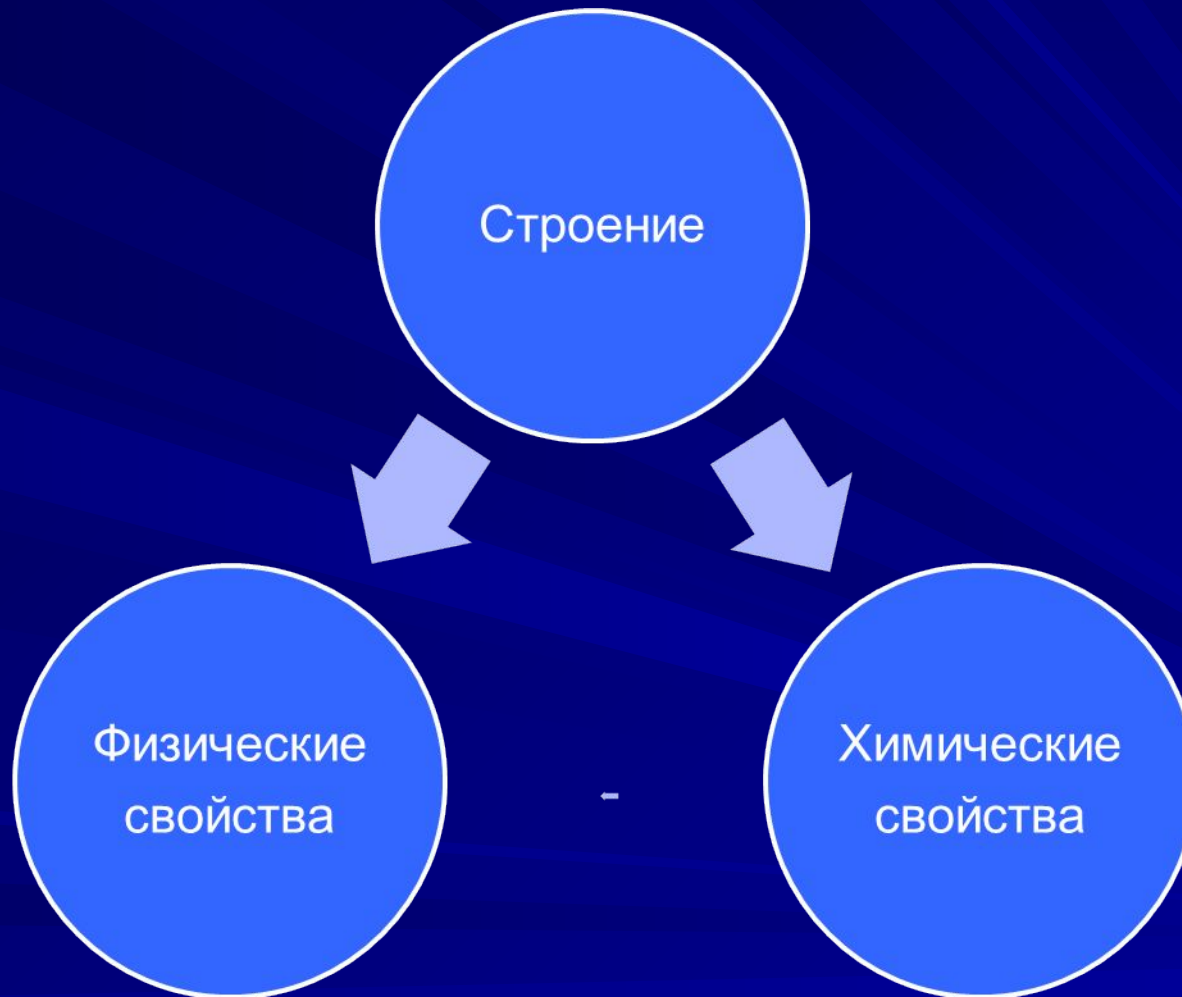


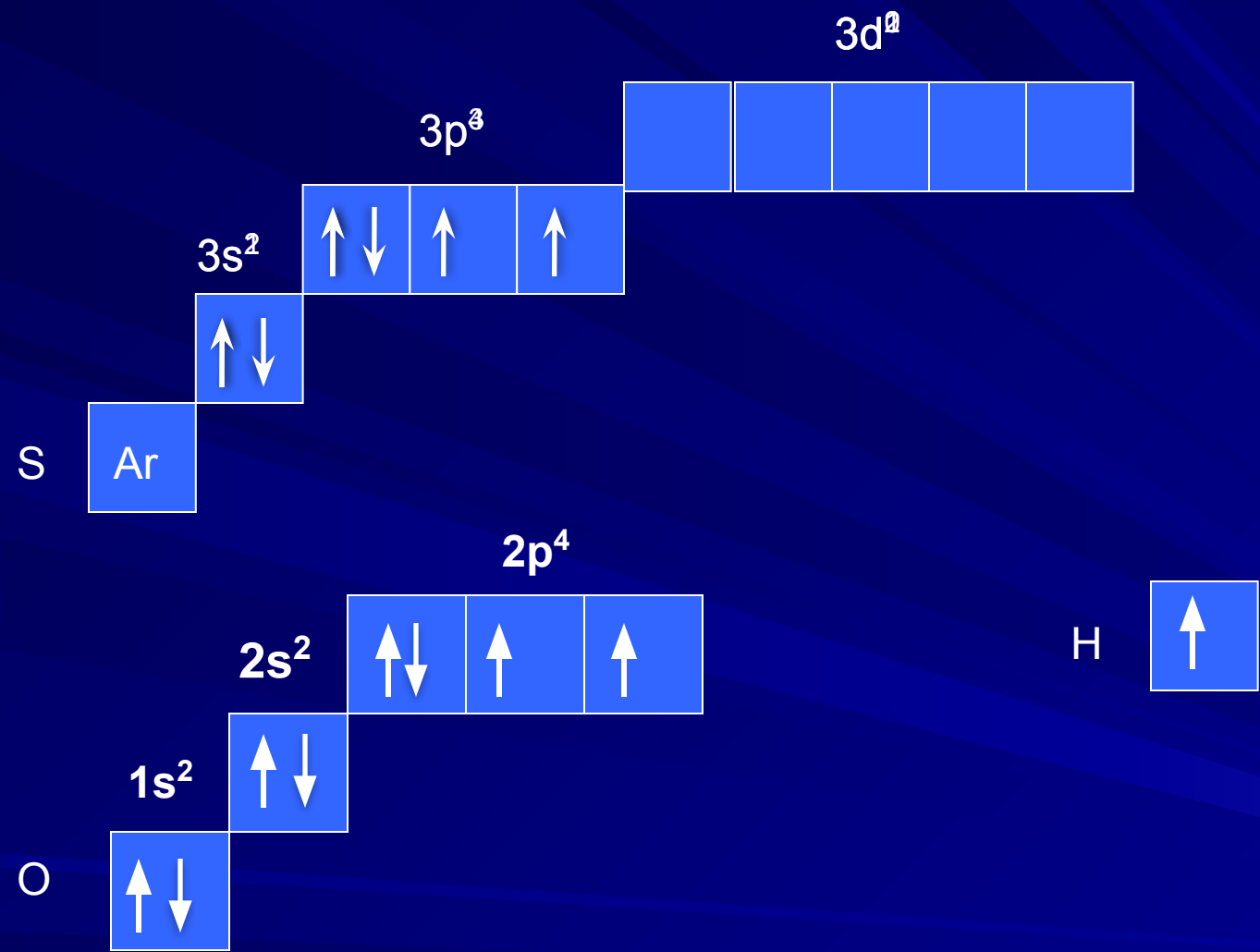
Брянская область г. Почеп  
СОШ им. Н.А.Некрасова

# Тема: Серная кислота, строение, свойства.

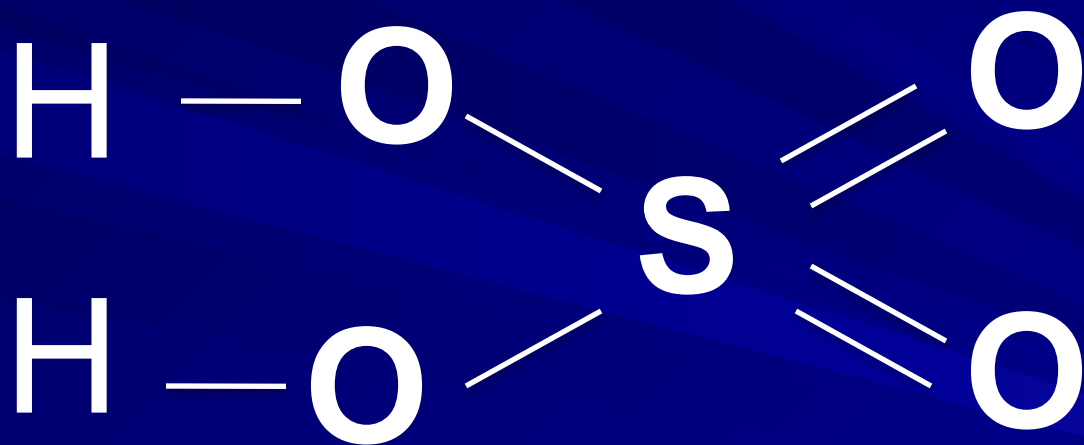
Выполнила: учитель химии  
Конохова Елена Дмитриевна

