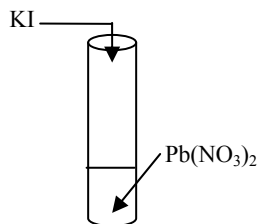


Temat: Reakcje otrzymywania soli cz.2.

Doświadczenie 1. (4p) Reakcja azotanu(V) ołowiu(II) z jodkiem potasu.

Do probówki wlej około $0,5\text{cm}^3$ azotanu(V) ołowiu(II) a następnie dodawaj kroplami roztwór jodku potasu.. Zapisz obserwacje, wnioski i równanie reakcji w formie cząsteczkowej i jonowej skróconej.



Obserwacje:

.....

.....

.....

.....

.....

Wnioski:.....

.....

.....

Równanie reakcji w formie cząsteczkowej:

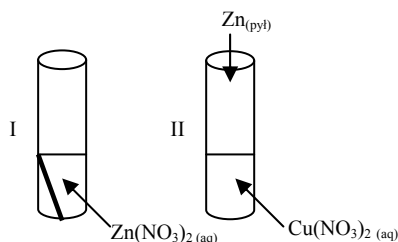
.....

Równanie reakcji w formie jonowej skróconej:

.....

Doświadczenie 2. (3p) Reakcja metalu z solą.

Do pierwszej probówki wlej około 1cm^3 azotanu(V) cynku a do drugiej około 1cm^3 azotanu(V) miedzi(II). Następnie do pierwszej probówki wrzuć kawałek drucika miedzianego a do drugiej wsyp szczyptę pyłu cynkowego. Zapisz obserwacje i równanie zachodzącej reakcji w formie jonowej skróconej. Na podstawie zapisanych obserwacji sformułuj wniosek, w którym porównasz aktywność cynku i miedzi.



Obserwacje:

.....

.....

.....

.....

.....

Równanie reakcji w formie jonowej skróconej:

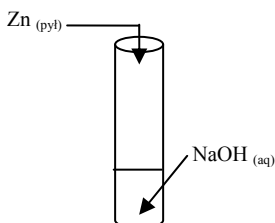
.....

Wniosek:.....

.....

Doświadczenie 3. (3p) Reakcja cynku z roztworem wodorotlenku sodu.

Do probówki wlej około $1,5\text{cm}^3$ roztworu wodorotlenku sodu (2mol/dm^3). Zawartość probówki ogrzej lekko w płomieniu palnika a następnie wsyp szczyptę pyłu cynkowego. Zaobserwuj zmiany zachodzące w probówce. Zapisz obserwacje, wnioski oraz równanie zachodzącej reakcji w formie cząsteczkowej.



Obserwacje:

.....

.....

.....

.....

Wnioski:.....

.....

.....

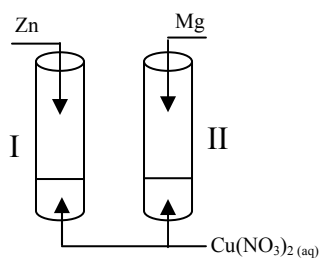
Równanie reakcji:

.....

Substancje chemiczne

Doświadczenie 4. (3p) Reakcja azotanu(V) miedzi(II) z cynkiem i magnezem.

Do dwóch probówek wlej około 1cm^3 azotanu(V) miedzi(II) a następnie wrzuć do pierwszej z nich odrobinę pyłu cynkowego a do drugiej pyłu magnezowego. Zaobserwuj zmiany zachodzące w probówkach. Zapisz obserwacje oraz równania zachodzących reakcji w formie ionowej skróconej. Wyjaśnij różnice w szybkości zachodzących reakcji w obu probówkach.



Obserwacje:

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

Równania reakcji:

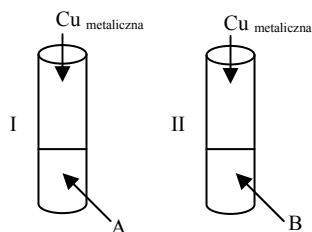
.....
.....

Wyjaśnienie:

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

Zadanie 1. (2p)

W dwóch nieoznakowanych probówkach znajdował się stężony i rozcieńczony roztwór kwasu azotowego(V). W celu zidentyfikowania tych roztworów przeprowadzono doświadczenie zilustrowane poniższym rysunkiem.



Sformułowano następujące spostrzeżenia:

Probówka I: roztwór zabarwił się na kolor niebieskozielony i wydzielal się czerwono-brunatny gaz,

Probówka II: roztwór zabarwił się na kolor niebieski i wydzielal się gaz, który w kontakcie z powietrzem zabarwił się na kolor czerwono-brunatny.

Uzupełnij poniższe zdania, wybierając brakujące określenia spośród podanych:

rozcieńczony

stężony

NH_3

NO

NO_2

Roztwór A to Kwas azotowy(V), a roztwór B to Kwas azotowy(V). Czerwono-brunatnym gazem, który wydzielal się w probówce I, jest gaz o wzorze W probówce II powstawał bezbarwny gaz o wzorze