Я растворю любой металл. Меня алхимик получал В реторте глиняной простой. Слыву я главной кислотой... Когда сама я растворяюсь воде, то сильно нагреваюсь.





Правильный ответ: 3, 1, 1, 4, 3.

| Количество правильных ответов | оценка |
|-------------------------------|--------|
| 5 | 5 |
| 4 | 4 |
| 3 | 3 |
| 2 и менее | 2 |

pedsovetsu



"Едва ли найдется другое, искусственно добываемое вещество, столь часто применяемое в технике, как серная кислота. Где нет заводов для ее добывания - немыслимо выгодное производство многих других веществ, имеющих важное технические значение".



Д.И.Менделеев



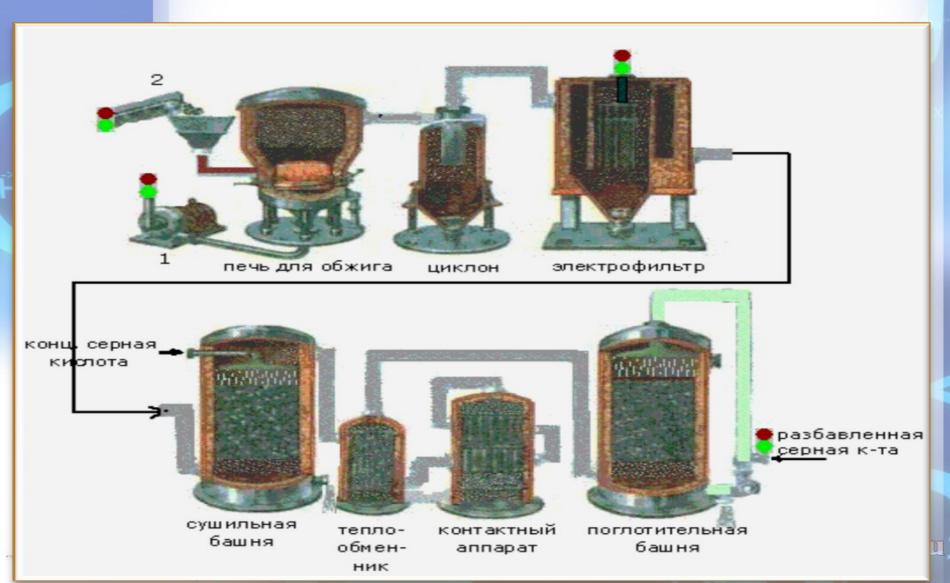
Нижегородская область богата промышленностью





Производство серной кислоты контактным способом

B62+ + 201



Сырьё, используемое для производства серной кислоты:

- 1. Самородная сера S
- 2. Пирит (серный колчедан) FeS₂
- 3.Сероводород H_2S
- 4. Сульфиды цветных металлов ZnS, Cu₂S





ПЕРВАЯ СТАДИЯ - обжиг пирита в печи для обжига в "кипящем слое"

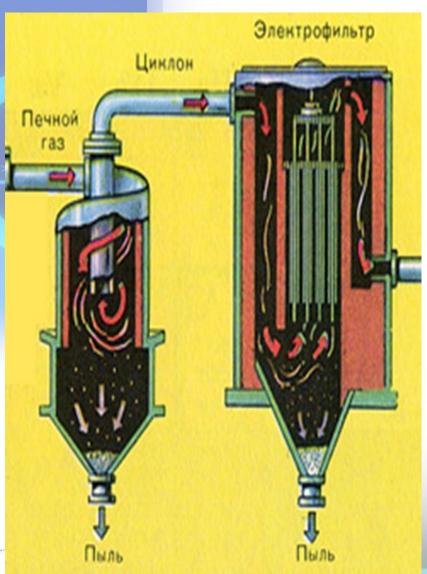


Уравнение реакции первой стадии: t = 800°C

$$4\text{FeS}_2 + 11O_2 = 2\text{Fe}_2O_3 + 8SO_2 + Q$$

• Измельчённый очищенный влажный (после флотации) пирит сверху засыпают в печь для обжига в "кипящем слое". Снизу (принцип противотока) пропускают воздух, обогащённый кислородом, для более полного обжига пирита.

