

**E 26.01.2015**

## **Ülesanne nr 3. Küllastunud ja küllastumata lahused**

### **Vajaminevad vahendid:**

- läbipaistev tops
- termomeeter (digitaalne)
- keedusool
- teelusikas
- kaal
- paber (kaalumiseks soola alla)
- pastapliiats
- salvrätik (juhul, kui vesi ümber läheb vms)
- tööleht (graafikute ja küsimustega)
- soe ja külm vesi (temperatuuri reguleerimiseks).

### **Ülesande hindamine:**

I osa annab **maksimaalselt 4 punkti**. Õige vastus **soola koguse** eest annab **3 punkti**. Lisaks **1 punkt** vastuse eest – hästilahustuv aine.

II osa eest on võimalik saada **maksimaalselt 16 punkti** – iga õige vastus küsimusele annab **2 punkti**.

Kokku on võimalik saada **maksimaalselt 20 punkti**.

### **Õige lahendus:**

I osa: 35,7 (36) g/100 ml vees, hästilahustuv aine. Eksimus võib olla  $\pm 3$  grammi.

II osa: 1) Temperatuuri tõustes ainete lahustuvus suureneb/ained lahustuvad kõrgemal temperatuuril paremini; 2) Hästilahustuv aine; 3) 90g/100g vees; 4) suhkur; 5) kaaliumbromiid; 6) naatriumkloriidi; 7) Küllastumata lahus; 8) Vähem