

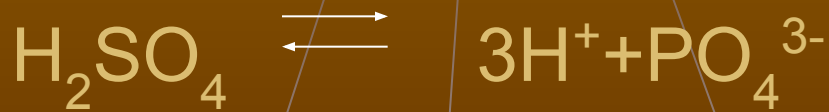
ПРЕЗЕНТАЦИЯ НА ТЕМУ

КИСЛОТЫ



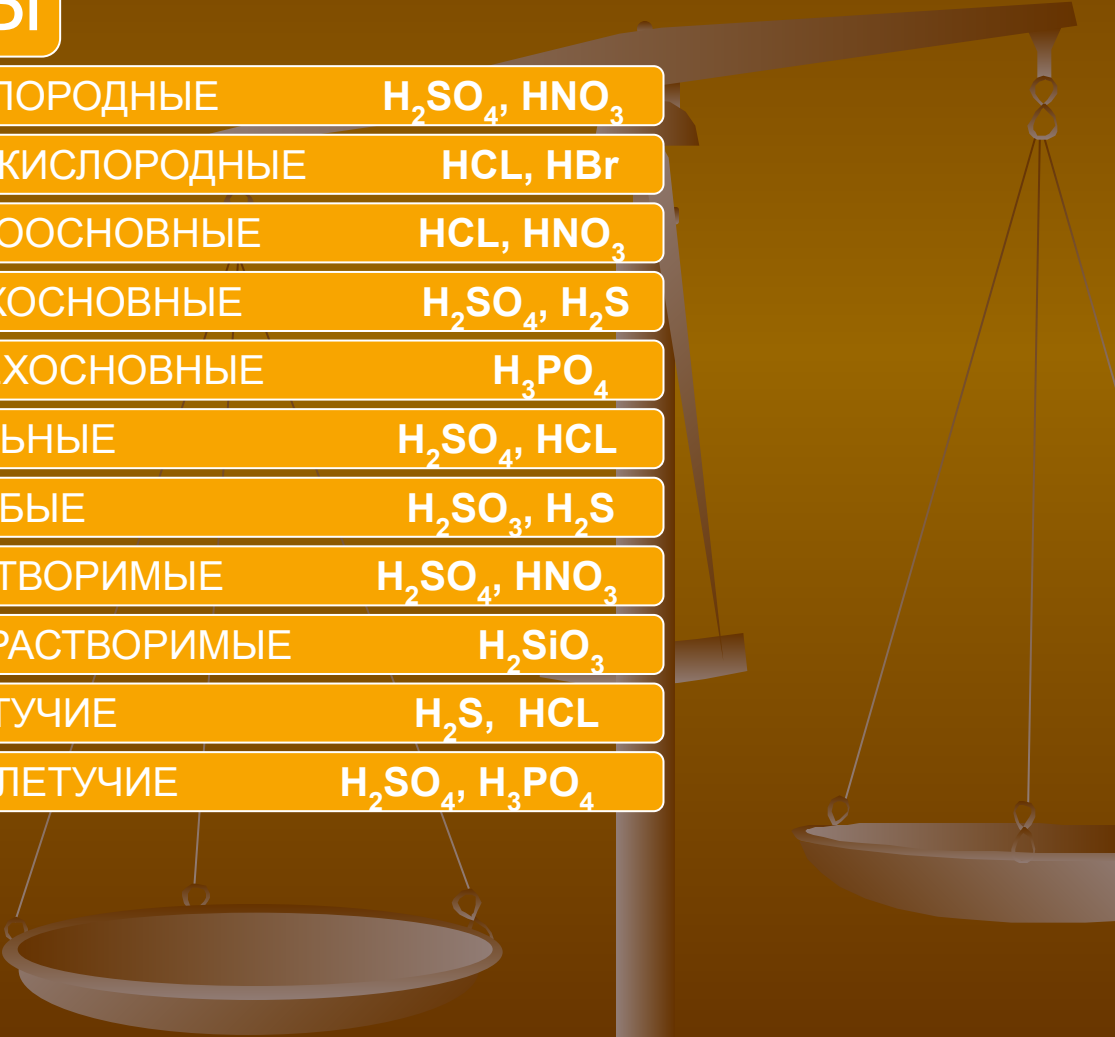
Кислоты-

электролиты, при диссоциации которых образуются катионы водорода и анионы кислотных остатков



Классификация кислот

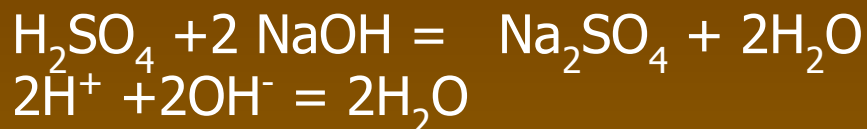
КИСЛОТЫ



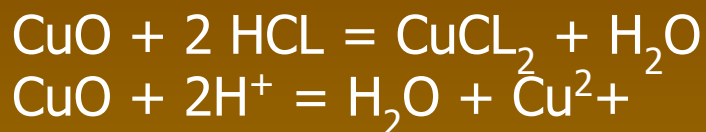
КИСЛОРОДНЫЕ	H_2SO_4 , HNO_3
БЕСКИСЛОРОДНЫЕ	HCl , HBr
ОДНООСНОВНЫЕ	HCl , HNO_3
ДВУХОСНОВНЫЕ	H_2SO_4 , H_2S
ТРЕХОСНОВНЫЕ	H_3PO_4
СИЛЬНЫЕ	H_2SO_4 , HCl
СЛАБЫЕ	H_2SO_3 , H_2S
РАСТВОРИМЫЕ	H_2SO_4 , HNO_3
НЕРАСТВОРИМЫЕ	H_2SiO_3
ЛЕТУЧИЕ	H_2S , HCl
НЕЛЕТУЧИЕ	H_2SO_4 , H_3PO_4

Типичные реакции кислот

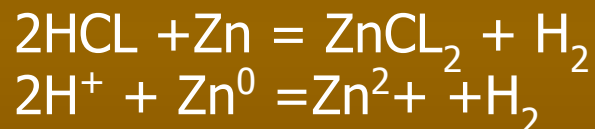
- **Кислота + основание = соль + вода**



- **Кислота + оксид металла = соль + вода**



- **Кислота + металл = водород + соль**

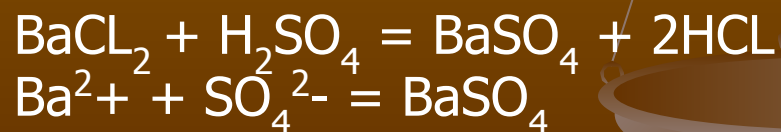


Условия: - в ряду напряжений металл должен стоять до водорода

- в результате реакции должна получиться растворимая соль

- **Кислота + соль = новая кислота + новая соль**

Условия: - в результате реакции должны получиться газ, осадок или вода.



ПРОВЕРЬ СЕБЯ

1. Формула кислоты это:

- а) NaOH в) CuCl_2
б) HCl г) SO_3

2. Лакмус в растворе, полученном при взаимодействии оксида серы (IV) с водой:

- а) синий в) фиолетовый
б) красный г) малиновый

3. С раствором серной кислоты взаимодействует:

- а) оксид магния в) оксид фосфора
б) оксид углерода г) сера

4. Соляная кислота не взаимодействует с металлом:

