

Государственное образовательное учреждение Специализированный учебно-научный центр — факультет МГУ имени М. В. Ломоносова Школа имени А. Н. Колмогорова

# Влияние примесей на форму и размер кристаллов красной кровяной соли $K_3[Fe(CN)_6]$

Выполнила:

Шильдякова Анастасия Владимировна,

Ученица “11Л” класса

Научный руководитель:

доцент СУНЦ МГУ,

к.х.н. Н.И. Морозова

Москва, 2017

# Цель исследования

Выяснить, как примеси влияют на образование кристаллов красной кровяной соли.



# Начало работы

Растворимость 48,8 г / 100 мл



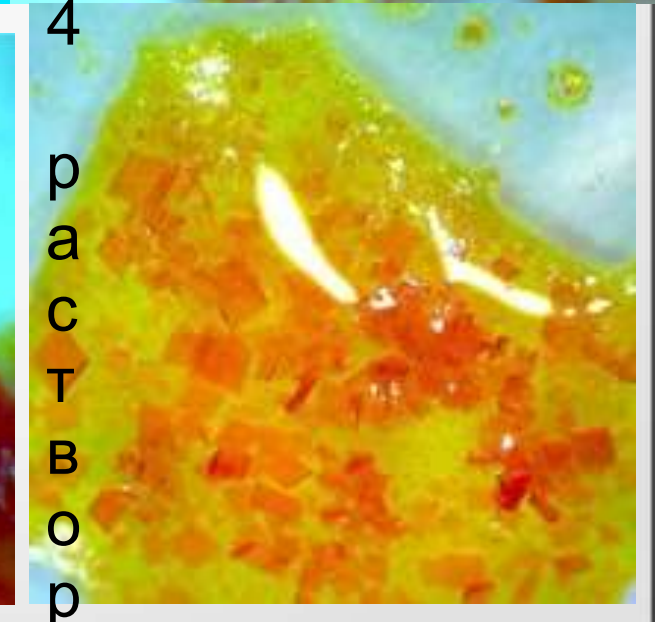
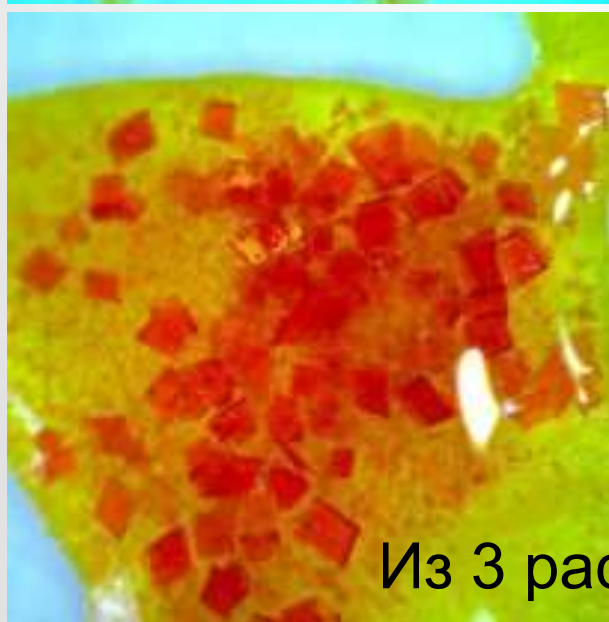
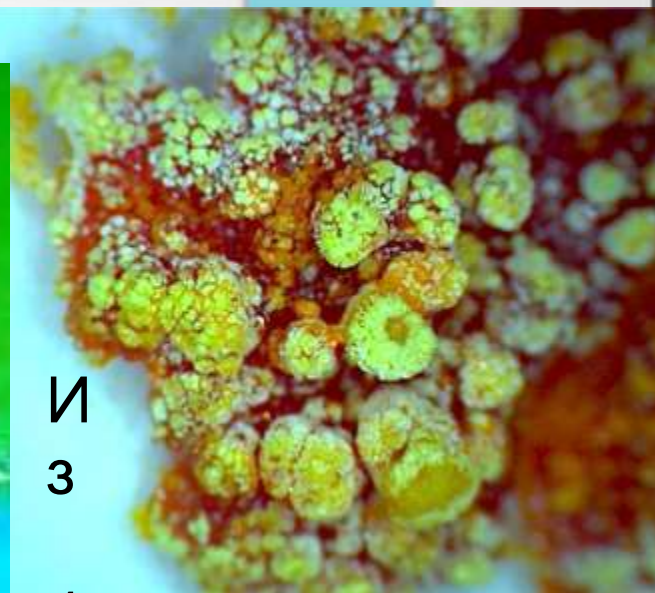
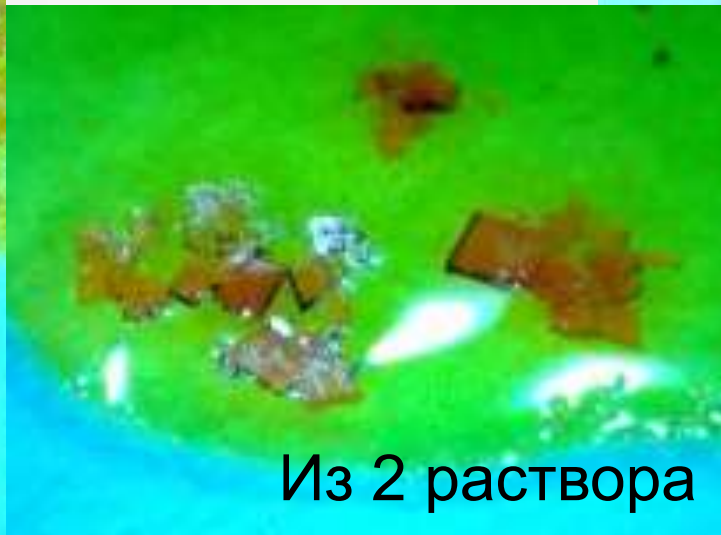
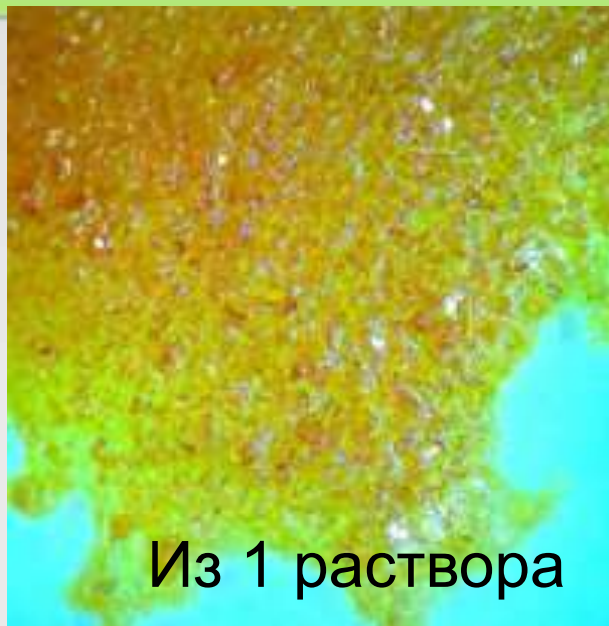


