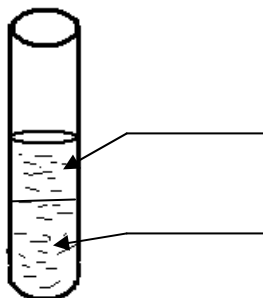


## Temat: Właściwości fizyczne alkanów.

### 1. Badanie rozpuszczalności heksanu w wodzie.

Do probówki nalej ok. 1 cm<sup>3</sup> wody a następnie ok. 1 cm<sup>3</sup> heksanu. Probówkę zatkaaj palcem i wstrząśnij jej zawartością.

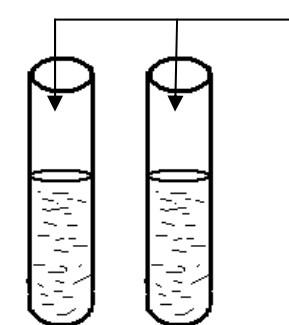


Obserwacje:

Wnioski:

### 2. Badanie rozpuszczalności KMnO<sub>4</sub> w wodzie i heksanie.

Do 2 probówek nalej po ok. 1cm<sup>3</sup> wody i heksanu, a następnie do każdej z nich wrzuć niewielki kryształek manganianu(VII) potasu. Zatkaaj probówki palcem i wstrząśnij ich zawartością.



Obserwacje:

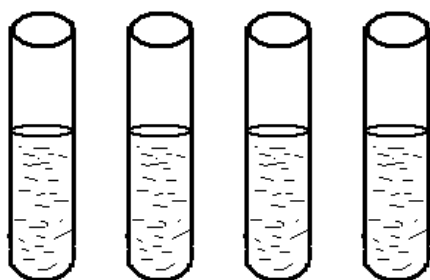
woda      heksan

Wnioski:

### 3. Badanie rozpuszczalności jodu w różnych rozpuszczalnikach.

Do 4 probówek wlej po ok. 2-3cm<sup>3</sup>: wody, denaturatu, octanu etylu, octu. Dodaj następnie do probówek kryształki jodu wielkości połowy główki od zapalniczki. Probówki zatkaaj palcem i wstrząśnij ich zawartością.

Obserwacje:



woda      octan etylu      denaturat      ocet

Wnioski:

**Pytania:**

1. Porównaj gęstość wody i heksanu.
2. Wyjaśnij efekt doświadczenia nr 1.
3. Dlaczego obserwujemy różną rozpuszczalność  $\text{KMnO}_4$  w wodzie i w heksanie? Jaka jest tego przyczyna?
4. Wyjaśnij różnicę w rozpuszczalności jodu w badanych rozpuszczalnikach.