



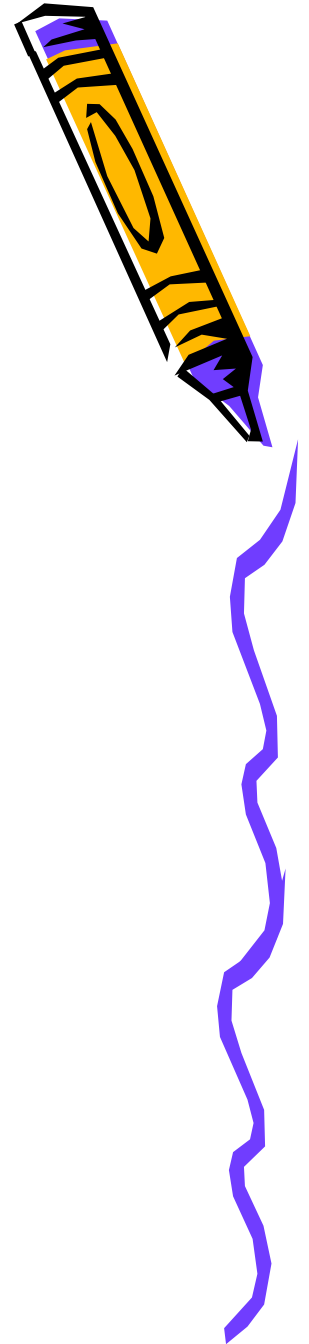
Alused

Keemia
8 klass
Laeva Põhikool



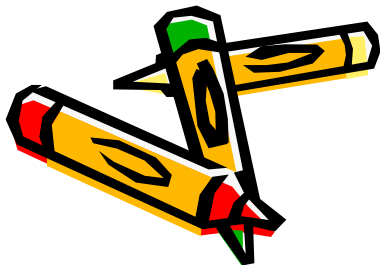
Õppematerjal:

Õpikust lk. 56-61

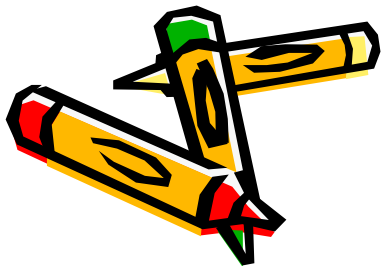
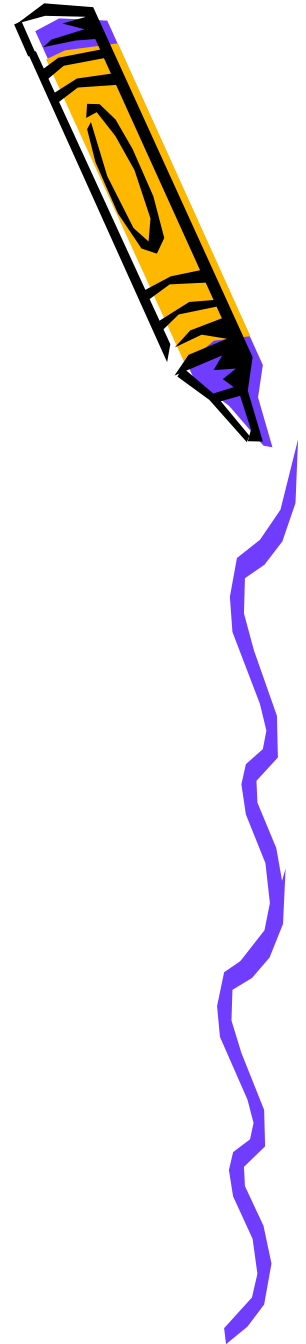


Tunni eesmärgid:

- 1) Uurime aluste erinevaid omadusi
- 2) Vaatleme, millest koosnevad alused
- 3) Uurime, kuidas on võimalik aluseid kindlaks teha
- 4) Vaatleme ohutusnõudeid aluste kasutamisel
- 5) Uurime tuntumate aluste omadusi



Mida mõistad Sina aluse
all?



