
Синтез кристаллического сульфида кадмия

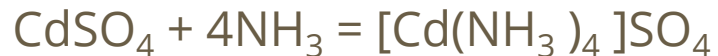
Работу выполнил ученица 11 «Л» класса
СУНЦ МГУ
Васильева Анна
рук. Г.Ю. Алешин

Цель работы

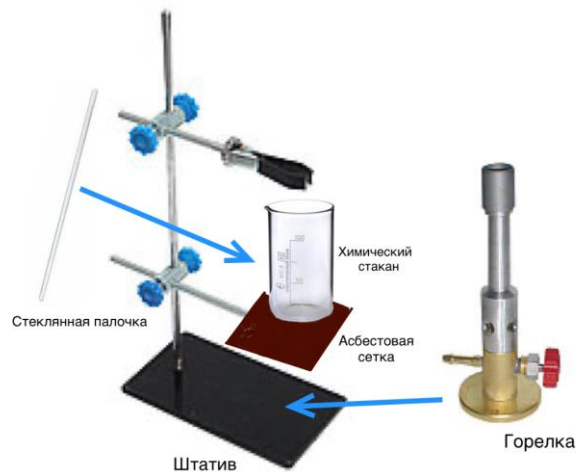
1. Получить кристаллический сульфид кадмия.
2. Выявить характерные химические и физические свойства полученного вещества.



Получение кристаллического сульфида кадмия

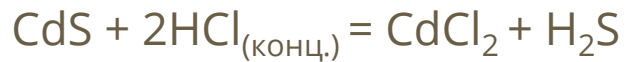


$m_{\text{практ.}}(\text{CdS}) = 2,1 \text{ г}$, $m_{\text{теор.}} = 3,8 \text{ г}$ выход: $2,1/3,8 = 0,55$



Выявление химических и физических свойств

1. Сульфид кадмия представляет собой кристаллы лимонно-желтого цвета.
2. Сульфид кадмия не растворяется в соляной кислоте.
3. Сульфид кадмия растворяется в концентрированной азотной кислоте и в разбавленных серной и азотной кислотах:



Вывод

В результате был осуществлен синтез кристаллического сульфида кадмия и выявлены некоторые химические и физические свойства.

