**Anorgaaniliste ainete põhiklassid**

1. Oksiidid Na2O naatriumoksiid

 Al2O3 alumiiniumoksiid

Oksiidid on ained, mis koosnevad 2-st elemendist, millest 1 on hapnik (O).

Oksiidid ei ole elektrolüüdid, sest lahuses oksiid reageerib veega ja muutub kas happeks või aluseks.

1. Alused ehk hüdroksiidid

NaOH naatriumhüdroksiid

Fe(OH)2 raud (II)hüdroksiid

Alused on ained, mis koosnevad metalliioonidest ja OH-ioonidest.

Alused on elektrolüüdid: nad annavad lahusesse metalliioone ja OH ioone.

1. Happed:

HCl, H2SO4 jm, vt hapete tabel

Koosnevad H+ ioonidest ja happeanioonidest

Happed on elektrolüüdid. Nad annavad lahusesse vesinikioone ja happeanioone.

1. Soolad

Naatriumkloriid Na+Cl-

 Kaaliumsulfaat K+2 SO42-

Raud(III)kloriid Fe3+Cl-3

Soolad on ained, mis koosnevad metalliioonidest ja happeanioonidest.

Soolad on elektrolüüdid. Nad annavad lahusesse metalliioone ja happeanioone.