

Karta pracy nr 2 WODOROTLENKI

Doświadczenie 1. Otrzymywanie wodorotlenku sodu-pokaz

Opis. Weź zlewkę i wypełnij ją w połowie wodą, następnie dodaj kilka kropli fenoloftaleiny. Do zlewki z wodą wrzuć niewielki kawałek sodu-zachowaj ostrożność pracuj w okularach ochronnych i rękawiczkach gumowych !

Obserwacje:

Wniosek:

Doświadczenie 2. Badanie właściwości wodorotlenku sodu

Opis Rozlać otrzymany roztwór w doświadczeniu 1 do dwóch zlewek. Następnie: do I zlewki dodawać porcjami kwas solny.

do II zlewki dodawać porcjami wodny roztwór wodorotlenku potasu.

Obserwacje:

Wniosek:

Doświadczenie 3. Otrzymywanie wodorotlenku miedzi(II) i badanie jego właściwości.

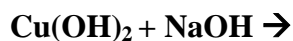
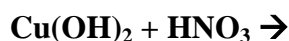
Opis Do 2 zlewek wlać po 10 cm³ roztwór siarczanu(VI) miedzi(II) a następnie porcjami dodawać wodny roztwór wodorotlenku sodu. Co obserwujesz ? Następnie :

do I zlewki dodawać porcjami kwas azotowy(V) a do II zlewki dodawać porcjami wodny roztwór wodorotlenku sodu. Co obserwujesz w obu zlewkach.

Obserwacje:

Wniosek: Wodorotlenek miedzi(II) ma charakter..... ponieważ reaguje/nie reaguje z mocną zasadą i reaguje/nie reaguje z mocnym kwasem.

Zapisz wszystkie reakcje w skróconej formie jonowej.



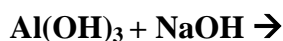
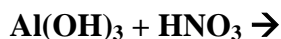
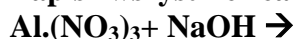
Doświadczenie 4. Otrzymywanie wodorotlenku glinu i badanie jego właściwości.

Opis Do 2 zlewek wlać po 10 cm³ roztwór azotanu(V) glinu a następnie porcjami dodawać wodny roztwór wodorotlenku sodu. Co obserwujesz ? Następnie : do I zlewki dodawać porcjami kwas azotowy(V) a do II zlewki dodawać porcjami wodny roztwór wodorotlenku sodu. Co obserwujesz w obu zlewkach.

Obserwacje:

Wniosek: Wodorotlenek glinu ma charakter..... ponieważ reaguje/nie reaguje z mocną zasadą i reaguje/nie reaguje z mocnym kwasem.

Zapisz wszystkie reakcje w skróconej formie jonowej.

**Doświadczenie 5 Otrzymywanie wodorotlenku magnezu i badanie jego właściwości.**

Opis Do 2 zlewek wlać po 10 cm³ roztwór azotanu(V) magnezu a następnie porcjami dodawać wodny roztwór wodorotlenku sodu. Co obserwujesz ? Następnie : do I zlewki dodawać porcjami kwas azotowy(V) a do II zlewki dodawać porcjami wodny roztwór wodorotlenku sodu. Co obserwujesz w obu zlewkach.

Obserwacje:

Wniosek: Wodorotlenek magnezu ma charakter..... ponieważ reaguje/nie reaguje z mocną zasadą i reaguje/nie reaguje z mocnym kwasem.

Zapisz wszystkie reakcje w skróconej formie jonowej.

