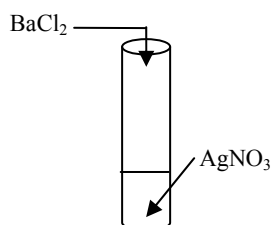


Temat: Badanie właściwości soli.

Doświadczenie 1. (4p) Badanie wpływu światła na chlorek srebra.

Do probówki wlej około 1cm^3 azotanu(V) srebra a następnie dodawaj kroplami roztworu chlorku baru aż do podwojenia objętości roztworu w probówce. Powstały osad odsącz na sączku. Rozprowadź osad na rozłożonym sączku a następnie wystaw go na działanie promieni słonecznych. Zapisz obserwacje do obu części doświadczenia. Wnioski zapisz tylko do drugiej części doświadczenia. Reakcję otrzymywania chlorku srebra zapisz w postaci jonowej skróconej, drugą reakcję zapisz w postaci cząsteczkowej.



Obserwacje:

.....

.....

.....

.....

.....

.....

Wnioski:

.....

.....

Równanie reakcji w formie jonowej skróconej:

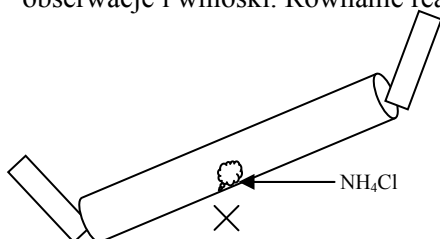
.....

Równanie reakcji w formie cząsteczkowej:

.....

Doświadczenie 2. (3p) Reakcja termicznego rozkładu chlorku amonu.

W szklanej rurze umieść za pomocą łopatkę niewielką ilość stałego chlorku amonu. Rurę umocuj w uchwycie pod niewielkim skosem tak, aby jej zawartość nie uległa wysypaniu. U wylotów rury umieść zwilżone wodą destylowaną papierki uniwersalne. Ogrzewaj rurę w miejscu umieszczenia w niej chlorku amonu. Zapisz obserwacje i wnioski. Równanie reakcji zapisz w formie cząsteczkowej uwzględniając warunki reakcji.



Obserwacje:

.....

.....

.....

.....

Równanie reakcji:

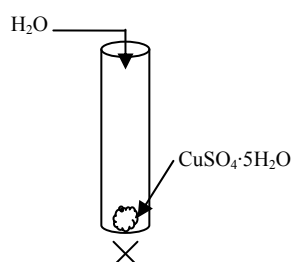
.....

Wniosek:

.....

Doświadczenie 3. (3p) Reakcja dehydratacji $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ i hydratacji CuSO_4 .

Do probówki wsyp niewielką ilość kryształków pięciowodnego siarczanu(VI) miedzi(II) a następnie ogrzewaj zawartość probówki w płomieniu palnika przez dłuższą chwilę i obserwuj zachodzące w niej zmiany. Dodaj następnie do probówki kilka kropeł wody destylowanej i ponownie zaobserwuj zmiany. Zapisz obserwacje, wnioski oraz równania zachodzących reakcji w formie cząsteczkowej.



Obserwacje:

.....

.....

.....

.....

Substancje chemiczne

Wnioski:

.....

.....

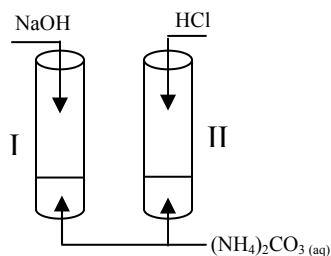
Równania reakcji:

.....

.....

Doświadczenie 4. (3p) Reakcja węglanu amonu z kwasem i zasadą.

Do dwóch probówek wlej około 1cm^3 węglanu amonu a następnie do pierwszej z nich dodawaj kroplami roztwór wodorotlenku sodu (probówkę lekko ogrzej i powąchaj wydzielający się gaz) zaś do drugiej kroplami roztwór kwasu solnego. Zaobserwuj zmiany zachodzące w probówkach. Zapisz obserwacje, wnioski oraz równania zachodzących reakcji w formie **jonowej skróconej**.



Obserwacje:

.....

.....

.....

.....

Równania reakcji:

.....

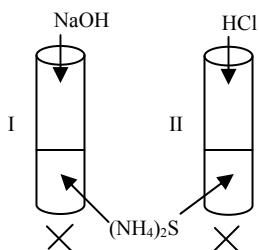
.....

Wnioski:

.....

Zadanie 1. (2p)

W dwóch otwartych probówkach przeprowadzono doświadczenie przedstawione na rysunku



Wykonaj poniższe polecenia:

1. Przedstaw zmiany, jakie zaobserwowano w poszczególnych probówkach.
2. Napisz w formie cząsteczkowej równania zachodzących reakcji.

Obserwacje:

.....

.....

Równania reakcji:

.....

.....