Alkoholers opløselighed i vand.

**Problemformulering:** Hvilke alkoholer er opløselige i vand.

**Apparatur:** Mikroreagensglas (5 stk.), stativ, evt. en prop.

**Kemikalier:** Vand farvet med farvestoffet patentblå,methanol, ethanol, 1-propanol (propan-1-ol), 1-butanol (butan-1-ol), 1-pen­tanol (pentan-1-ol).

Fremgangsmåde:

VÆR OMHYGGELIG MED IKKE AT SPILDE DE ORGANISKE STOFFER.

1. Put 5 dråber (max 1 cm) farvet vand i 5 reagensglas.
2. Tilsæt 5 dråber (1 cm) af alkoholerne til reagensglassene i 1 – 5 som angivet nedenfor. Ryst forsigtigt.
3. Observer om alkoholen er blandbar med vand.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Glas nr. | Alkohol | Strukturformel | Iagttagelse  (I tilfælde af to faser angives hvilken der ligger øverst) |
| 1 | methanol |  |  |
| 2 | ethanol |  |  |
| 3 | Propan-1-ol |  |  |
| 4 | Butan-1-ol |  |  |
| 5 | Pentan-1-ol |  |  |

**Diskussion:**

**Konklusion:**

**Supplerende teoretisk opgave: Opskriv strukturformlen for de 8 isomere pentanoler (C5H11OH):**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Nr.** | **Strukturformel** | **Navn** | **Kogepunkt** | **Angiv**  **P,S,T** |
| **1.** |  |  |  |  |
| **2.** |  |  |  |  |
| **3.** |  |  |  |  |
| **4.** |  |  |  |  |
| **5.** |  |  |  |  |
| **6.** |  |  |  |  |
| **7.** |  |  |  |  |
| **8.** |  |  |  |  |

**Konklusion:**