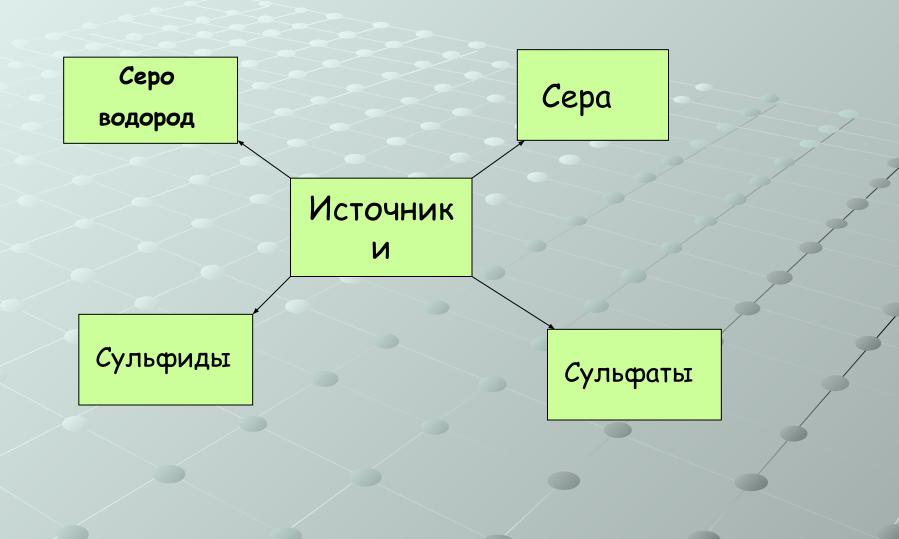
Производство серной кислоты

контактным способом.

Учитель химии МБОУ СОШ № 8 города Коврова Владимирской области Конькова Т.В.

09/09/2023

Сырье для производства



1 стадия. Обжиг пирита

Уравнение реакции

 $4FeS_2 + 11O_2 \rightarrow 2Fe_2O_3 + 8SO_2 + Q$

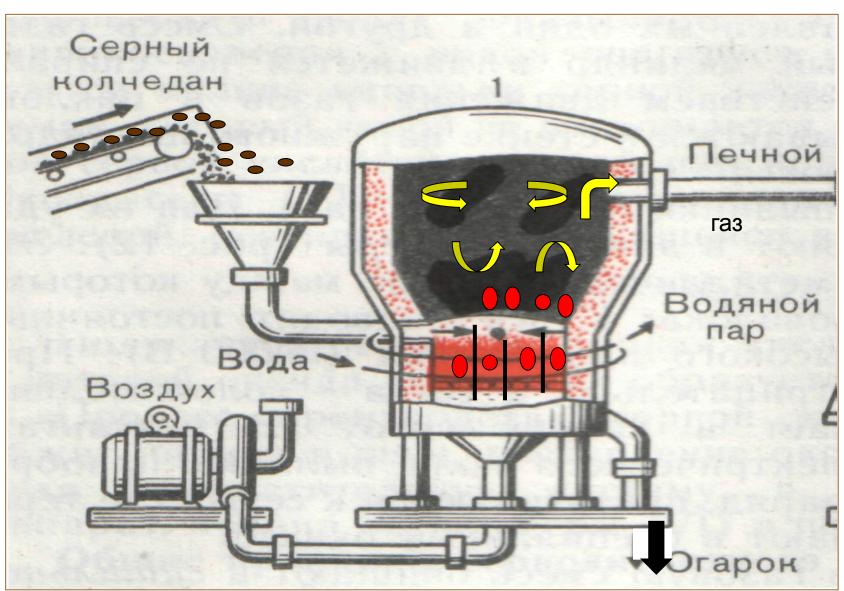
Продукты стадии

Печной газ

Огарок

Аппаратура

Печь для обжига в кипящем слое

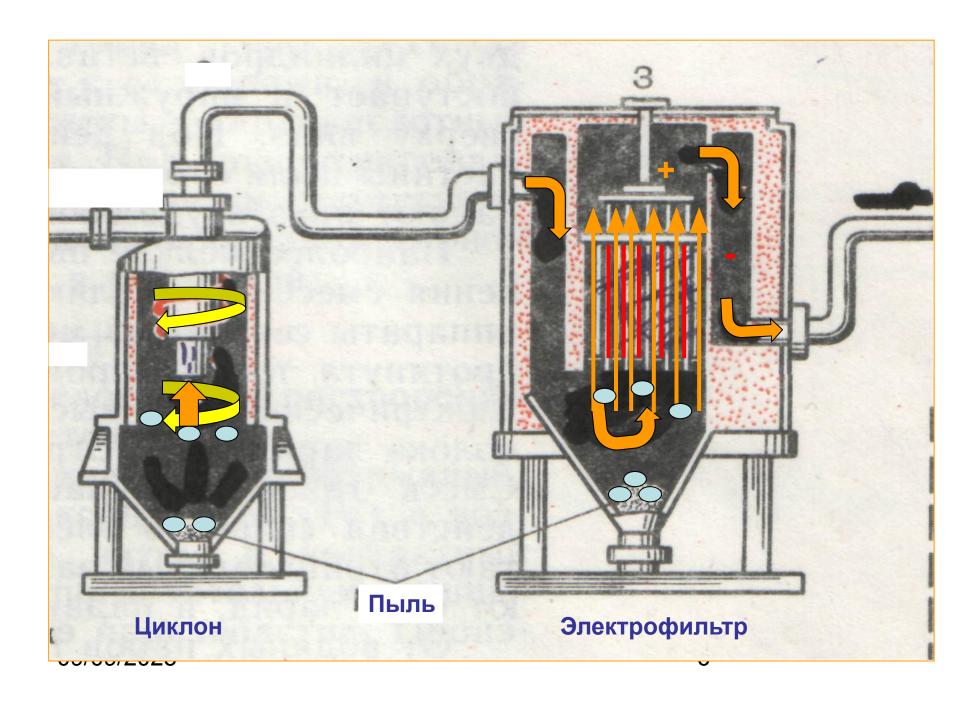


09/09/2023

2 стадия. Очистка печного газа

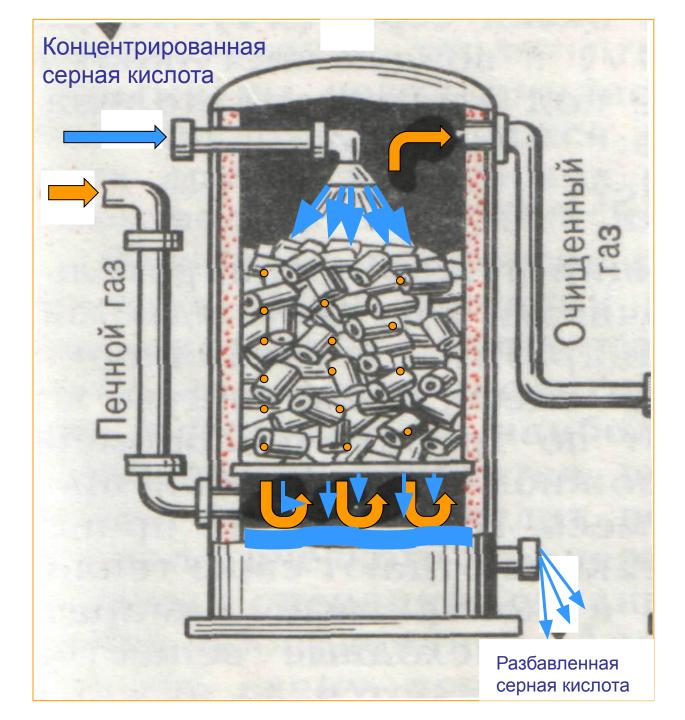
Состав печного газа

- 1. Оксид серы (IV)
- 2. Кислород
- 3. Крупная пыль
- 4. Мелкая пыль
- 5. Водяные пары



Сушильная башня.

Здесь происходит процесс осушения печного газа от влаги.



3 стадия.

