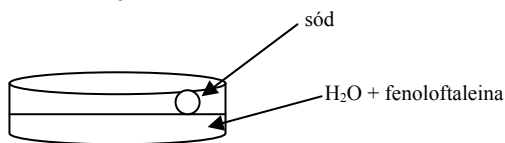


Temat: Otrzymywanie wodorotlenków.

Doświadczenie 1. (3p) Reakcja sodu z wodą – POKAZ!!!

Do szalki Petriego zawierającej wodę z dodatkiem fenoloftaleiny wrzucamy niewielki kawałek sodu. Zapisujemy obserwacje, wnioski i równanie zachodzącej reakcji.



Obserwacje:

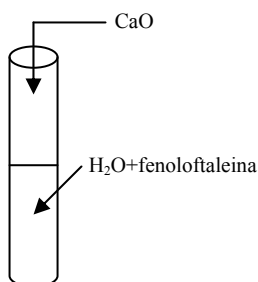
.....
.....

Wnioski:

Równanie reakcji:

Doświadczenie 2. (2p) Badanie charakteru chemicznego tlenku wapnia.

Do probówki zawierającej około 2cm³ wody dodaj 2 krople fenoloftaleiny. Do tak przygotowanej zawartości probówki dodaj szczyptę tlenku wapnia i wymieszaj zawartość probówki bagietką. Opisz dodatkowo takie właściwości tlenku wapnia, jak: barwa, stan skupienia, rozpuszczalność w wodzie.



Obserwacje:

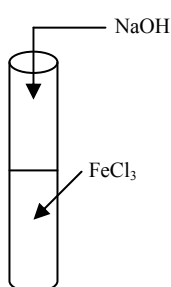
.....
.....
.....
.....

Wnioski:

Równanie reakcji:

Doświadczenie 3. (3p) Otrzymywanie wodorotlenku żelaza(III).

Do probówki wlej około 1,5 cm³ roztworu chlorku żelaza(III) a następnie dodaj kroplami roztworu wodorotlenku sodu. Opisz zmiany jakie zachodzą w probówce, zapisz wnioski i równanie zachodzącej reakcji.



Obserwacje:

.....
.....
.....
.....

Wnioski:

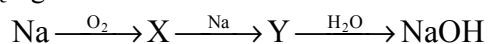
.....
.....

Równanie reakcji:

Substancje chemiczne

Zadanie 1. (3p)

Zapisz równania reakcji do następującego schematu:



.....

.....

.....

.....

.....

.....

Zadanie 2. (2p)

Zaproponuj reakcje za pomocą których można otrzymać **tlenek miedzi(II)** dysponując wodnym roztworem **Cu(NO₃)₂** jako wyjściowym substratem.

.....

.....

.....

.....

Zadanie 3. (2p)

Zapisz wzory elektronowe następujących związków:

a) wodorotlenek sodu

b) wodorotlenek wapnia