



Autor:

-

Data dodania:

10.09.2018

Słowa kluczowe:

kwask, pH, reakcja zobojętniania, pH indicator, zasada

DZIEDZINA:

Chemistry

Cel doświadczenia:

Czy Ty już wiesz, co się stanie, kiedy zostanie zmieszany roztwór sody oczyszczonej i kwasu cytrynowego? Jeśli nie, to koniecznie sprawdź! Dodatkowo wywar z czerwonej kapusty ma bardzo ciekawe właściwości chemiczne, które można zaobserwować w tym doświadczeniu.

Spis materiałów:






1. dwa kubki
2. wywar z czerwonej kapusty
3. soda oczyszczona
4. kwasek cytrynowy
5. łyżki

Etapy realizacji:

Doświadczenie przeprowadzaj na zabezpieczonym stole lub w misce/miednicy/kuwecie.

1. Do obu kubków nalej wywar z czerwonej kapusty.
2. Do jednego kubka wsyp sodę, a do drugiego kwasek cytrynowy, wymieszaj.
3. Przelej zawartość kubka z sodą do drugiego kubka.

Zrób to inaczej

-  Zamiast wywaru z kapusty użyj: wody, soku z czarnej porzeczki, soku z buraków, naparu z hibiskusa lub soku z jagód.
-  Zamiast kwasu cytrynowego użyj soku z cytryny lub octu.
-  Zamiast sody oczyszczonej użyj proszku do pieczenia lub proszku do prania.
-  Przed zmieszaniem roztworu dodaj do mieszaniny z kwasem cytrynowym płynu do mycia naczyń.
-  Nad wymieszanymi cieczami umieść zapaloną zapałkę.

Pytania do doświadczenia:

1. Jaki kolor ma sok z kapusty?
2. Jaki kolor ma sok z kapusty po zmieszaniu z octem, a jaki – po zmieszaniu z sodą oczyszczoną? O czym to może świadczyć?
3. Co się stało po zmieszaniu roztworów? Jaka jest przyczyna takiej reakcji?

4. Co się stało z zapaloną zapałką?

Opis zjawiska:

Ciekawostki: