

Ioniyhdisteen vesiliuos johtaa sähköä.  
Molekyyliyhdisteen vesiliuos ei johda sähköä.  
Lajittele tutkittavat aineet molekyyli ja ioniyhdisteiksi.



### Välineet

<b>50012</b>	Mittalasi 100 ml lasia, korkea
<b>53053</b>	Keitinlasi 250 ml Pyrex
<b>53052</b>	Keitinlasi 100 ml Pyrex
<b>55003</b>	Sekoitusauva, lasia, 6 x 200 mm
<b>52019</b>	Muovilusikka, 100 kpl/pkt
<b>26001</b>	Hiilisauva 2 kpl
<b>23010</b>	Hauenleuka, punainen
<b>23010B</b>	Hauenleuka, musta
<b>23007</b>	Sähköjohdin 25 cm, punainen 2 kpl.
<b>23007B</b>	Sähköjohdin 25, cm musta
<b>11044</b>	Paristonpidin
<b>11061D</b>	KytKentäalusta
<b>11039</b>	Lampunalusta E10
<b>23012</b>	Hehkulamppu 1,5 V
<b>11110</b>	Ampeerimittari

### Aineet

<b>59644</b>	Suolahappo (HCl) 1M	
<b>59647</b>	Natriumhydroksidi (NaOH) 1M	
<b>59502</b>	Ruokasuola (NaCl)	
<b>59211</b>	Etanoli Industol 1 l	
<b>59397</b>	Kupari(II)sulfaatti	
<b>59602</b>	Sakkaroosi 100 g (ruoka)	
<b>59256</b>	Fruktoosi 50 g (hedelmäsokeri)	
	Etikkahappo (CH <sub>3</sub> COOH) 1M	

### Turvallisuus

<b>49004</b>	Suojalasit
<b>46006</b>	Työtakki

### Suoritusohjeita ja kysymyksiä

- Kokoa sähkönjohtavuuden tutkimuslaite.
- Näytteen valmistaminen
  - Nestemäinen näyte:  
50 ml vettä + 10 ml tutkittavaa ainetta.
  - Kiinteä näyte:  
50 ml vettä + 1/2 tl tutkittavaa ainetta.
- Mittaaminen
  - Huuhtele hiilisauvat puhtaassa vedessä.
  - Upota hiilisauvojen päät näytteeseen.
  - Katso lampusta ja mittarista, johtaako näyte sähköä. Kirjoita tulos taulukkoon.
  - Huuhtele hiilisauvat puhtaassa vedessä.
  - Tutki seuraava näyte



