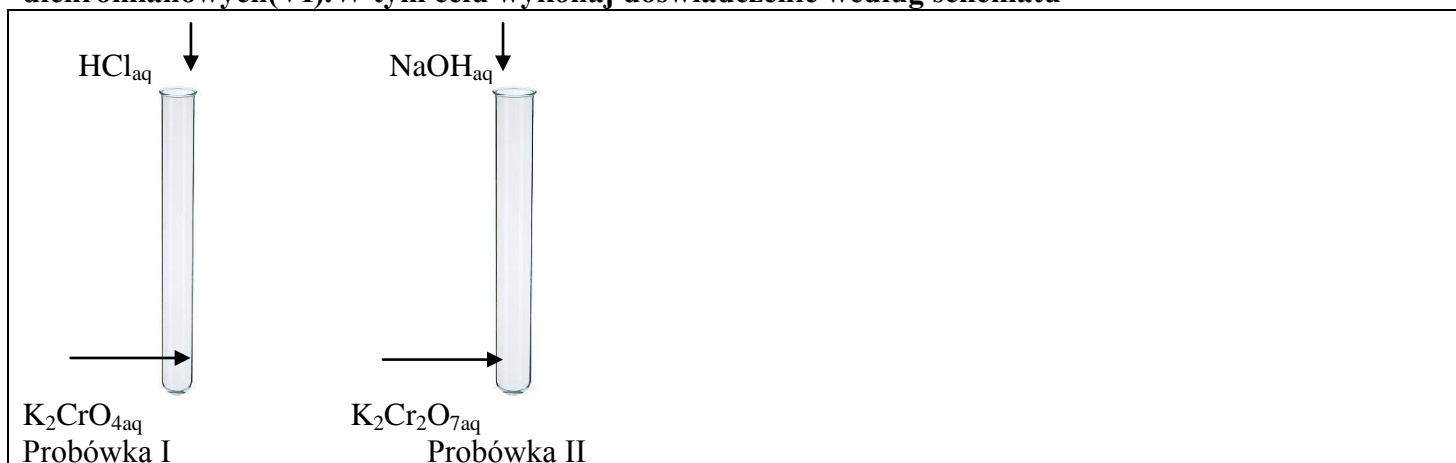


Karta pracy nr 8 Związki chromu i manganu.

Doświadczenie 1. Badanie wpływu środowiska na trwałość jonów chromianowych(VI) oraz dichromianowych(VI). W tym celu wykonaj doświadczenie według schematu



1. Podaj obserwacje:

Probówka I.....

Probówka II

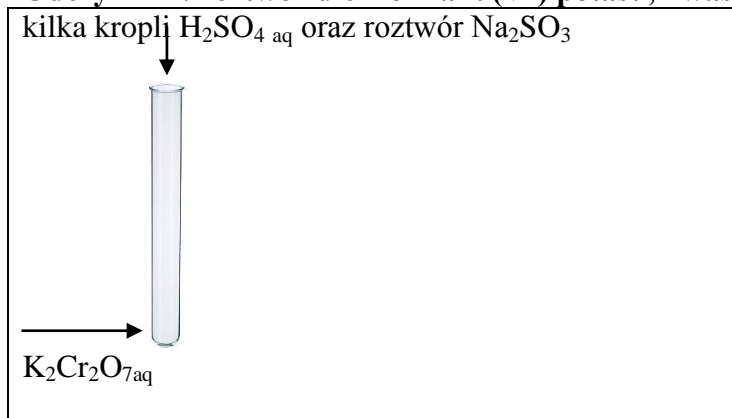
Zapisz wniosek-reakcje w skróconej formie jonowej

Probówka I

Probówka II

Doświadczenie 2. Redukcja jonów dichromianowych(VI) w środowisku kwasowym

Odczynniki: roztwór dichromianu(VI) potasu, kwas solny oraz roztwór siarczanu(IV) sodu.



Podaj obserwacje

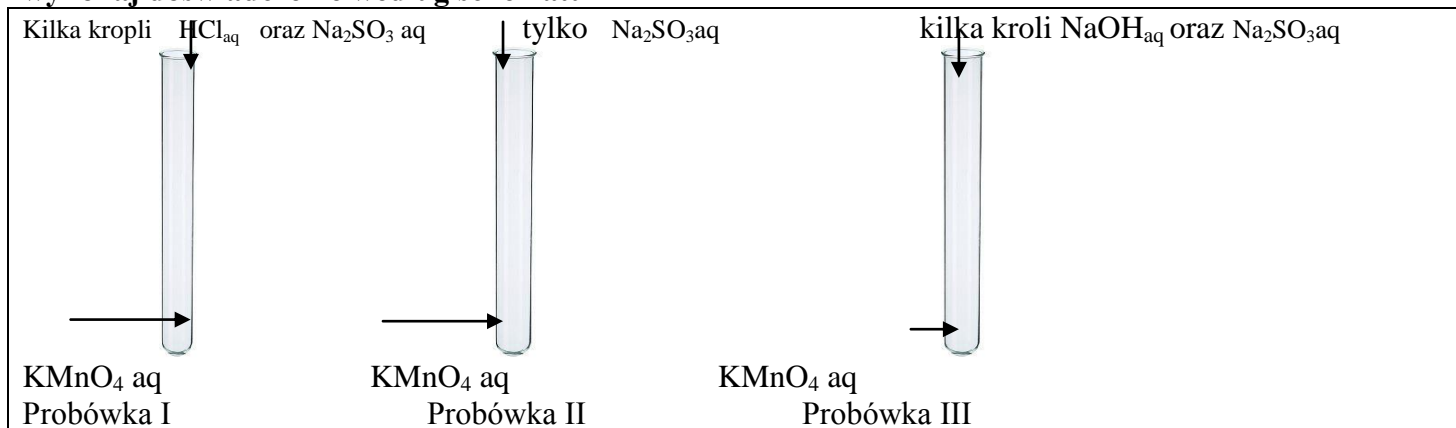
Zapisz wniosek-reakcje w skróconej formie jonowej. Ułóż bilans elektronowy.....

Doświadczenie 3. Termiczny rozkład dichromianu(VI) potasu.

Do parownicy wsyp niewielką ilość **dichromianu(VI) potasu** a następnie włóż zapaloną zapałkę. Co obserwujesz?

Wniosek:

Doświadczenie 4. Badanie wpływu środowiska na redukcje jonów manganianowych(VII). W tym celu wykonaj doświadczenie według schematu



Obserwacje :

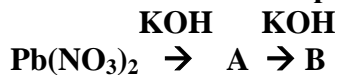
Probówka I.....

Probówka II.....

Probówka III.....

Wniosek-zapis reakcji w skróconej formie jonowej. Dobieranie współczynników metodą bilansu elektronowego.

Doświadczenie 5. Przeprowadź doświadczenie według schematu:



Wyjaśnij dlaczego należy dodawać porcjami roztwór wodorotlenku potasu do roztworu azotanu(V) ołowiu(II).

Zapisz reakcje w formie cząsteczkowej.