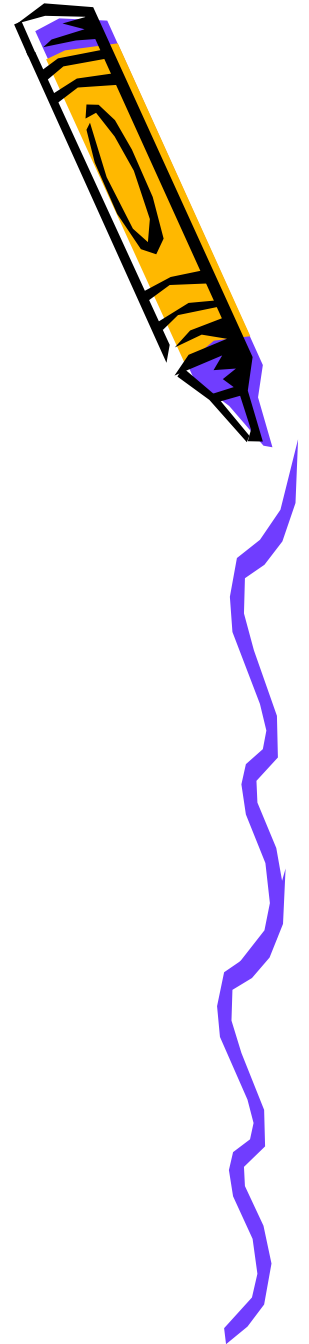
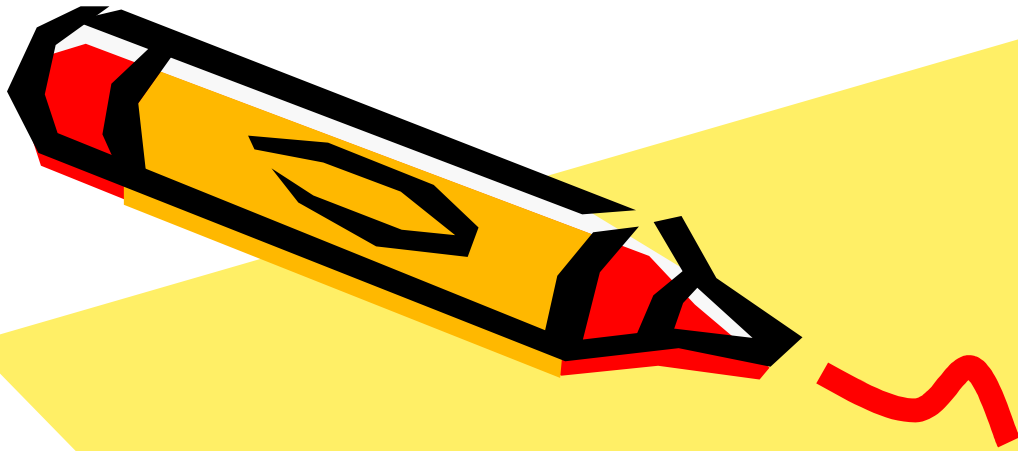


# Koduse töö kontroll

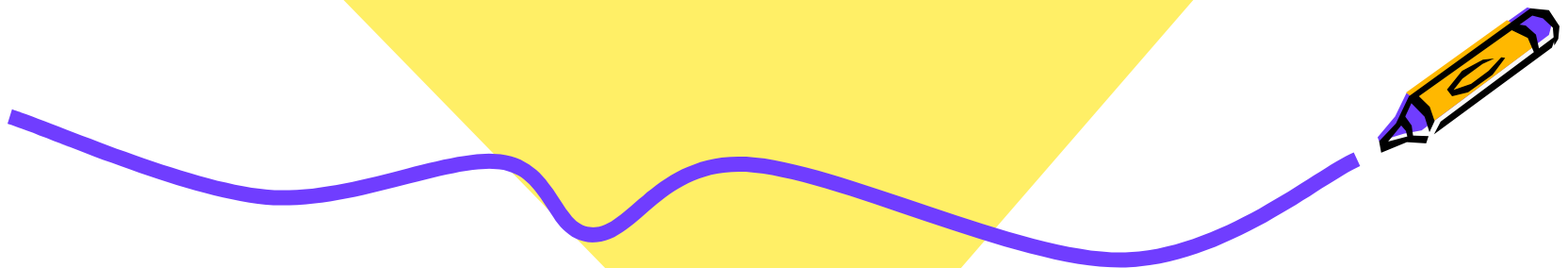
- Küsimustele vastamine



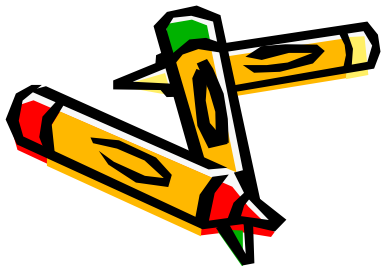
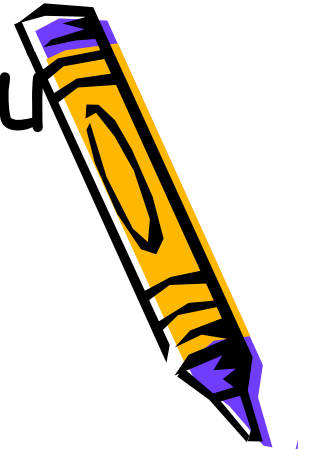


Lahused

8 klass



Kus igapäeva elus puutute kokku  
lahustega. Tooge näiteid.



# Lahus

- .....-ühtlane segu, mis koosneb lahustist ja lahustunud aineist.