# Серная кислота



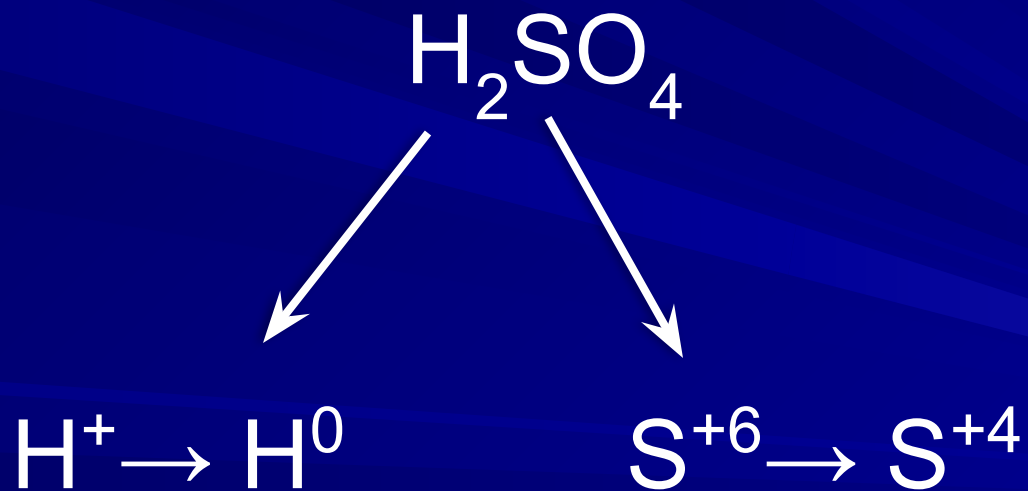


# Структурная формула





# Химические свойства



Разбавленная  
серная  
кислота

+

металл

Соль  $\underline{\pm}H_2$

+

Оксиды металлов

Соль  $+H_2O$

+

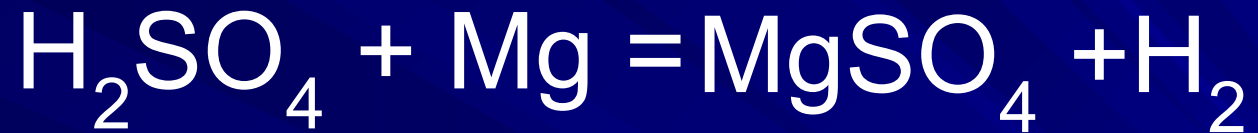
Основание

Соль  $\underline{\pm}H_2O$

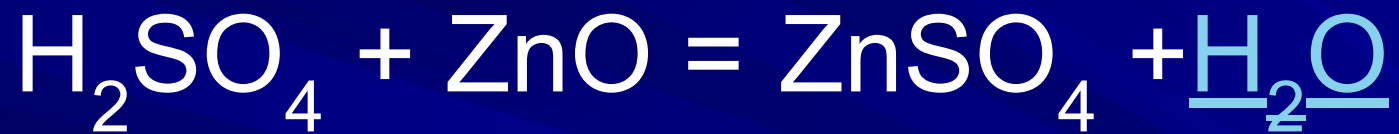
+

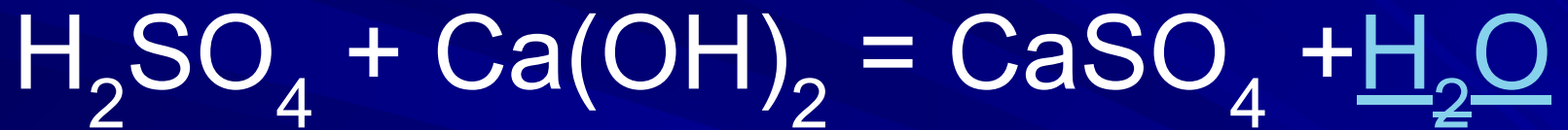
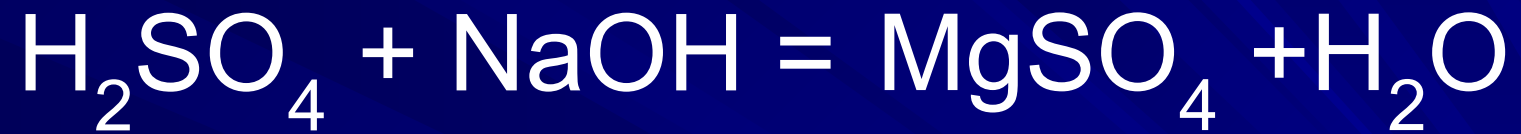
соль

