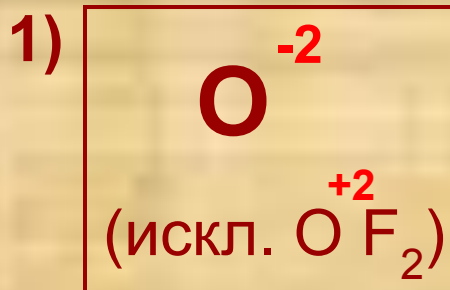


I. Степень окисления (СО) – § 18



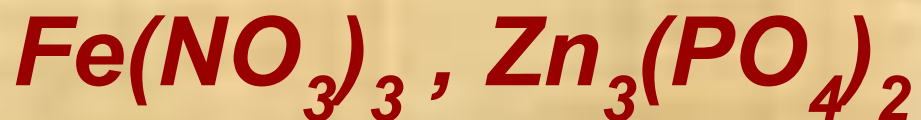
5) В соединении $\text{Hm}_1\text{-Hm}_2$ у Hm с большей ЭО отриц. СО
(отриц. СО = № гр. – 8)

6) У Me I, II, III группы глав. п/группы СО - постоянная

7) Сумма всех СО в соединении = 0

Упр. 1

Определить степени окисления каждого элемента



II. Типы химических реакций - § 30-33

р. разложения



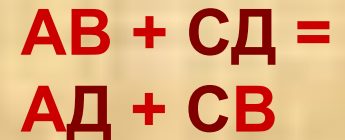
р. соединения



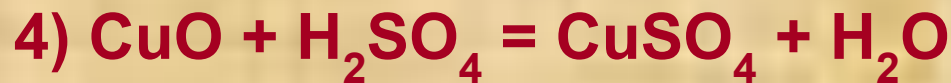
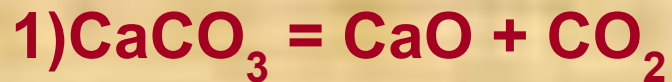
р. замещения



р. обмена



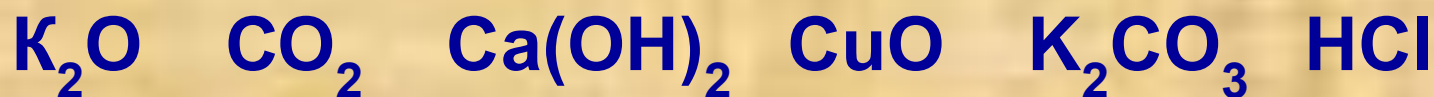
Упр. 2 Определить тип хим. реакции:



III. Классификация неорг. соединений - § 39-42



Упр. 3 Записать отдельно **оксиды**, **основания**, **кислоты**, **соли**. Указать названия веществ.

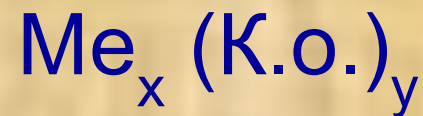
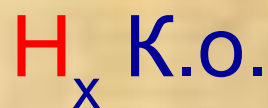


Оксиды

Основания

Кислоты

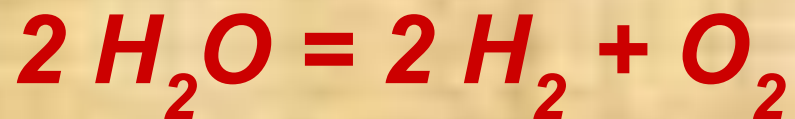
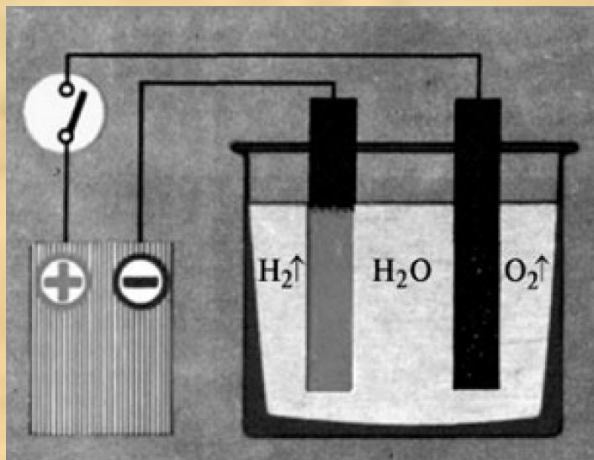
Соли



IV. Физические и химические явления - § 3

Упр. 4 Выписать только химические явления (хим. реакции):

- а) плавление олова;
- б) ржавление железа;
- в) фотосинтез;
- г) образование росы;
- д) гниение листьев;
- е) горение свечи;
- ж) образование инея.



V. Расчёты по химическим уравнениям - § 29

Задача 1.

По уравнению $2 H_2O = 2 H_2 + O_2$ рассчитайте, какая масса кислорода получится при разложении 180 г воды?