



# Ioninen neste ja selluloosa

**KOHDERYHMÄ:** Työ soveltuu lukion kursseille KE1 ja KE2.

**KESTO:** Koko kokonaisuuden kesto 1,5-2 h. Kokeellisen osuuden kesto 1 h.

**MOTIVAATIO:** Työ havainnollistaa kemian merkitystä yhteiskunnassa, materiaaliteollisuudessa sekä kestäväen kehityksen edistämässä.

**TAVOITE:** Työn ennakkotehtävä virittää aiheeseen ja antaa taustatietoa työn merkityksestä. Kokeellinen osuus havainnollistaa kemian ja materiaalien kehityksen yhteyttä ja konkretisoi modernin innovaation. Lopputehtävässä pohditaan vielä aiheen hyödyntämistä tulevaisuudessa sekä tutkitaan aiheen näkymistä mediassa.

**AVAINSANAT:** Kestävä kehitys – Materiaalit – Ympäristö – Ioniset nesteet – Liuottimet – Selluloosa

Tämä työohje on kokonaisuus, joka sisältää työhön virittävät ennakkotehtävät, varsinaisen kokeellisen työohjeen sekä lopputehtävät. Ennakkotehtävät virittävät aiheeseen ja antavat merkityksen kokeelliselle työlle. Ne on hyvä tehdä ennen kokeellisen työn aloittamista esimerkiksi kotitehtävänä. Ennen kokeellista työtä on hyvä käydä yhdessä läpi ennakkotehtävien vastaukset. Kokeellinen osuus sisältää taustatietoa aiheesta, työohjeen ionisen nesteen valmistamisesta ja selluloosan liuottamisesta ja saostamisesta sekä työhön liittyviä kysymyksiä. Lopputehtävät antavat lisätietoa ja tulevaisuuden näkymää aiheesta.



## ENNAKKOTEHTÄVÄT

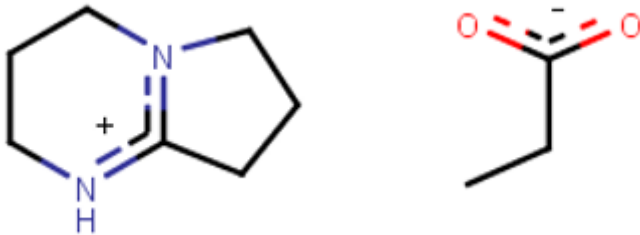
Lue seuraava Hämmerlen (2011) artikkeli Cellulose Gap ja vastaa seuraaviin kysymyksiin.<sup>1</sup>

1. Miksi selluloosa on tärkeä tekstiilimateriaali?
2. Mitä tarkoitetaan selluloosa "gapillä"?
3. Miksi synteettinen selluloosa on avainasemassa selluloosa "gapin" täyttämässä artikkelin mukaan?



