

# Получение неорганических веществ желтого цвета



Выполнила: ученица 11Л класса  
Шакирова Юлия

# Цели:

- Получение жёлтых неорганических веществ



$\text{CdS}$

[http://www.decoder.ru/media/all\\_2\\_2\\_4/item\\_809\\_1/](http://www.decoder.ru/media/all_2_2_4/item_809_1/)



$\text{BaCrO}_4$

<https://upload.wikimedia.org/wikipedia/commons/2/21/Potassium-chromate-sample.jpg>



$\text{PbI}_2$

[http://owiki.ru/wiki/Иодид\\_свинца\(II\)](http://owiki.ru/wiki/Иодид_свинца(II))

# Получение CdS

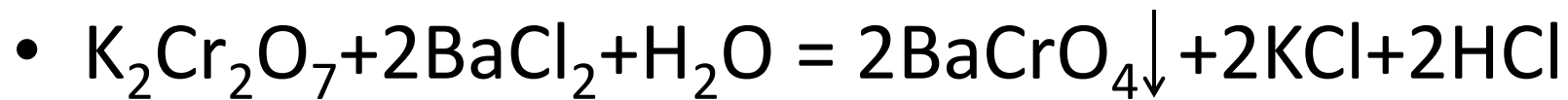
- $\text{CdSO}_4 + 4\text{NH}_3 = [\text{Cd}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4$
- $[\text{Cd}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4 + (\text{NH}_2)_2\text{CS} + 2\text{H}_2\text{O} = \downarrow$   
 $= \text{CdS} + (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 + \text{CO}_2 + 4\text{NH}_3$



<http://ru.mystockphoto.com/p/hotograph/sodium-nitrate-china-sodium-nitrate-cubicniter-1587065>



# Получение $\text{BaCrO}_4$



$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$

+



$\text{BaCl}_2$

=



$\text{BaCrO}_4$

# Получение $\text{PbI}_2$

- $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{KI} = \text{PbI}_2 + 2\text{KNO}_3$



# Итоги:

- Получены вещества желтого цвета



CdS



BaCrO<sub>4</sub>



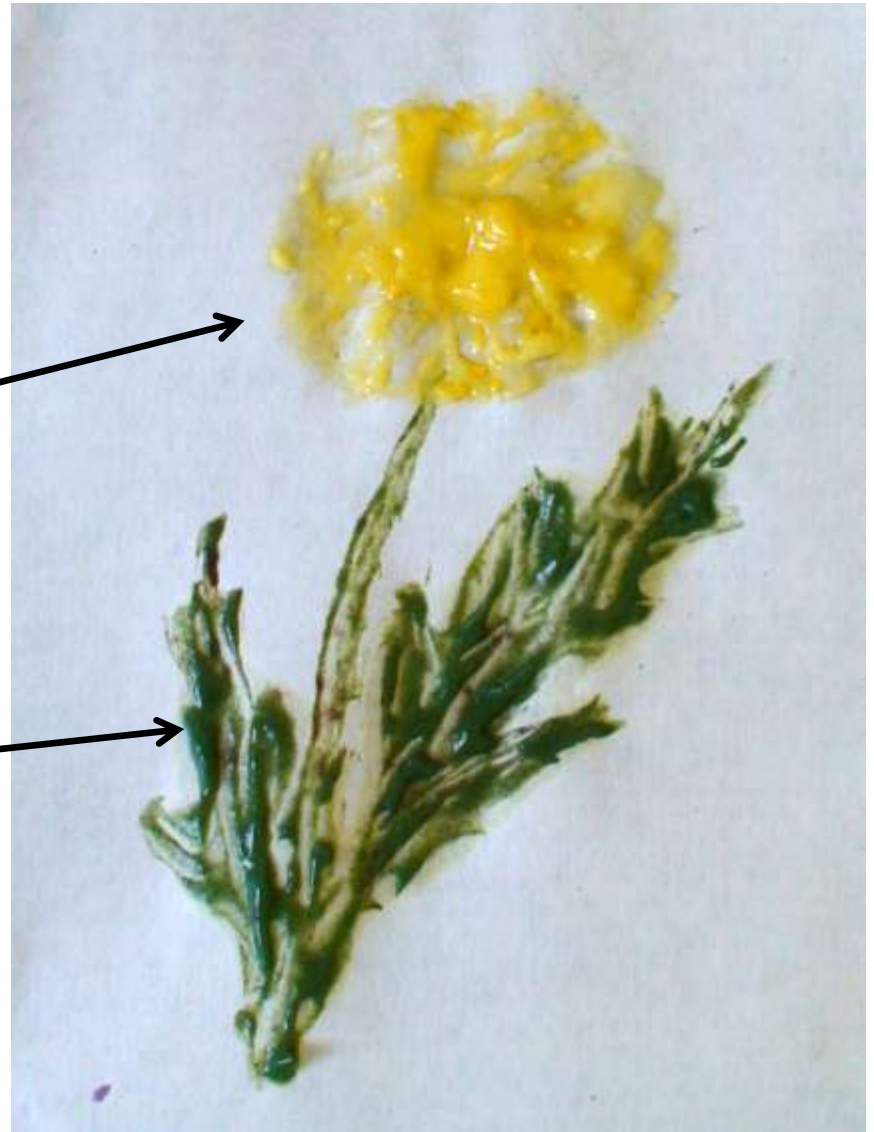
PbI<sub>2</sub>

# Итоги:

- Создан рисунок из самодельных красок

$\text{BaCrO}_4$  и  $\text{PbI}_2$

$\text{Cr}_2\text{O}_3$  (от Молокановой А.)



# Источники информации

- Морозова Н.И.
- Коренев Ю.М., Морозова Н.И., Жиров А.И.  
«Практикум по неорганической химии», М.,  
МАКС Пресс, 2013



Огромное спасибо Наталье  
Игоревне Морозовой

