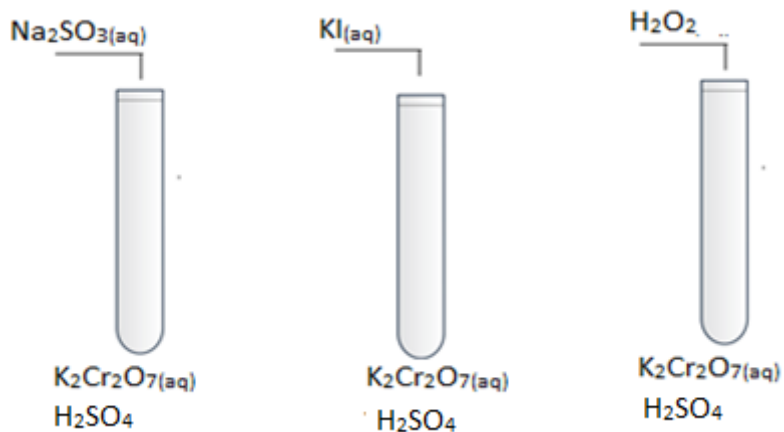


REAKCJE ZWIĄZKÓW CHROMU



Doświadczenie 1. Utleniające właściwości dichromianu(VI) potasu.



Obserwacje:

Probówka 1: _____

Probówka 2: _____

Probówka 3: _____

Wnioski + reakcje:

Probówka 1: _____

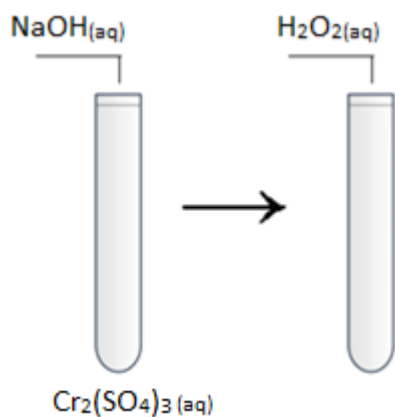
Probówka 2: _____

Probówka 3: _____

UWAGI: Zamiast Na_2SO_3 można użyć np. NaNO_2 . Do drugiej probówki można dodać cieczy organicznej.



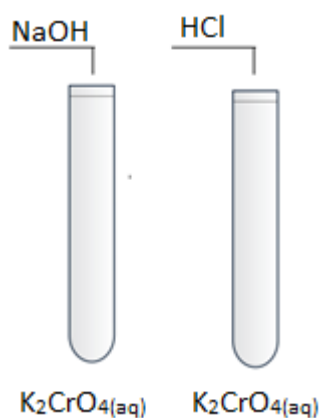
Doświadczenie 2. Utlenianie jonów Cr^{3+} .



Obserwacje (dodawaj NaOH aż do rozpuszczenia osadu):

Wnioski + reakcje:

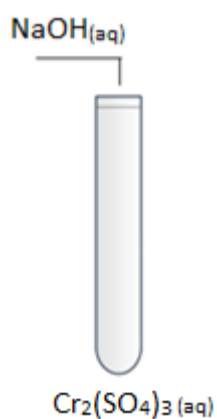
Doświadczenie 3. Wpływ środowiska na trwałość chromianów(VI).



Obserwacje:

Wnioski + reakcje:

Doświadczenie 4. Strącanie osadu i badanie właściwości wodorotlenku chromu(III).



Obserwacje (roztwór NaOH wkraplać powoli aż do rozpuszczenia osadu):

Wnioski + reakcje:



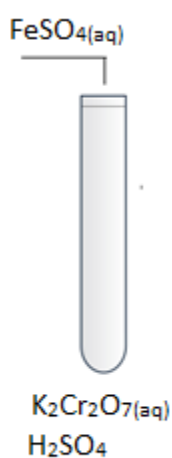
Doświadczenie 5. Reakcje metalicznego chromu wobec kwasów nieutleniających.



Obserwacje:

Wnioski + reakcje:

Doświadczenie 6. Utleniające właściwości chromianów(VI) względem innych metali.



Obserwacje:

Wnioski + reakcje:

Do każdej reakcji redoks zapisz równania półowkowe, wskaż utleniacz i reduktor. Zapisz potencjały standardowe procesów, korzystając z tablic.