hyväksymispäivä	arvosana
arvostelija	

# Akustisen kavitaation mallintaminen

Niko Molin

Helsinki 11.2.2021 HELSINGIN YLIOPISTO Fysiikan laitos

#### ${\tt HELSINGIN\ YLIOPISTO-HELSINGFORS\ UNIVERSITET-UNIVERSITY\ OF\ HELSINKI}$

Tiedekunta — Fakultet — Faculty		Laitos — Institution — Department						
Matemaattis-luonnontieteellinen ti	Fysiikan laitos	iikan laitos						
Tekijä — Författare — Author Niko Molin								
Työn nimi — Arbetets titel — Title								
Akustisen kavitaation mallintaminen								
Oppiaine — Läroämne — Subject Fysikka								
Työn laji — Arbetets art — Level	Aika — Datum — Mo	nth and year	Sivumäärä — Sidoantal —					
Tiivistelmä — Referat — Abstract	11.2.2021		0 sivua + ?? liitesi	vua				
Kandi								
ACM Computing Classification Sy A.1 [Introductory and Survey], I.7.m [Document and text procession								
Avainsanat — Nyckelord — Keywords ulkoasu, tiivistelmä, lähdeluettelo								
Säilytyspaikka — Förvaringsställe — Where deposited								
Muita tietoja — övriga uppgifter — Additiona	l information							

# Sisällys

# 1 Johdanto

Tässä työssä tutkittiin laskennallisin menetelmin veden homogeenista akustista kavitaatiota. Työn tarkoituksena oli selvittää kuinka makroskooppisesti havaitut akustisen kavitaation ominaisuudet esiintyvät nanoskaalassa.

#### 2 Kavitaatio

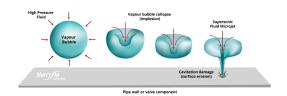
Kavitaatio on faasimuutos jossa vesi muuttuu kaasuksi paineen laskemisen seurauksena. Useimmat tieteellisesti kiinnostavat tapaukset liittyvät veteen mutta ilmiö havaitaan myös muilla nesteillä.

Kavitaatioon liittyy kuplien syntyminen, sanan kavitaatio määritelmä vaihtelee hieman riippuen siitä oletko insinööri vai fyysikko ja joskus kavitaatio määritellään puhtaasti kuplien syntymisen ja purkautumisen perusteella. Tässä työssä sanalla kuitenkin viitataan nimenomaan paineen laskusta johtuvaan faasimuunnokseen.

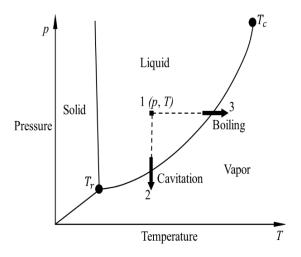
Kavitaatio on lajiteltavissa muutamalla eri tavalla, eräs lajittelutapa on lajitella sen perusteella mistä ilmiö saa energiansa [?]

- Hydrodynaaminen kavitaatio joka on virtaavan nesteen nopeuseroista syntyvää
- Akustinen kavitaatiojoka johtuu nesteessä liikkuvista ultraääniaalloista
- Optinen kavitaatio joka syntyy korkeaintesiteettisestä laserista
- Hiukkaskavitaatio jossa kavitaation aiheuttaa jokin hiukkanen joka kulkee nesteen läpi esimerkiksi protoni. Havaittavissa esimerkiksi kuplakammioissa

#### 2.1 Kavitaatio ilmiönä



Kuva 1: Kavitaatiojetti



Kuva 2: Faasidiagrammi,[?]

#### Sonoluminesenssi

Sonoluminesenssi on kavitaatiokuplan yhteydessä esiintyvä ilmiö jossa kuplan romahtamisesta seuraa havaittava valoilmiö.



Kuva 3: Kuva ilmiön havaitsemiseksi tehdystä mittalaitteesta [?]

# 3 Teoria

# 3.1 Nukleoituminen

$$W_{CR} = \frac{16\pi S^3}{3(\Delta p_C)^2}$$

Josta saadaan Gibsin luku

$$G_b = \frac{W_{CR}}{kT}$$

$$J = J_0 e^{-Gb} (1)$$

$$J_0 = N\sqrt{\frac{2S}{\pi m}}$$

#### 3.2 Rayleigh-Plessetin yhtälö

Rayleigh-Plessetin differentiaaliyhtälö kuvaa pyöreän kuplan dynamiikkaa tilanteessa jossa voidaan olettaa veden kokoonpuristomattomuus.

$$R\frac{d^{2}R}{dt^{2}} + \frac{3}{2} \left(\frac{dR}{dt}\right)^{2} + \frac{4\nu_{L}}{R}\frac{dR}{dt} + \frac{2\gamma}{\rho_{L}R} + \frac{\Delta P(t)}{\rho_{L}} = 0$$
 (2)

$$\Delta P(t) = P(t)_{\inf} - P(t)_B \tag{3}$$

jossa

 $R = \mathtt{Kuplan} \ \mathtt{s\"{a}de}$ 

 $u_L = \mathtt{viskositeetti}$ 

 $\gamma = \texttt{pintajännitys}$ 

 $P(t)_{\inf} = \mathtt{Paine}$  äärettömän kaukana

 $P(t)_B =$ Paine kuplan sisällä

Yhtälö saadaan Navierin ja Stokesin yhtälöistä ja sen erikoistapaus jossa R(t)' = 0 ja R(t)'' = 0 tunnetaan nimellä Youngin ja Laplacen yhtälö. Se kuvaa staattisen kuplan kokoa paineron ja pinta-jännityksen funktiona.

Simulaatiossa toimin laskenta-ajan optimoimiseksi varsin suurilla paineilla minkä johdosta kuplien syntyessä niiden kasvuvauhti oli varsin nopeaa, näin ollen vesi ei mitenkään havaittavasti höyrystynyt kuplien sisällä. Näin ollen kuplien sisäinen paine kaikilta osin oli varsin mitätön verrattuna ulkoiseen paineeseen.

#### 3.3 Minnaertin resonanssi

Minnaertin resonanssi on yhden kuplan resonanssitaajuus teoreettisesti äärettömässä vedessä, tämä taajuus ei ota pintäjännitystä tai viskositeettia huomioon. Tämän tutkielman kannalta olemme kiinnostuneita taajuuden suuruusluokasta.

$$f = \frac{1}{2\pi a} \left(\frac{3\gamma \ p_A}{\rho}\right)^{1/2} \tag{4}$$

jossa

f = kuplan taajus

 $a = s\ddot{a}de$ 

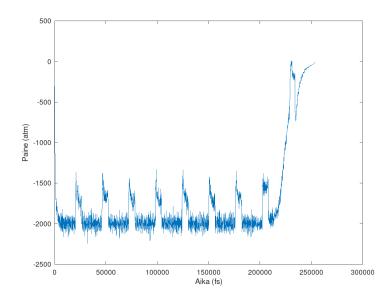
 $\gamma = polytrooppinen kerroin$ 

 $p_A = ulkoinen paine$ 

 $\rho = \text{veden paine}$ 

Tähän sijoittamalla nanoskaalan säteitä saamme GHz-luokan taajuuksia.

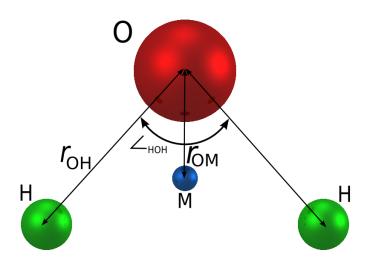
Kuvassa 4 nähdään kuinka systeemin paine vaihtelee ulkoisen paineen vaikutuksesta, noin 0.23 nanosekunnin kohdalla havaittava paineen lähestyminen nollaa joka implikoi tilavuuden muutosta ja tätä kautta kavitaatiota



Kuva 4: systeemin Paine -200 MPa ulkoisella paineella

#### 3.4 Vesi

Simulaatiossa käytetty vesi noudatti TIP4P-2005 mallia jossa veden 3 atomin lisäksi asetetaan malliin neljäs virtuaaliatomi jolla ei ole massa ja johon ei vaikuta Lennar-Jonesin potentiaali mutta sisältää negatiivisen varauksen, Happi-atomi sen sijaan on varaukseton.



Kuva 5: TIP4P-2005 Vesi molekyyli

$r_{OH}(\mathring{A})$	$\angle_{HOH}$	$\sigma(\mathring{A})$	$\frac{\epsilon}{k_b}(K)$	Q(O)(e)	q(H)(e)	q(M)(e)	$r_{OH}()$
0.9582	104.52	3.1589	93.2	0	0.5564	-1.1128	0.1546

jossa  $\epsilon$  ja  $\sigma$ ovat Lennart-Jones potentiaalin parametreja

#### 4 Aiheesta aikaisemmin tutkittua

Nanoskaalan kavitaatiota on tutkittu molekyylidynaamisesti monilla keinon, monet tutkimuksista keskittyvät jo syntyneen kuplan dynamiikan arvioimiseen. Muutamissa tutkimuksissa oli tarkasteltu homogeenista nukleaatiota kuten tässäkin tutkielmassa ja siksi niistä onkin poimittu muutama tarkasteltavaksi Heterogeenistä nukleoosia on jäänyt molekyylidynaamisesti vähemmälle tarkastelulle ja sikis se voisikin olla loistava jatko-aihe tälle tutkielmalle.

#### 4.1 Cavitation of water by volume-controlled stretching

Wang et al Lähestyivät tutkimuksessaan ongelmaa hieman eri suunnalta kuin minä. He tuottivat ulkoisen negatiivisen paineen venyttämällä simulaatiolaatiokon kokoa vaiheittain kunnes simulaatioon syntyi kavitaatiota. He saivat kriittiseksi arvoksi -189MPa jonka paikkeilta aloitin oman haarukointini.

# 4.2 Molecular mechanism for cavitation in water under tension

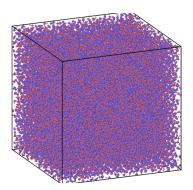
Menzl et al lähtevät tarkastelemaan ongelmaa enemmän klassisen nukleaatio teorian näkökannasta. Tutkimuksessa nostettiin esille vetysidosten vapauttama vapaan energian merkitys kavitaatiokuplan muodostumisessa. Heidän tutkimuksessaan oli esillä hieman alempia negatiivisen paineen arvoja kuin Wang et al tutkielmassa. [?] kumpikin tutkielmista käytettiin samaa vesimolekyylimallia kuin tässä tutkielmassa

#### 5 Simulaatio

Simulaatiot tehtiin avoimen lähdekoodin LAMMPS-ohjelmistolla. Ohjelmisto on suuressa käytössä molekyylidynaamisten simulaatioiden tekemisessä. Simulaatiot toteutettii Helsingin yliopiston Ukko2 laskentaklusterilla. Simulaatioissa hyödynnettiin Lammpsin kykyä hyödyntää useita prosessoriytimiä.

#### 5.1 Simulaatioympäristö

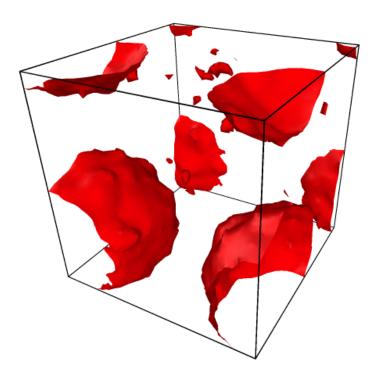
Aloitin simulaation luomalla 20000 vesimolekyydin kuutiohilan jonka tasapainotin 0.1ns 300 Kelviniin ja 1 atm paineeseen. Aika-askeleena oli koko simulaation ajan 1 fs. Paineenvaihtelut saatiin aikaseksi käyttäen Nose-Hoover barostaattilla. Paineenvaihtelut olivat porrastettettuja kanttiaaltoja. Reunat olivat kaikissa ulottuvuuksissa periodiset. Nove-Hooverin termostaation ja barosaatin vaatimina vaimennusparametreina käytin LAMMPSIN doumentaatiossa esitettyjä termostaatille 100 aika-askelta ja barostaatille 1000 aika-askelta.



