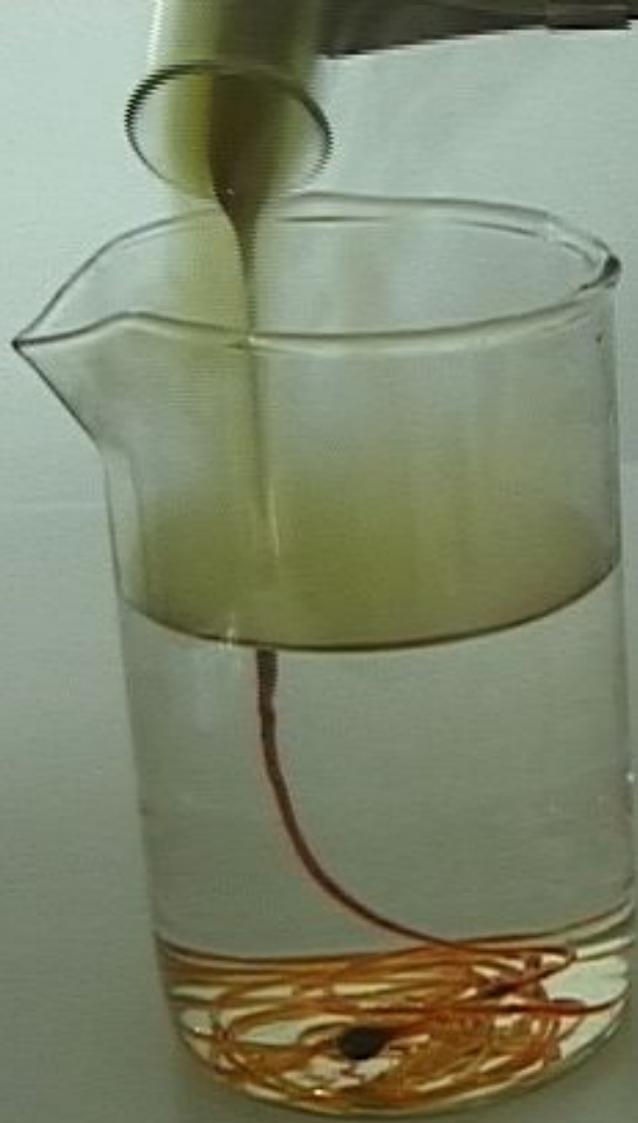
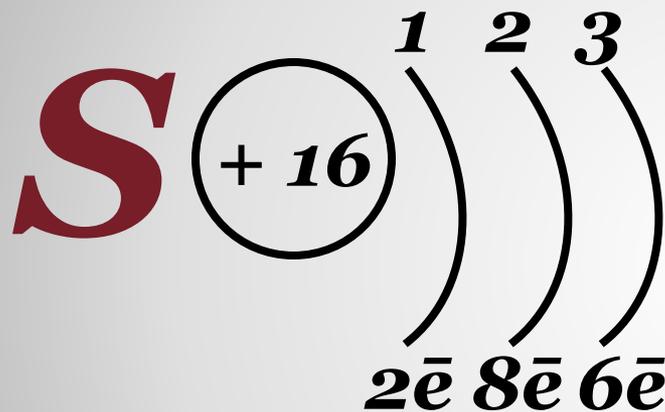


Сера – простое вещество

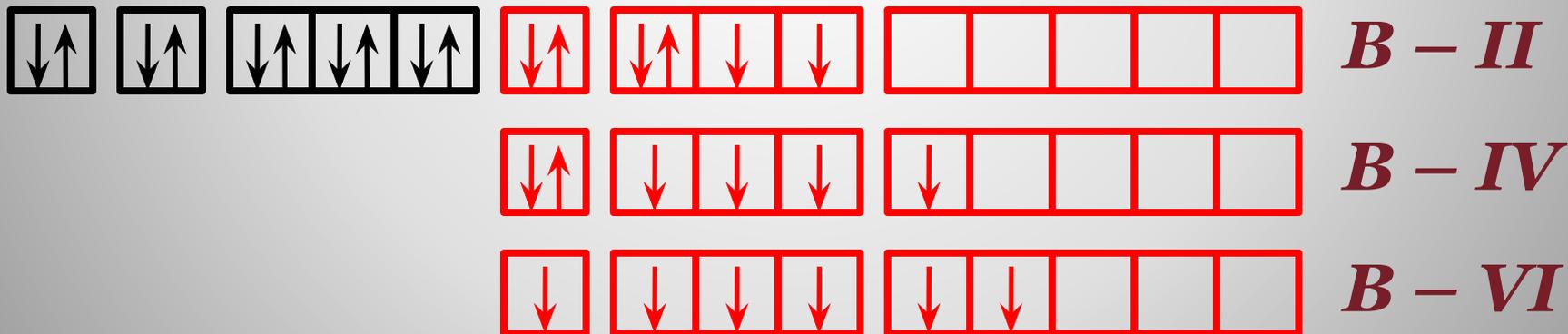
урок химии в 9 классе



Строение атома серы.



электронная формула



Вывод: сера в соединениях проявляет валентность – II, IV, VI.

Возможные степени окисления серы.



Вывод:

в химических реакциях сера проявляет окислительно-восстановительную двойственность.

Химические свойства серы.

S – окислитель



S – восстановитель



Вывод:

В реакциях с металлами и водородом сера – окислитель, а с кислородом и галогенами – восстановитель.



Проверь себя!

1. Функция серы в окислительно-восстановительном процессе:



2. Аллотропия – это ...

3. Аллотропные видоизменения серы.

4. Верно ли утверждение:

переход из одного аллотропного видоизменения в другое – это физическое явление.

5. Почему сера может проявлять в соединениях различную валентность и степень окисления?

Домашнее задание
параграф 21
упр. 2-3 (стр. 99)

Урок
окончен!