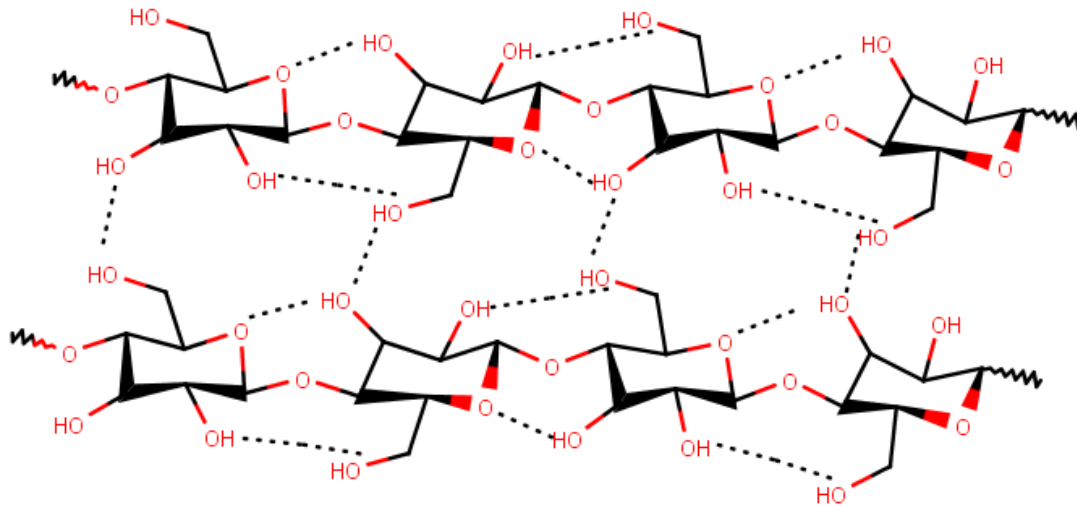
## TAUSTAA

Ioniset nesteet ovat orgaanisia suoloja, joiden sulamispiste on alle 100 astetta. Ionisen nesteen suolat koostuvat orgaanisesta kationista ja anionista.<sup>2</sup> Tässä työssä ionisen nesteen kationina toimii DBNH ja anionina propionaatti. (Kuva 1)



Kuva 1. DBNH ja propionaatti<sup>3</sup>

Selluloosa on yksi maailman runsaimmista orgaanisista yhdisteistä. Selluloosa on glukoosin muodostama polymeeri. Selluloosa on suhteellisen vahvaa ja vain harvat entsyymit pystyvät sitä hajottamaan.<sup>4</sup> Selluloosan vahvuus johtuu sen molekyylien välisistä ja molekyylien sisäisistä vetysidoksista.<sup>5</sup> (Kuva 2)



Kuva 2. Selluloosan vetysidokset<sup>5</sup>

Ioniset nesteet ovat yksi tapa liuottaa selluloosaa. Sopiva ioninen neste rikkoo selluloosan molekyylien välisiä ja sisäisiä vetysidoksia, jolloin selluloosa liukenee. Ioniset nesteet pystyvät liuottamaan selluloosaa suhteellisen alhaisessa lämpötilassa. Lisäksi ioninen neste pystytään kierrättämään hyvin.<sup>3</sup>

Ioniseen nesteeseen liuotettu selluloosa voidaan helposti saostaa lisäämällä se johonkin antiliuottimeen kuten veteen. Vesi hydratoi ionisen nesteen ja selluloosa saostuu.<sup>6</sup> Saostetun selluloosan makroskooppinen morfologia riippuu siitä, miten se joutuu kontaktiin antiliuottimeen eli tässä tapauksessa veden kanssa.<sup>7</sup>

Tämän sovelluksen avulla selluloosaa voidaan käsitellä ja muokata haluttuun muotoon. Esimerkiksi saostuksen yhteydessä kehräämisen avulla selluloosaan voidaan saada lujutta. Muokkaamalla selluloosaa, sitä voidaan hyödyntää moniin eri käyttötarkoituksiin.

Kokeellisessa työssä päästään itse kokeilemaan ionisen nesteen valmistamista, selluloosan liuottamista ja selluloosan saostamista.



### Työturvallisuus ja jätteiden käsittely

Käytä suojalaseja, -takia ja -hanskoja koko työskentelyn ajan!

Reaktioissa muodostuu kaasuja, tee työ vetokaapissa. Suorita myös punnitukset vaa'alla vetokaapissa.

DBN ja propaanihappo ovat voimakkaasti syövyttäviä aineita, käsittele niitä varoen.

Jos liuoksia joutuu iholle, huuhtelee heti runsaalla vedellä ja saippualla. Tarvittaessa lääkäriin!

Työssä käytetään neuloja, niiden kanssa on syytä olla varovainen.

Neulat kerätään neulajätteeseen.

Veden, johon ioniliuotin on liuennut, voi kaataa runsaan veden kanssa lavuaariin.