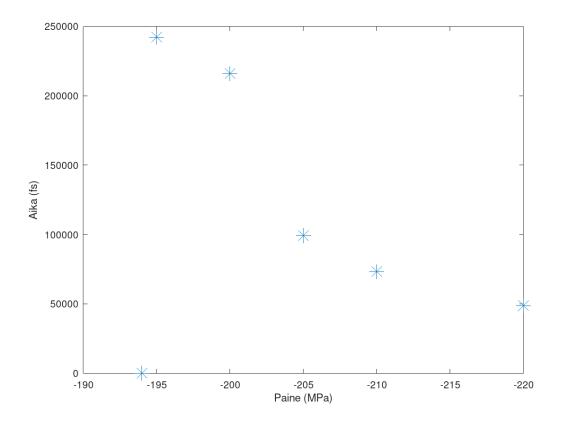
Kuva 6: Vettä

# 6 Tulokset

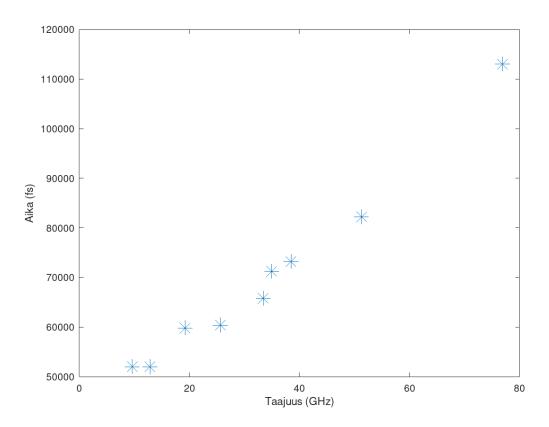
Analysoin tuloksia Octave ja Ovito Pro ohjelmistoilla. Kavitaatiokuplat kykeni havaitsemaan Oviton "Construct surface mesh"toiminnolla ja tulosten tulostuksessa hyödynnettiin liitteissä olevaa pyhton scriptiä(ei ole vielä siellä). Valitsin  $10^5$ ) kokoisen kuplan vertailukohdaksi ja katsoin miten erilaiset paineen ja taajuuden muutokset vaikuttavat aikaan joka menee tämän kokoisen kuplan muodostumiseen(**kuva 7**. Tuloksista voimme päätellä että suurempi ulkoinen paine vaikuttaa nopeuttavan kavitaation syntymiseen tarvittavaa aikaa. Taajuuden muutoksista taas havaitsin että taajuuden nostaminen hidastaa kavitaation alkamista.



Kuva 7: Simulaatio jossa 1 iso kupla ja muutama pienempi



(a) Kavitaation muodostuminen paineen funktiona



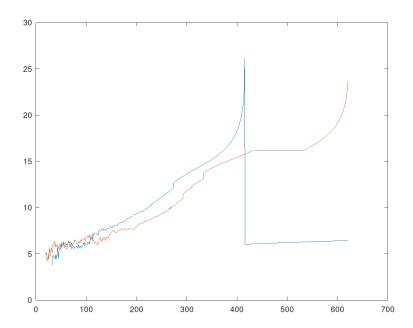
 $(\mbox{\bf b})$ taajuuden vaikutus kavitaationopeuteen -210MPa ulkoisessa paineessa

Kuva 8: Tuloksia

Selkeästi voidaan havaita että suuremmalla paineella kavitaatio tapahtuu nopeammin kuin alemmalla ja suurempi taajuus viivästyttää kavitaation alkamista. -195 oli alin paine jolla sain kavitaatiota aikaan tässä simulaatioympäristössä. Samoin huomattiin taajuuden kasvattamisen hidastavan kavitaation alkamista.

