

Кислотлар

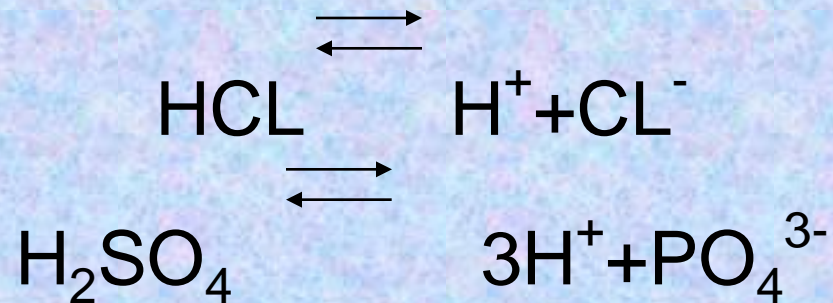
Обобщение



Кислотлар-

бу электролитлар булиб,
диссоциаланганда

водородакатионига и кислота
колдиги анионига ажраладиган
моддалардир



Кислоталар синфлари

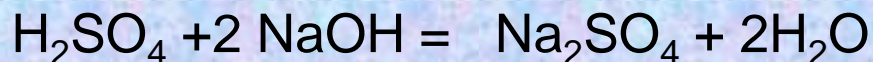
КИСЛОТЛАР

КИСЛОРОДЛИ	H_2SO_4, HNO_3
КИСЛОРОДСИЗ	HCl, HBr
БИР АСОСЛИ	HCl, HNO_3
ИККИ АСОСЛИ	H_2SO_4, H_2S
КУП АСОСЛИ	H_3PO_4
КУЧЛИ	H_2SO_4, HCl
КУЧСИЗ	H_2SO_3, H_2S
ЭРУВЧАН	H_2SO_4, HNO_3
ЭРИМАЙДИГАН	H_2SiO_3
УЧУВЧАН	H_2S, HCl
УЧМАЙДИГАН	H_2SO_4, H_3PO_4

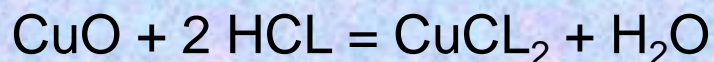
Кислоталарни кимёвий

хоссалари

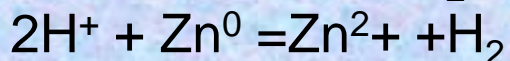
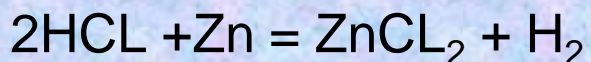
- **Кислота + основание = соль + вода**



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



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

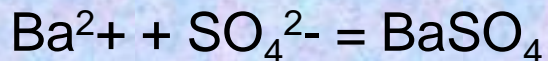
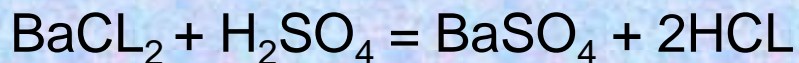


Условия: - в ряду напряжений металл должен стоять до водорода

- в результате реакции должна получиться растворимая соль

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

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



УЗИНГНИ СИНАБ КУР

1. Кислота формуласини курсатинг:

- а) NaOH в) CuCl₂
б) HCl г) SO₃

2. Унверсал Лакмус когози олтингугурт (IV) оксиди ва сув реакцияси махсулотига тушганда кандай рангга киради:

- а) кук в) бинафша
б) кизил г) малина рангли

3. Сульфат кислот билан кайси модда реакцияга киришиди:

- а) магний оксиди в) фосфор оксиди
б) углерод оксиди г) олтингугурт

4. Кайси метал билан хлорид кислота реакцияга киришмайди:

- а) алюминий в) кумуш
б) темир г) рух

5. Куйидаги кайси ионлар эритмада биргаликда булиши мумкин:

- а) H⁺ и SiO₃ в) H⁺ и SO₄²⁻
б) Cu²⁺ и OH⁻ г) Ag⁺ и Cl⁻

6. Узаро реакцияга киришадиган моддалар жуфтани аникланг:

- а) H₂SO₄ и SiO₂ в) Cu и H₃PO₄
б) CuO и Na₂O г) HCl и NaOH

ОТВЕТЫ

1. Б

2. Б

3. А

4. В

5. В

6. Г