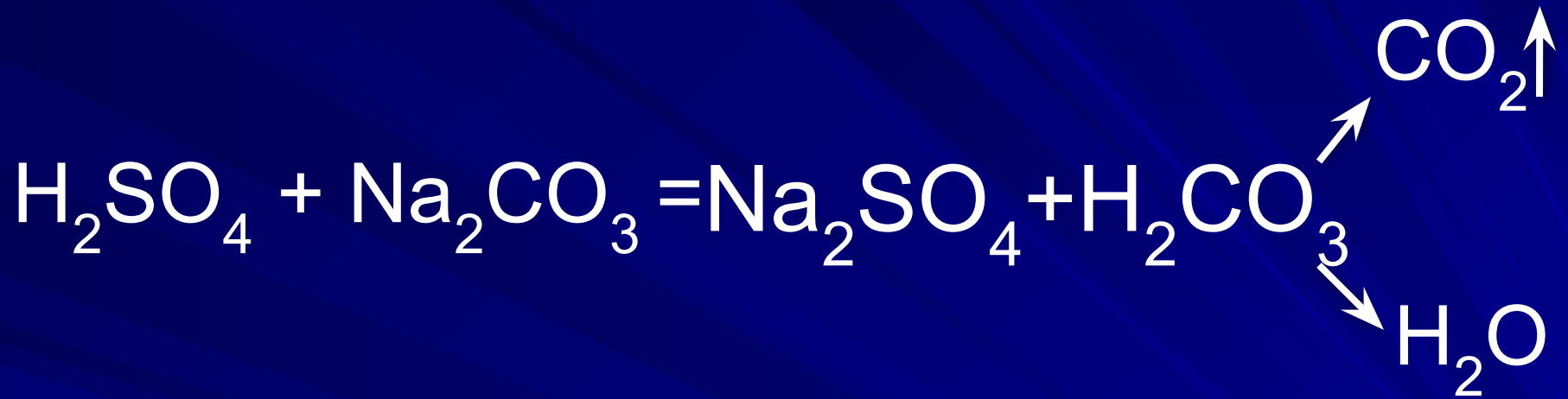
Соль  $+кислота$











Концентрированная серная кислота

+

вода

гидраты + теплота

+

органические вещества

обугливание

+

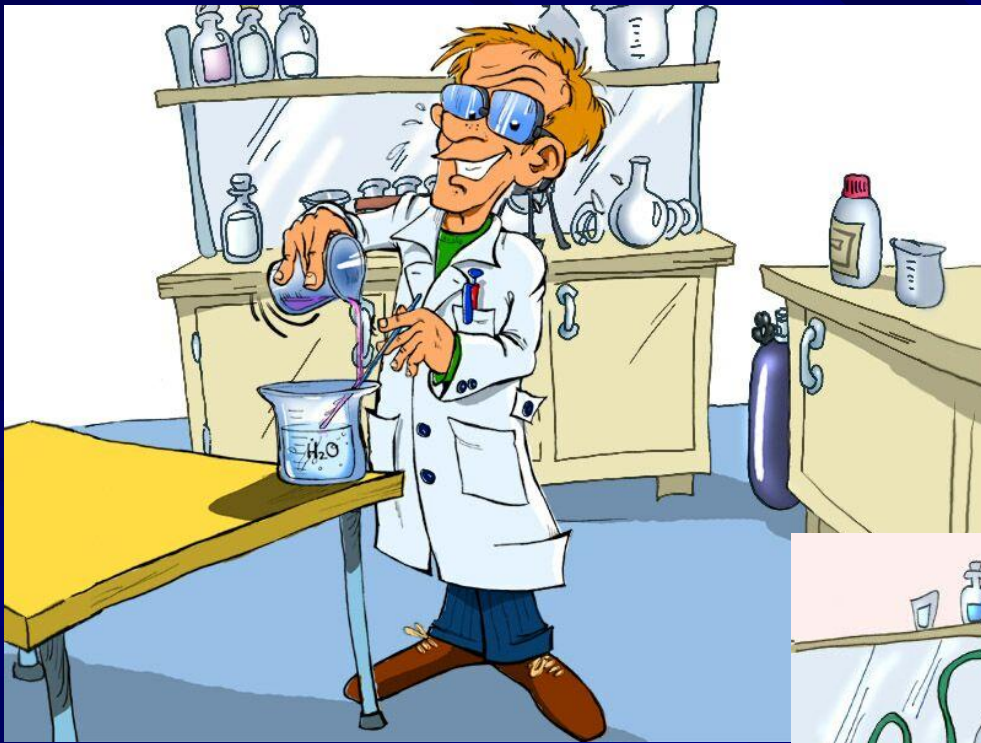
неметалл

Оксид неметалла + H<sub>2</sub>O

+

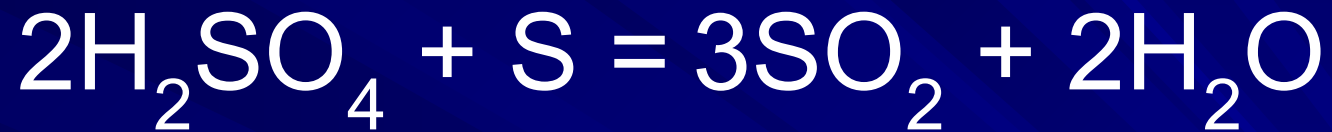
металл после водорода

Соль + H<sub>2</sub>O + оксид серы (II) + оксид серы (IV) + оксид серы (IV)













Проверь себя

1

Сера в серной кислоте  
имеет степень окисления:

0

+2

+ 4

+6

2

Лакмус в растворе серной  
кислоты:

красный

зеленый

синий

желтый

3

Серная кислота (р-р)  
взаимодействует с :

Cu

Au

Hd

Zn

4

С образованием  $\text{CO}_2$  серная  
кислота (к) взаимодействует с :

Fe

C

Ti

S

# Использованный материал

1. Н.Е. Кузнецова, И.М.Титова, Н.Н. Гара химия 9 класс
2. «Просвещение - Медиа» регистрационный номер 4178 - 8593 - 2233 Мультимедийное учебное пособие нового образца.