

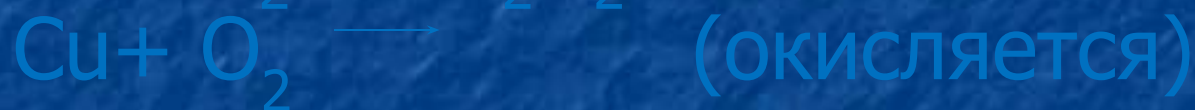
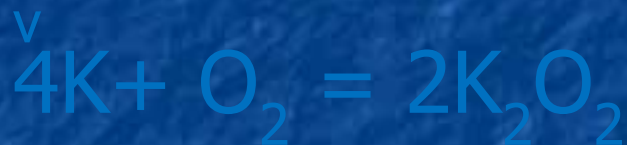
Тема: Химические свойства металлов.

I. Взаимодействие с простыми веществами.

а) с кислородом



v

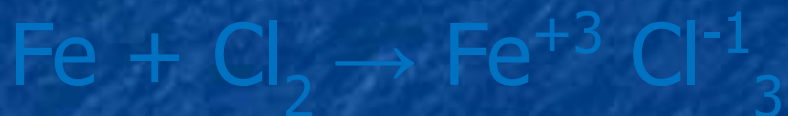


v

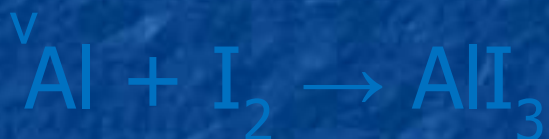


*
I. Взаимодействие с простыми веществами.

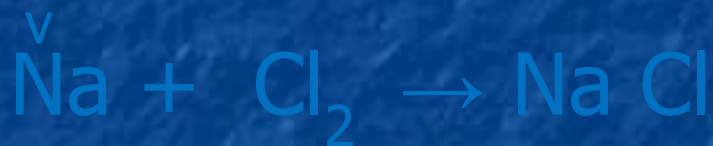
б) с галогенами:



v



v



v

v

*
I. Взаимодействие с простыми веществами.

в) с серой



г) с азотом



д) с фосфором



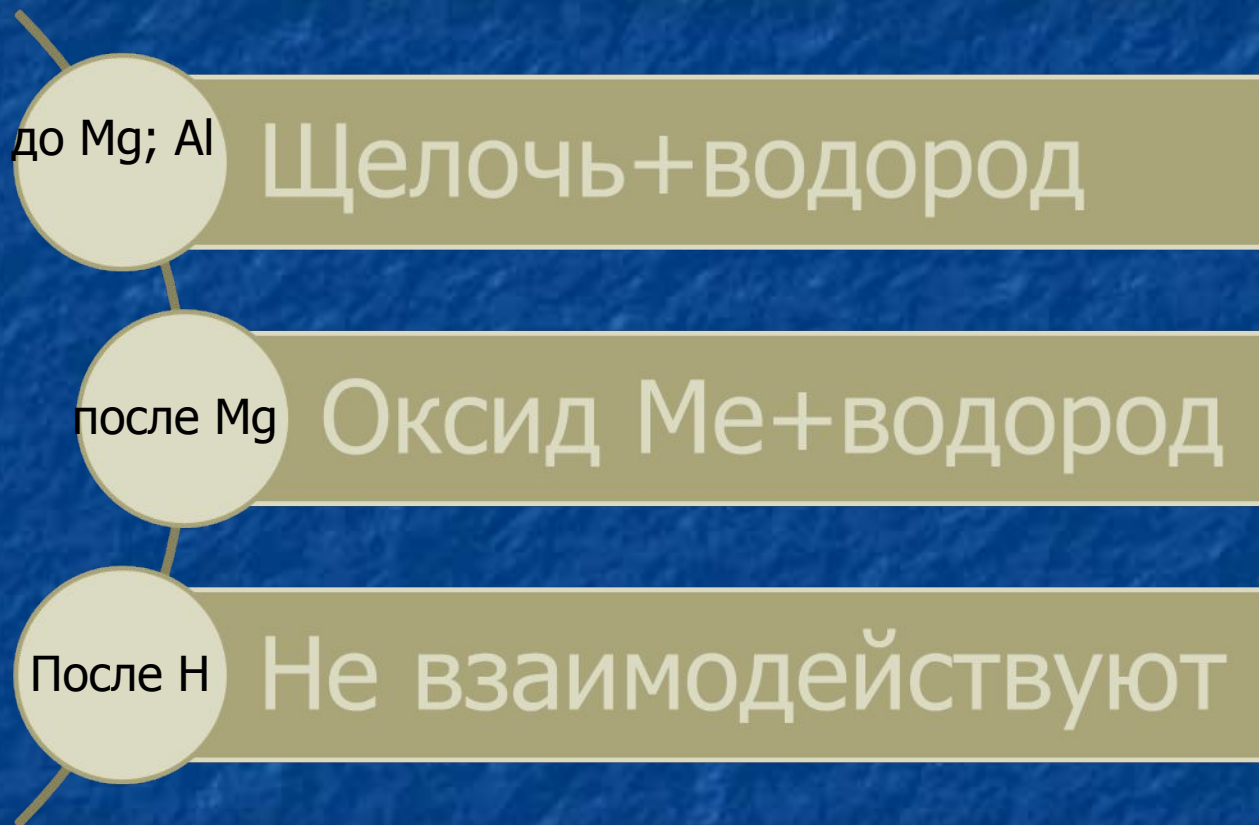
е) с водородом-только металлы 1 и 2 групп периодической системы.