Окисление оксида серы (IV) в оксид серы (VI)

Уравнение реакции

$$2SO_2 + O_2 \leftrightarrow 2SO_3 + Q$$

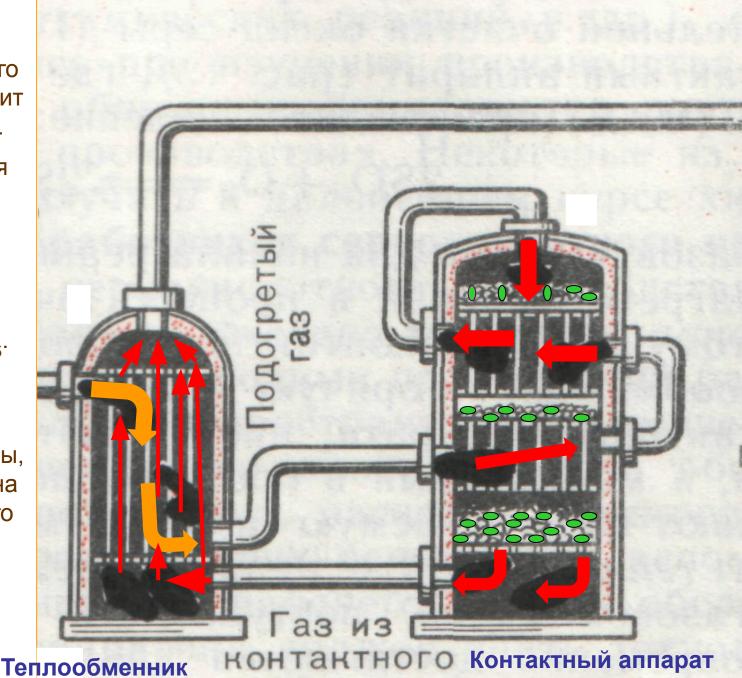
Аппаратура

Теплообменник

Контактный аппарат

Подогрев очищенного печного газа SO_2 происходит в теплообменнике.

Реакция окисления SO₂ B SO₃ происходит в контактном аппарате в присутствии катализатора V_2O_5 . При этом выделяется некоторое количество теплоты, которое тратится на нагревание печного газа.



09/09/2023

аппарата

4 стадия. Поглощение SO_3 . Получение олеума.

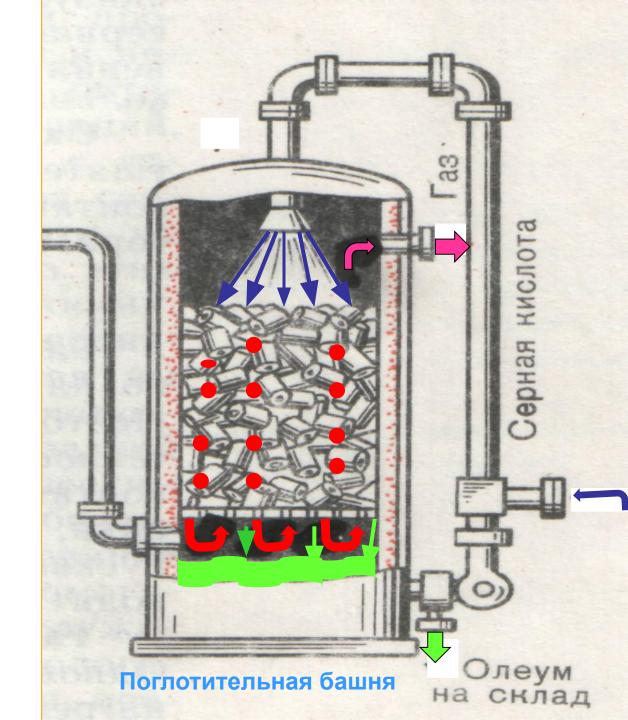
Уравнение реакции

 $SO_3 + H_2O \rightarrow H_2SO_4 + Q$

Аппаратура

Поглотительная башня

В этом аппарате происходит получение серной кислоты:



Экологические проблемы сернокислотного производства.

- Закисление почв, водоемов, лесов.
- Разрушение металлических и бетонных конструкций из-за выпадения кислотных дождей.
- При аварийных выбросах возможны отравления людей.

Список литературы

- 1. Барзилович П. Ю., Кудряшов А. А. Химия. Ответы на экзаменационные билеты. 11 класс.- М.: «Экзамен», 2005
- 2. Габриелян О.С. Химия 9 класс, М, «Дрофа», 2001 г.
- 3. Рудзитис Г.Е. и др. Химия 9 класс, М, «Просвещение», 1991 г.
- 4. Материалы презентации Почаевой Н.Д., учителя химии МОУ «Головинская средняя школа» Судогодского района Владимирской области