



СИНТЕЗ ХЛОРИДА ОЛОВА (IV)

Павлова Дарья, 11А
Научный руководитель: Морозова Н.И. – кафедра химии СУНЦ МГУ; ХФ МГУ

Цель работы

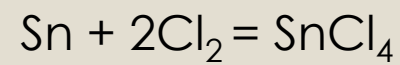
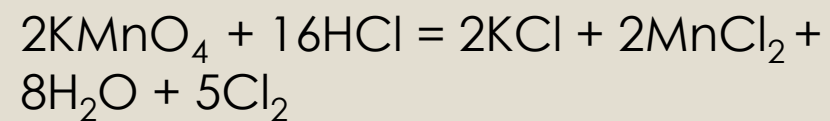
- Синтезировать хлорид олова (IV) двумя способами
- Посмотреть, какой из способов лучше.

Первый способ



На картинке изображен готовый прибор для синтеза.

Реакции:

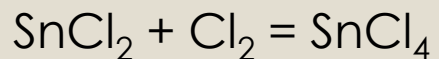


Пробирка должна охлаждаться!

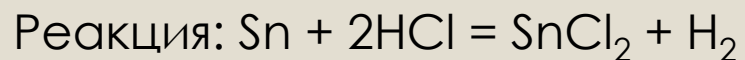
Второй способ

Очень похож на первый.

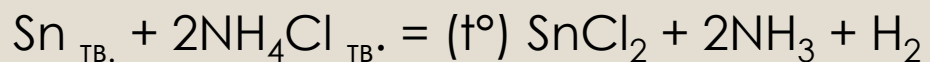
В пробирке вместо олова – SnCl_2



Этот способ удобен, если в лаборатории закончилось олово.



ИЛИ



SnCl_2



SnCl_4

Вывод

- Нельзя с точностью сказать, какой способ лучше. Преимущества первого способа в меньшем количестве времени. С другой стороны, если в лаборатории есть хлорид олова (II), но нет самого олова, то второй способ выигрывает.
- Второй способ может быть неудобным при отсутствии готового SnCl_2 (+t)

Литература

- [https://ru.wikipedia.org/wiki/Хлорид_олова\(IV\)](https://ru.wikipedia.org/wiki/Хлорид_олова(IV)) (Хлорид олова (IV))
- <https://www.youtube.com/watch?v=2y2OWmnJTtU> (Синтез хлорида олова (II))
- https://www.google.ru/url?sa=t&rct=j&q=&esrc=s&source=web&cd=5&ved=2ahUKEwiTk73KkY_pAhUuILcAHY-rAFoQFjAEegQIBBAB&url=https%3A%2F%2Fchem21.info%2Finfo%2F144663%2F&usg=AOvVaw0LwV_LkgmAPyRPArqWAXQU (Хлорид олова (II))
- [Коренев Ю.М., Морозова Н.И., Жиров А.И. Практикум по неорганической химии. М., МАКС Пресс, 2013.](#)

Благодарности

◦Кафедре химии СУНЦ МГУ!