

ПОЛУЧЕНИЕ БРОМИДА ГЕКСААММИННИКЕЛЯ (II)

Работу выполнила:

Кондрашова Кристина ученица 11"Л"

Москва, 2015

Цель работы

2

- □ Получить бромид гексаамминникеля(II)
- □ Обнаружение иона Ni^{2+}

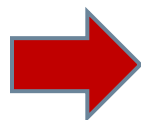
Реагенты:

- □ сульфат никеля(II) $NiSO_4$
- □ хлорид аммония NH_4Cl
- □ конц.раствор аммиака
 NH_4OH
- □ бромид калия KBr

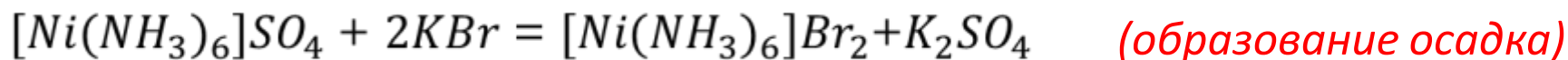
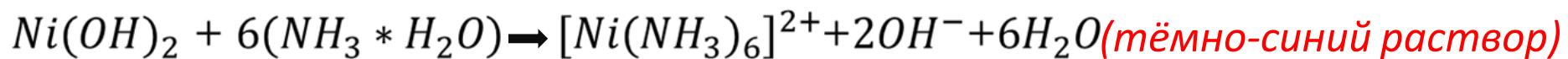
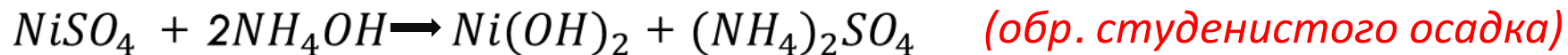


Ход работы

3

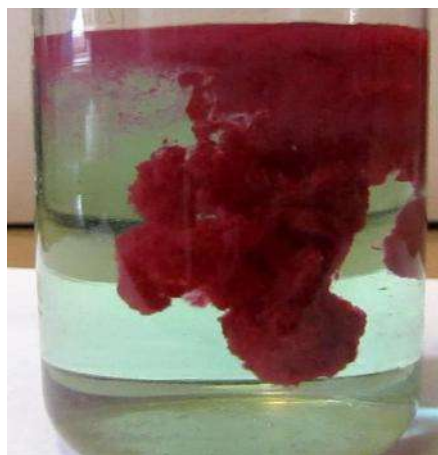
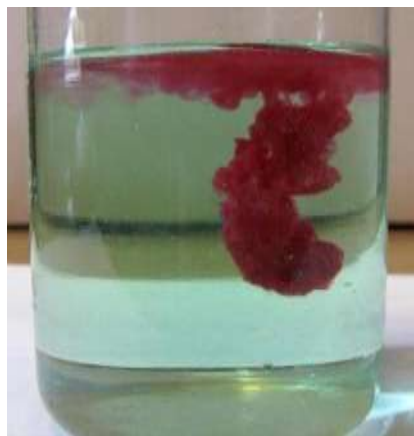


Уравнения реакции:



Обнаружение Ni^{2+}

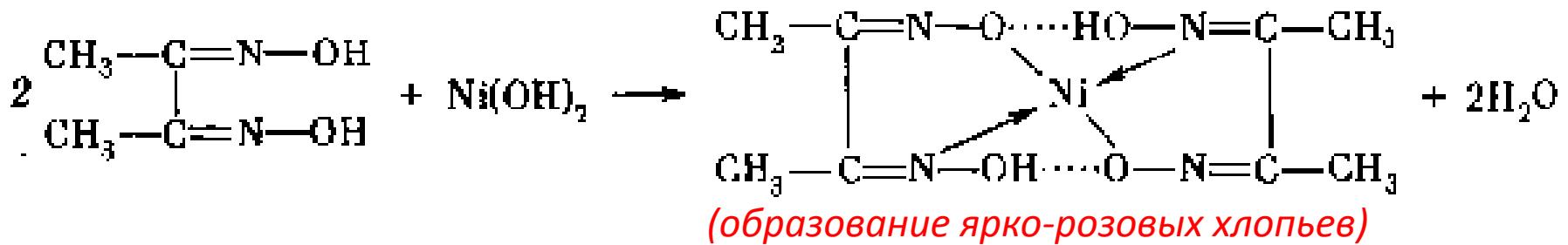
4



<http://alhimik.ru/kunst/synt07.html>

Уравнение реакции и свойства

5



Кобальт и другие металлы также образует комплексы с диметилглиоксимом, но они остаются в растворе и не выпадают в осадок.

- диметилглиоксимат никеля используется как пигмент в губной помаде

Итоги

6

- Был получен бромид гексаамминникеля(II)
- Убедились в наличии иона Ni^{2+} в соединении

Список литературы

7

- <http://chemistry-chemists.com/Video/nickel-DMG.html>
- <http://alhimik.ru/kunst/synt07.html>
- http://internat.msu.ru/?page_id=1333

СПАСИБО ЗА ВНИМАНИЕ!

