**Kodutöö nr. 2**

Vt õppematerjali: **Metallide keemilised omadused 2** ja vasta järgmistele küsimustele.

Kasuta **perioodilisustabelit ja metallide pingerida,** see asub lahustuvuse tabeli juures.

1. **Milliste metallide reageerimisel veega tekivad hüdroksiidid ( leelised)?**

**Põhjenda**

Tseesium alumiinium liitium raud tina naatrium kaltsium nikkel

1. **Milliste metallide reageerimisel veega tekivad oksiidid? Põhjenda valikut**

Raud plii liitium baarium plaatina elavhõbe kroom

1. **Millised metallid ei reageeri veega üldse? Põhjenda valikut**

Raud nikkel plii tsink kaltsium naatrium strontsium kuld

1. **Millised neist ainetest on happed? Põhjenda valikut**

KNO3 H2SO4 KCl HCl HNO3 NaOH H2O HBr

1. **Millised neist ainetest on hüdroksiidid? Põhjenda valikut**

KNO3 KOH KCl K2O NaOH CaCl2 Ca(OH)2