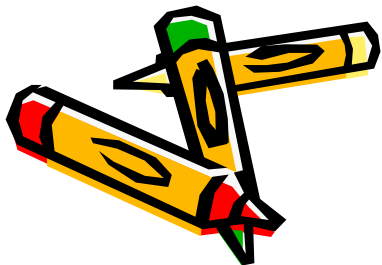
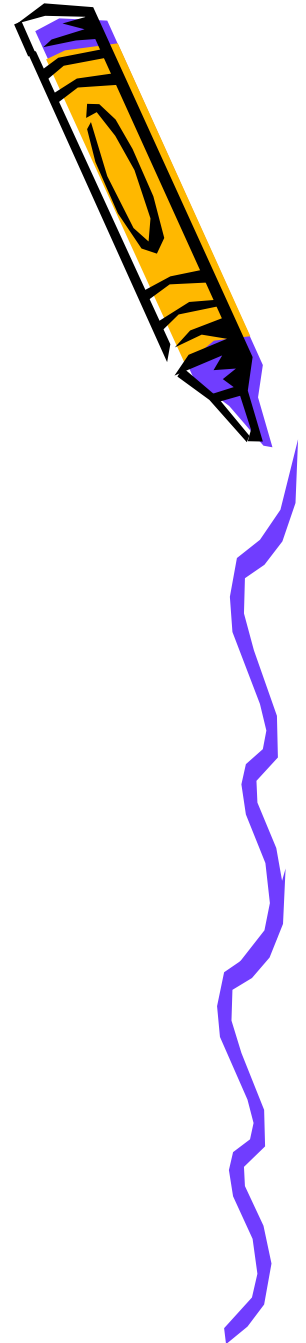
Alused

- * Alus - aine, mis annab lahusesse hüdroksiidioone
- * Alustele iseloomulikud omadused on tingitud hüdroksiidioonide olemasolust

Nimetuste andmine:

metalli katiooni nimi+ hüdroksiid

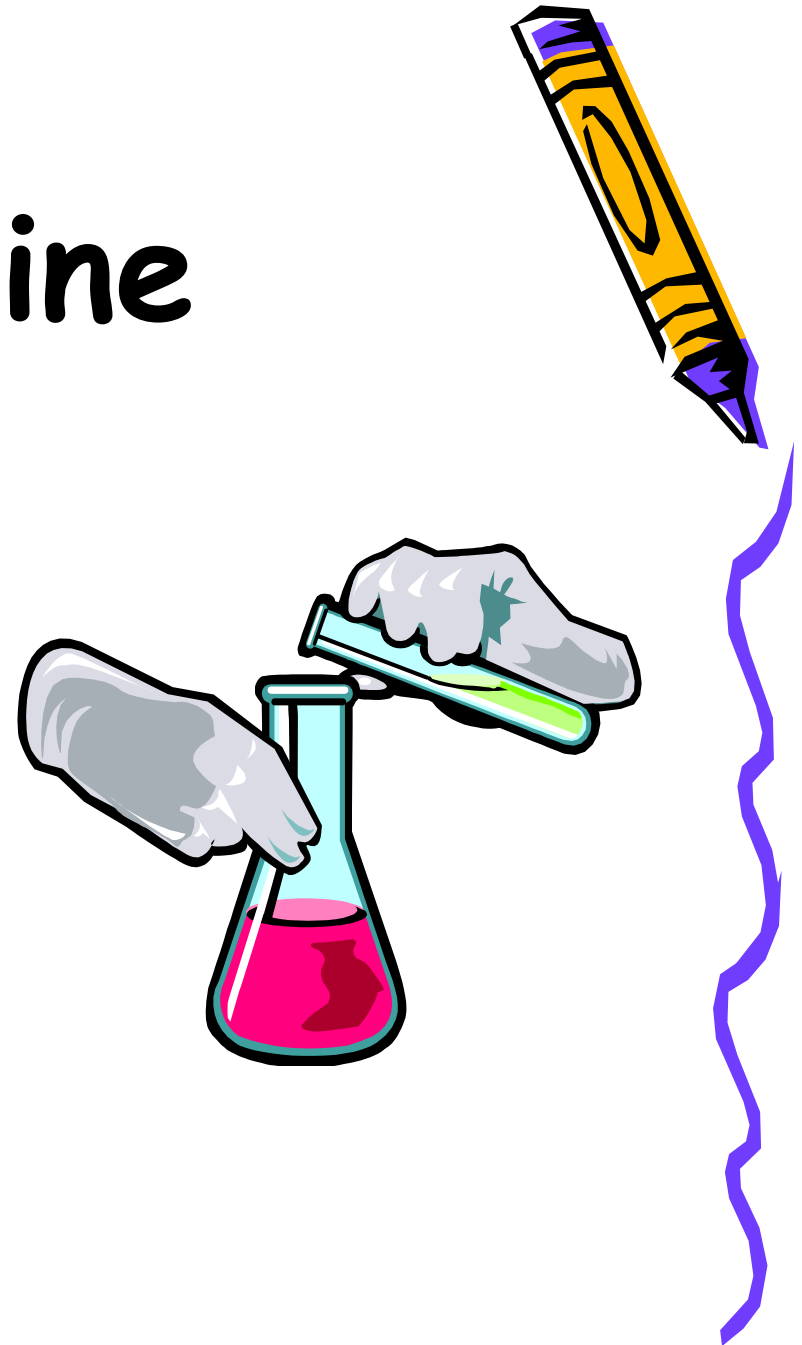
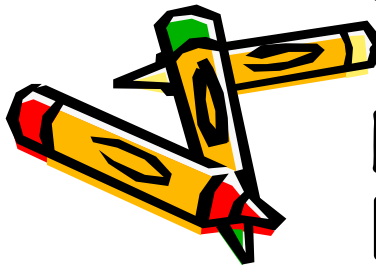
KOH - kaaliumhüdroksiid



