



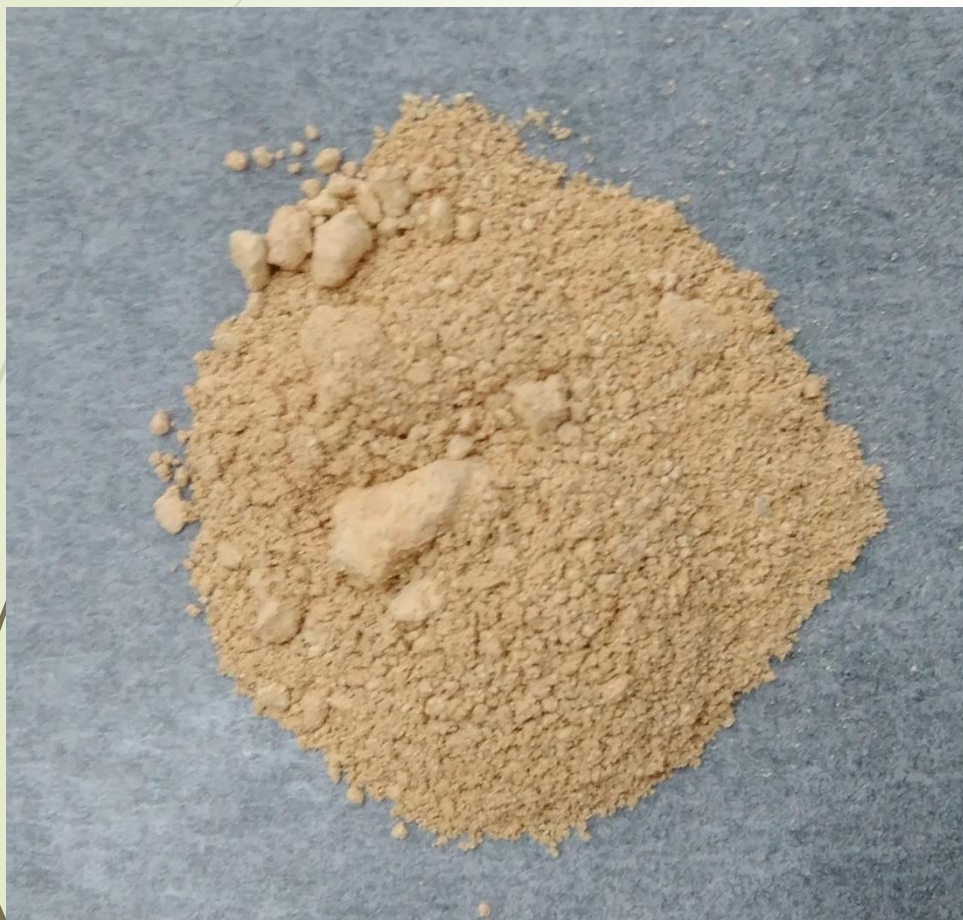
# Синтез $\text{FeCl}_2$

Выполнил: Николаенко Ян Иванович 11Х


Научный руководитель: к.х.н. Н.И. Морозова, доцент СУНЦ МГУ

Год выполнения: 2024

# Вступление



$\text{FeCl}_2$  – реактив, необходимый при проведении некоторых экспериментов, связанных с получением комплексов  $\text{Fe}^{2+}$  [1], но не подлежащий длительному хранению, поэтому его предпочтительно синтезировать непосредственно перед экспериментом.



# Цель и задачи

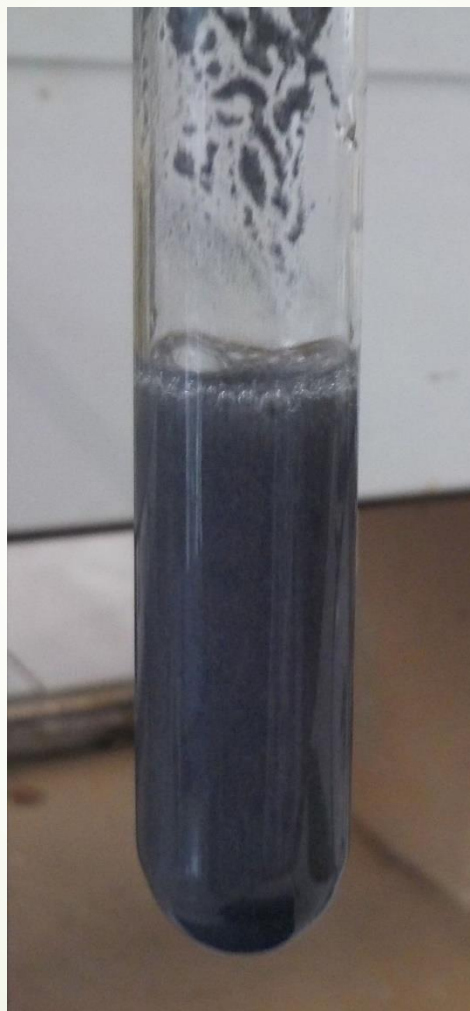
## Цель

- ▶ Основной целью всего проекта является синтез  $\text{FeCl}_2$ .

