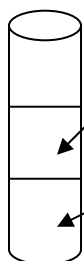


## Temat: Właściwości benzenu – cz. 1.

### Doświadczenie 1. Badanie rozpuszczalności benzenu w wodzie i porównanie gęstości benzenu z gęstością wody.

Do probówki z około  $2\text{cm}^3$  wody wlej nie więcej niż  $0,5\text{cm}^3$  benzenu. Probówkę zatkać korkiem a następnie wstrząśnij jej zawartością. Na podstawie obserwacji wyciągnij wnioski co do gęstości benzenu i jego rozpuszczalności w wodzie.

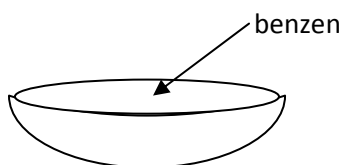


Obserwacje:

Wnioski:

### Doświadczenie 2. Spalanie benzenu w powietrzu.

Do parowniczkę wlej około  $1,5\text{cm}^3$  benzenu a następnie użyj łuczywa do jego podpalenia. Na podstawie obserwacji określ produkty spalania benzenu, zapisz wnioski i równanie reakcji.



Obserwacje:

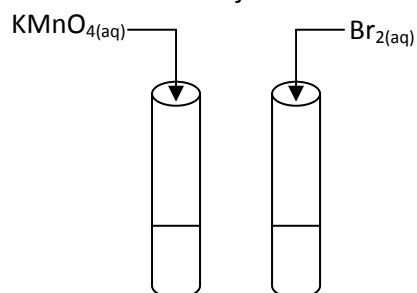
Wnioski:

Równanie reakcji:

.....

### Doświadczenie 3. Zachowanie się benzenu wobec wody bromowej i wodnego roztworu manganianu(VII) potasu.

Do probówek zawierających po około  $1\text{cm}^3$  benzenu dodajemy po kilka kropli wody bromowej i roztworu manganianu(VII) potasu. Wstrząsamy zawartością obu probówek. Zanimać obserwacje i wnioski.



Obserwacje:

Wnioski:

**Zadania:**

1. Oblicz zawartość procentową węgla i wodoru w benzenie.
2. Benzen można otrzymać w reakcji trymeryzacji acetylenu ( $3\text{C}_2\text{H}_2 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_6$ ). Oblicz, ile  $\text{dm}^3$  acetylenu (odmierzonego w warunkach normalnych) potrzeba do otrzymania 15,6g benzenu, zakładając, że reakcja przebiega ze 100% wydajnością.
3. Oblicz, ile  $\text{dm}^3$  wodoru (w warunkach normalnych) potrzeba do otrzymania 2 moli dekaliny, która jest produktem całkowitego katalitycznego uwodornienia naftalenu.