

ПРЕЗЕНТАЦИЯ НА ТЕМУ

КИСЛОТЫ



Кислоты-

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



Классификация кислот

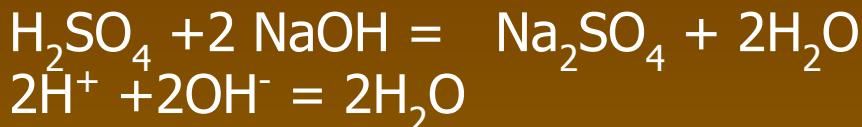
КИСЛОТЫ

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

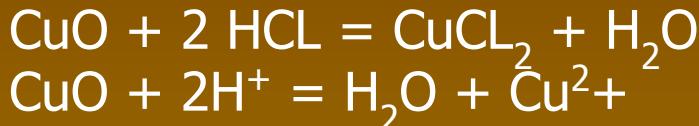


Типичные реакции кислот

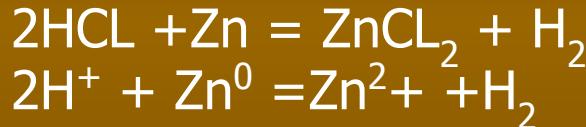
- **Кислота + основание = соль + вода**



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



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

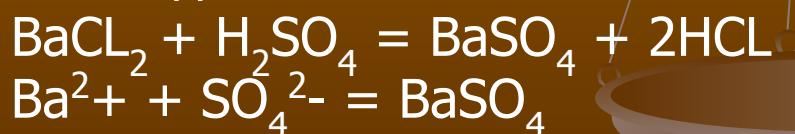


Условия: - в ряду напряжений металл должен стоять до водорода

- 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 находится в растворе:

- | | |
|---------------------------------------|--------------------------------------|
| а) H^+ и SiO_3^{2-} | 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 |
| б) CuO и Na_2O | г) HCl и NaOH |

ОТВЕТЫ

1. Б
2. Б
3. А
4. В
5. В
6. Г

