

Химические свойства металлов.

Электрохимический ряд напряжения металлов.



Металлы - восстановители

**Реакции
соединения**

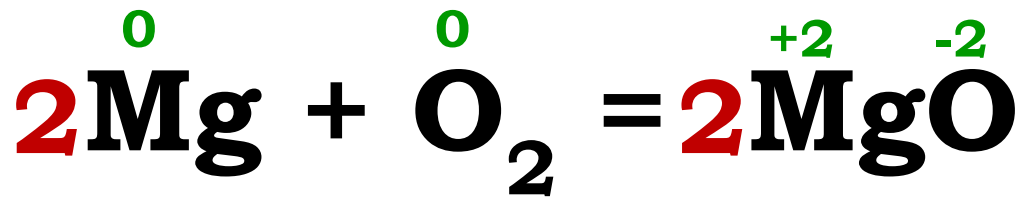
**Реакции
замещения**



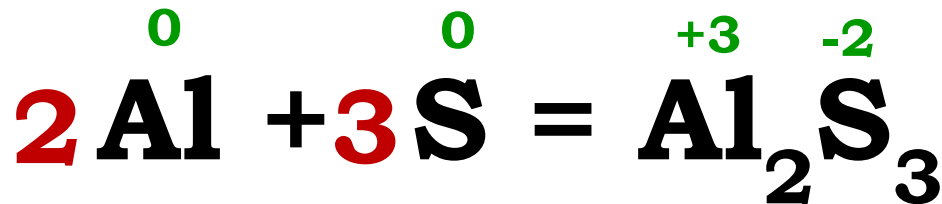
Реакции соединения

*Взаимодействуют с
неметаллами*

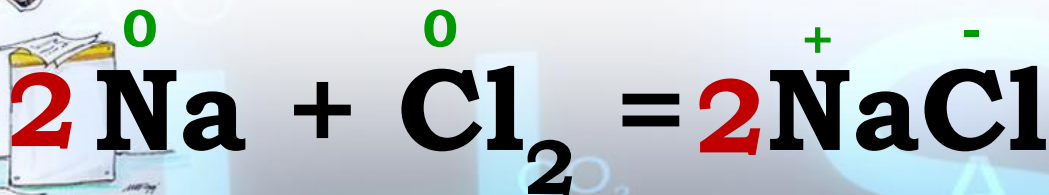
а) с кислородом



б) с серой



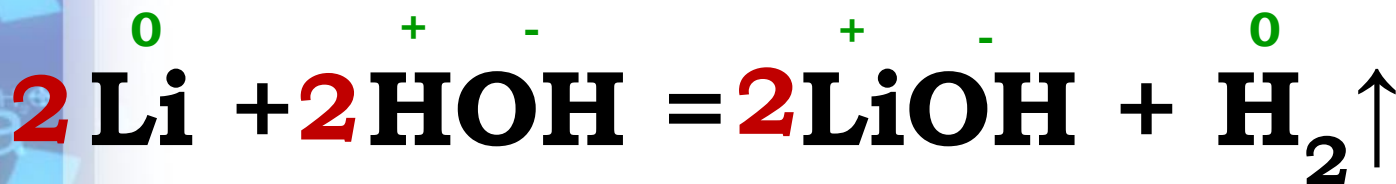
в) с галогенами



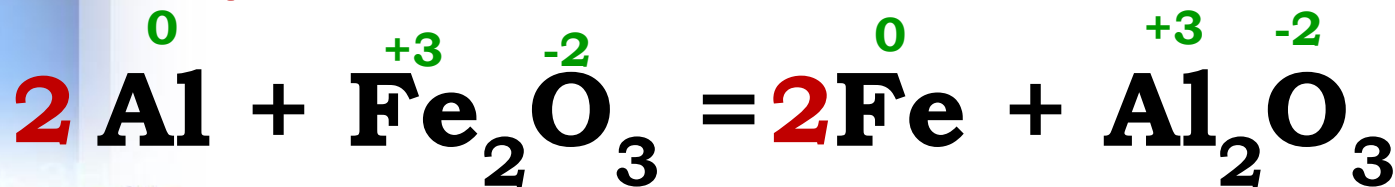
Реакции соединения

Взаимодействуют со сложными веществами

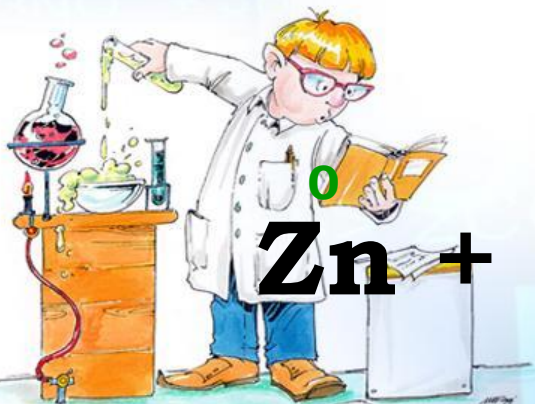
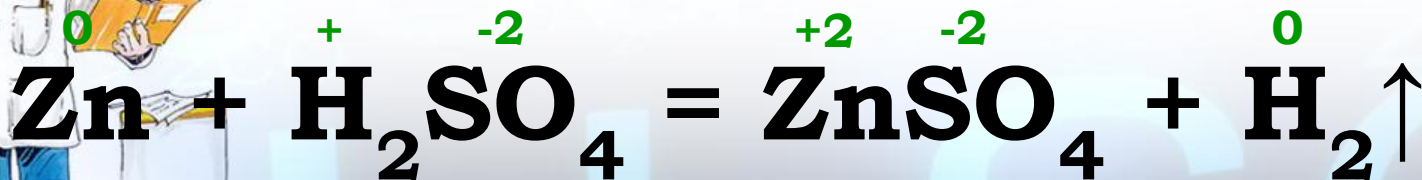
а) с водой