Lahusti

.....-aine, milles lahustunud aine osakesed on ühtlaselt jaotunud

Lahustunud aine

.....- aine, mis on lahustis ühtlaselt jaotunud



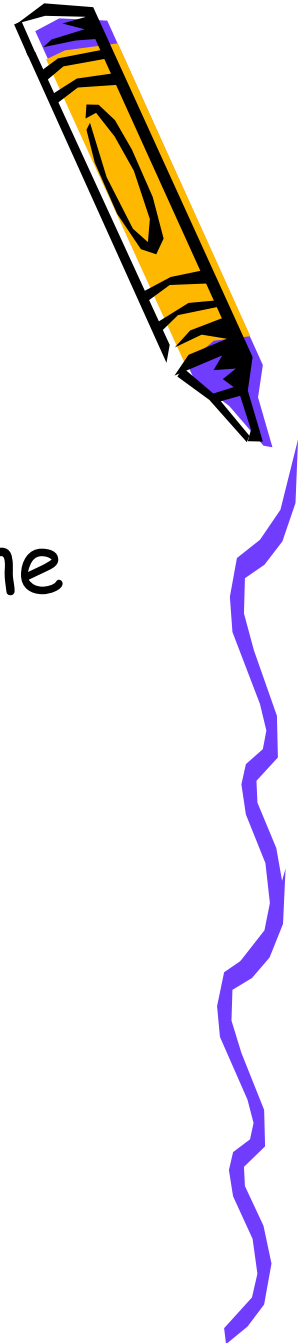
# Näited

- etanool + jood = joodilahus
- Sool + vesi = soolalahus
- Mis on lahustiks ja lahustunud aineks järgmises lahuses: kuum tee



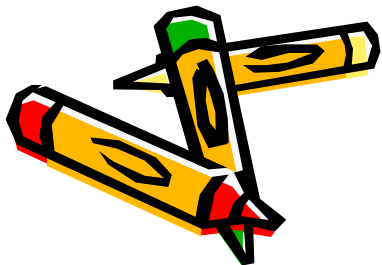
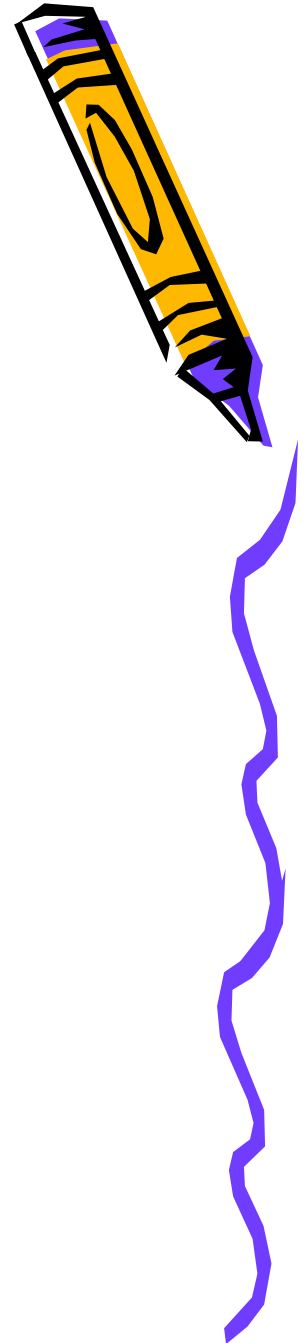
# Lahustumise kiirust mõjutavad tegurid:

- 1) Segamine
- 2) lahustuva tahke aine peenstamine
- 3) Temperatuuri tõstmine



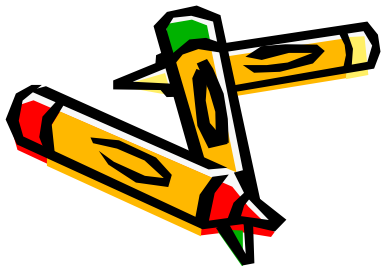
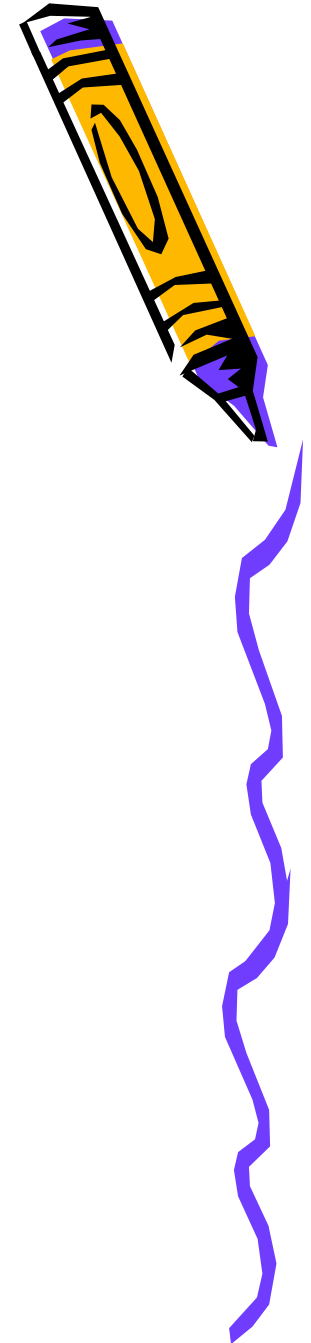
# Lahustuvus

- .....- väljendab lahustunud aine sisaldust küllastunud lahuses
- .....- näitab suurimat aine kogust, mis võib lahustuda kindlal temperatuuril ja kindlas koguses lahustis





- Küllastunud lahus- lahus, milles lahustunud aine sisaldus on maksimaalne
- Küllastumata lahus - lahus, milles antud tingimustel saab ainet veel lahustada



# Kodus

- TV. 4.1(A,B), 4.2 ja 4.4(A;B) ja õpikust lk.30-32 lugeda

