

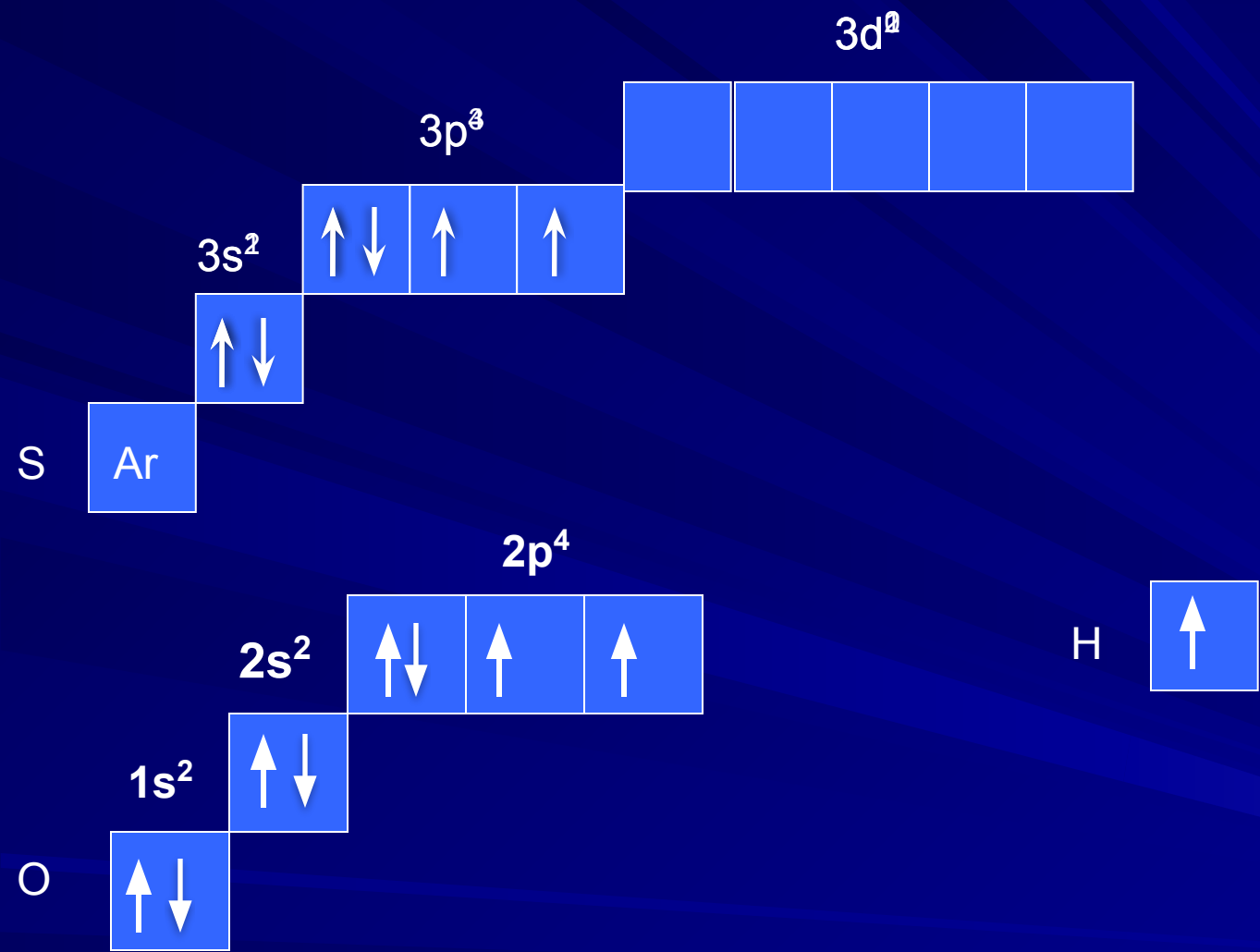
Брянская область г. Почеп
СОШ им. Н.А.Некрасова

Тема: Серная кислота, строение, свойства.

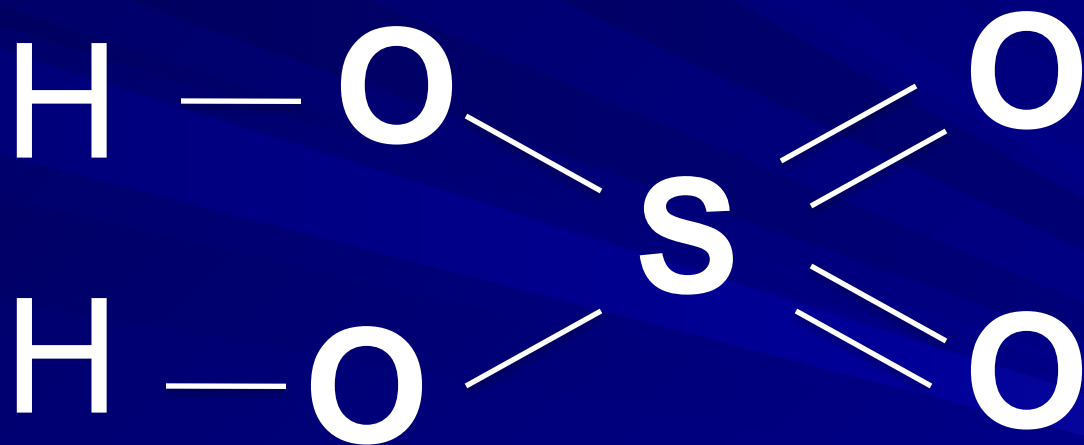
Выполнила: учитель химии
Конохова Елена Дмитриевна

