

# ПОЛУЧЕНИЕ БРОМИДА ГЕКСААММИННИКЕЛЯ (II)

Работу выполнила:

Кондрашова Кристина ученица 11"Л"

Москва, 2015

# Цель работы

2

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

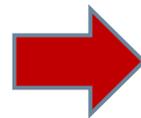
## Реагенты:

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

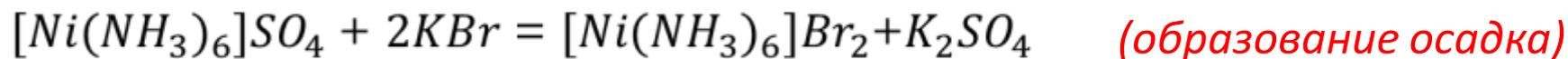
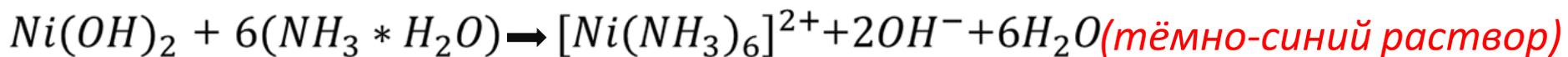
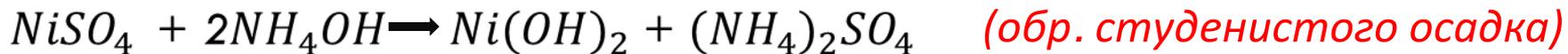


# Ход работы

3

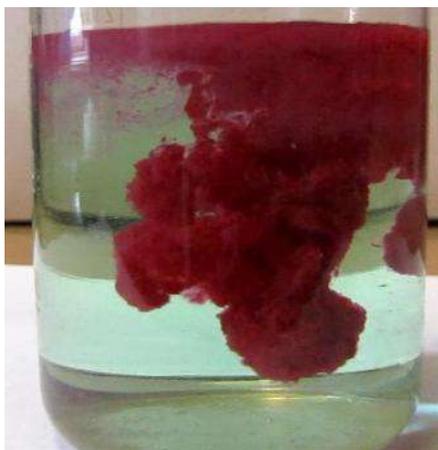
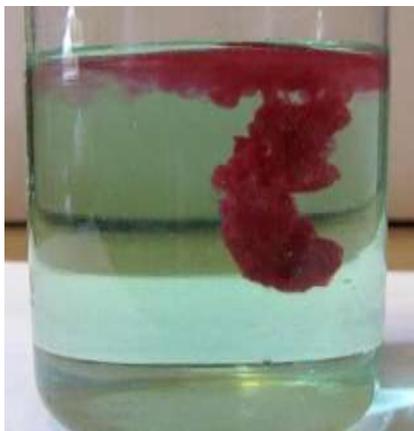


Уравнения реакции:



# Обнаружение $Ni^{2+}$

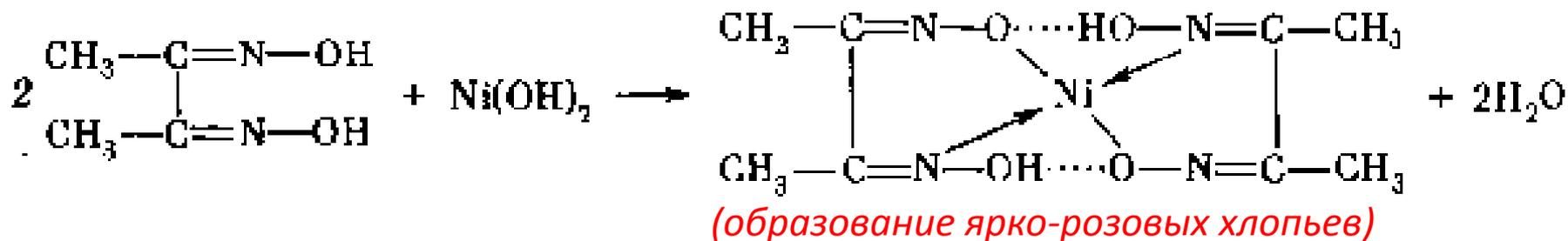
4



<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](http://internat.msu.ru/?page_id=1333)

СПАСИБО ЗА ВНИМАНИЕ!

