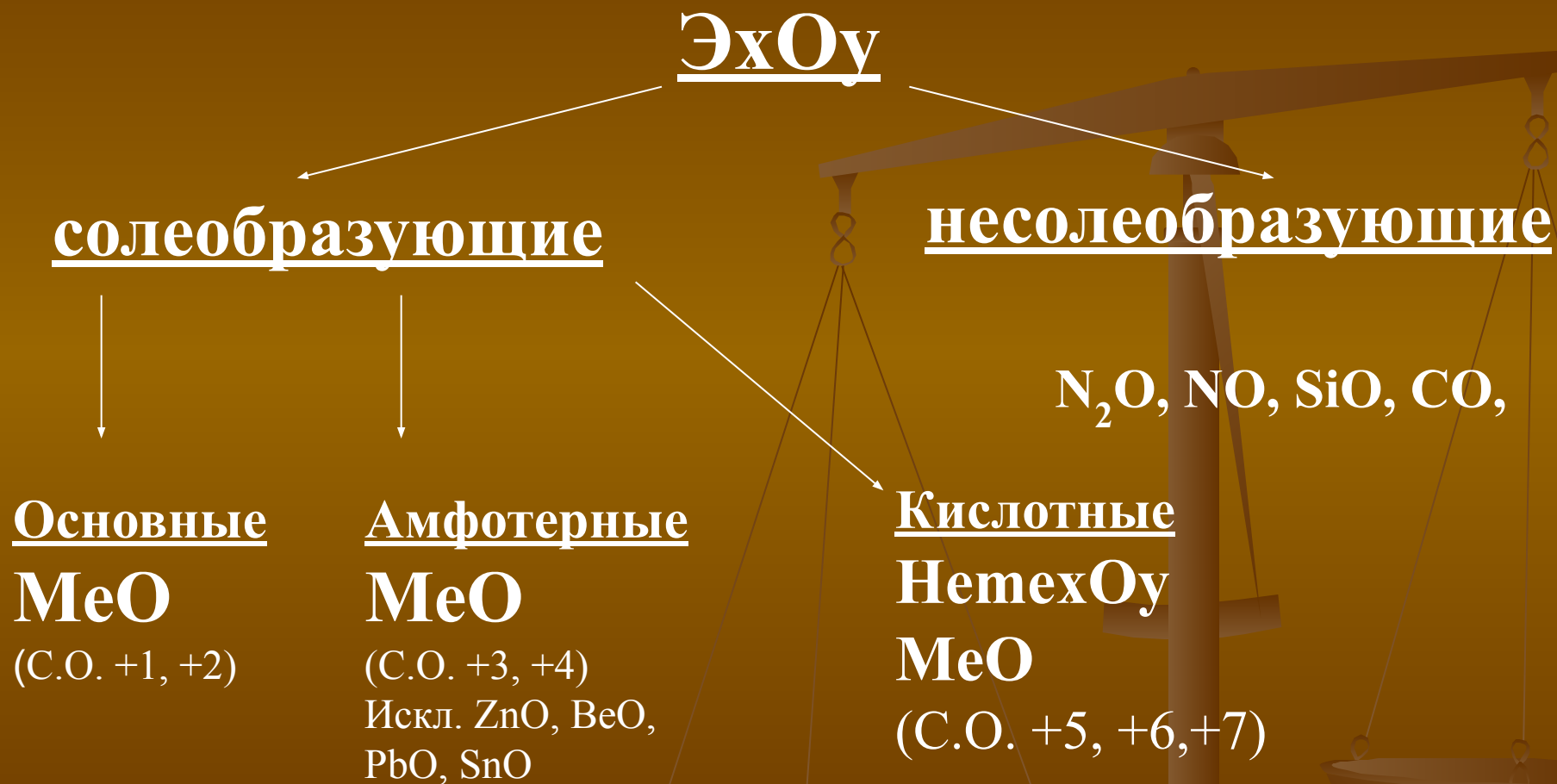


Общая формула

ОКСИДОВ



Классификация оксидов



Физические свойства

основные оксиды,
амфотерные оксиды
твердые вещества,
окрашенные в различные цвета



Оксид хрома (III)



Свинцовый сурик Pb_3O_4



Оксид магния



Оксид меди (II)



Оксид алюминия

Кислотные оксиды

могут быть твердыми, жидкими и газообразными:

P_2O_5 – твердый,

SiO_2 – твердый,

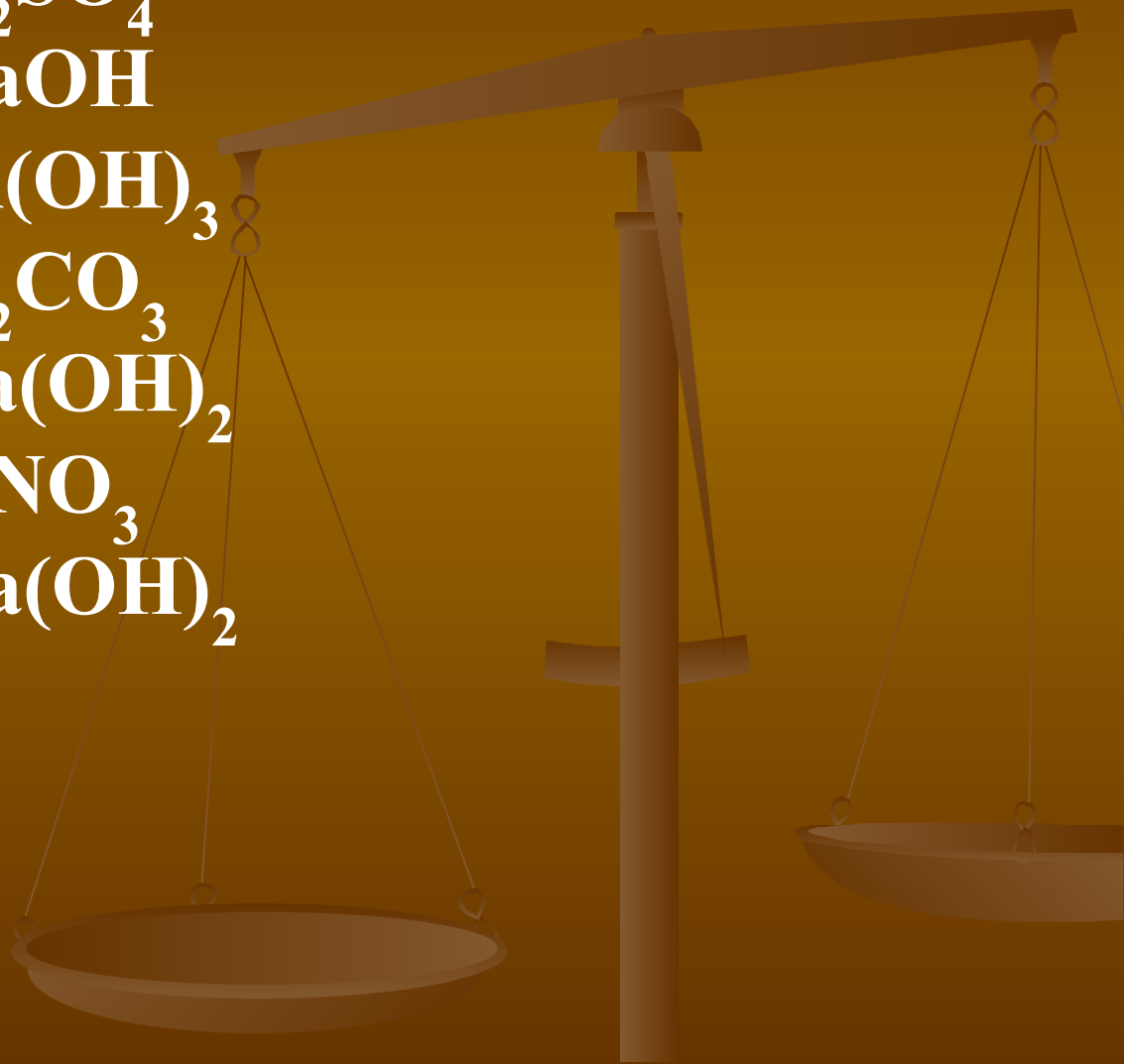
CO_2 – газообразный,

SO_3 – жидкий.



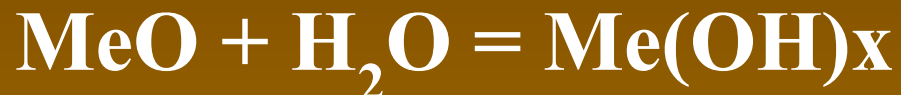
Fe_2O_3 – гематит

Написать формулы оснований и кислот, которые
соответствуют данным оксидам

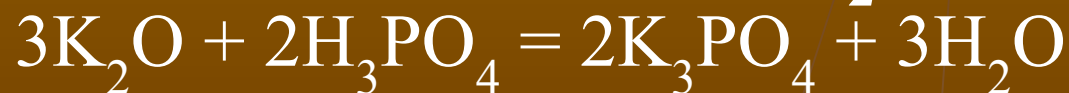
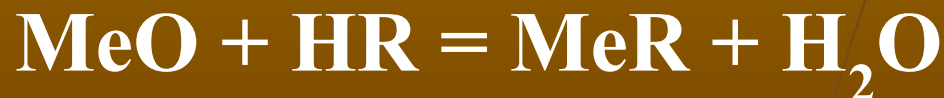


ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ОСНОВНЫХ ОКСИДОВ

1. Основной оксид + Вода = Щёлочь (р. соединения)



2. Основной оксид + Кислота = Соль + H₂O
(р. обмена)

