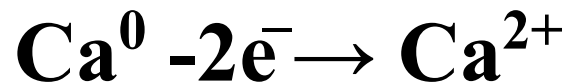
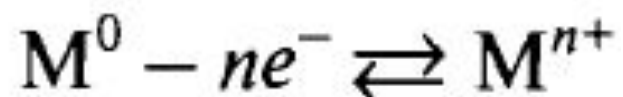


Химические свойства металлов

Металлы - ВОССТАНОВИТЕЛИ



Реакции с простыми веществами - неметаллами

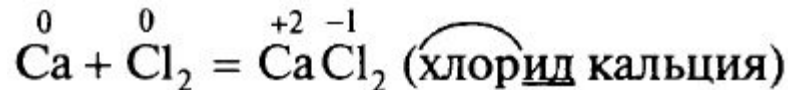
1. + кислород → оксиды (щелочные Me – Na, K и др. образуют пероксиды)

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



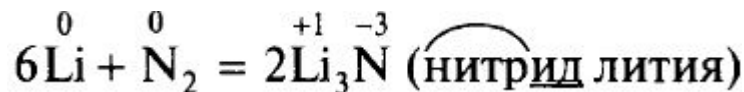
б) менее активные металлы + O₂ – при нагревании (этомедь)

2. + галогены



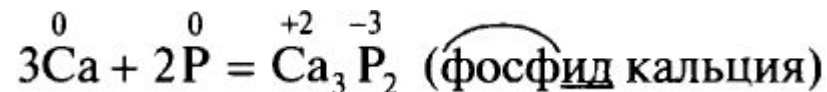
3. + сера

4. + фосфор



5. + азот

6. + водород (активные металлы)

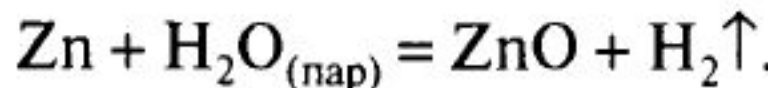


Реакции со сложными веществами

1. +H₂O

а) активные металлы (I гр. и II гр. Ca, Sr, Ba) – без нагревания образуется ЩЕЛОЧЬ и ↑H₂ $2\overset{0}{\text{K}} + 2\overset{+1}{\text{H}}_2\overset{0}{\text{O}} = \overset{0}{\text{H}}_2\uparrow + 2\text{KOH}$

б) менее активные металлы при t° - образуется оксид и ↑H₂



стр.40 Что такое
железная окалина?

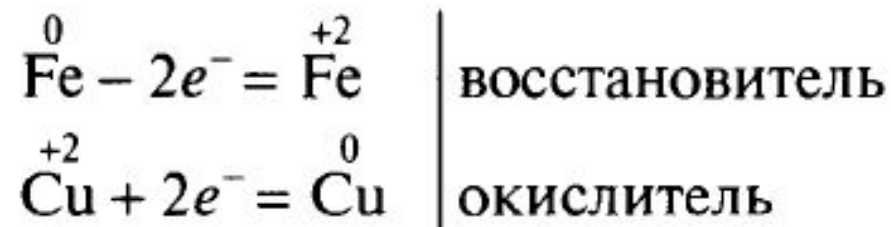
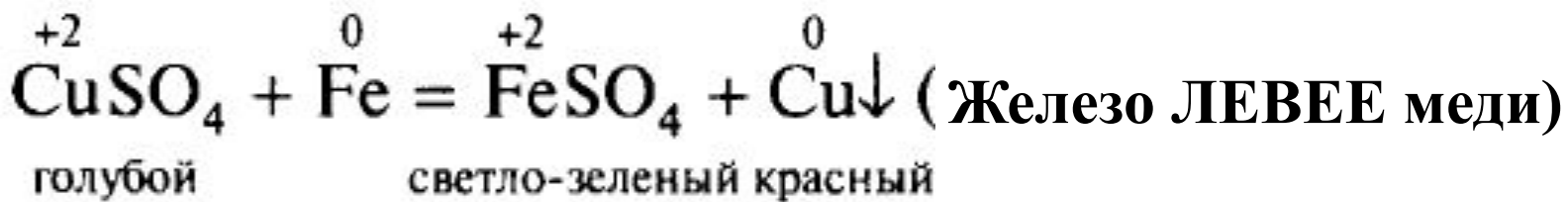
Растворы кислот реагируют с металлами, стоящими в ряду напряжения ДО ...(H), образуется соль и H₂↑

2. + кислоты

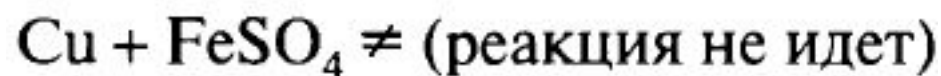
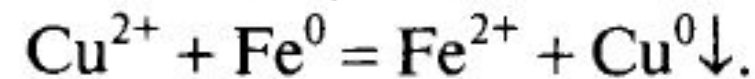
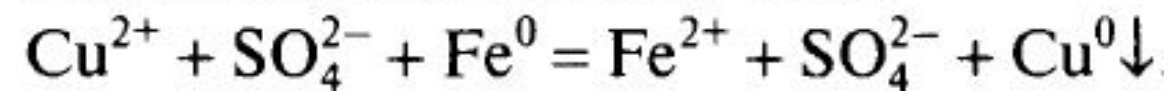
Поправки!!!!

3. + раствор соли – образуется другая соль и металл

Если металл ЛЕВЕЕ в ряду напряжения, он вытеснит из соли металл, который стоит правее (более активный Me⁰ отдаст e⁻ менее активному, у которого их нет) **Поправки!!!!**



Данная реакция в свете ТЭД:



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

