

*Получение тетрахлориодата
цезия CsICl₄*



Начало работы

Цель:

- получить тетрахлориодат цезия;
- доказать его состав;

Ожидания:

- много красивой желтой штучки;
 - фотографии;
 - и чтобы все получилось.
-
-

Технология получения



Немного прозаики

Расчет велся на 1 г CsI:

$1\text{г}/260\text{г/моль} = 0,0038$ моль CsI,

$0,005$ моль * $63\text{г/моль} = 0,3$ г HNO₃,

$0,015$ моль * $36,5$ г/моль = $0,55$ г HCl.

В пересчете на концентрированные растворы:

1,5 г конц. HNO₃ и 4,6 г конц. HCl.

А теперь – интрига:

ВСЕ БЫЛО ЗРЯ! В смысле такая точность. Все равно
лили примерно на глаз.

Что получилось:

КРАСИВАЯ ЖЕЛТАЯ ШТУЧКА!!!



Доказательство состава

Гидролиз:

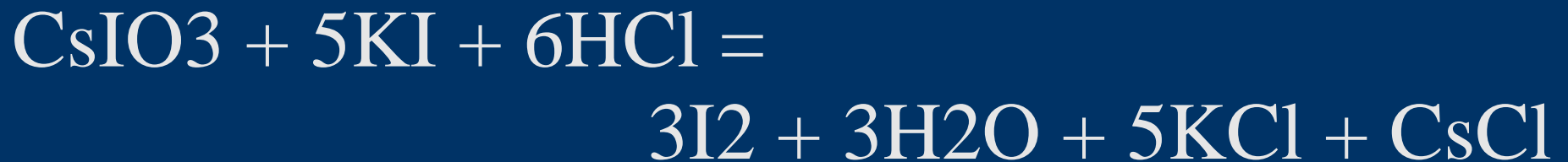


Ионы, присутствие которых необходимо доказать:

- иодат-ион
 - хлорид-ион
-
-

Доказательство состава

Качественная реакция на иодат-ион:



Качественная реакция на хлорид-ион:



Итоги:

- Все получилось! УРРРА!
 - Получила красивую желтую штучку.
 - Правда, получила мало :(
 - Доказала ее состав.
 - Сделала красивые фотографии.
-
-

Спасибо за внимание!