б) с основными оксидами



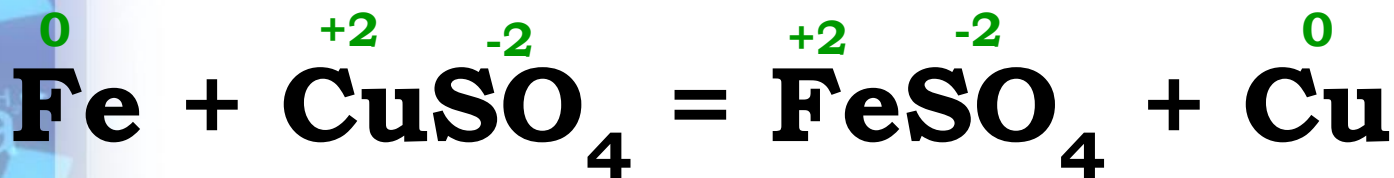
в) с кислотами



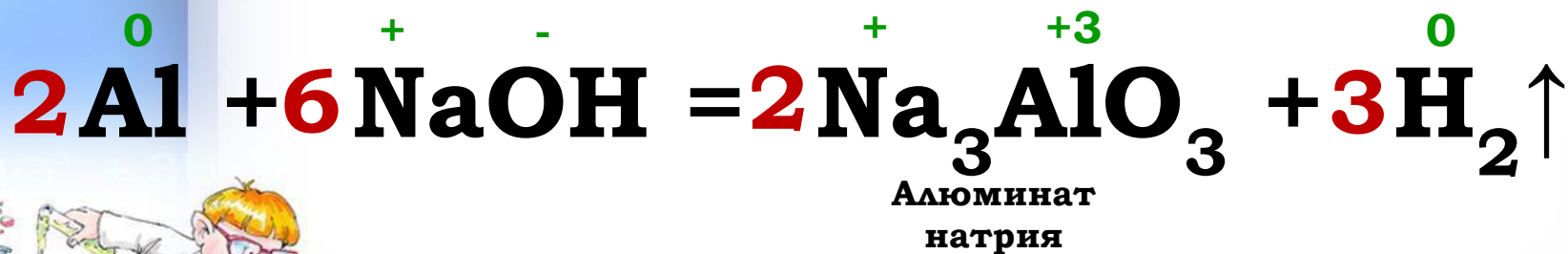
Реакции соединения

Взаимодействуют со сложными веществами

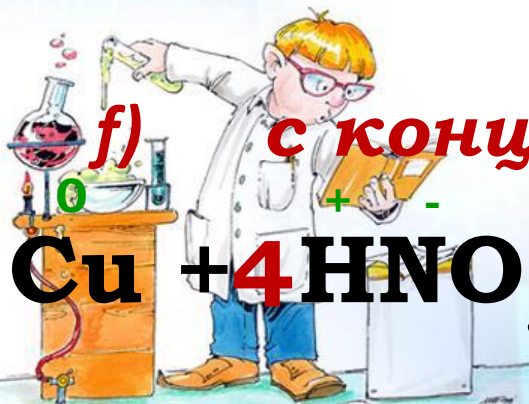
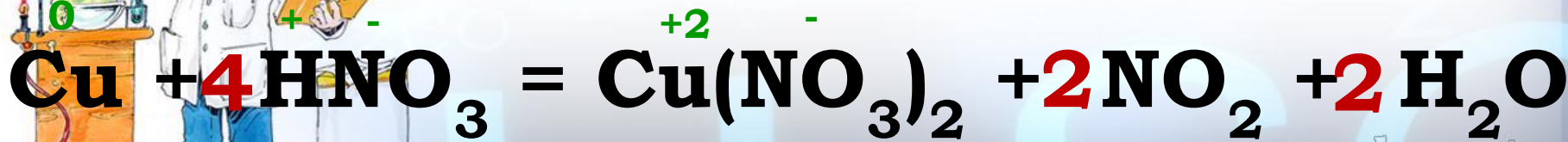
d) с солями



e) с щелочами (амфотерные металлы)



f) с концентрированными кислотами



Н.Н. Бекетов (1827-1911)



**Академик,
основатель
русской школы
физикохимиков.
Предложил и
обосновал
вытеснительный
ряд металлов**



Электрохимический ряд напряжений металлов

Li K Ca Na Mg AL Zn Fe Ni Sn Pb (H₂) Cu Hg Ag Pt Au

Восстановительные свойства металлов

УСИЛИВАЮТСЯ

ОСЛАБЕВАЮТ



Домашнее задание

- § 31 прочитать;
- Рассмотреть и зарисовать в тетрадь таблицу 8 на стр. 102;
- Стр. 103 № 4, 6.

