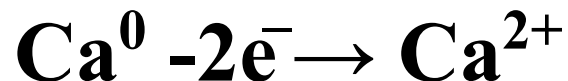
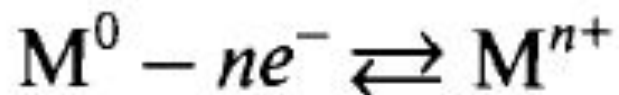


Химические свойства металлов

Металлы - ВОССТАНОВИТЕЛИ



Реакции с простыми веществами - неметаллами

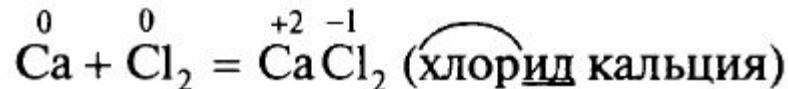
1. + кислород $\rightarrow$ оксиды (щелочные Me – Na, K и др. образуют пероксиды)

а) активные металлы (I гр. и II гр. Ca, Sr, Ba) – без нагревания



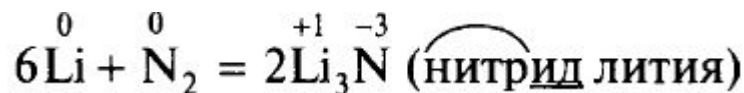
б) менее активные металлы + O₂ – при нагревании (этомедь)

2. + галогены



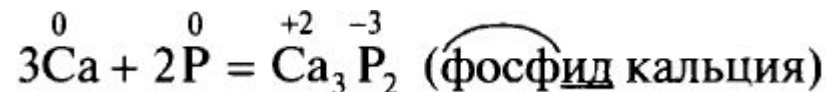
3. + сера

4. + фосфор



5. + азот

6. + водород (активные металлы)

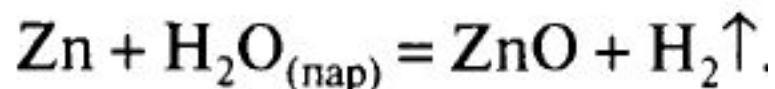


Реакции со сложными веществами

1. $+H_2O$

а) активные металлы (I гр. и II гр. Ca, Sr, Ba) – без нагревания образуется ЩЕЛОЧЬ и $\uparrow H_2$ $2\overset{0}{K} + 2\overset{+1}{H}_2\overset{0}{O} = \overset{0}{H}_2\uparrow + 2KOH$

б) менее активные металлы при t° - образуется оксид и $\uparrow H_2$



стр.40 Что такое
железная окалина?

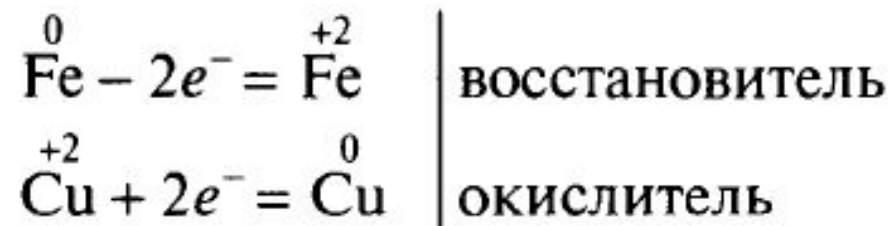
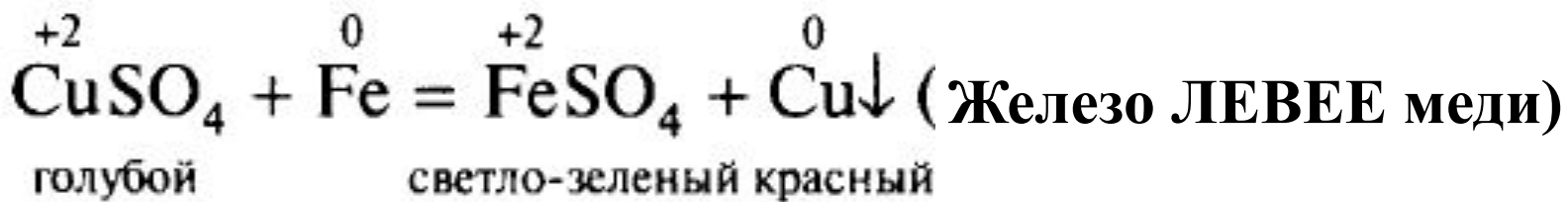
Растворы кислот реагируют с металлами, стоящими в ряду напряжения ДО ... (H),
образуется соль и $H_2\uparrow$

2. + кислоты

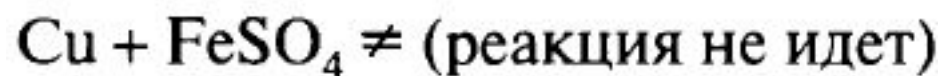
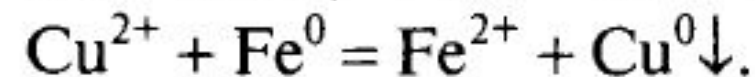
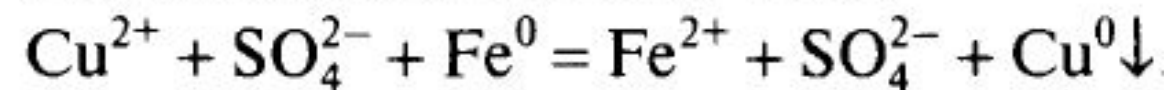
Поправки!!!!

3. + раствор соли – образуется другая соль и металл

Если металл ЛЕВЕЕ в ряду напряжения, он вытеснит из соли металл, который стоит правее (более активный Me^0 отдаст e^- менее активному, у которого их нет) **Поправки!!!!**



Данная реакция в свете ТЭД:



Напишите уравнения ВОЗМОЖНЫХ реакций. Составьте электронный баланс и ионные уравнения.

