, delci snovi so v vodi večji kot osnovni delci. Predstavljamo si jih kot skupke osnovnih delcev, pomešane med delci vode. Take zmesi se od raztopin razlikujejo tudi po tem, da so motne.



Zaradi teže se ti skupki snovi v vodi sčasoma usedejo na dno posode in dobimo usedlino.



V obliki suspenzij so nekatera zdravila, kozmetična in čistilna sredstva. Na embalaži je navodilo »Pred uporabo pretresti«.

Če suspenzija dalj časa stoji, nastane usedlina. Po stresanju pa se obe snovi zopet enakomerno porazdelita v celotni zmesi.