

ANORGAANILISTE ÜHENDITE PÕHIKLASSID JA NENDE KEEMILISED OMADUSED

OKSIIDID

Kõige levinuim ühendiklass Maal

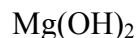
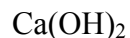
Koosnevad kahest elemendist, millest üks on hapnik



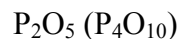
Aluselised oksiidid



ALUSED $Met^x(OH)_x$



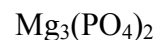
Happelised oksiidid



HAPPED $H_xHappeanioon$



SOOLAD + H_2O $Met_xHappeanioon_y$

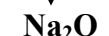


SOOLADE SAAMINE

Metall



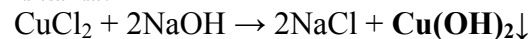
Mittemetall



TEISI VÕIMALUSI SOOLADE SAAMISEKS

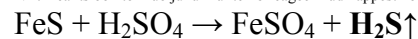
- 1) sool + alus $\rightarrow$ uus sool + uus alus

NB! Reaktsioon toimub juhul kui mõlemad lähteained on vees lahustuvad ja vähemalt üks saadustest on vees lahustumatu!



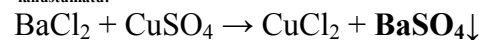
- 2) sool + hape $\rightarrow$ sool + hape

NB! Reaktsioon toimub juhul kui tekib reageerinud hapest nõrgem hape või sade.



- 3) sool + sool $\rightarrow$ uus sool + uus sool

NB! Reaktsioon toimub juhul kui mõlemad lähteained on vees lahustuvad ja vähemalt üks saadustest on vees lahustumatu!



- 4) metall + sool $\rightarrow$ uus sool + uus metall

NB! Reageeriv metall peab olema aktiivsem kui soola koostises olev metall (pingerida). Erand: IA ja IIA rühm alates kaltsiumist reageerivad veega ja ei tõrju soolast metalli välja.

