Löslighetslaboration

**Syfte:** Du ska förstå varför olika typer av ämnen löser sig i olika typer av lösningsmedel.

**Riskbedömning**

Laborationen ska utföras i dragskåp. De organiska lösningsmedlen samlas upp i märkta kärl.

**Utförande**

Innan laborationstillfället ska ni ta reda på hur molekylerna ser ut, är molekylen en jonförening eller molekylförening, är den polär eller opolär och vilka bindningar råder inom ämnena. Gör detta för följande ämnen: vatten, bensin, etanol, olja, kaliumklorid, jod, druvsocker.

Laborativt arbete: Blanda små mängder av ämnena i tabellen nedan i provrör och studera lösligheten.

**Uppgift till teoridelen:**

1. Ange för vart och ett av ämnena vilken typ av förening det är och vilka bindningar som råder.
2. Vilka bindningar råder mellan de ämnen som bildar lösning med varandra?

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | Avjonat vatten | Bensin | Etanol | Olja |
| Kaliumklorid |  |  |  |  |
| Jod |  |  |  |  |
| Druvsocker |  |  |  |  |

1. Skriv en individuell laborationsrapport enligt rapportmallen på samarbeta för syfte och teori. Inlämning fredag v 47.