## REAGENSsit

- 1,9 g 1,5-diatsabisyklo[4.3.0]non-5-eeni (DBN)
- 1,1 g Propaanihappoa
- 0,1 g selluloosaa (Avicel tai Enocell)

## TARVIKKEET

- 20 ml viali ja korkki (Kuva 3)
- 2 ml ja 1 ml ruiskuja
- 0,9 mm ja 1,2 mm (1,6 mm) ruiskuneuloja
- Statiivi ja kolme kouraa
- Vesihaudeastia
- Lämpölevy ja magneettisekoittaja
- Lämpömittari



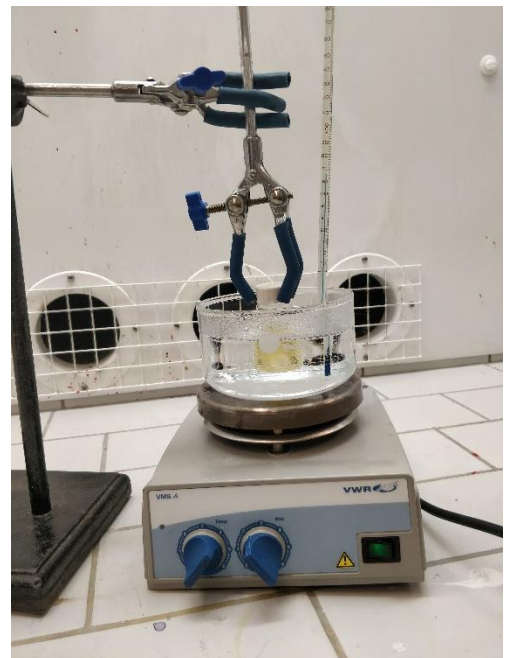
Kuva 3. Viali ja korkki



- 🔥 200 ml keitinlasi
- 🔥 Punnituspaperia tai punnitusalusta

## TYÖOHJE

1. Punnitse vetokaapissa 20 ml vialiin 1,9 g DBN:ä neulaa (0,9 mm) ja ruiskua (2 ml) apuna käyttäen. (HUOM. on tärkeää punnita emäs ensin!)
2. Ota uusi neula (0,9 mm) ja ruisku (2 ml) ja punnitse samaan vialiin 1,1 g propaanihappoa. Huomaa, että tässä vaiheessa seos lämpenee.
3. Laita heti punnituksen jälkeen vialin korkki kiinni. Vialiin muodostuu sumua, jonka saat liukenemaan liuokseen kääntelemällä vialia.
4. Anna valmistetun ionisen nesteen jäähtyä ja punnitse sillä aikaa 0,1 g Avicell mikrokiteistä selluloosaa punnituspaperille tai punnitusalustalle.
5. Lisää punnittu selluloosa vialiin ionisen nesteen sekaan varovasti ripotellen.
6. Lisää vialiin magneettisekoitin ja sulje korkki.
7. Valmistele vesihaude lämpölevylle ja laita viali vesihauteeseen käyttäen statiivia ja kahta kouraa kuvan osoittamalla tavalla. (Kuva 4) Lisää myös lämpömittari vesihauteeseen.
8. Laita magneettisekoitus päälle ja lämmitä vesihaude 60 asteeseen.
9. Lämmitä vialia 60 asteessa 10-15 minuuttia, jolloin selluloosa liukenee nesteeseen.
10. Yritä saada kaikki selluloosa myös vialin seinämiltä liukenemaan.



Kuva 4. Vialin lämmitys kahden kouran avulla



11. Kun 10 minuuttia on kulunut ja kaikki selluloosa on liuennut, ota viali pois vesihauteesta ja anna jäähtyä hetki.
12. Ota 200 ml viileää vettä keitinlasiin.
13. Ota valmistettua liuosta ruiskuun (1 ml) käyttäen 1,2 mm (tai 1,6 mm) neulaa.
14. Vaihda neula 0,9 mm neulaan ja pursota liuosta veteen pieninä pisaroina tai nauhana, jolloin selluloosa saostuu vedessä. Älä kasta neulaa veteen.
15. Anna selluloosan saostua vedessä ainakin 15 minuuttia.
16. Lopuksi voit nostaa saostuneen selluloosan varovasti esimerkiksi petrimaljalle kuivumaan.

