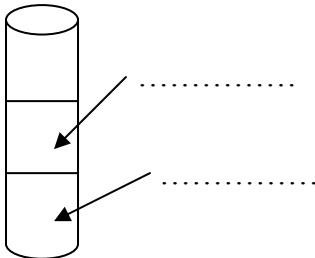


Temat: Właściwości toluenu i naftalenu.

Doświadczenie 1. Badanie właściwości fizycznych toluenu.

Obejrzyj próbkę toluenu. Opisz jej wygląd, lotność i rozpuszczalność w wodzie. Na podstawie położenia warstwy toluenu w probówce z wodą oceń, czy gęstość toluenu jest mniejsza czy większa od gęstości wody.

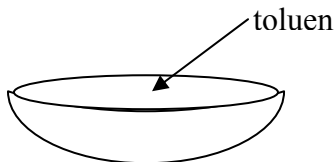


Obserwacje:.....
.....
.....
.....
.....
.....

Wnioski:.....
.....
.....

Doświadczenie 2. Spalanie toluenu w powietrzu.

Do parowniczkę wlej około $0,5\text{cm}^3$ toluenu a następnie użyj zapalniczki do jego podpalenia. Na podstawie obserwacji określ produkty spalania toluenu, zapisz wnioski i równanie reakcji.



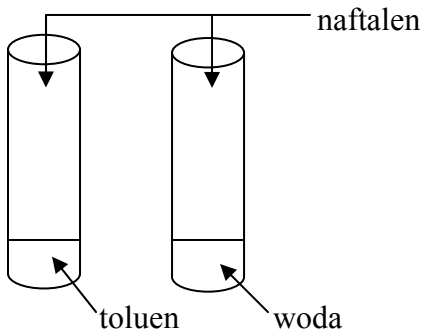
Obserwacje:.....
.....
.....
.....

Wnioski:.....
.....
.....

Równanie reakcji:.....

Doświadczenie 3. Badanie właściwości fizycznych naftalenu.

Obejrzyj próbkę naftalenu, opisz jej wygląd, zapach i rozpuszczalność w wodzie i toluenie. Niewielką ilość naftalenu (ziarnko grochu) umieść w probówce, którą po zakorkowaniu wstaw do gorącej wody. Opisz zjawiska towarzyszące ogrzewaniu naftalenu.



Obserwacje:.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....

Wnioski:.....
.....
.....
.....

Zadania:

1. Napisz wzory związków o nazwach:
 - a) m-ksylen
 - b) p-dinitrobenzen
 - c) 1,2,4-trimetylobenzen
 - d) p-bromotoluen
2. Narysuj wzory strukturalne wszystkich aromatycznych izomerów trimetylobenzenu.
3. Odpowiedz, ile jest monochloropochodnych naftalenu. Narysuj ich wzory.