#### Koon vaikutus

Mielenkiintona kolminkertaistin molekyylien määrän ja vertasin kuinka paljon koko vaikuttaa kavitaatioaikaan. Kuvaajan loppupäitä ei ole fysikaalisesti tarkka tilanne koska siinä kohtaa kupla on jo kasvanut periodisessa ympäristössä yli rajojen(tälle oli jokin sana). Selkeästikkin isompi koko viivyttää kavitaation alkamista. Tämän uskon selittyvän pinta-alan ja tilavuuden välisen suhteen muuttumisella.



Kuva 9: Systeemin koon vaikutuksen tarkastelu. Huom kuva on logaritmisessa skaalassa y akselin suhteen

### 7 Johtopäätelmät

Toteuttamastamme simulaatiosta voimme päätellä, että vedessä tapahtuu nanoskaalassa ulkoisesta negatiivisesta paineesta johtuvaa kavitaatiota ja että kuplia syntyy. Kuplan syntyminen on huomattavasti aikaavievämpi prosessi kuin kasvaminen koska kaikissa simulaatioissa kuplan syntymisen jälkeen alkoi kupla kasvaa suurta vauhtia. Vaaditut paineet olivat selvästi suurempia kuin empiirisissä kokeissa mutta nämä selittynevät pinnoilla helpommin tapahtuvasta nukleaatiosta, suuremmalla aikaskaalalla, paikallisina tiheyseroina, ja saatavilla olevilla nukleaatioytimillä.

Mittaukset antoivat mielenkiintoa mahdollisesti jatkaa tutkimusta erilaisilla tiheyseroilla, erilaisilla pinnoilla ja erilaisilla koostumuksilla. Aiheem tutkimus on ainakin löytämäni materiaalien perusteella vielä hyvinkin kesken. Haaste jonka haluaisin saada toteutetuksi olisi saada aikaan MD simulaatio jossa homogeenisesta nukleaatiosta saisin simulaatioparametrien kokoluokan kuplan jonka saisin pidettyä sen kokoisena.

#### Lähteet

- MGG<sup>+</sup>16 Menzl, G., Gonzalez, M. A., Geiger, P., Caupin, F., Abascal, J. L. F., Valeriani, C. ja Dellago, C., Molecular mechanism for cavitation in water under tension. *Proceedings of the National Academy of Sciences*, 113,48(2016), sivut 13582–13587. URL https://www.pnas.org/content/113/48/13582.
- MLDN18 Man, V. H., Li, M. S., Derreumaux, P. ja Nguyen, P. H., Rayleigh-plesset equation of the bubble stable cavitation in water: A nonequilibrium all-atom molecular dynamics simulation study. *The Journal of Chemical Physics*, 148,9(2018), sivu 094505. URL https://doi.org/10.1063/1.5009910.
- Roy15 Roy, S., Modeling and analysis of material behavior during cavitation erosion. Väitöskirja, 12 2015.
- SPM99 Shah, Y. T., Pandit, A. B. ja Moholkar, V. S. Sources and Types of Cavitation, sivut 1–14. Springer US, Boston, MA, 1999. URL https://doi.org/10.1007/978-1-4615-4787-7\_1.
- WC Weninger, K. ja Camara., C., Chttps://acoustics-research.physics.ucla.edu/sonoluminescence/.
- WGW<sup>+</sup>16 Wang, P., Gao, W., Wilkerson, J., Liechti, K. M. ja Huang, R., Cavitation of water by volume-controlled stretching, 2016.