Серная кислота



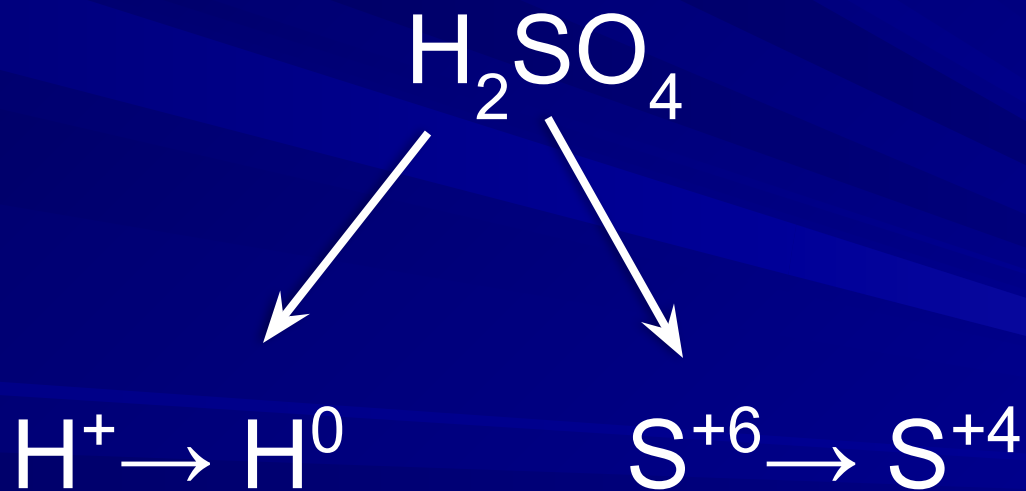


Структурная формула





Химические свойства



Разбавленная
серная
кислота

+

металл

Соль $\underline{\pm}H_2$

+

Оксиды металлов

Соль $+H_2O$

+

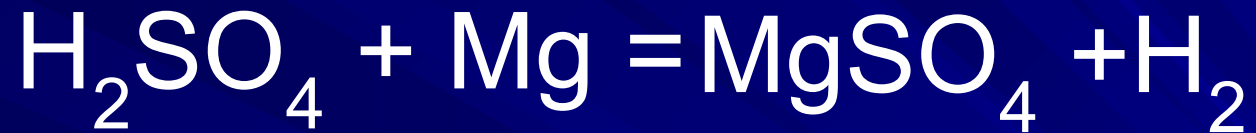
Основание

Соль $\underline{\pm}H_2O$

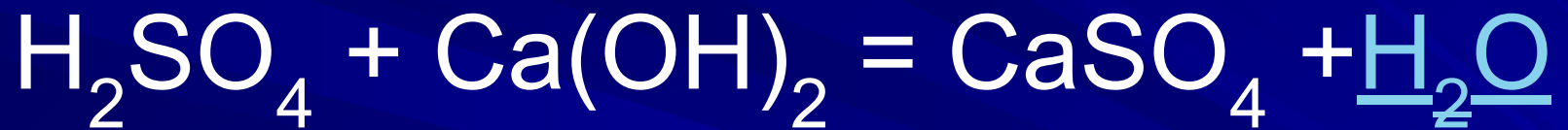
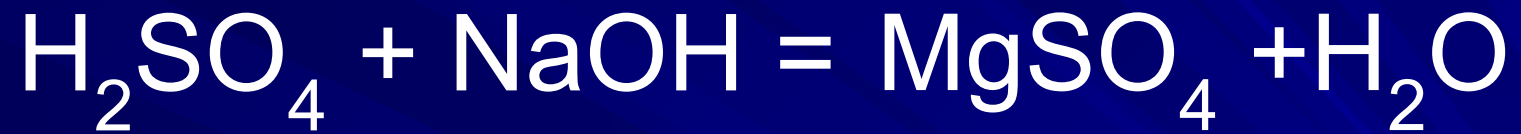
+