Kindlaksteegemine

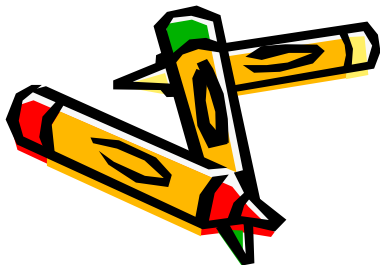
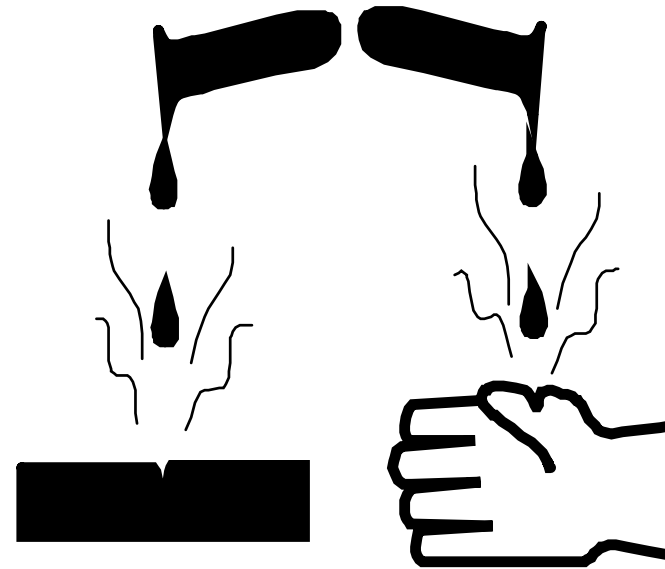
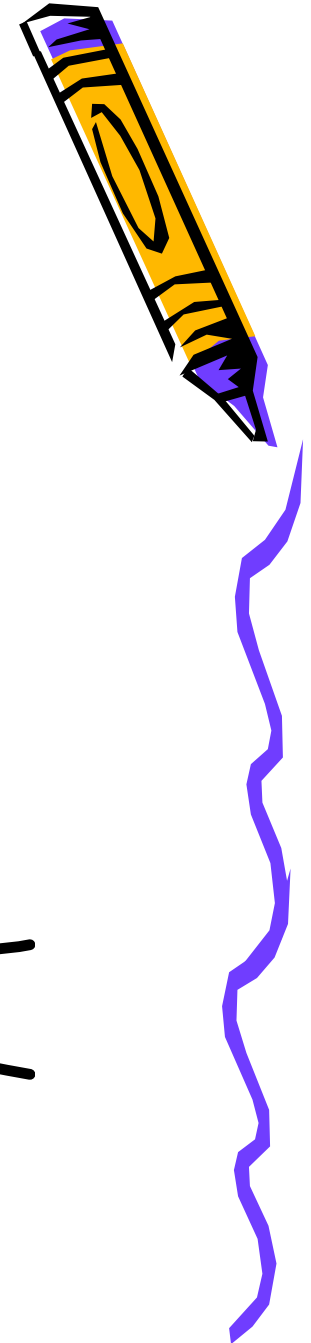
- Universaalindikaator - **lilla**
- Metüüloranž - **värvitu**
- Lakmus - **lilla**
- FF- **roosa**