Очистка печного газа

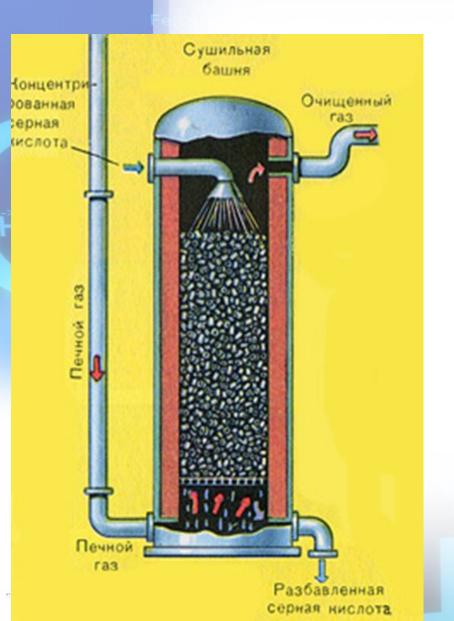


Очистка печного газа от <u>твёрдых частичек</u> огарка проводят в два этапа :

- •в *циклоне* (используется центробежная сила, твёрдые частички огарка ударяются о стенки циклона и ссыпаются вниз)
- в электрофильтрах (используется электростатическое притяжение, частицы огарка прилипают к наэлектризованным пластинам электрофильтра

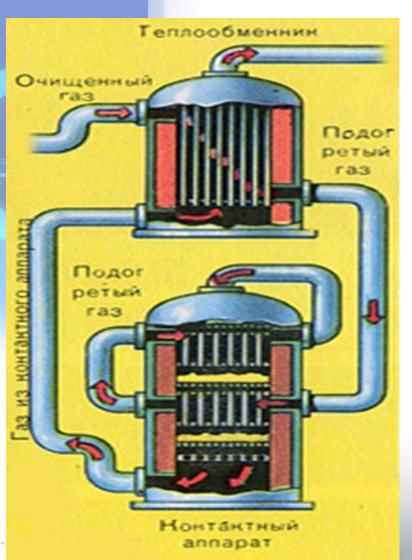
pedsovet.su

Осушка печного газа



- Осушку печного газа проводят в сушильной башне снизу вверх поднимается печной газ, а сверху вниз льётся концентрированная серная кислота.
- На выходе из сушильной башни печной газ уже не содержит ни <u>частичек огарка</u>, ни паров воды. Печной газ теперь представляет собой смесь оксида серы SO_2 и кислорода O_2 .

ВТОРАЯ СТАДИЯ — окисление SO_2 в SO_3 кислородом.



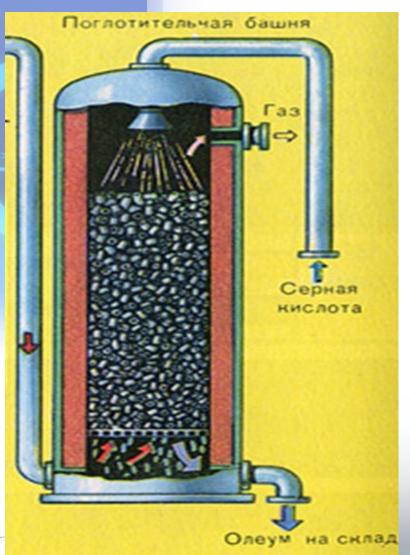
• Протекает в контактном аппарате.

• Уравнение этой стадии:

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

- катализатором для этого процесса является оксид ванадия V_2O_5 .
- Температура 400-500°C.

ТРЕТЬЯ СТАДИЯ — поглощение SO_3 серной кислотой.

