

REAKCJE KOMPLEKSOWANIA



1. Błękit pruski – otrzymywanie heksacyjanożelazianu(II) żelaza(III).

$K_4[Fe(CN)_6]$

Obserwacje: _____

Wnioski + reakcje: _____

$FeCl_3$

2. Otrzymywanie tetratiocyjanokobaltanu(II) potasu.

$KSCN / NH_4SCN$ aceton

CoCl₂

Obserwacje: _____

Wnioski: _____

Reakcje zachodzące w probówce: _____

3. Otrzymywanie heksatiocyjanożelazianu(III) potasu – „sztuczna krew”, „smocza krew”.

$KSCN / NH_4SCN$

Obserwacje: _____

Wnioski: _____

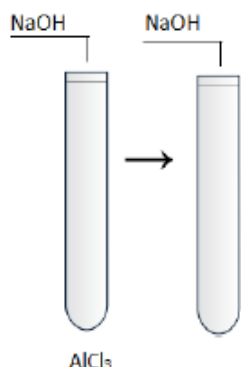
Reakcje zachodzące w probówce: _____

$FeCl_3$



4. Reakcja wodorotlenku glinu z NaOH.

NaOH należy wkraplać powoli, obserwując strącanie się, a następnie roztworzenie osadu.



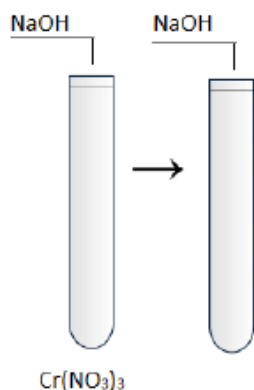
Obserwacje: _____

Wnioski: _____

Reakcje zachodzące w probówce: _____

5. Reakcja wodorotlenku chromu(III) z NaOH.

NaOH należy wkraplać powoli, obserwując strącanie się, a następnie roztworzenie osadu.



Obserwacje: _____

Wnioski: _____

Reakcje zachodzące w probówce: _____

6. Otrzymywanie chlorku heksaaminaniklu(II)



Obserwacje: _____

Wnioski: _____

Reakcje zachodzące w probówce: _____