Indikaator -aine,
mis muudab
värvust lahusele
happe või aluse
lisamisel



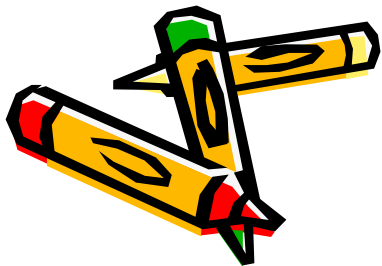
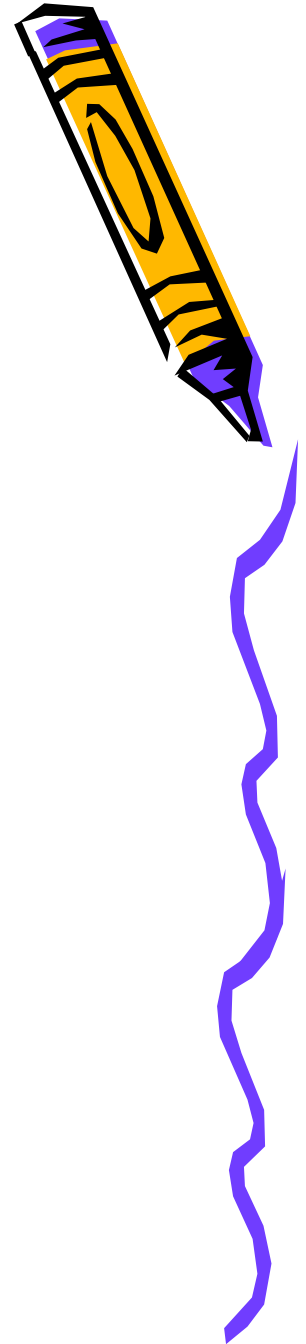
Ohutusnõuded aluste kasutamisel

- Söövitava toimega
- Vältida sattumist kätele, riietele, töölauale
- Kahjustatud koht üle loputada lahjendatud äädikhappega



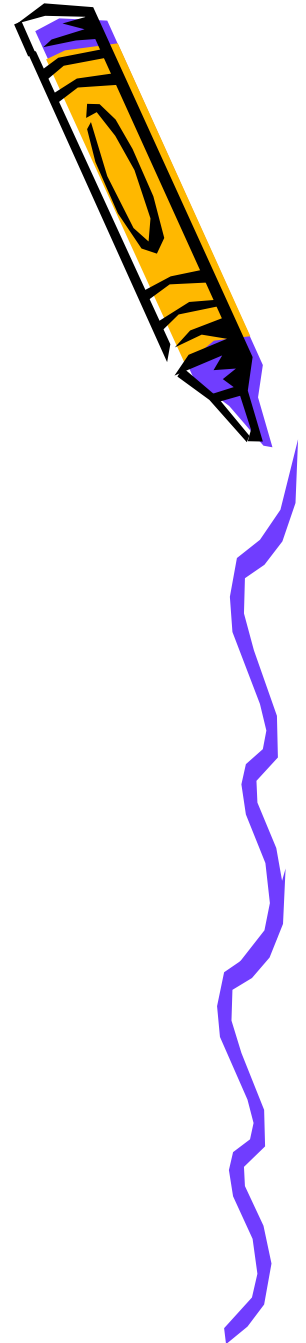
Alused igapäevaelus

- seebilahused
- puhastusvahendid
- pesusooda
- söögisooda
- torusiil



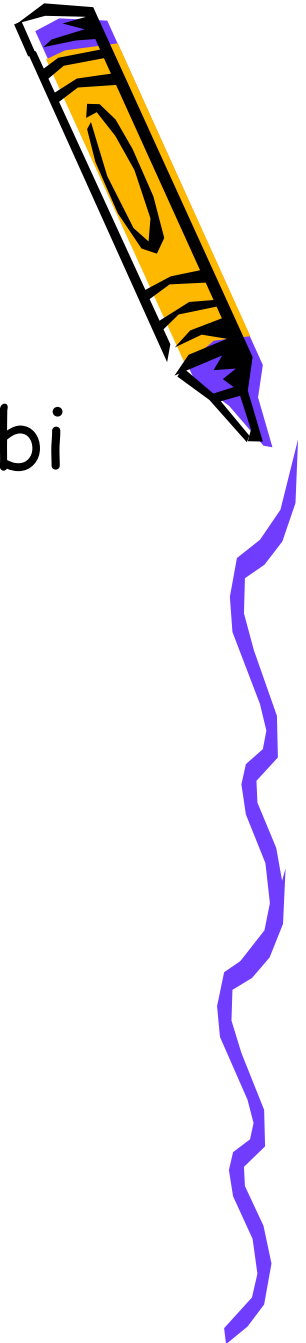
Tuntumad alused

- Naatriumhüdroksiid- NaOH
- Valge kristalne aine
- Lahustub hästi vees
- Rahvapärane nimetus - seebikivi



