

MAGISK SLIM

FAST STOFF: Når vann fryser til is, blir vannet til et fast stoff. Det samme skjer når olivenolje stivner i kjøleskapet. Molekylene i vann eller olje blir ikke forandret når de blir til et fast stoff. De får bare mindre bevegelsesenergi. I et fast stoff er atomene og/eller molekylene på samme sted. De flyter ikke rundt hverandre. Derfor har et fast stoff både fast form og fast volum så lenge temperaturen er den samme. Disse atomene eller molekylene er allikevel ikke helt stille, men vibrerer der de befinner seg. Først når de får en temperatur på $-273,15\text{ }^{\circ}\text{C}$, blir de helt stille. Det kalles det absolutte nullpunkt, og kaldere kan det ikke bli. I virkeligheten blir det aldri så kaldt.

VÆSKE: Når isbiter smelter, eller smør blir flytende i stekepanna ser vi en overgang fra fast stoff til væske. Igjen er det ikke molekylene som blir forandret. De får bare mer bevegelsesenergi og begynner å gli rundt hverandre. Derfor har ikke en væske fast form, bare fast volum så lenge temperaturen er den samme.

VIKOSITET: Viskositet er et mål på hvor lett en væske renner. Væsker med høy viskositet renner sakte. Væsker med lav viskositet renner lett.

SLIM: Væsker som er veldig seige og renner tregt, kaller vi ofte slimete. Slikt slim har høy viskositet. I naturen finnes mange typer slim. Store samlinger med alger blir til slim. Det finnes også slimete sopper. Mange dyr som frosker, fisker, muslinger, snegler og mark lager sitt eget slim. Vi mennesker lager slim i form av snørr hver dag.

LØSNING: Vi får en løsning når vi løser opp ett eller flere faste stoffer i en væske. Dvs. at væsken ikke bare inneholder en type molekyler, men flere typer. Når du løser opp sukker i vann, får du en løsning. Springvann er også en løsning, for det inneholder mye annet enn vannmolekyler (H_2O). Det samme er brus, bare se på innholdsfortegnelsen. Vil du ha helt rent vann, må du skaffe deg destillert vann. Det er laget ved å varme opp en løsning med vann slik at vannmolekylene går over til gassform og damper ut av løsningen. Denne gassen blir fanget opp i et rør. Deretter kjøler man ned vannmolekylene slik at de samler seg i vanndråper og renner ned i en beholder. Kjemikere tenker noen ganger på løsninger som en fjerde fase i tillegg til fast stoff, væske og gass.