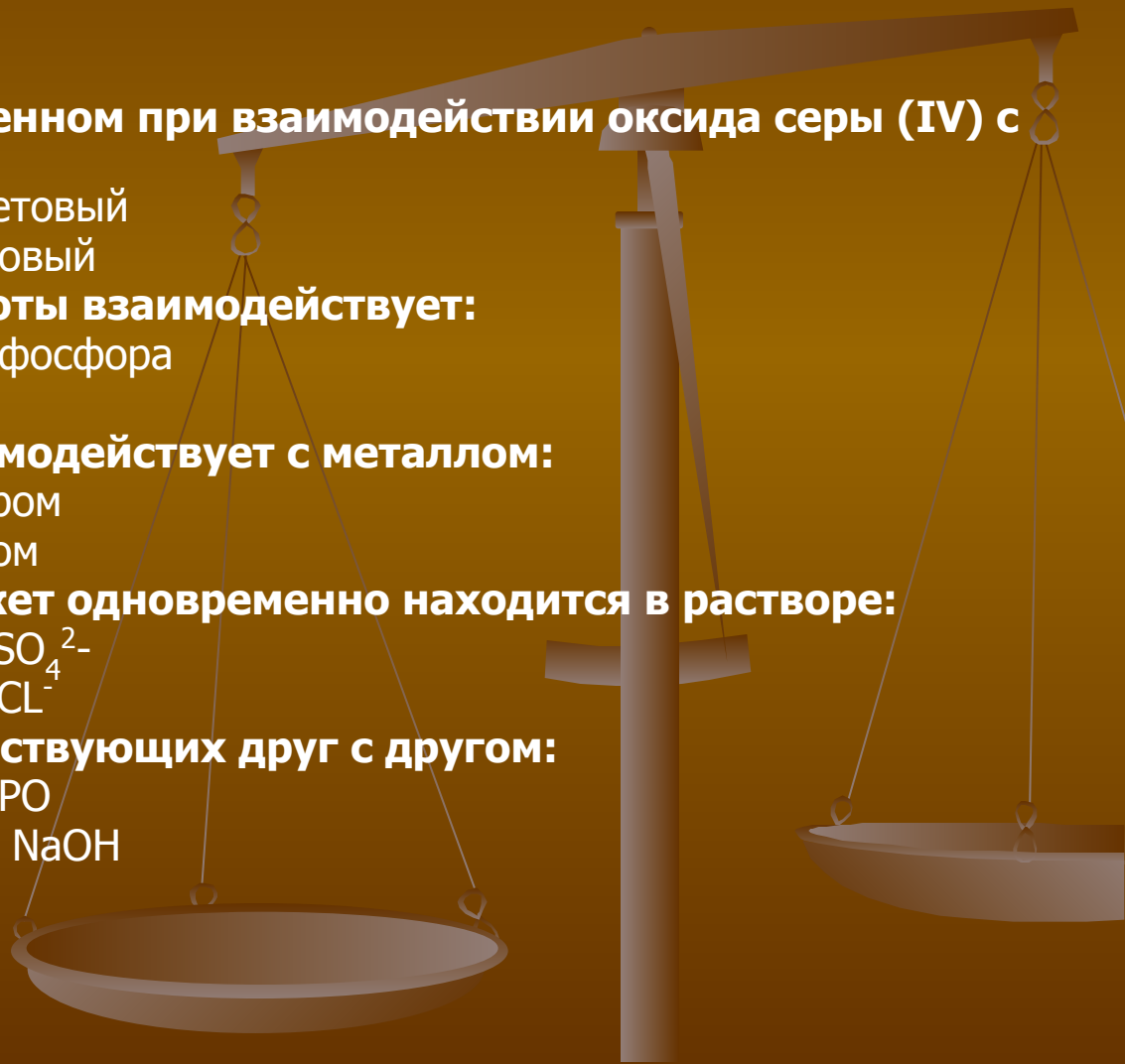
- а) алюминием в) серебром
б) железом г) цинком

5. Пара ионов, которая может одновременно находиться в растворе:

- а) H^+ и SiO_3 в) H^+ и SO_4^{2-}
б) Cu^{2+} и OH^- г) Ag^+ и Cl^-

6. Пара веществ взаимодействующих друг с другом:

- а) H_2SO_4 и SiO_2 в) Cu и H_3PO_4
б) CuO и Na_2O г) HCl и NaOH



ОТВЕТЫ

1. Б
2. Б
3. А
4. В
5. В
6. Г

