

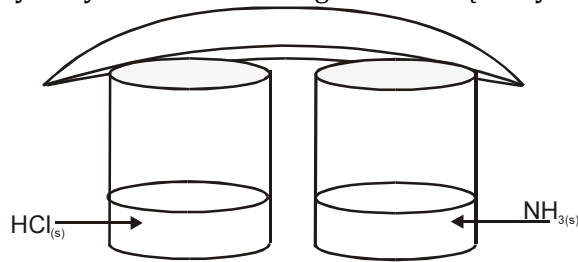
.....
imię i nazwisko

.....
klasa

Właściwości soli amonowych

Doświadczenie 1. (..... /..... pkt)

Przeprowadź doświadczenie syntezy chlorku amonu zgodnie z załączonym rysunkiem.



Opisz w punktach, w jaki sposób wykonasz to doświadczenie. Zapisz obserwacje i wniosek dotyczący stanu skupienia produktu reakcji oraz równanie reakcji w **formie cząsteczkowej**.

Opis doświadczenia:

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

Obserwacje:

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

Wniosek:

.....
.....

Równanie reakcji:

.....

Doświadczenie 2. (..... /..... pkt)

Do parowniczkę wlej 3 cm³ rozcieńczonego roztworu kwasu siarkowego(VI) i dodawaj kroplami stężonego roztworu amoniaku, aż do całkowitego zobojętnienia kwasu. W celu sprawdzenia odczynu roztworu w parowniczkę użyj papierka uniwersalnego. Otrzymany roztwór ostrożnie odparuj do sucha. Zapisz **trzy właściwości fizyczne** otrzymanego produktu. Napisz równanie zachodzącej reakcji w **formie cząsteczkowej i jonowej skróconej**.

Właściwości fizyczne produktu:

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

Równanie reakcji w formie cząsteczkowej:

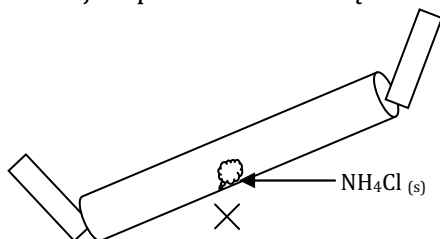
.....

Równanie reakcji w formie jonowej skróconej:

.....

Doświadczenie 3. (..... /..... pkt)

W szklanej rurze umieść za pomocą łopatkki niewielką ilość stałego chlorku amonu. Rurę umocuj w uchwycie pod niewielkim skosem tak, aby jej zawartość nie uległa wysypaniu. U wylotów umieść zwilżone wodą destylowaną papierki uniwersalne. Ogrzewaj rurę w miejscu umieszczenia chlorku amonu. Zapisz obserwacje i wniosek uwzględniający nazwy produktów zachodzącej reakcji. Równanie reakcji napisz w **formie cząsteczkowej, uwzględniając warunki reakcji.**



Obserwacje:

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

Wniosek:

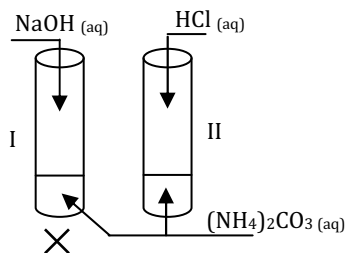
.....
.....

Równanie reakcji:

.....

Doświadczenie 4. (..... /..... pkt)

Przeprowadź doświadczenie zgodnie z przedstawionym schematem:



Opisz w punktach, w jaki sposób wykonasz to doświadczenie. Zaobserwuj zmiany zachodzące w probówkach. Zapisz obserwacje, wniosek dotyczący trwałości węglanu amonu poddanego działaniu silnych kwasów i zasad oraz równania zachodzących reakcji w **formie jonowej skróconej.**

Opis doświadczenia:

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

Obserwacje:

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

Wniosek:

.....
.....

Równanie reakcji:

.....