**РЕЗИМЕ НА НАЧИНИТЕ ЗА ДОБИВАЊЕ НА СОЛИ**

**Методи за добивање на соли:**

1. **Добивање сол од хидроксид (база) и киселина (неутрализација)**

**база + киселина = сол + вода**

NaOH + HCl = NaCl + H2O

1. **Добивање сол со директна синтеза на метал и неметал**

**метал + неметал = сол**

Fe + S = FeS

2Na + Cl2 = 2NaCl

1. **Добивање сол од метал и киселина**

**метал + киселина =сол + вода**

Fe + 2HCl = FeCl2 + H2

1. **Добивање сол од метал и сол**

**(реакции на замена)**

**метал + сол = метал + сол**

Zn + CuSO4 = Cu + ZnSO4

Cu + ZnSO4 = нема реакција

1. **Добивање сол од метален оксид и киселина**

**метален оксид + киселина =сол + вода**

PbO + 2HCl = PbCl2 + H2O

CuO + H2SO4 = CuSO4 + H2O

1. **Добивање сол од сол и киселина**

**сол(1) + киселина(1) = сол(2) + киселина(2)**

Pb(NO3)2 + 2HCl = PbCl2 + HNO3

1. **Реакција помеѓу сол и база**

**сол(1) + база(1) = сол(2) + база(2)**

CuSO4 + 2NaOH = Na2SO4 + Cu(OH)2

1. **Реакции помеѓу две соли**

**(реакции на двојна замена)**

**сол(1) + сол(2) = сол(3) + сол(4)**

CaCl2 + MgSO4 = CaSO4 + MgCl2

1. **Реакција помеѓу базен и киселински оксид**

**базен оксид + киселински оксид = сол**

MgO + SO2 = MgSO3

1. **Реакција помеѓу киселински оксид и база**

**киселински оксид + база = сол + вода**

CO2 + Ca(OH)2 = CaCO3 + H2O

За дома:

На стр.101 во учебникот

Ова домашна задача да се прати до вторник:28.04.2020

Дата:24.04.2020