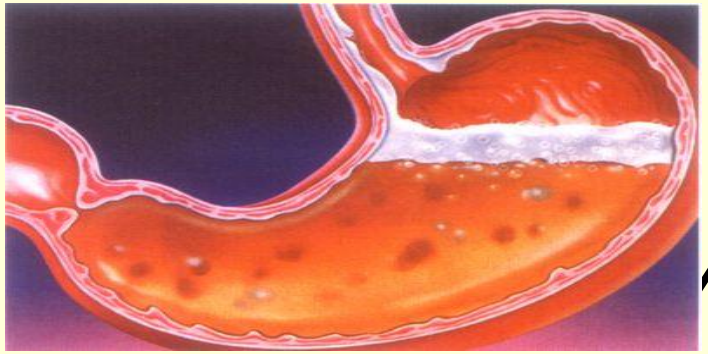
Тема урока:

Кислоты

кислоты

неорганические



Соляная кислота

Серная кислота

органические

Фруктовые кислоты

Муравьиная кислота

Кислоты

-сложные вещества, состоящие из атомов водорода и кислотного остатка

H R

Классификация кислот

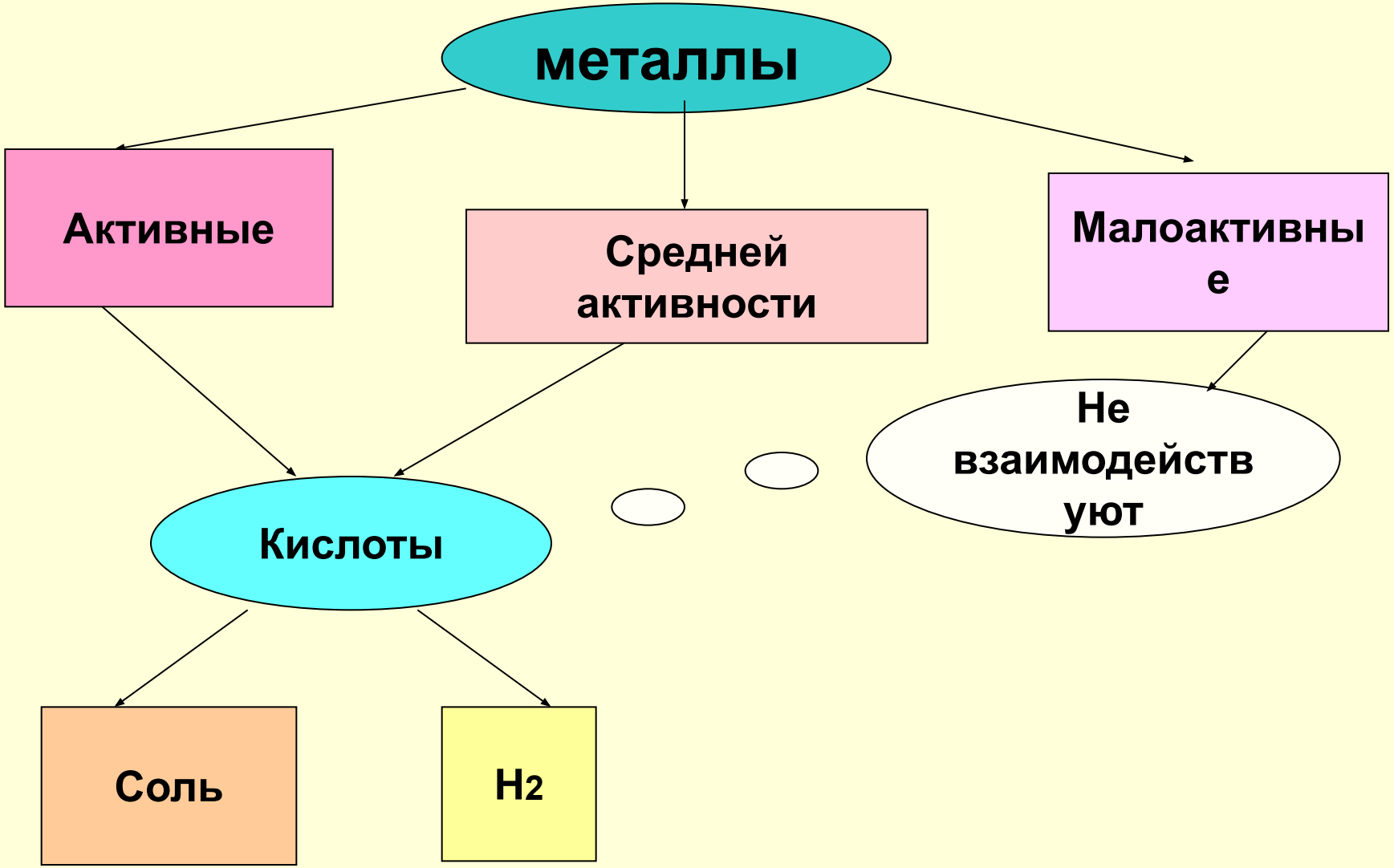
Химические свойства кислот

Действие на индикаторы

лакмус → **красный**

метилоранжевый → **розовый**

