

Polare og upolare stoffer i sminkefjerner

Innhold

1 parafinolja i rør
1 farget etanol (blå eller rød) i dråpeteller
1 vann i dråpeteller
1 modelleire
1 tørkepapir

Ekstra

saks

Sikkerhet

Etanol:

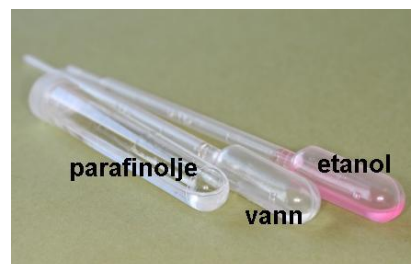


Fare

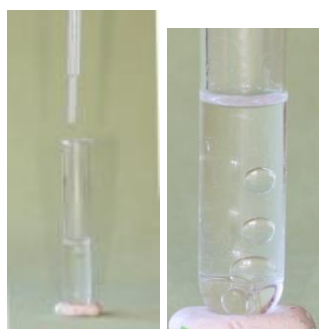
Meget brannfarlig væske og damp.

Tiltak

Ingen tiltak.

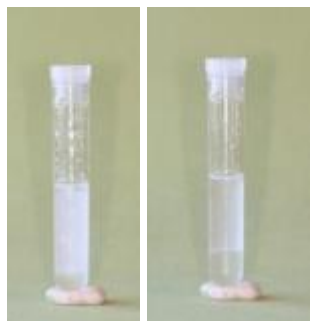


Gjennomføring



1. Sett røret med parafinolja i modelleiren slik at det står loddrett.

2. Tilsett vann, én dråpe om gangen, til det er omtrent like mye vann som parafinolja i røret. Studer hva som skjer med vandråpene, etter hvert som du tilsetter dem. Skriv ned dine observasjoner.



3. Sett korken på røret og snu det opp ned, først én gang, så et par ganger til. Hva skjer? Noter!

4. Sett korken på røret og rist forsiktig. La så røret stå i ro og legg merke til hvor lang tid det tar før fasene skiller. Beskriv det du observerer.



5. Tilsett forsiktig noen dråper farget etanol og se hva som skjer med etanolen. Beskriv det du ser.

6. Snu røret opp ned et par ganger. Hva ser du nå? Noter!

Resultat

1. og 2.

Hvorfor blandes ikke de to væskene?

Hvilken væske har størst tetthet, vann eller parafinolje?

Hvilken form har vanddråpene når de synker ned gjennom parafinoljen?

Forklar hvorfor dråpene har denne formen.

Forklar det du har observert i punkt 3. og 4.

Hva kan du si om tettheten til etanol i forhold til tettheten for vann og parafinolje og løseligheten til etanol i vann og i parafinolje, ut fra det du observert i punkt 5. og 6..

Forklar hvorfor "resultatet" brukes som sminkefjerner?

Hva betyr emballasjen for kosmetiske produkter?

Skriv en varedeklarasjon for produktet.



Rydding

Sorter avfallet og legg det i riktige avfallsdunker:

- plastemballasje: Plastposen, tomme dråpetellere og propp.
- restavfall: Tørkepapir med "sminkefjerner", rør med rester av parafinolje.