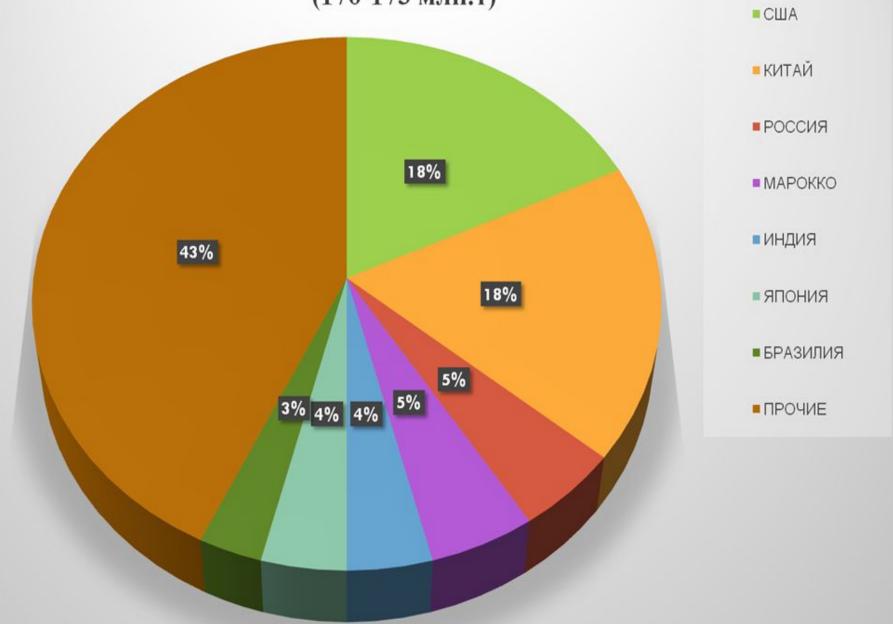


- Протекает в поглотительной башне
- Оксид серы очень хорошо растворяется в такой кислоте, образуя олеум: H_2SO_4 · nSO_3 .
- Уравнение реакции этого процесса

$$nSO_3 + H_2SO_4 = H_2SO_4 \cdot nSO_3$$

pedsovetsu

Производство серной кислоты в мире (170-173 млн.т)





Экологический ущерб производства

При аварийных выбросах в атмосферу попадают соединения серы:

SO₂;SO₃; H₂S; H₂SO₄; Fe₂O₃(пыль)

Последствия: «закисление» почв и водоёмов, «металлизация» атмосферы

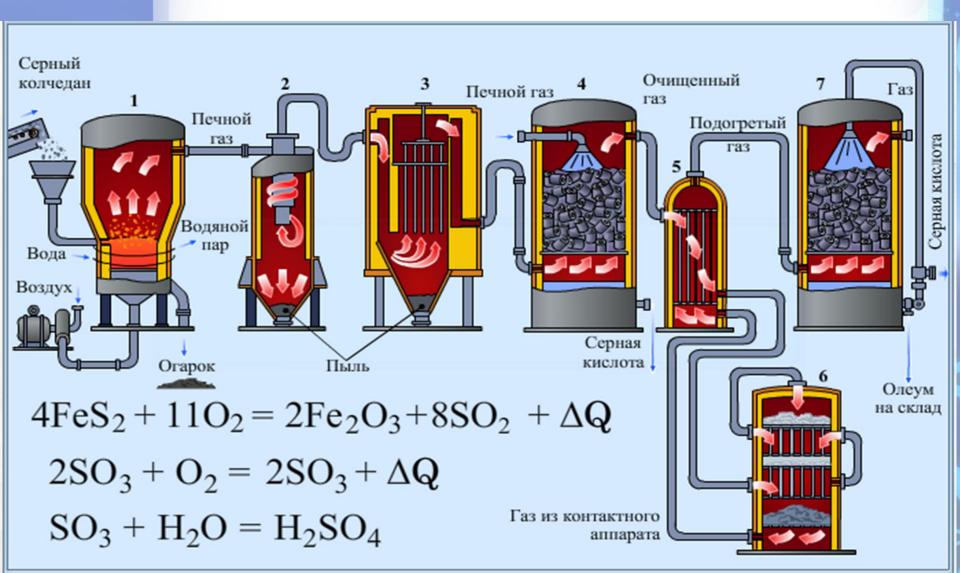
РЕШЕНИЕ ЭКОЛОГИЧЕСКИХ ПРОБЛЕМ:



- * Непрерывность технологического процесса;
- * Комплексное использование сырья;
- * Совершенствование технологического оборудования.

SI TO TONO # 3H₂O

Производство серной кислоты контактным способом



Потребление серной кислоты

- 1. Производство минеральных удобрений.
- 2. Производство сульфатов (солей серной кислоты).
 - 3. Производство синтетических волокон.

5. Производство

4. Черная и цветная металлургия.





- 6.Спирты, кислоты, эфиры(орг. вещества).
 - 7. Пищевая промышленнос (патока, глюкоза), эмульга (загуститель) E513.
 - 8. Нефтехимия(минерал масла).
- 9. Производство взрывчатых веществ.
 - 10 Производство органических красителей

ped sovet su

Домашнее задание



23 (до конца)

Задача.

Из 320т пирита, содержащего 24% примесей, было получено 350т серной кислоты (в пересчёте на 100%-ую). Вычислите массовую долю выхода кислоты от теоретически возможного.

Синквейн