## TYÖHÖN LIITTYVIÄ KYSYMYKSIÄ

1. Miksi punnituksissa käytetään apuna ruiskua ja neulaa?
2. Miksi kutsutaan kolmannessa kohdassa tapahtuvaa reaktiota, jossa seos lämpenee?
3. Montako prosenttia valmistetussa liuoksessa on selluloosaa?





4. Miksi neulaa ei kannata kastaa veteen pursotusvaiheessa?

#### VINKKEJÄ JA HUOMIOITA TYÖHÖN

- Vaa'at kannattaa siirtää ajoissa vetokaappeihin, jotta ne ehtivät käynnistyä.
- Ole tarkkana, että emäs (DBN) punnitaan ennen hapon lisäämistä.
- Työskentelyssä tulee olla varovainen koska käytössä on neuloja.
- Emäksen ja propaanihapon moolisuhteiden tulee olla 1:1. (DBN 63 % ja propaanihappo 37 %) Emästä voi olla hieman enemmän kuin happoa.
- Selluloosan määrää voi vaihdella 3-5 %.
- Avicel selluloosan tilalta voi käyttää Enocell selluloosaa.





## LOPPUTEHTÄVÄ

Etsi netistä kaksi uutista, jotka käsittelevät selluloosan käyttämistä materiaalina. Vastaa uutisten perusteella seuraaviin kysymyksiin.

1. Miten uutinen käsittelee selluloosaa?
2. Onko uutinen pääosin positiivinen vai negatiivinen?
3. Mitä kaikkea selluloosasta voidaan valmistaa?
4. Miten selluloosan uudet käyttötavat vaikuttavat Suomen teollisuuteen/talouteen?



5. Millaisia mahdollisuuksia selluloosalla on tulevaisuudessa?

6. Miltä sivustoilta löytämäsi uutiset löytyvät? Mikä on sivustojen tarkoitus? Onko kyseessä virallinen uutissivusto vai esimerkiksi jonkin yhtiön sivu tai mainos? Uskotko tiedon olevan luotettavaa?

Työohje on laadittu yhteistyössä Helsingin yliopiston materiaalikemian tutkimusryhmän kanssa.

## LÄHTEET

1. Hämmerle, F. M., *Lenzinger Berichte*, (2011), **89**, 12–21.
2. Hummel, M., Michud A., Tanttu M., Asaadi S., Ma Y., Hauru L., Parviainen A., King A., Kilpeläinen I. and Sixta H., *Cellulose Chemistry And Properties: Fibers, Nanocelluloses And Advanced Mat*, (2015), **271**, 133–168 (DOI:10.1007/12\_2015\_307).
3. Parviainen, A., King A., Mutikainen I., Hummel M., Selg C., Hauru L., Sixta H. and Kilpeläinen I., *ChemSusChem*, (2013), **6**, 2161–2169 (DOI:10.1002/cssc.201300143).
4. Campbell, N. A. and Reece, J. B., *Biology : a global approach*, Pearson, Boston, (2015).
5. Wang, H., Gurau G. and Rogers R. D., *Chemical Society Reviews*, (2012), **41**, 1519–1537 (DOI:10.1039/c2cs15311d).
6. Hauru, L., Hummel M., Nieminen K., Michud A. and Sixta H., *Soft Matter*, (2016), **12**, 1487–1495 (DOI:10.1039/c5sm02618k).
7. Swatloski, R. P., Spear S., Holbrey J. and Rogers R., *Journal of the American Chemical Society*, (2002), **124**, 4974.