## Для растворения использовали:

1. Дистиллированную воду (10 мл);
2. Воду из реки Сетунь (10 мл);
3. Воду из лужи (10 мл);
4. Соленую воду (поваренная соль массой 0,35 г, растворенная в 10 мл проточной воды из-под крана).



# Что получилось



И  
з

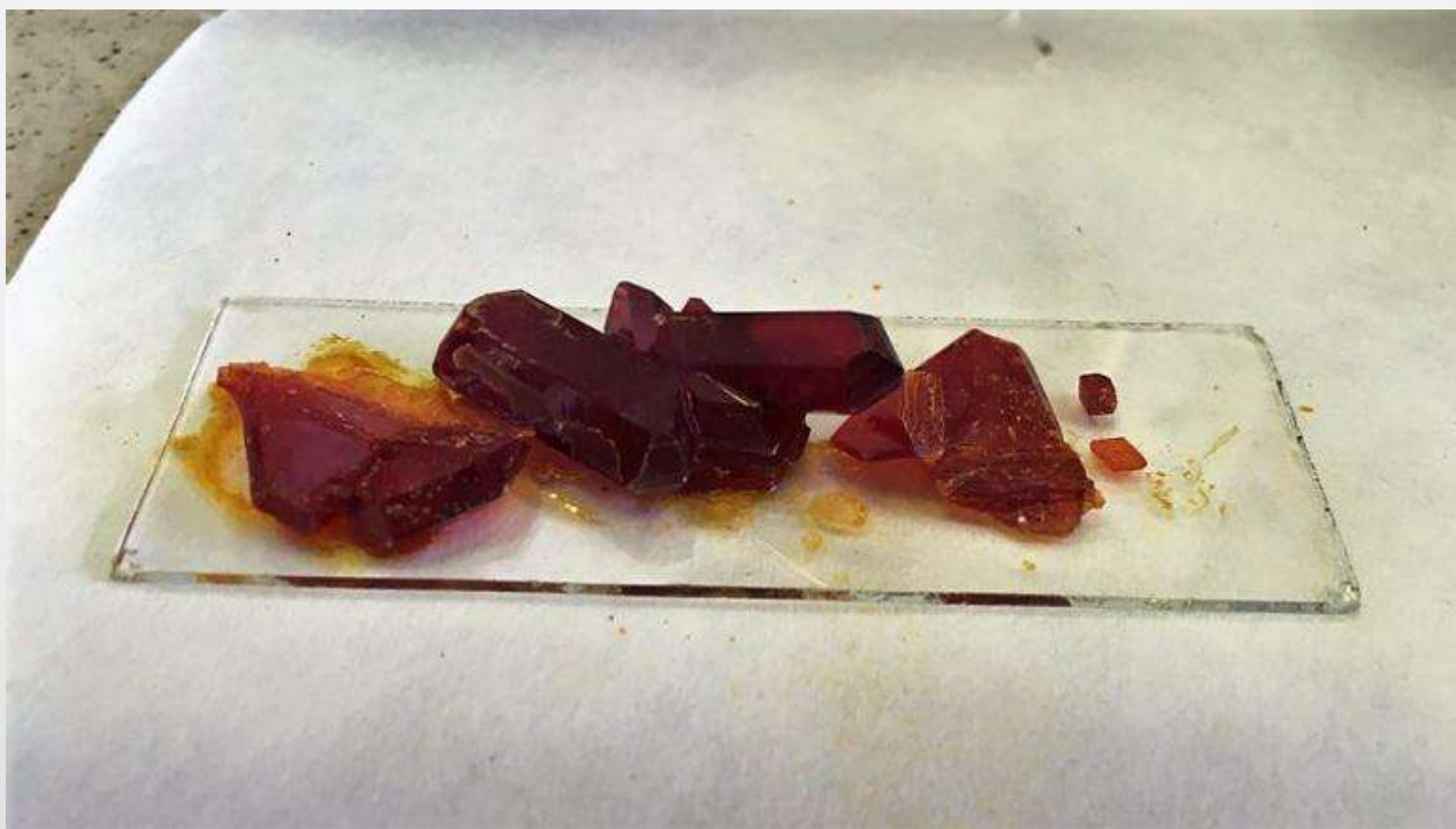
4

р  
а  
с  
т  
в  
о  
р  
а



## Что получится, если примеси смешать?

Долгое время, примерно 3 недели, ничего не выпадало. Только после упаривания получилась такая красота. Кристаллы красной кровяной соли имеют моноклинную кристаллическую решетку.



# Итоги

В результате были выращены кристаллы, причем в присутствии примесей размер кристаллов почти в два раза больше, нежели без них.





Спасибо за внимание