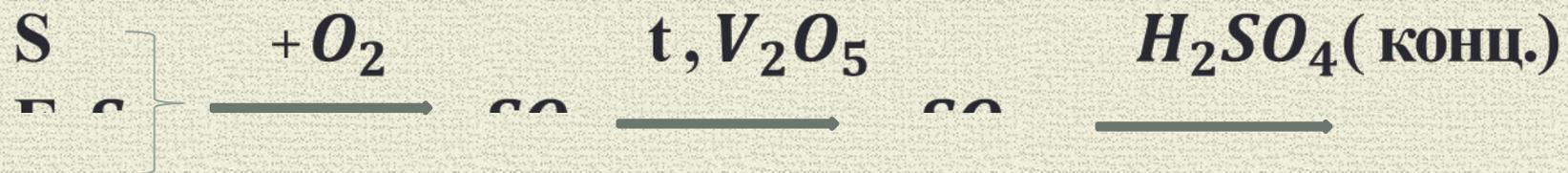


СЕРНАЯ КИСЛОТА И  
ЕЁ СОЛИ.

КАЧЕСТВЕННАЯ

---

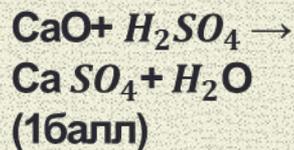
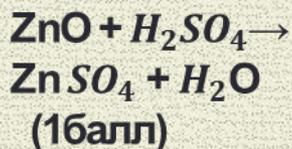
РЕАКЦИЯ НА СУЛЬФАТ-  
ИОН.



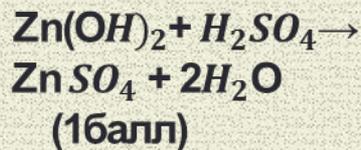
## Химические свойства разбавленной серной кислоты.

Взаимодействует с :

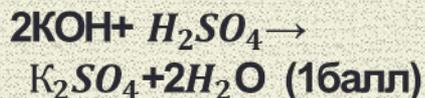
амфотерными и  
основными  
оксидами



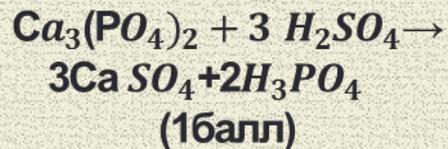
амфотерными  
гидроксидами



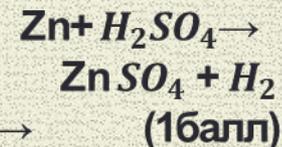
основаниями



солями



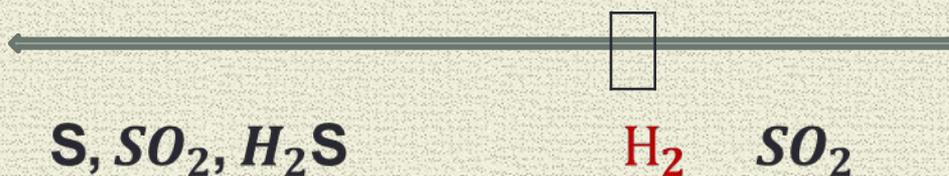
металлами



## Химические свойства концентрированной серной кислоты

Реагирует почти со всеми металлами, кроме благородных. Водород при этом не выделяется, а получаются следующие продукты реакции: **S, SO<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>S**, в зависимости от активности металла и условий протекания химической реакции.

### Ряд активности металлов



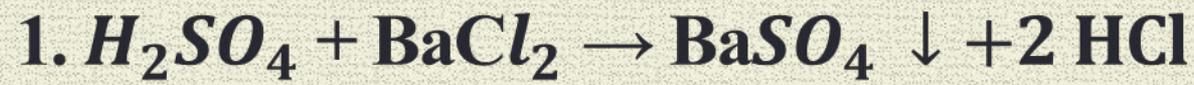
Fe и Al пассивируются H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>(конц.) на холоде.



**ВОССТАНОВИТЕЛЬ**



**ОКИСЛИТЕЛЬ**



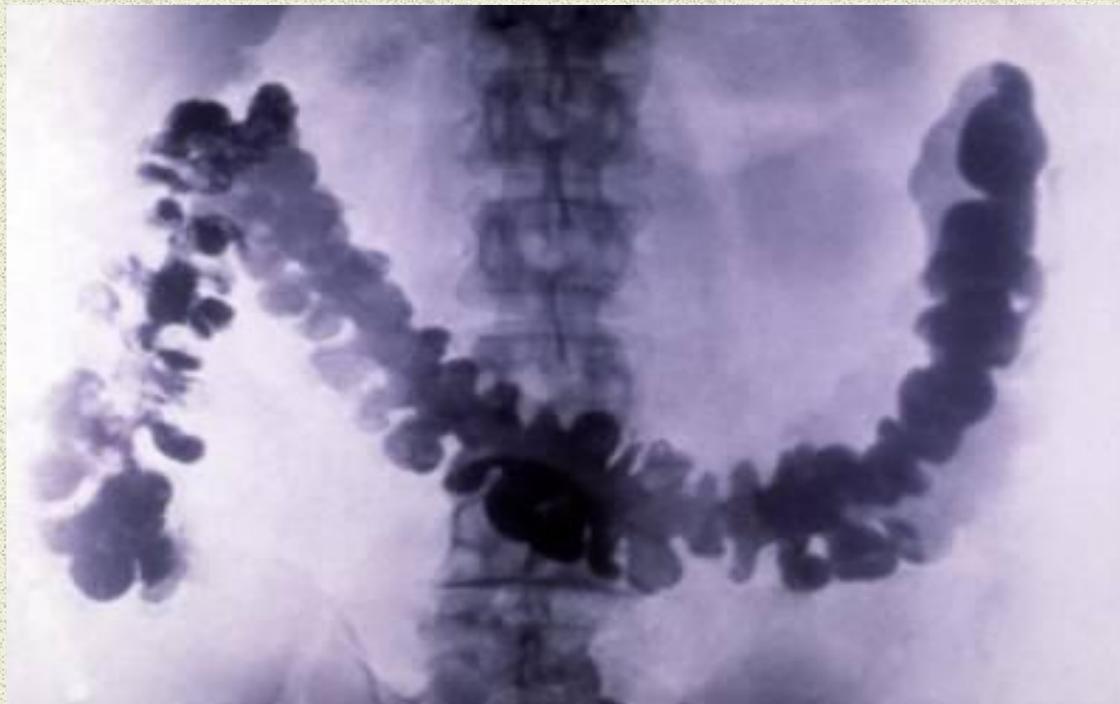
белый

$SO_4^{2-} + Ba^{2+} \rightarrow BaSO_4 \downarrow$

# Соли серной кислоты



# Рентгеновский снимок кишечника, заполненного сульфатом бария



# Глауберова соль



# Гипс



**Критерии перевода баллов в  
отметку:**

**7-9 баллов соответствует отметке «3»**

**10-12 баллов соответствует отметке «4»**

**13-14 баллов соответствует отметке «5»**

Урок закончен.

Всем спасибо 😊