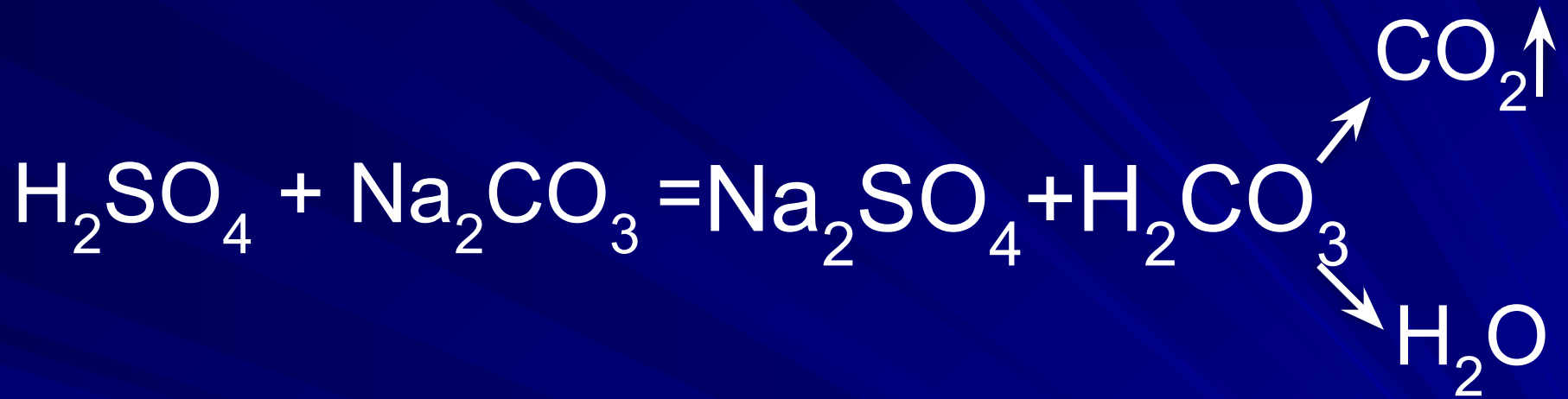
соль

Соль $+кислота$









Концентрированная серная кислота

+

вода

гидраты + теплота

+

органические вещества

обугливание

+

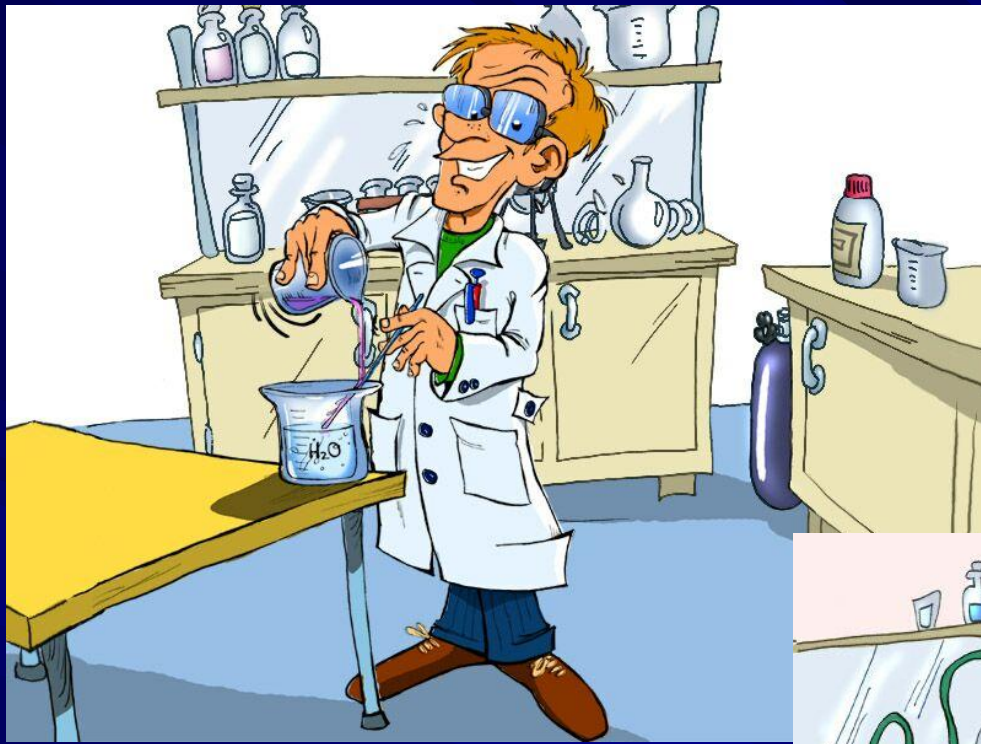
неметалл

Оксид неметалла + H₂O

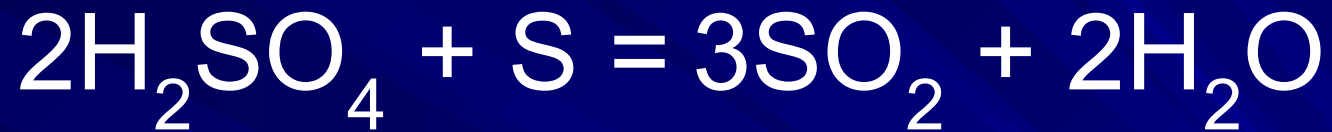
+

металл после водорода

Соль + H₂O + 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 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.