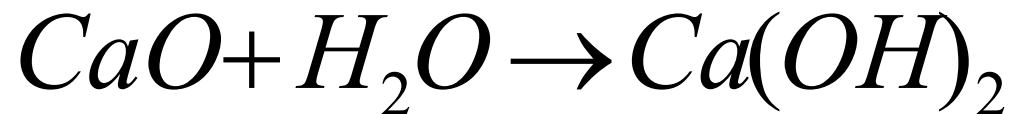
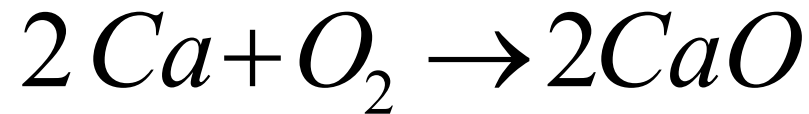
Kaltsiumhüdroksiid

- Rahvapärane nimetus - kustatud lubi
- Vees lahustub vähe- lubjapiim
- Kasutatakse ehitusmaterjalide koostises
- Lubimört=kustatud lubi + liiv + vesi



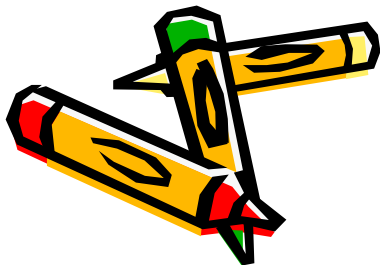
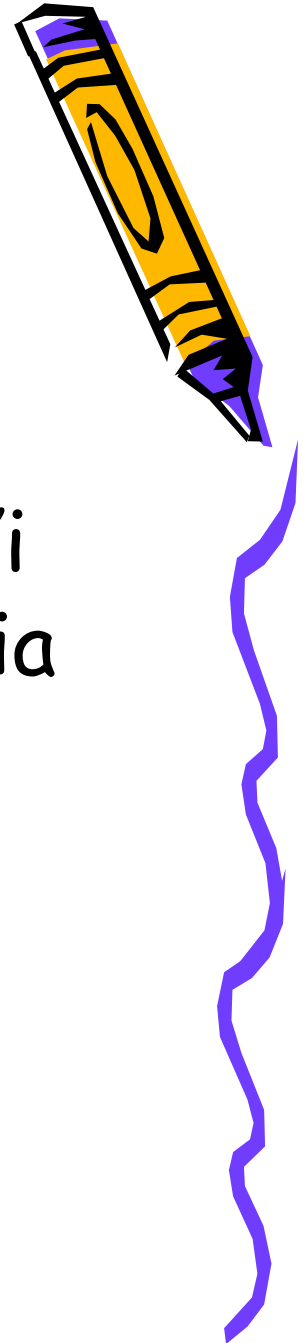
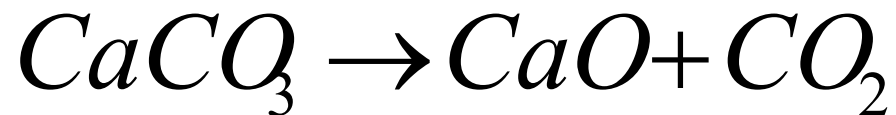
Ühinemisreaktsioon

Ühinemisreaktsioon - reaktsioon, milles ained ühinevad omaahel, moodustades uus aine, selle käigus energia eradub



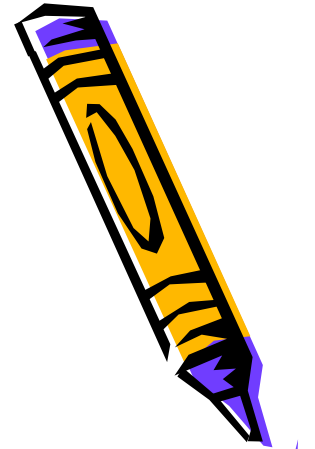
Lagunemisreaktsioon

- Lagunemisreaktsioon - reaktsioon, mille käigus aine laguneb kaheks või enamaks aineks, mille käigus energia neeldub.



Täna tähelepanu eest!!!

Edukat õppimist!!! 😊😊😊



good-bye