## Задачи

- ▶ Найти и выбрать методики синтезов
- ▶ Провести, если такое возможно, в лаборатории
- ▶ Результаты сравнить и выбрать наиболее подходящий способ синтеза в лаборатории

# Первый способ



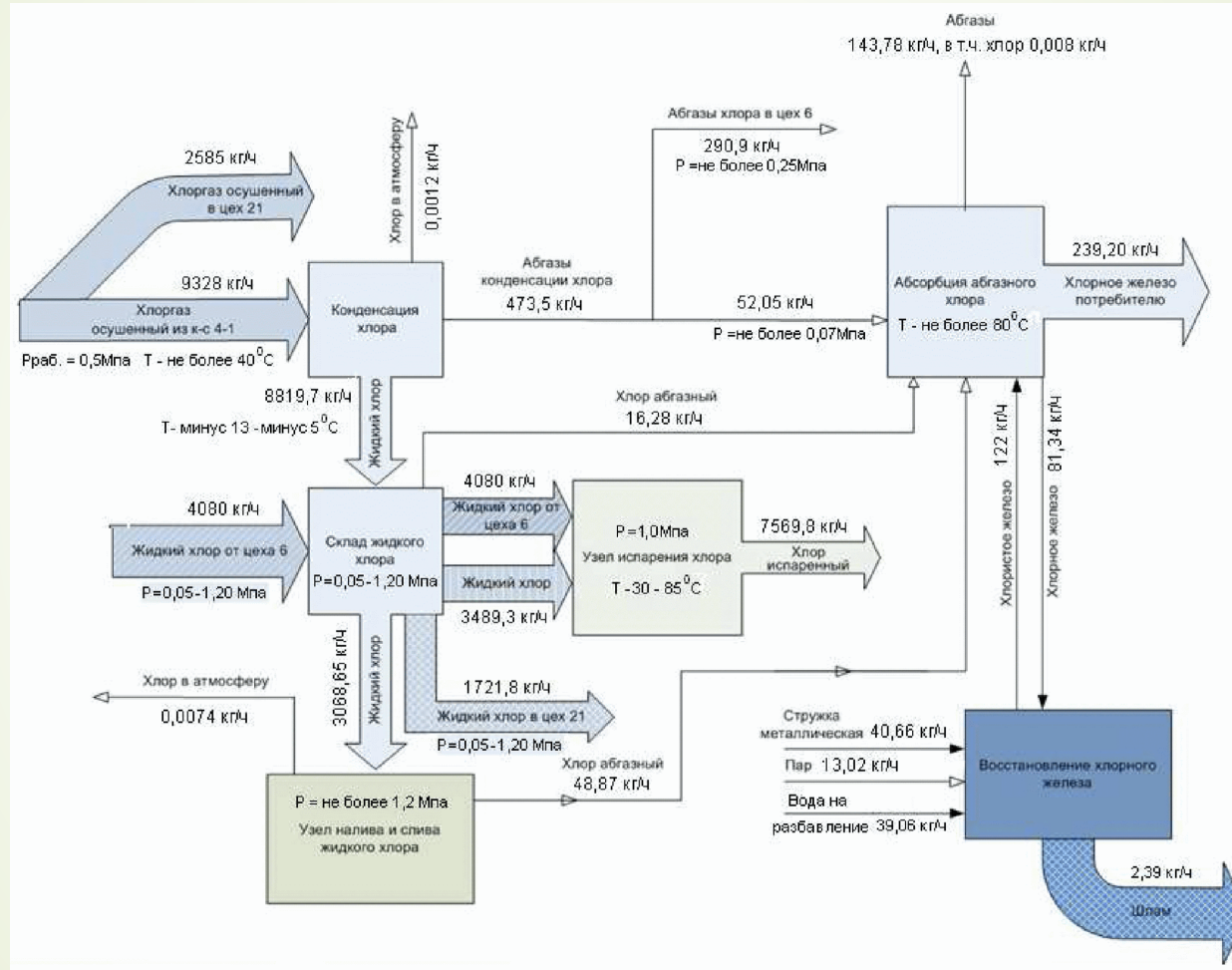
➤ <https://carposting.ru/fec13-hi/>



## Второй способ



# Промышленный способ



# ВЫВОД

- ▶ Самым подходящим в лаборатории методов из всех представленных оказался первый







# Список литературы

1. Шевельков А.В., Дроздов А.А., Тамм М.Е. Неорганическая химия. Учебник / под ред. А.В. Шевелькова. – М.: Лаборатория знаний, 2021. – 586 с.
2. Коренев Ю.М., Морозова Н.И., Жиров А.И. Практикум по неорганической химии: 2-е изд., перераб. и доп. – М.: МАКС Пресс, 2013. – 72 с.
3. Информационно-технический справочник по наилучшим доступным технологиям: ИСТ-НДТ-34-2017: Москва Бюро НДТ 2017 – 340 с.