

# Синтез иодида свинца (II)

---

РАБОТУ ВЫПОЛНИЛ: ЯКУШИН ИЛЬЯ ОЛЕГОВИЧ, СУНЦ МГУ, 11Л  
НАУЧНЫЙ РУКОВОДИТЕЛЬ: СИТНИКОВА МАРИЯ ВАЛЕНТИНОВНА

# Цель работы

Получить иодид свинца из KI и Pb(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>.

Иодид калия



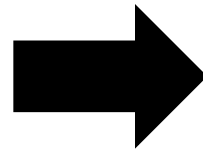
[https://upload.wikimedia.org/wikipedia/commons/6/63/Potassium\\_iodide.jpg](https://upload.wikimedia.org/wikipedia/commons/6/63/Potassium_iodide.jpg)



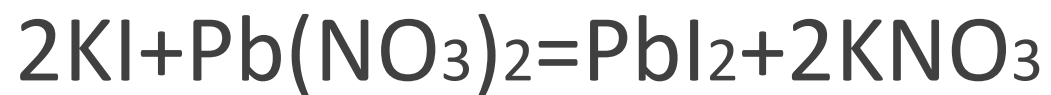
Нитрат свинца



[https://images.ru.prom.st/390523794\\_w640\\_h640\\_5761765fe99cc.png](https://images.ru.prom.st/390523794_w640_h640_5761765fe99cc.png)



# Уравнения реакций



Неперекристаллизованная соль после промывания

“Золотой дождь”



Пластика из высушенных кристаллов

# ИТОГИ

---

1. Был получен иодид свинца.
2. Наблюдалось явление “Золотой дождь”.
3. Полученная пластинка иодида состоит из очень мелких кристаллов, которые можно использовать в качестве желтой краски.

# Возникшие осложнения

---

1. Иодид свинца очень плохо растворим в воде (0.068г/100мл при 20 градусах Цельсия), поэтому после нескольких неудачных попыток его перекристаллизовать пришлось использовать емкость объемом 800 мл, из-за чего нагревание и охлаждение происходили очень медленно
2. Из-за расписания синтез делался в течение месяца
3. Собственная криворукость

# Литература

---

- <http://internat.msu.ru/structure/chairs/kafedra-himii/tekushhaya-informatsiya-dlya-11l-n/praktikum-po-neorganicheskoj-himii-knizhka-s-kartinkami/galogeny/>