#### Liite 1. Koodi

```
# Reference: M. Orsi, Comparative assessment of the ELBA coarse-grained
\# model for water, Molecular Physics (2014), 112, 1566-1576
processors 3 2 2
units real
atom style full
read data data.singleTIP4P-2005
include forcefield.TIP4P-2005
replicate 28 28 28
variable Nrun equal 10000
variable Nf equal ${Nrun}/100
variable Ne equal 100
variable Nr equal ${Nf}/${Ne}
variable Ndump equal ${Nrun}
variable Nr rdf equal 0.5*${Nrun}/${Ne}
variable watMoleMass equal 18.0153 # /(g/mol)
variable nAvog equal 6.0221415\,\mathrm{e}23~\# Avogadro's number
variable watMoleculeMass equal (${watMoleMass}/${nAvog}) # /(g/molecule
variable A3 in cm3 equal 1e-24 # Angstrom^3 in cm^3
variable nAtoms equal atoms
variable nMolecules equal v_nAtoms/3
variable Text equal 298.0
variable Pext equal 1.0
group hydrogen type 1
group oxygen type 2
timestep 1.0
neighbor 2.0 bin
```

```
neigh modify every 1 delay 0 check yes
velocity all create ${Text} 7865876
run 0
velocity all scale ${Text}
fix constrain all shake 1.0e-4 100 0 b 1 a 1
fix relaus all npt temp 298.0 298.0 100.0 iso 1.0 1.0 1000.0
thermo 1
dump therm all atom 10 dump.thermo
run 10000
write restart restart.thermalise
processors 3 2 2
  read restart restart thermalise
  include forcefield.TIP4P-2005
  variable Nrun equal 1000000
  variable Nf equal 100
  variable Ne equal 50
  variable Nr equal ${Nf}/${Ne}
  variable Ndump equal ${Nrun}
  variable Nr_rdf equal 0.5*${Nrun}/${Ne}
  variable watMoleMass equal 18.0153 # /(g/mol)
  variable nAvog equal 6.0221415\,\mathrm{e}23~\# Avogadro's number
  variable watMoleculeMass equal (${watMoleMass}/${nAvog}) # /(g/moleculeMass)
  variable A3 in cm3 equal 1e-24 # Angstrom^3 in cm^3
  variable nAtoms equal atoms
  variable nMolecules equal v nAtoms/3
  neighbor 2.0 bin
  neigh modify every 1 delay 0 check yes
  fix constrain all shake 1.0e-4 100 0 b 1 a 1
```

```
compute T all temp
  fix TempAve all ave/time Ne} \Nr \Nr \Nr \Nr \C T
 variable P equal press
 compute PE all pe pair kspace
  variable PE Mol equal c PE/v nMolecules
  fix PEAve Mol all ave/time ${Ne} ${Nr} ${Nf} v PE Mol
 compute peratom all stress/atom NULL
 compute p all reduce sum c peratom[1] c peratom[2] c peratom[3]
 variable press equal -(c_p[1]+c_p[2]+c_p[3])/(3*vol)
 #variable press equal -c_p[3]/vol
  fix PressAve all ave/time ${Ne} ${Nr} ${Nf} v P file wat.PressAve
  variable Dens equal v_nMolecules*${watMoleculeMass}/(vol*${A3_in_cm3}
  fix DensAve all ave/time ${Ne} ${Nr} ${Nf} v Dens file wat.dens
                msd oxygen msd com yes
 compute
  fix msd oxygen ave/time 1 1 500 c msd[4] file wat.msd
 compute rdf all rdf 1000 2 2 # oxygen-oxygen
 #fix rdf all ave/time ${Ne} ${Nr_rdf} ${Nrun} c_rdf file wat.rdf mode
 thermo style custom step temp f_TempAve f_PressAve f_PEAve_Mol f_Dens
 thermo_modify flush yes
 thermo ${Nf}
 dump trj all atom 200 wat.simulation_test
 timestep 1.0
 neighbor 2.0 bin
 neigh modify every 1 delay 0 check yes
label ZLOOP
  variable i loop 60
```

```
#variable b equal -1000+(${i}*(-20))
variable b equal -1900
variable u equal 0.71*${b}
fix 1 all npt temp 300.0 300.0 100.0 iso ${b} ${b} 1000.0
run 20000
unfix 1
fix 3 all npt temp 300.0 300.0 100.0 iso ${u} ${u} 1000.0
run 1000
unfix 3
#fix 2 all npt temp 300.0 300.0 100.0 iso 1 1 1000
fix 2 all nvt temp 300.0 300.0 100.0
run 5000
unfix 2
next i
jump SELF ZLOOP
```