



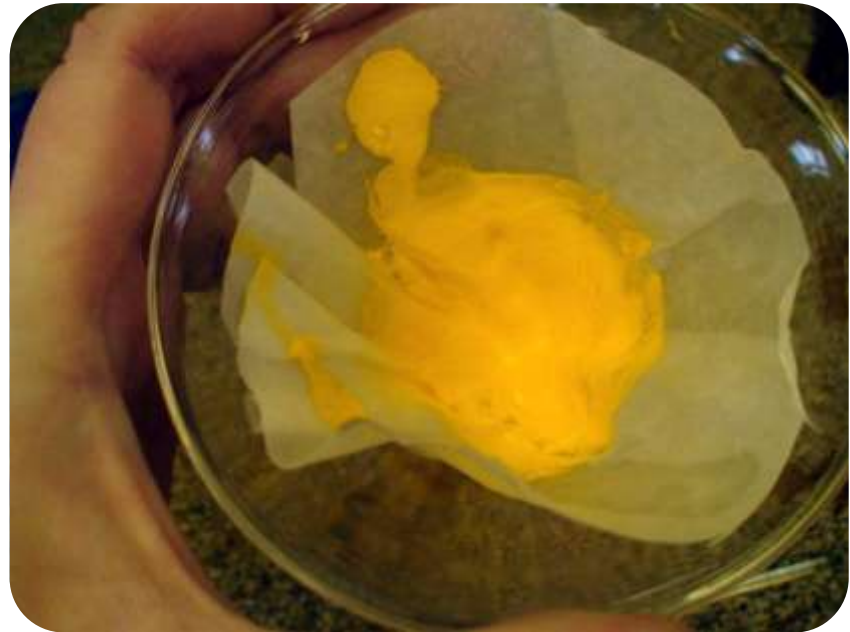
Выполнила
ученица 11 «Л»
класса

Швецова
Екатерина

ИОДИД СВИНЦА

Стадии синтеза

- Приготовление растворов исходных веществ
- Сливание растворов → ярко-желтый осадок PbI_2
- Декантация
- Отфильтровывание осадка



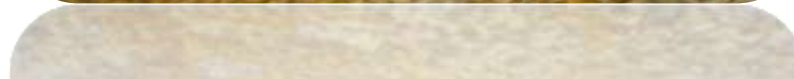
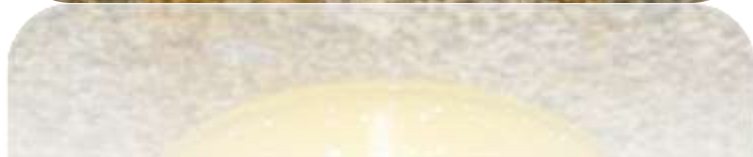
Стадии синтеза

- Растворение вещества в большом объеме воды



- Охлаждение

Вот, что получилось:

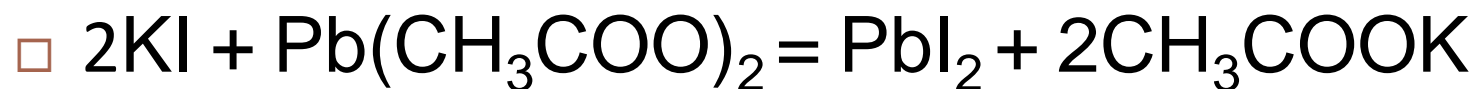


Затем...

- Отфильтровала на воронке Бюхнера:



Основные реакции и расчеты



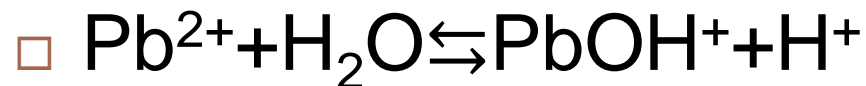
2,2г KI; 2,48г $\text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_2$

$n(\text{KI}) = 0,01325$ моль

$n(\text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_2) = 0,00763$ моль

$n(\text{PbI}_2) = n(\text{KI})/2 = 0,006625$ моль

$m_{\text{теор}} = 3$ г



□ для уменьшения гидролиза раствор подкисляют

Выводы

- Мы получили нужное нам вещество – иодид свинца
- Применили навыки, полученные из опытов по перекристаллизации
- Выход составляет:

$$\mu = m_{\text{прак}} / m_{\text{теор}} = 1,43 / 3 = 47,7\%$$