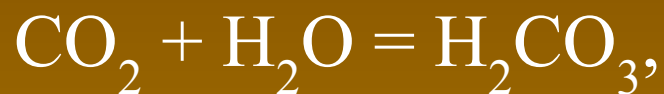


3. Основной оксид + Кислотный оксид = Соль
(р. соединения)



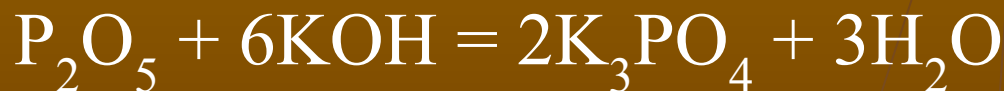
ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА КИСЛОТНЫХ ОКСИДОВ

1. Кислотный оксид + Вода = Кислота (р. соединения)

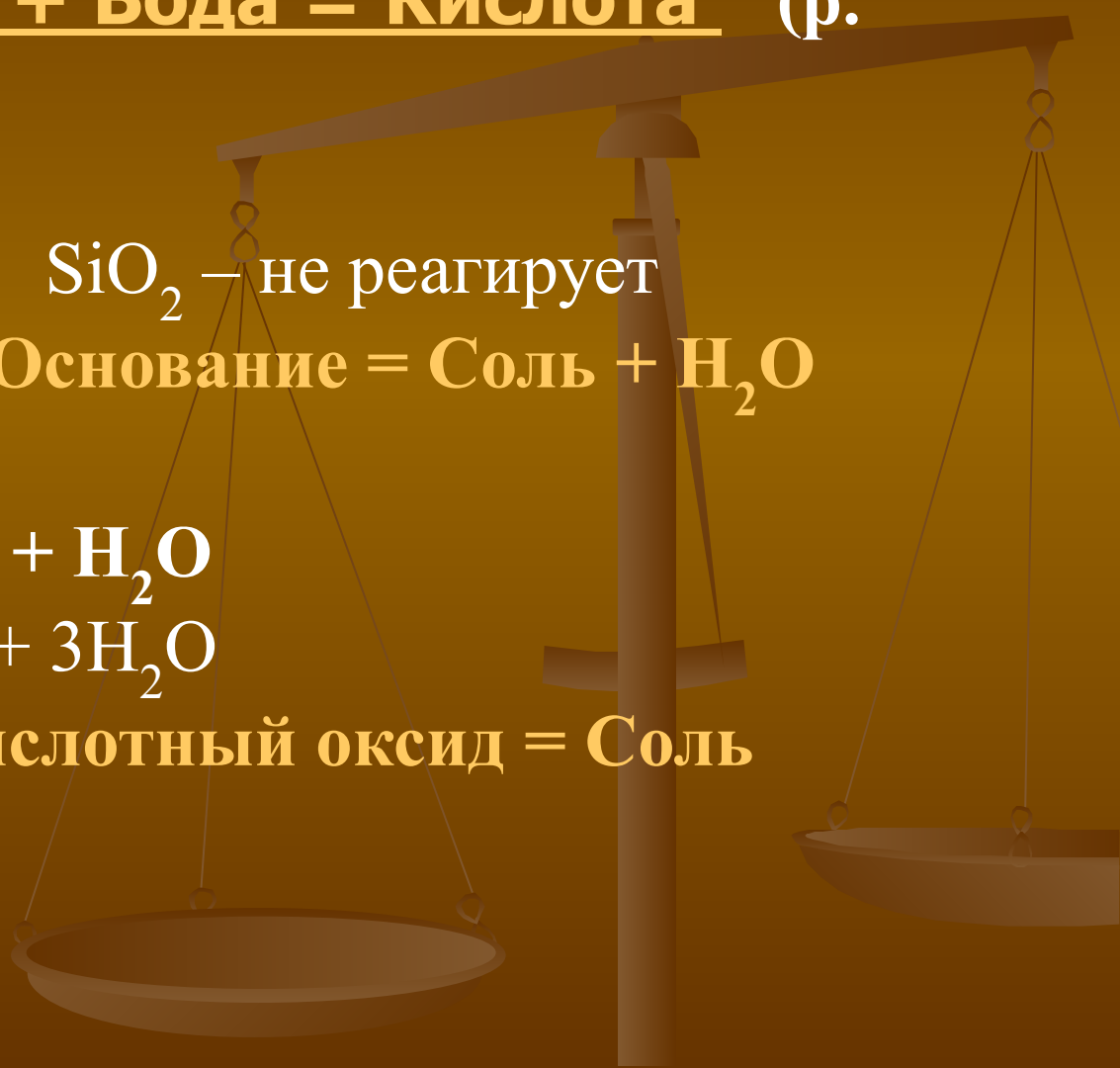


SiO_2 — не реагирует

2. Кислотный оксид + Основание = Соль + H_2O
(р. обмена)



3. Основной оксид + Кислотный оксид = Соль
(р. соединения)



4. Менее летучие вытесняют более летучие из их солей

