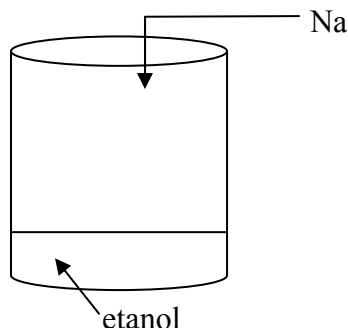


Temat: Właściwości alkoholi cz. 2.

Doświadczenie 1. Reakcja etanolu z sodem.

Do zlewki o pojemności 100cm³ wlej około 5cm³ etanolu, a następnie wrzuć grudkę sodu wielkości główki od zapalniczki. Zaobserwuj szybkość reakcji sodu z etanolem.



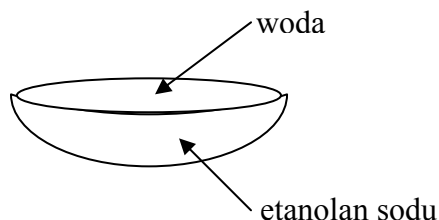
Obserwacje:.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....

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

Równanie reakcji:.....

Doświadczenie 2. Badanie właściwości etanolanu sodu.

Przelej do parownicy około 2cm³ alkoholowego roztworu etanolanu sodu, otrzymanego w poprzednim doświadczeniu, dodaj do roztworu około 2cm³ wody i zbadaj odczyn mieszaniny na pomocą papierka uniwersalnego.



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

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

Równanie reakcji:.....

Zadania:

1. Zapisz cykl równań reakcji, które doprowadzą do otrzymania etanolu z etanu.
2. Napisz równania reakcji do następującego ciągu przemian. W równaniach reakcji uwzględnij warunki prowadzenia procesu. Określ typ każdej reakcji.
eten → etanol → eten → 1,2-dichloroetan
3. Oblicz masę sodu, która w reakcji z etanolem powoduje wydzielenie 2,24dm³ wodoru odmierzonego w warunkach normalnych.
4. Napisz równanie reakcji propanolanu potasu z wodą w postaci cząsteczkowej i jonowej skróconej. Określ na tej podstawie odczyn roztworu.