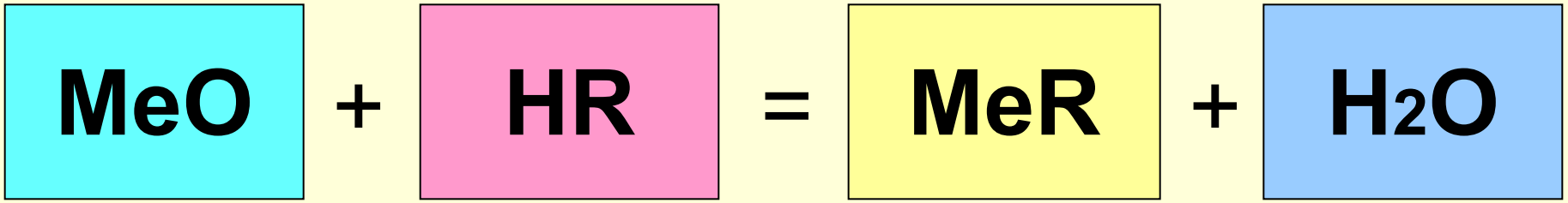
Взаимодействие с металлами



Пример

$$Mg + 2\ HCl = MgCl_2 + H_2$$

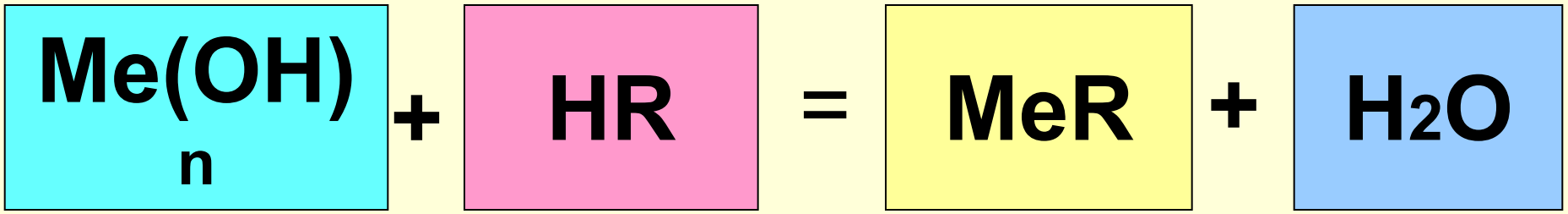
Взаимодействие с основными оксидами



Пример:

$$CaO + 2HCl = CaCl_2 + H_2O$$

Взаимодействие с основаниями



Пример:

$$NaOH + HCl = NaCl + H_2O$$

Взаимодействие с солями

$MeR_1 + HR_2 = MeR_2 + HR_1$

Пример:

$BaCl_2 + H_2SO_4 = BaSO_4 + 2HCL$