

# TUGEVA JA NÕRGA ELEKTROLÜÜDI LAHUSE ERIJUHTIVUSE KVANTITATIIVNE VÕRDLUS

## Praktiline töö nr 6

### TÖÖÜLESANNE

Valmistatakse võrdse molaarse kontsentratsiooniga ( $c=0,032$  M) väävelhappe ( $H_2SO_4$ ) ja oblikhappe ( $H_2C_2O_4$  ehk  $HOOC-COOH$ , etaandihape) lahused. Kuivõrd lahuste kontsentratsioon on võrdlemisi madal, on täpsuse huvides otstarbekas valmistada 200 ml lahust.

### VÄÄVELHAPPE LAHUSE VALMISTAMINE

Väävelhappe lahus valmistatakse 10%-lise lahuse ( $\rho=1,069$  g/cm<sup>3</sup>) lahjendamisel.  
Arvutused väävelhappe lahuse valmistamiseks:

0,032 M väävelhappe lahuse valmistamiseks on vaja mõõta ..... ml 10%-list lahust ja lahjendada happe lahus 200 ml-ni.

### OBLIKHAPPE LAHUSE VALMISTAMINE

Oblikhappe lahus valmistatakse kristallhüdraadist valemiga  $H_2C_2O_4 \cdot 2H_2O$ .  
Arvutused oblikhappe lahuse valmistamiseks:

0,032 M oblikhappe lahuse valmistamiseks on vaja kaaluda ..... g oblikhappe kristallhüdraati, lahustada see vees ja viia lahuse ruumala 200 ml-ni.

### VÄÄVEL- JA OBLIKHAPPE STRUKTUURID JA DISSOTSIATSIOON

Joonistada nii väävelhappe kui oblikhappe molekulide tasapinnalised struktuurivalemid.

Kirjutada nii väävel- kui oblikhappe dissotsiatsioonivõrrandid.

### LAHUSTE ELEKTRIJUHTIVUSE VÕRDLEMINE

Mõõta sama molaarse kontsentratsiooniga väävel- ja oblikhappe lahuse elektrilised erijuhtivused ning võrrelda saadud tulemusi. Selgitada erinevust!