*

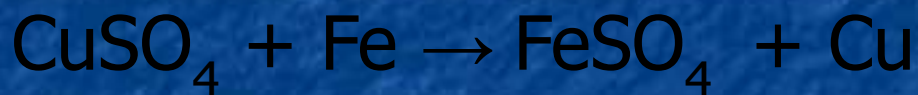
II. Взаимодействие со сложными веществами.

1. Взаимодействие с водой



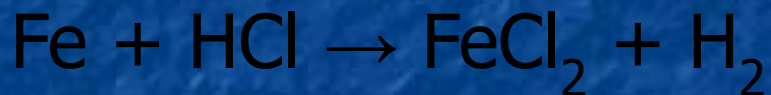
*
II. Взаимодействие со сложными веществами.

2) Взаимодействие с солями



3) Взаимодействие с кислотами

а) Me + кислота = соль + водород
(до H) (кроме серной (конц.)
и азотной (конц. и разб.))



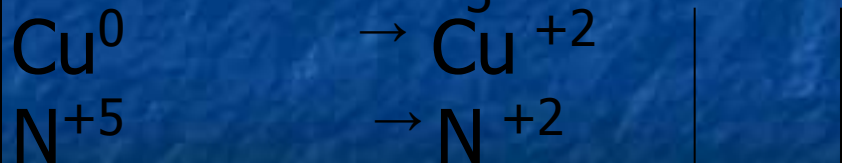
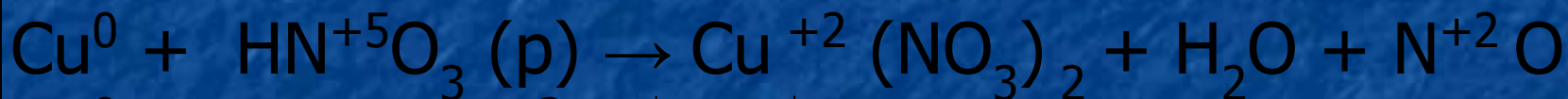
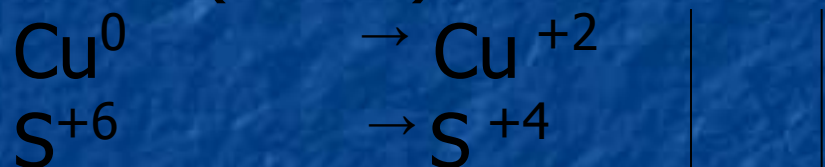
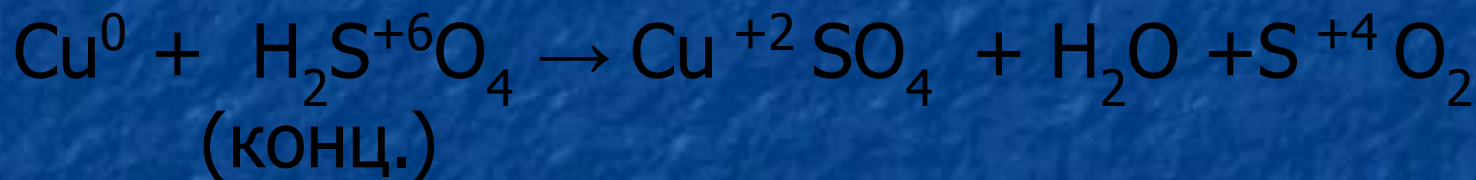
✓

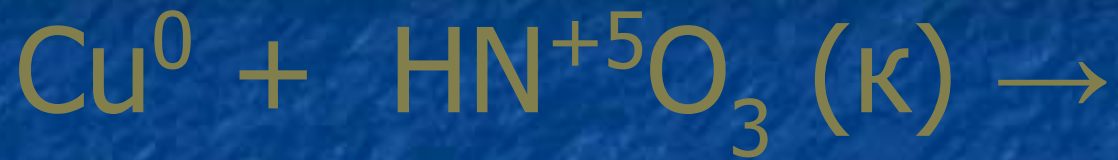
✓

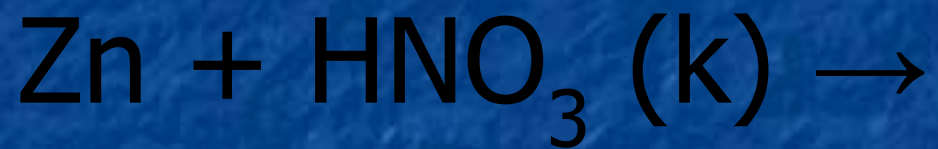
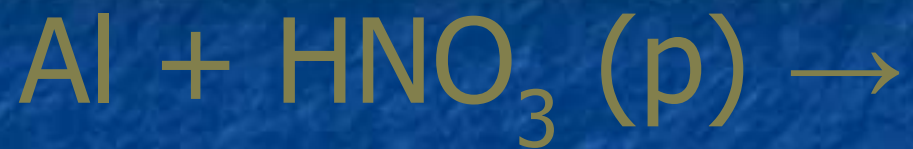


* II. Взаимодействие со сложными веществами.

б) Me + кислота = соль + вода + продукт из табл.







Домашнее задание

§ 8, дописать уравнения реакций и расставить коэффициенты методом электронного баланса:

