

Тема урока: **Серная
кислота**

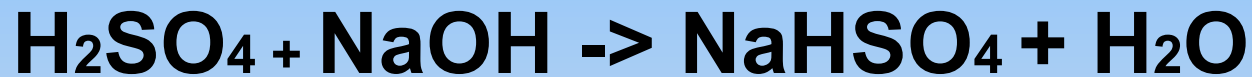
**Химические свойства и
получение серной
кислоты в
промышленности**

Цель урока

**Изучить химические
свойства и стадии
получения серной
КИСЛОТЫ**

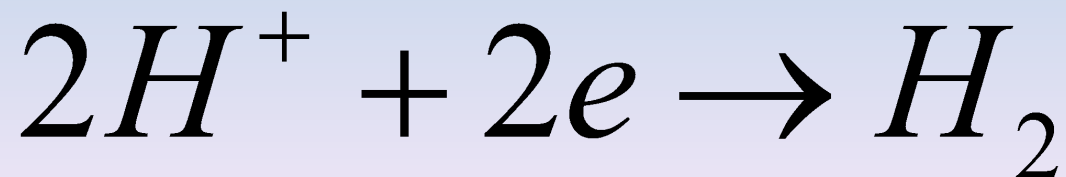
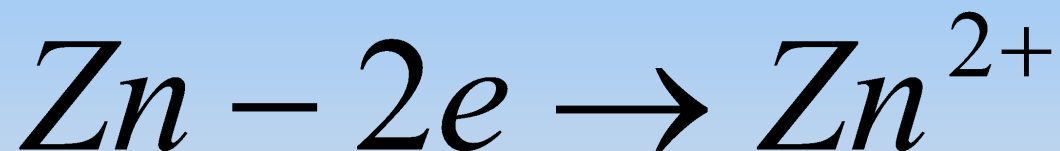
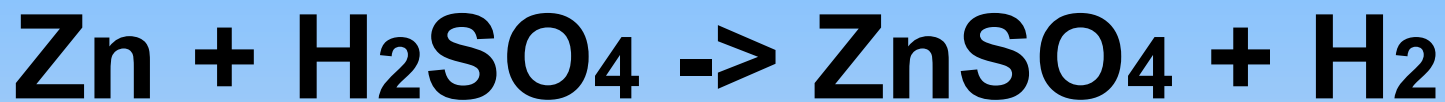
Химические свойства

С основаниями (реакция
нейтрализации)



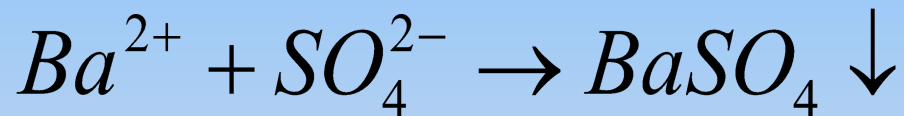
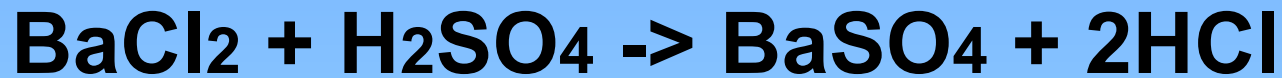
Химические свойства

С металлами (стоящие в ряду напряжения до водорода)



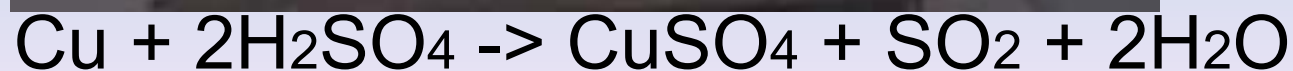
Химические свойства

С солями



Хлорид бария является качественным реактивом на **H₂SO₄**

Концентрированная серная кислота



Кислота - окислитель



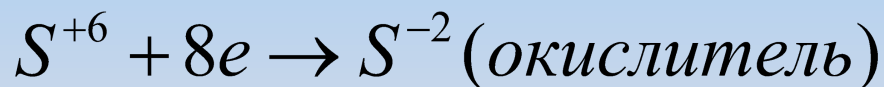
H₂SO₄ разб.

ОКИСЛЕНИЯ

H₂

H₂SO₄ КОНЦ Продукт

SO₂, S, H₂S



Производство серной КИСЛОТЫ

I стадия – получение сернистого газа SO_2

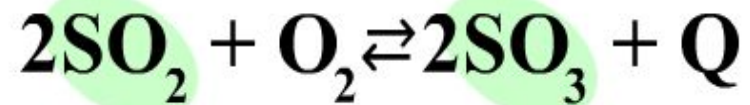
Получение из пирита



Производство серной КИСЛОТЫ

II стадия – получение SO₃

2-я стадия



Производство серной КИСЛОТЫ

III стадия – получение H_2SO_4

3-я стадия



Выводы

1. Серная кислота может являться реагентом для получения водорода
2. Серная кислота является сильным окислителем
3. Серная кислота взаимодействует не только с металлами стоящие в ряду напряжений до водорода, но и со стоящими после него.
4. Хлорид бария может являться качественным реагентом на сульфат-анион

Проверь

себя

Вариант I

Вариант II

1. В

1. А

2. Б

2. Г

3. А

3. А

4. А

4. В

5. В

5. Б

УРОК ОКОНЧЕН