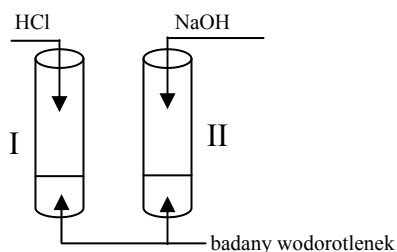


Temat: Badanie właściwości wodorotlenków.

Doświadczenie 1. (4p) Badanie amfoterycznych właściwości wodorotlenku cynku i wodorotlenku miedzi(II).

Wodorotlenek cynku oraz wodorotlenek miedzi(II) (po dwie próbówki każdego wodorotlenku) otrzymaj poprzez reakcje odpowiedniej soli z niewielką ilością roztworu NaOH. Właściwości chemiczne otrzymanych wodorotlenków zbadaj mając za wzór poniższy schemat. Zapisz obserwacje, wnioski oraz równania reakcji w postaci cząsteczkowej i jonowej skróconej (dla jednego z wybranych wodorotlenków).



Obserwacje:

.....

.....

.....

.....

.....

.....

Wnioski:.....

.....

.....

.....

Równania reakcji zachodzącej w próbówce I:

.....

.....

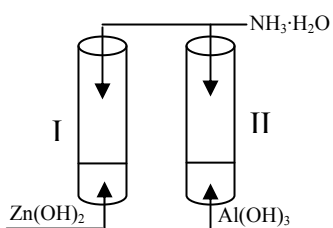
Równania reakcji zachodzącej w próbówce II:

.....

.....

Doświadczenie 2. (3p) Badanie wodorotlenku cynku i wodorotlenku glinu w reakcji z wodą amoniakalną.

Postępując identycznie jak w doświadczeniu 1 należy otrzymać w jednej próbówce wodorotlenek glinu a w drugiej wodorotlenek cynku. Do próbek z otrzymanymi wodorotlenkami należy dodać kroplami wody amoniakalnej. Zaobserwować i zapisać zmiany, sformułować wnioski oraz zapisać równania reakcji w formie cząsteczkowej i jonowej skróconej.



Obserwacje:

.....

.....

.....

.....

.....

Wnioski:.....

.....

.....

Równania reakcji:

.....

.....

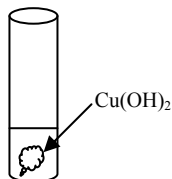
.....

.....

Substancje chemiczne

Doświadczenie 3. (3p) Rozkład termiczny wodorotlenku miedzi(II)

Do probówki wlej około 1cm³ roztworu soli miedzi a następnie dodawaj kroplami roztworu wodorotlenku sodu. Po wytrąceniu się osadu ogrzewaj probówkę z osadem w płomieniu palnika. Zapisz obserwacje, wnioski oraz równanie zachodzącej reakcji w postaci cząsteczkowej.



Obserwacje:

.....

.....

Wnioski:

.....

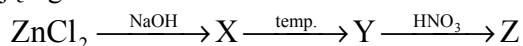
.....

×

Równanie reakcji:

Zadanie 1. (3p)

Zapisz równania reakcji do następującego schematu:



.....

.....

.....

.....

.....

.....

Zadanie 2. (2p)

Zapisz równania reakcji w formie jonowej skróconej, które potwierdzają amfoteryczny charakter wodorotlenku glinu. Załóż, że w reakcji z wodorotlenkiem powstaje jon heksahydroksoglinianowy.

.....

.....

.....

.....